

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

**РОССИЙСКИЙ ХИМИКО-ТЕХНОЛОГИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ
имени Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА**



УТВЕРЖДАЮ

И.о. проректора по УМР

Н.А. Макаров

(И.О. Фамилия)

26.06.2019

**ОСНОВНАЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ПРОГРАММА
ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ – ПРОГРАММА БАКАЛАВРИАТА**

**по направлению подготовки
18.03.01 Химическая технология**

(Код и наименование направления подготовки)

Профиль:

Технология тонкого органического синтеза

(Наименование профиля подготовки)

форма обучения:

очная, заочная

(очная, очно-заочная, заочная)

Квалификация: **Бакалавр**

РАССМОТРЕНО И ОДОБРЕНО
на заседании Методической комиссии
РХТУ им. Д.И. Менделеева
«31» мая 2019 г.
Протокол № 11

Москва, 2019

Разработчики основной образовательной программы (ООП) бакалавриата:

К.х.н. В.С.Мирошников

Д.х.н., профессор В.П.Перевалов



ООП бакалавриата обсуждена и одобрена на заседании кафедры Технологии тонкого органического синтеза и химии красителей, протокол № 16 от « 31 » мая 2019 г.

Заведующий кафедрой ТТОСиХК
д.х.н., проф.

 В.П.Перевалов

Согласовано:
начальник Учебного управления

 Н.А.Макаров

Программа бакалавриата по направлению подготовки **18.03.01 – Химическая технология**, профиль «**Технология тонкого органического синтеза**» рассмотрена и утверждена на заседании Ученого совета Факультета нефтегазохимии и полимерных материалов, протокол № 9 от « 05 » июня 2019 г.

Согласовано:

Директор Федерального государственного бюджетного научного учреждения «Научно-исследовательский институт по изысканию новых антибиотиков им. Г.Ф. Гаузе», д.х.н., профессор РАН

«5» июня 2019г.

 А.Е.Щекотихин

1. ОБЩИЕ ПОЛОЖЕНИЯ

1.1 Основная профессиональная образовательная программа высшего образования - программа подготовки бакалавров (далее – программа бакалавриата, ООП бакалавриата), реализуемая в соответствии с федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования федеральным государственным бюджетным образовательным учреждением высшего образования «Российский химико-технологический университет имени Д.И. Менделеева» по направлению подготовки 18.03.01 Химическая технология, профиль «Технология тонкого органического синтеза», представляет собой комплекс основных характеристик образования, организационно-педагогических условий, форм аттестации, который представлен в виде общей характеристики программы бакалавриата, учебного плана, календарного учебного графика, рабочих программ дисциплин, программ практик, оценочных средств, методических материалов.

1.2. Нормативные документы для разработки программы бакалавриата по направлению подготовки составляют:

- Федеральный закон от 29.12.2012 г. № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации»;
- Приказ Минобрнауки России от 11.08.2016 г. № 1005 «Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта высшего образования по направлению подготовки 18.03.01 Химическая технология (уровень бакалавриата)» (зарегистрировано в Минюсте России 29.08.2016 г. № 43476) (далее – ФГОС ВО по направлению подготовки 18.03.01 Химическая технология (уровень бакалавриата));
- Приказ Минобрнауки России от 05.04.2017 № 301 «Об утверждении Порядка организации и осуществления образовательной деятельности по образовательным программам высшего образования – программам бакалавриата, программам специалитета, программам магистратуры».

1.3 Общая характеристика программы бакалавриата

Целью программы бакалавриата является создание для обучающихся условий для приобретения необходимого для осуществления профессиональной деятельности уровня знаний, умений, навыков, опыта деятельности и подготовки к защите выпускной квалификационной работы (ВКР).

Получение образования по программе бакалавриата допускается только в образовательной организации высшего образования (далее - организация).

Обучение по программе бакалавриата в организации осуществляется в очной, очно-заочной и заочной формах обучения.

Объем программы бакалавриата составляет 240 зачетных единиц (далее - з.е.) вне зависимости от формы обучения, применяемых образовательных технологий, реализации программы бакалавриата с использованием сетевой формы, реализации программы бакалавриата по индивидуальному учебному плану, в том числе ускоренного обучения.

Срок получения образования по программе бакалавриата:

- в очной форме обучения, включая каникулы, предоставляемые после прохождения государственной итоговой аттестации, вне зависимости от применяемых

образовательных технологий составляет 4 года. Объем программы бакалавриата в очной форме обучения, реализуемый за один учебный год, составляет не более 60 з.е.;

– в очно-заочной или заочной формах обучения вне зависимости от применяемых образовательных технологий увеличивается не менее чем на 6 месяцев и не более чем на 1 год по сравнению со сроком получения образования по очной форме обучения. Объем программы бакалавриата за один учебный год в очно-заочной или заочной формах обучения не может составлять более 75 з.е.;

– при обучении по индивидуальному учебному плану вне зависимости от формы обучения составляет не более срока получения образования, установленного для соответствующей формы обучения, а при обучении по индивидуальному плану лиц с ограниченными возможностями здоровья может быть увеличен по их желанию не более чем на 1 год по сравнению со сроком получения образования для соответствующей формы обучения. Объем программы бакалавриата за один учебный год при обучении по индивидуальному плану вне зависимости от формы обучения не может составлять более 75 з.е.

Конкретный срок получения образования и объем программы бакалавриата, реализуемый за один учебный год, в очно-заочной или заочной формах обучения, а также по индивидуальному плану определяются организацией самостоятельно в пределах сроков, установленных настоящим пунктом.

При реализации программы бакалавриата организация вправе применять электронное обучение и дистанционные образовательные технологии.

При обучении лиц с ограниченными возможностями здоровья электронное обучение и дистанционные образовательные технологии должны предусматривать возможность приема-передачи информации в доступных для них формах.

Реализация программы бакалавриата возможна с использованием сетевой формы.

Образовательная деятельность по программе бакалавриата осуществляется на государственном языке Российской Федерации, если иное не определено локальным нормативным актом организации.

Структура программы бакалавриата включает обязательную часть (базовую) и часть, формируемую участниками образовательных отношений (вариативную).

Это обеспечивает возможность реализации программ бакалавриата, имеющих различную направленность (профиль) образования в рамках одного направления подготовки (далее - направленность (профиль) программы).

Программа бакалавриата состоит из следующих блоков:

Блок 1 «Дисциплины (модули)», который включает дисциплины (модули), относящиеся к базовой части программы, и дисциплины (модули), относящиеся к ее вариативной части;

Блок 2 «Практики», который в полном объеме относится к вариативной части программы;

Блок 3 «Государственная итоговая аттестация», который в полном объеме относится к базовой части программы и завершается присвоением квалификации, указанной в перечне направлений подготовки высшего образования, утвержденном Министерством образования и науки Российской Федерации.

Структура программы бакалавриата

Структура программы бакалавриата		Объем программы бакалавриата в зачетных единицах
Блок 1	Дисциплины (модули)	210-216
	Базовая часть	114-126
	Вариативная часть	84-102
Блок 2	Практики	15-18
	Вариативная часть	15-18
Блок 3	Государственная итоговая аттестация	6-9
	Базовая часть	6-9
Объем программы бакалавриата		240

Дисциплины (модули), относящиеся к базовой части программы бакалавриата, являются обязательными для освоения обучающимся вне зависимости от направленности (профиля) программы бакалавриата, которую он осваивает. Набор дисциплин (модулей), относящихся к базовой части программы бакалавриата, организация определяет самостоятельно в объеме, установленном настоящим ФГОС ВО, с учетом соответствующей (соответствующих) примерной (примерных) основной (основных) образовательной (образовательных) программы (программ).

Дисциплины (модули) по философии, истории, иностранному языку, безопасности жизнедеятельности реализуются в рамках базовой части Блока 1 «Дисциплины (модули)» программы бакалавриата. Объем, содержание и порядок реализации указанных дисциплин (модулей) определяются организацией самостоятельно.

Дисциплины (модули) по физической культуре и спорту реализуются в рамках:

- базовой части Блока 1 «Дисциплины (модули)» программы бакалавриата в объеме не менее 72 академических часов (2 з.е.) в очной форме обучения;
- элективных дисциплин (модулей) в объеме не менее 328 академических часов. Указанные академические часы являются обязательными для освоения и в з.е. не переводятся.

Дисциплины (модули) по физической культуре и спорту реализуются в порядке, установленном организацией. Для инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья организация устанавливает особый порядок освоения дисциплин (модулей) по физической культуре и спорту с учетом состояния их здоровья.

Дисциплины (модули), относящиеся к вариативной части программы бакалавриата, и практики определяют направленность (профиль) программы бакалавриата. Набор дисциплин (модулей), относящихся к вариативной части программы бакалавриата, и практик организация определяет самостоятельно в объеме, установленном настоящим ФГОС ВО. После выбора обучающимся направленности (профиля) программы, набор соответствующих дисциплин (модулей) и практик становится обязательным для освоения обучающимся.

В Блок 2 «Практики» входят учебная и производственная, в том числе преддипломная, практики.

Тип учебной практики – практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности.

Способы проведения учебной практики: стационарная; выездная.

Типы производственной практики:

- практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности;
- технологическая практика;
- педагогическая практика;
- научно-исследовательская работа.

Способы проведения производственной практики: стационарная; выездная.

Преддипломная практика проводится для выполнения выпускной квалификационной работы и является обязательной.

При разработке программ бакалавриата организация выбирает типы практик в зависимости от вида (видов) деятельности, на который (которые) ориентирована программа бакалавриата. Организация вправе предусмотреть в программе бакалавриата иные типы практик дополнительно к установленным настоящим ФГОС ВО.

Учебная и (или) производственная практики могут проводиться в структурных подразделениях организации.

Выбор мест прохождения практик для лиц с ограниченными возможностями здоровья производится с учетом состояния здоровья обучающихся и требований по доступности.

В Блок 3 «Государственная итоговая аттестация» входит защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к процедуре защиты и процедуру защиты, а также подготовка к сдаче и сдача государственного экзамена (если организация включила государственный экзамен в состав государственной итоговой аттестации).

Программы бакалавриата, содержащие сведения, составляющие государственную тайну, разрабатываются и реализуются при создании условий и с соблюдением требований законодательства Российской Федерации о государственной тайне

Реализация части (частей) образовательной программы и государственной итоговой аттестации, содержащей научно-техническую информацию, подлежащую экспортному контролю, и в рамках которой (которых) до студентов доводятся сведения ограниченного доступа и (или) в учебных целях используются секретные образцы вооружения, военной техники, их комплектующие изделия, не допускается с применением электронного обучения, дистанционных образовательных технологий.

При разработке программы бакалавриата обучающимся обеспечивается возможность освоения дисциплин (модулей) по выбору, в том числе специальные условия инвалидам и лицам с ограниченными возможностями здоровья, в объеме не менее 30 процентов объема вариативной части Блока 1 «Дисциплины (модули)».

Количество часов, отведенных на занятия лекционного типа, в целом по Блоку 1 «Дисциплины (модули)» должно составлять не более 50 процентов от общего количества часов аудиторных занятий, отведенных на реализацию данного Блока.

Профильная направленность программ бакалавриата определяется образовательной организацией, реализующей образовательную программу по соответствующему направлению подготовки.

1.4 Требования к поступающему

Требования к поступающему определяются федеральным законодательством в области образования, в том числе Порядком приема на обучение по образовательным

программам высшего образования – программам бакалавриата на соответствующий учебный год.

2. ХАРАКТЕРИСТИКА ПРОФЕССИОНАЛЬНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ ВЫПУСКНИКОВ, ОСВОИВШИХ ПРОГРАММУ БАКАЛАВРИАТА

2.1 Область профессиональной деятельности выпускника

Выпускник, освоивший программу бакалавриата, в соответствии с видом (видами) профессиональной деятельности, на который (которые) ориентирована программа бакалавриата, должен быть готов решать следующие профессиональные задачи:

производственно-технологическая деятельность:

- организация рабочих мест, их техническое оснащение, размещение технологического оборудования;
- эксплуатация и обслуживание технологического оборудования;
- управление технологическими процессами промышленного производства; входной контроль сырья и материалов;
- контроль соблюдения технологической дисциплины;
- контроль качества выпускаемой продукции с использованием типовых методов;
- исследование причин брака в производстве, разработка мероприятий по его предупреждению и устранению;
- освоение технологических процессов в ходе подготовки производства новой продукции;
- участие в работе по наладке, настройке и опытной проверке оборудования и программных средств;
- проверка технического состояния и остаточного ресурса оборудования, организация профилактических осмотров и текущего ремонта;
- приемка и освоение вводимого оборудования;
- составление заявок на оборудование и запасные части, подготовка технической документации на ремонт;

научно-исследовательская деятельность:

- изучение научно-технической информации, отечественного и зарубежного опыта по тематике исследования;
- математическое моделирование процессов и объектов на базе стандартных пакетов автоматизированного проектирования и пакетов прикладных программ для научных исследований;
- проведение экспериментов по заданной методике, составление описания проводимых исследований и анализ их результатов;
- подготовка данных для составления обзоров, отчетов и научных публикаций;
- составление отчета по выполненному заданию, участие во внедрении результатов исследований и разработок;
- проведение мероприятий по защите объектов интеллектуальной собственности, результатов исследований и разработок как коммерческой тайны предприятия.

2.2 Объекты профессиональной деятельности выпускника

Объектами профессиональной деятельности выпускников, освоивших программы бакалавриата являются:

- химические вещества и сырьевые материалы для промышленного производства химической продукции;
- методы и приборы определения состава и свойств веществ и материалов;
- оборудование, технологические процессы и промышленные системы получения веществ, материалов, изделий, а также методы и средства диагностики и контроля технического состояния технологического оборудования, средства автоматизации и управления технологическими процессами, методы и средства оценки состояния окружающей среды и защиты ее от влияния промышленного производства.

2.3 Виды профессиональной деятельности выпускника

Виды профессиональной деятельности, к которым готовятся выпускники, освоившие программу бакалавриата – производственно-технологическая и научно-исследовательская деятельность в области химической технологии.

3. ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ПРОГРАММЫ БАКАЛАВРИАТА

3.1. В результате освоения программы бакалавриата у выпускника должны быть сформированы общекультурные, общепрофессиональные и профессиональные компетенции.

3.2. Выпускник, освоивший программу бакалавриата, должен обладать следующими **общекультурными компетенциями:**

- способностью использовать основы философских знаний для формирования мировоззренческой позиции (ОК-1);
- способностью анализировать основные этапы и закономерности исторического развития общества для формирования гражданской позиции (ОК-2);
- способностью использовать основы экономических знаний в различных сферах жизнедеятельности (ОК-3);
- способностью использовать основы правовых знаний в различных сферах деятельности (ОК-4);
- способностью к коммуникации в устной и письменной формах на русском и иностранном языках для решения задач межличностного и межкультурного взаимодействия (ОК-5);
- способностью работать в коллективе, толерантно воспринимать социальные, этнические, конфессиональные и культурные различия (ОК-6);
- способностью к самоорганизации и самообразованию (ОК-7);
- способностью использовать методы и инструменты физической культуры для обеспечения полноценной социальной и профессиональной деятельности (ОК-8);
- способностью использовать приемы оказания первой помощи, методы защиты в условиях чрезвычайных ситуаций (ОК-9).

3.3. Выпускник, освоивший программу бакалавриата, должен обладать следующими **общепрофессиональными компетенциями:**

- способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1);
- готовностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы (ОПК-2);
- готовностью использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире (ОПК-3);
- владением пониманием сущности и значения информации в развитии современного информационного общества, осознания опасности и угрозы, возникающих в этом процессе, способностью соблюдать основные требования информационной безопасности, в том числе защиты государственной тайны (ОПК-4);
- владением основными методами, способами и средствами получения, хранения, переработки информации, навыками работы с компьютером как средством управления информацией (ОПК-5);
- владением основными методами защиты производственного персонала и населения от возможных последствий аварий, катастроф, стихийных бедствий (ОПК-6).

3.4. Выпускник, освоивший программу бакалавриата, должен обладать **профессиональными компетенциями**, соответствующими виду профессиональной деятельности, на который ориентирована программа бакалавриата:

производственно-технологическая деятельность:

- способностью и готовностью осуществлять технологический процесс в соответствии с регламентом и использовать технические средства для измерения основных параметров технологического процесса, свойств сырья и продукции (ПК-1);
- готовностью применять аналитические и численные методы решения поставленных задач, использовать современные информационные технологии, проводить обработку информации с использованием прикладных программных средств сферы профессиональной деятельности, использовать сетевые компьютерные технологии и базы данных в своей профессиональной области, пакеты прикладных программ для расчета технологических параметров оборудования (ПК-2);
- готовностью использовать нормативные документы по качеству, стандартизации и сертификации продуктов и изделий, элементы экономического анализа в практической деятельности (ПК-3);
- способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения (ПК-4);
- способностью использовать правила техники безопасности, производственной санитарии, пожарной безопасности и нормы охраны труда, измерять и оценивать параметры производственного микроклимата, уровня запыленности и загазованности, шума, и вибрации, освещенности рабочих мест (ПК-5);
- способностью наладивать, настраивать и осуществлять проверку оборудования и программных средств (ПК-6);
- способностью проверять техническое состояние, организовывать профилактические осмотры и текущий ремонт оборудования, готовить оборудование к ремонту и принимать оборудование из ремонта (ПК-7);

- готовностью к освоению и эксплуатации вновь вводимого оборудования (ПК-8);
 - способностью анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования (ПК-9);
 - способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа (ПК-10);
 - способностью выявлять и устранять отклонения от режимов работы технологического оборудования и параметров технологического процесса (ПК-11);
- научно-исследовательская деятельность:*
- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16);
 - готовностью проводить стандартные и сертификационные испытания материалов, изделий и технологических процессов (ПК-17);
 - готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
 - готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления (ПК-19);
 - готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

4. ОРГАНИЗАЦИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ПРИ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММ БАКАЛАВРИАТА

4.1 Общая характеристика образовательной деятельности

Образовательная деятельность по программе бакалавриата предусматривает:

- проведение учебных занятий по дисциплинам (модулям) в форме лекций, семинарских занятий, консультаций, лабораторных работ, иных форм обучения, предусмотренных учебным планом;
- проведение практик;
- проведение научных исследований в соответствии с профилем программы бакалавриата;
- проведение контроля качества освоения программы бакалавриата посредством текущего контроля успеваемости, промежуточной аттестации и государственной итоговой аттестации обучающихся.

4.2 Учебный план подготовки бакалавров

Учебный план подготовки бакалавров разработан в соответствии с требованиями федерального государственного образовательного стандарта высшего образования по направлению подготовки 18.03.01 Химическая технология, утвержденного приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 11.08.2016 г. № 1005.

В учебном плане отображена логическая последовательность освоения циклов и разделов ООП (дисциплин, практик), обеспечивающих формирование компетенций. Указана общая трудоемкость дисциплин, модулей, практик в зачетных единицах, а также их общая и аудиторная трудоемкость в часах.

Учебный план подготовки бакалавров по направлению 18.03.01 Химическая технология, профиль «Технология тонкого органического синтеза» прилагается.

4.3 Календарный учебный график

Последовательность реализации программы бакалавриата по годам и семестрам (включая теоретическое обучение, практики, научные исследования, промежуточные и государственную итоговую аттестации, каникулы) приводится в календарном учебном графике (приложение – рабочий учебный план).

4.4. Аннотации рабочих программ дисциплин

4.4.1. Дисциплины обязательной части (базовая часть)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Иностранный язык» (Б1.Б.01)

1. **Цель дисциплины** – приобретение обучающимися общей, коммуникативной и профессиональной компетенций, уровень которых на отдельных этапах языковой подготовки позволяет использовать иностранный язык практически как в профессиональной (производственной и научной) деятельности, так и для целей самообразования.
2. **В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**
Обладать следующими *общекультурными* (ОК) компетенциями:
 - способность к коммуникации в устной и письменной формах на русском и иностранном языках для решения задач межличностного и межкультурного взаимодействия (ОК-5).*Знать:*
 - основные способы сочетаемости лексических единиц и основные словообразовательные модели;
 - русские эквиваленты основных слов и выражений речи в процессе межличностного и межкультурного взаимодействия;
 - основные приемы и методы реферирования и аннотирования литературы;
 - пассивную и активную лексику, в том числе общенаучную и специальную терминологию, необходимую для работы над типовыми текстами;
 - приемы работы с оригинальной литературой на иностранном языке.*Уметь:*
 - работать с оригинальной литературой на иностранном языке;
 - работать со словарем;
 - вести переписку на изучаемом языке с целью межличностного и межкультурного взаимодействия;
 - вести речевую деятельность применительно к сфере бытовой и профессиональной коммуникации.*Владеть:*

- иностранным языком на уровне межличностного и межкультурного общения, навыками и умениями речевой деятельности применительно к сфере бытовой и профессиональной коммуникации, основами публичной речи;
- основами реферирования и аннотирования литературы на изучаемом иностранном языке.

3. Краткое содержание дисциплины:

Введение. Предмет и роль иностранного языка. Краткие исторические сведения об изучаемом языке. Задачи и место курса в подготовке бакалавра техники и технологии.

Модуль 1. I. Грамматические трудности изучаемого языка:

1.1 Личные, притяжательные и прочие местоимения.

Спряжение глагола-связки.

Изменение глагола-связки в формах настоящего времени. Образование различных видовременных форм с помощью глагола-связки. Образование и употребление форм пассивного залога. Изменение глагола-связки в различных формах прошедшего и будущего времени. Глагол-связка в отрицательных предложениях.

1.2 Порядок слов в предложении. Прямой порядок слов утвердительного предложения в различных видовременных формах. Изменение порядка слов в вопросительных предложениях. Порядок слов и построение отрицательных предложений. Эмфатические конструкции.

Модуль 2. II. Чтение тематических текстов:

2.1. Введение в специальность

2.2 Д.И. Менделеев

2.3. РХТУ им. Д.И. Менделеева

Понятие о видах чтения на примерах текстов о *Химии, Д.И. Менделееве, РХТУ им. Д.И. Менделеева*.

Активизация лексики прочитанных текстов.

Модуль 3. III. Практика устной речи по темам:

3.1. «Говорим о себе»,

3.2. «В городе»,

3.3. «Район, где я живу».

Монологическая речь по теме «о себе».

Модуль 4. I. Грамматические трудности изучаемого языка:

4.1. Инфинитив. Формы инфинитива. Продолженный и перфектный инфинитив. Функции инфинитива в предложении. Образование и употребление инфинитивных оборотов типа «сложное подлежащее» и «сложное дополнение». Варианты перевода инфинитивных оборотов на русский язык.

4.2. Видовременные формы глаголов. Образование простых, продолженных, перфектных и перфектно-продолженных времен. Вопросительные предложения в различных временах. Образование отрицательных форм глагола в различных временах.

Модуль 5. II. Изучающее чтение научно-популярных текстов по выбранной специальности.

Примерная тематика текстов:

5.1. «Химическая технология и научные методы»

5.2. «Химическое предприятие».

Модуль 6. III. Практика устной речи по теме

6.1. «Студенческая жизнь».

6.2. «Химия, измерения в химической технологии»

Модуль 7. I. Грамматические трудности изучаемого языка:

7.1. Причастия. Причастия настоящего и прошедшего времени. Перфектные формы причастия. Место причастий в предложении. Различные варианты перевода причастий на русский язык. Причастные обороты и приемы их перевода на русский язык.

7.2. Сослагательное наклонение. Формы сослагательного наклонения в изучаемом языке. Модальные глаголы и их использование в предложениях в сослагательном наклонении. Типы условных предложений. Варианты перевода предложений в сослагательном наклонении и условных предложений.

Модуль 8. II. Изучающее чтение текстов по тематике:

8.1. «Химическая лаборатория».

8.2. «Измерения в специальной лаборатории».

Модуль 9. III. Практика устной речи по темам:

9.1. «Страна изучаемого языка»,

9.2. «Проведение деловой встречи»,

9.3. «Заключение контракта».

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	Распределение часов по семестрам	
			Семестр 1 Ак. часы (ЗЕТ)	Семестр 2 Ак. часы (ЗЕТ)
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	8,0	288	144 (4)	144 (4)
Контактная работа (КР):	2,2	80	48 (1.3)	32 (0.9)
Лекции (Лек)	-	-	-	-
Практические занятия (ПЗ)	2,2	80	48 (1.3)	32 (0.9)
Самостоятельная работа (СР):	4,8	172	96 (2.7)	76 (2.1)
Вид контроля: зачет / экзамен	1	36	Зачет с оценкой	Экзамен 36 (1)

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В астроном. часах	Распределение часов по семестрам	
			Семестр 1 Астр. часы (ЗЕТ)	Семестр 2 Астр. часы (ЗЕТ)
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	8,0	216	108 (4)	108 (4)
Контактная работа (КР):	2,2	60	36 (1.3)	36 (0.9)
Лекции (Лек)	-	-	-	-
Практические занятия (ПЗ)	2,2	60	36 (1.3)	36 (0.9)
Самостоятельная работа (СР):	4,8	129	72 (2.7)	57 (2.1)
Вид контроля: зачет / экзамен	1	36	Зачет с оценкой	Экзамен 36 (1)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	Распределение часов по семестрам		
			Семестр 1 Ак. часы (ЗЕТ)	Семестр 2 Ак. часы (ЗЕТ)	Семестр 3 Ак. часы (ЗЕТ)
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	8,0	288	72 (2)	72 (2)	144 (4)
Контактная работа (КР):	0,55	20	6 (0,17)	6 (0,17)	8 (0,21)
Практические занятия (ПЗ)	0,56	20	6 (0,17)	6 (0,17)	8 (0,22)
Самостоятельная работа (СР):	7,0	251	62 (1,7)	62 (1,7)	127 (3,5)
Вид контроля: зачет / экзамен	0,45	17	Зачет 4 (0,1)	Зачет 4 (0,1)	Экзамен 9 (0,25)

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В астроном. часах	Распределение часов по семестрам		
			Семестр 1 Астр. часы (ЗЕТ)	Семестр 2 Астр. часы (ЗЕТ)	Семестр 3 Астр. часы (ЗЕТ)
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	8,0	216	54 (2)	54 (2)	108 (4)
Контактная работа (КР):	0,56	15	4,5 (0,17)	4,5 (0,17)	6,0 (0,22)
Практические занятия (ПЗ)	0,56	15	4,5 (0,17)	4,5 (0,17)	6,0 (0,22)
Самостоятельная работа (СР):	7,0	188,25	46,5 (1,6)	46,5 (1,6)	95,25 (3,4)
Вид контроля: зачет / экзамен	0,44	12,75	Зачет 3 (0,1)	Зачет 3 (0,1)	Экзамен 6,75 (0,25)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Физическая химия» (Б1.Б.02)

- 1. Цель дисциплины** – раскрыть смысл основных законов, управляющих ходом химического процесса, показать области приложения этих законов и научить обучающегося грамотно применять их при решении конкретных теоретических и практических задач.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**
Обладать следующими общепрофессиональными (ОПК) компетенциями:
 - способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1);

- готовностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы (ОПК-2);
- готовностью использовать знание о строении вещества, природа химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире (ОПК-3).

Знать:

- основные законы физической химии, взаимосвязь физических и химических характеристик процесса;
- пути определения важнейших характеристик химического равновесия (константы равновесия, равновесного выхода продукта, степени превращения исходных веществ) и влияния различных факторов на смещение химического равновесия;
- условия установления фазовых равновесий в одно- и многокомпонентных системах, возможности разделения сложных систем на составляющие компоненты;
- термодинамическое описание свойств идеальных и неидеальных растворов, подходы к нахождению парциальных молярных величин компонентов раствора.

Уметь:

- применять теоретические знания и экспериментальные методы исследования физической химии при решении профессиональных задач;
- проводить термодинамические расчеты, осуществлять анализ и на основе этого делать обоснованные выводы;
- предсказывать и находить оптимальные условия проведения химического процесса с целью получения максимально возможного выхода интересующего продукта;
- представлять данные лабораторного исследования в графической форме и на основе полученных зависимостей определять соответствующие термодинамические и кинетические характеристики химической системы и химического процесса;
- проводить анализ и критически оценивать полученные экспериментальные данные, обобщать и делать обоснованные выводы на базе проведённых опытов.

Владеть:

- комплексом современных теоретических методов физической химии для решения конкретных исследовательских задач;
- навыками определения состояния равновесия и самопроизвольного направления химического процесса;
- приемами обработки полученных опытных данных для выявления и установления взаимосвязей между термодинамическими свойствами и физическими параметрами процесса;
- знаниями основных законов физической химии для содержательной интерпретации термодинамических расчётов;

3. Краткое содержание дисциплины

Химическая термодинамика. 1-ый и 2-ой законы термодинамики, постулат Планка. Взаимосвязь теплоты, работы и изменения внутренней энергии в процессах с участием идеального газа. Теплоёмкость твёрдых. Жидких и газообразных веществ. Термохимия. Вычисление тепловых эффектов химических реакций, процессов фазовых переходов, растворения и других физико-химических процессов. Энергия Гиббса и энергия Гельмгольца как критерии направления химического процесса. Расчёт абсолютной энтропии. Химическое равновесие. Константа химического равновесия и методы её расчёта и экспериментального определения. Равновесный выход продукта, влияние давления, температуры, примеси инертного газа на равновесный выход. Уравнения изотермы и изобары Вант-Гоффа. Статистическая термодинамика. Расчёт термодинамических функций на базе представлений о сумме по состояниям.

Фазовые равновесия в однокомпонентных системах. Фазовые переходы и фазовая диаграмма состояния для однокомпонентных систем. Тройная точка. Уравнение Клапейрона-Клаузиуса. Зависимость давления насыщенного пара от температуры. Определение термодинамических функций процесса фазового перехода. Критическая температура.

Термодинамическая теория растворов. Классификация растворов. Способы выражения состава раствора. Парциальные молярные величины. Уравнения Гиббса-Дюгема. Идеальные растворы. Термодинамические функции смешения для идеальных растворов, закон Рауля. Предельно-разбавленные растворы, закон Генри. Неидеальные растворы, положительные и отрицательные отклонения от закона Рауля. Термодинамическое описание неидеальных растворов, активность, коэффициент активности. Коллигативные свойства растворов нелетучих веществ в летучем растворителе. Криоскопия, эбуллиоскопия. Осмос, осмотическое давление.

Фазовые равновесия в многокомпонентных системах. Диаграммы «давление-состав», «температура-состав», «состав пара-состав жидкости» для идеальных и неидеальных растворов. Законы Гиббса-Коновалова, Азеотропия. Физико-химические основы разделения жидких смесей, ректификация. Физико-химический и термический анализ. Различные типы диаграмм плавкости. Эвтектика. Правило фаз и правило рычага.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Контактная работа:	1,78	64	48
Лекции (Лек)	0,89	32	24
Практические занятия (ПЗ)	0,89	32	24
Самостоятельная работа (СР):	2,22	80	60
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Аудиторные занятия:	0,44	16	12
Лекции (Лек)	0,22	8	6
Практические занятия (ПЗ)	0,22	8	6
Самостоятельная работа (СР):	4,31	155	116,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Коллоидная химия» (Б1.Б.03)

- 1. Цель дисциплины** – ознакомление студентов с основами термодинамики поверхностных явлений, способами получения и важнейшими свойствами дисперсных систем.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими общепрофессиональными (ОПК) компетенциями:

- способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1);
- готовностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы (ОПК-2);
- готовностью использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире (ОПК-3);

Знать:

- основные понятия и соотношения термодинамики поверхностных явлений (термодинамика поверхностного слоя; адгезия, смачивание и растекание жидкостей; дисперсность и термодинамические свойства тел; адсорбция газов и паров, адсорбция из растворов);
- основные методы получения дисперсных систем;
- основные свойства дисперсных систем (электроповерхностные свойства; кинетические и оптические свойства; свойства растворов коллоидных поверхностно-активных веществ);
- основные понятия и соотношения теорий агрегативной устойчивости и коагуляции лиофобных дисперсных систем;
- основные закономерности структурообразования и реологические свойства дисперсных систем.

Уметь:

- проводить расчеты с использованием основных соотношений термодинамики поверхностных явлений и расчеты основных характеристик дисперсных систем;

Владеть:

- методами измерения поверхностного натяжения, краевого угла, величины адсорбции и удельной поверхности, вязкости, критической концентрации мицеллообразования, электрокинетического потенциала; методами проведения дисперсионного анализа, синтеза дисперсных систем и оценки их агрегативной устойчивости.

3. Краткое содержание дисциплины

Модуль 1. Предмет и признаки объектов коллоидной химии

Коллоидная химия - наука о поверхностных явлениях и дисперсных системах. Основные признаки дисперсных систем - гетерогенность и дисперсность; поверхностная энергия; количественные характеристики дисперсности. Классификация дисперсных систем.

Модуль 2. Термодинамика поверхностных явлений

Общая характеристика поверхностной энергии. Поверхностное натяжение. Уравнение Гиббса-Гельмгольца для внутренней удельной поверхностной энергии (полной поверхностной энергии).

Метод избытков Гиббса. Фундаментальное адсорбционное уравнение Гиббса. Частное выражение уравнения Гиббса. Поверхностно-активные и поверхностно-инактивные вещества.

Адгезия и когезия. Уравнение Дюпре для работы адгезии. Смачивание, закон Юнга. Уравнение Дюпре-Юнга. Растекание жидкостей, коэффициент растекания по Гаркинсу. Эффект Марангони, правило Антонова.

Правило фаз Гиббса и дисперсность. Влияние кривизны поверхности на внутреннее давление тел (уравнение Лапласа). Капиллярные явления. Уравнение Кельвина. Влияние дисперсности на растворимость, константу равновесия химической реакции, температуру фазового перехода.

Методы получения дисперсных систем. Уравнение Ребиндера для работы диспергирования. Эффект Ребиндера. Гомогенная и гетерогенная конденсация. Энергия Гиббса образования зародыша новой фазы. Кинетика образования новой фазы.

Модуль 3. Адсорбционные равновесия

Природа адсорбционных сил. Адсорбция газов и паров на однородной поверхности. Закон Генри. Модель и уравнение Ленгмюра. Теория полимолекулярной адсорбции Брунауэра, Эммета, Теллера (БЭТ). Определение удельной поверхности методом БЭТ.

Адсорбция газов и паров на пористых материалах. Классификация пор по Дубинину. Теория капиллярной конденсации. Расчет интегральной и дифференциальной кривых распределения объема пор по размерам.

Адсорбция на микропористых материалах. Потенциальная теория Поляни. Характеристическая кривая адсорбции. Обобщенное уравнение теории Дубинина объемного заполнения микропор, уравнение Дубинина - Радускевича.

Адсорбция поверхностно-активных веществ. Правило Дюкло - Траубе. Зависимость поверхностного натяжения от состава раствора. Уравнение Шишковского. Уравнения состояния газообразных поверхностных (адсорбционных) пленок. Весы Ленгмюра.

Модуль 4. Электрические явления на поверхности

Механизмы образования двойного электрического слоя (ДЭС). Уравнения Липпмана. Электрокапиллярные кривые. Теории строения ДЭС. Решение уравнения Пуассона-Больцмана для диффузной части ДЭС. ДЭС по теории Штерна, перезарядка поверхности.

Электрокинетические явления, электрокинетический потенциал. Уравнение Гельмгольца-Смолуховского для электроосмоса и электрофореза.

Модуль 5. Кинетические свойства дисперсных систем

Связь скорости осаждения частиц с их размером. Условия соблюдения закона Стокса. Седиментационный анализ полидисперсных систем. Кривые распределения частиц по размерам. Природа броуновского движения. Закон Эйнштейна-Смолуховского. Следствия из теории броуновского движения. Седиментационно-диффузионное равновесие, гипсометрический закон.

Модуль 6. Агрегативная устойчивость и коагуляция дисперсных систем

Седиментационная и агрегативная устойчивости систем. Лиофильные и лиофобные системы. Критерий лиофильности по Ребиндеру-Щукину. Лиофильные дисперсные системы. Классификация поверхностно-активных веществ. Термодинамика и механизм мицеллообразования. Строение мицелл ПАВ. Солюбилизация. Критическая концентрация мицеллообразования, методы ее определения.

Лиофобные дисперсные системы. Факторы устойчивости лиофобных систем. Быстрая и медленная коагуляция. Кинетика коагуляции по Смолуховскому. Зависимость числа частиц разного порядка от времени. Основные положения теории Дерягина, Ландау, Фервея, Овербека (ДЛФО). Расклинивающее давление и его составляющие. Общее уравнение для энергии взаимодействия дисперсных частиц. Потенциальные кривые взаимодействия частиц. Нейтрализационная и концентрационная коагуляция. Правило Шульце-Гарди.

Модуль 7. Структурообразование и структурно-механические свойства дисперсных систем

Типы структур, образующихся в дисперсных системах. Взаимосвязь между видом потенциальной кривой взаимодействия частиц (по теории ДЛФО) и типом возникающих структур. Коагуляционно-тиксотропные и конденсационно-кристаллизационные структуры.

Реологический метод исследования дисперсных систем. Основные понятия и идеальные законы реологии. Моделирование реологических свойств тел.

Классификация дисперсных систем по структурно-механическим свойствам. Вязкость жидких агрегативно устойчивых дисперсных систем. Уравнения Эйнштейна, Штаудингера, Марка-Хаувинка. Реологические свойства структурированных жидкообразных и твердообразных систем.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Контактная работа (КР):	1,78	64	48
Лекции (Лек)	0,89	32	24
Лабораторные занятия (Лаб)	0,89	32	24
Самостоятельная работа (СР):	2,22	80	60
Подготовка к лабораторным работам	1,11	40	30
Другие виды самостоятельной работы	1,11	40	30
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Контактная работа (КР):	0,44	16	12
Лекции (Лек)	0,22	8	6
Лабораторные занятия (Лаб)	0,22	8	6
Самостоятельная работа (СР):	4,31	155	116,25
Подготовка к лабораторным работам	1,12	40	30
Другие виды самостоятельной работы	3,19	115	86,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Аналитическая химия» (Б1.Б.04)

- 1. Цель дисциплины** – приобретение обучающимся знаний по основным группам методов химического анализа, наиболее широко применяемых в промышленности и исследовательской работе, а также компетенций, необходимых для решения конкретных задач химического анализа.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими *общепрофессиональными* (ОПК) компетенциями:

- способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1);
- готовностью использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире (ОПК-3).

Знать:

- основные понятия, термины, методы и приемы качественного и количественного химического анализа, теорию химических и физико-химических методов анализа, принципы работы основных приборов в физико-химических методах.

Уметь:

- применять приобретенные практические навыки в профессиональной деятельности для решения конкретных задач; владеть: пониманием целей и алгоритмов химического анализа, способами решения аналитических задач, оценкой возможностей каждого метода анализа, основами метрологической оценки результатов количественного химического анализа.

Владеть:

- пониманием целей и алгоритмов химического анализа, способами решения аналитических задач, оценкой возможностей каждого метода анализа, основами метрологической оценки результатов количественного химического анализа.

3. Краткое содержание дисциплины:

Введение. Понятие об аналитической химии (АХ) как о системе знаний, позволяющей установить качественный и количественный состав вещества. Задачи АХ. Аналитический сигнал как носитель качественной и количественной информации об объекте анализа. Понятие о пробоотборе и пробоподготовке. Основные требования, предъявляемые к методам химического анализа. Условия выполнения определений. Аналитическая форма, аналитические признаки. Аналитические классификации катионов и анионов.

Систематический и дробный анализ. Современные методы идентификации элементов и соединений. Органические аналитические реагенты в анализе неорганических веществ. Равновесия в аналитических гомогенных и гетерогенных системах. Основные типы реакций, применяемых в АХ (кисотно-основное взаимодействие, окисление- восстановление, комплексообразование, осаждение). Описание равновесия аналитических реакций с помощью констант равновесия. Учет побочных реакций с помощью аппарата условных констант равновесия. Использование условных констант равновесия для оптимизации аналитических реакций и практических условий их выполнения. Основы методов количественного химического анализа. Методы количественного анализа. Требования, предъявляемые к химическим реакциям, используемым в химическом анализе. Этапы количественного анализа. Понятие о гравиметрическом анализе. Теоретические основы титриметрического анализа. Приемы титрования. Расчеты в титриметрии. Графическое отображение процесса титрования. Скачок титрования, точка эквивалентности, конечная точка титрования. Первичные и вторичные стандарты. Метод кислотно-основного титрования. Выбор кислотно-основного индикатора. Примеры определений. Методы окислительно-восстановительного титрования. Окислительно-восстановительный потенциал. Факторы, влияющие на его величину. Уравнение Нернста. Перманганатометрия. Йодометрия. Оптимизация условий определения. Метод комплексонометрического титрования. Особенности реакций комплексообразования (хелатообразования) ионов металлов с ЭДТА. Выбор оптимальных условий комплексонометрического титрования. Титрование по методу осаждения. Метрологическая оценка результатов анализа. Индикаторные и инструментальные способы установления точек эквивалентности.

Введение в физико-химические (инструментальные) методы химического анализа (ИМХА-ФХМА). Классификация физико-химических методов анализа. Аналитический сигнал как информативная функция состава вещества. Методы количественных измерений в ФХМА, их характеристика. Аналитические и метрологические характеристики методик определения.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Контактная работа:	1,78	64	48
Лекции (Лек)	0,45	16	12
Лабораторные занятия (Лаб)	1,33	48	36
Самостоятельная работа (СР):	2,22	80	60
Подготовка к лабораторным работам	1,11	40	30
Другие виды самостоятельной работы	1,11	40	30

Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет с оценкой	-
-------------------------------	---	-----------------	---

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Контактная работа:	0,45	16	12
Лекции (Лек)	0,17	6	4,5
Лабораторные занятия (Лаб)	0,28	10	7,5
Самостоятельная работа (СР):	3,44	124	93
Подготовка к лабораторным занятиям	1,11	40	30
Другие виды самостоятельной работы	2,33	84	63
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Инженерная графика» (Б1.Б.05)

1. **Цель дисциплины** – научить студентов выполнять и читать чертежи по правилам и условиям согласно стандартам единой системы конструкторской документации (ЕСКД).

2. **В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими общекультурными (ОК) и общепрофессиональными (ОПК) компетенциями:

- способностью к самоорганизации и самообразованию (ОК-7);
- владением основными методами, способами и средствами получения, хранения, переработки информации, навыками работы с компьютером как средством управления информацией (ОПК-5).

Знать:

- способы отображения пространственных форм на плоскости;
- правила и условности при выполнении чертежей;
- виды изделий и конструкторских документов;
- на уровне представления характеристики формы и поверхности изделий.

Уметь:

- выполнять и читать чертежи технических изделий с учетом действующих стандартов;
- выполнять и читать схемы технологических процессов;
- использовать средства компьютерной графики для изготовления чертежей.

Владеть:

- способами и приемами изображения предметов на плоскости;
- графическим пакетом «Компас».

3. Краткое содержание дисциплины:

Модуль 1. Изделие и конструкторские документы.

Знакомство с видами изделий и конструкторских документов, схемы. Арматура трубопровода изучение резьб, резьбовых изделий и выполнение эскизов и чертежей деталей с резьбой.

Модуль 2. Соединение деталей.

Стандартные резьбовые изделия и соединения. Соединение деталей болтом и шпилькой. Резьбовые трубные соединения. Цапковые соединения. Фланцевые соединения. Неразъемные соединения деталей. Геометрические характеристики формы и поверхности изделий.

Модуль 3. Чертежи сборочных единиц. Элементы компьютерной графики.

Правила выполнения и оформления сборочного чертежа. Детализирование чертежей сборочных единиц. Элементы компьютерной графики.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Контактная работа:	1,3	48	36
Лекции (Лек)	0,4	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,7	24	18
Лабораторные занятия (Лаб)	0,2	8	6
Самостоятельная работа (СР):	2,7	96	72
Курсовая работа	0,4	12	9
Другие виды самостоятельной работы	2,3	84	63
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой	–

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Контактная работа:	0,33	12	9
Лекции (Лек)	0,12	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,17	6	3
Лабораторные занятия (Лаб)	0,06	2	3
Самостоятельная работа (СР):	3,56	128	96
Курсовая работа	0,33	12	9
Другие виды самостоятельной работы	3,22	116	87
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Прикладная механика» (Б1.Б.06)

- 1. Цель дисциплины** – научить обучающегося творческому подходу к выполнению инженерных расчетов на прочность, жесткость и устойчивость элементов конструкций, деталей узлов машин и аппаратов.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими общепрофессиональными (ОПК) компетенциями:

- способностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1);
- способностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы (ОПК-2).

Знать:

- основные уравнения и методы решения задач сопротивления материалов и деталей машин;
- основные методы расчетов на прочность и жесткость элементов конструкций машин и аппаратов;
- основы теории расчета деталей и узлов машин и аппаратов химической технологии.

Уметь:

- проводить расчеты элементов конструкций на основе методов сопротивления материалов;
- рассчитывать и конструировать детали машин по исходным данным;
- производить расчеты по основным критериям работоспособности и конструирования деталей машин.

Владеть:

- навыками расчета сопротивления материалов аналитическими методами;
- навыками выбора материалов по критериям прочности;
- расчетами типовых деталей машин, пользуясь справочной литературой и ГОСТами.

3. Краткое содержание дисциплины:

1. Введение

Роль предмета «Прикладная механика» в формировании инженера химика-технолога. «Прикладная механика» как основа для понимания работы, устройства и безопасной эксплуатации оборудования химического производства.

2. Модуль 1 «Определение реакций опор. Растяжение-сжатие».

Раздел 1.1. Определение реакций опор.

Абсолютно твердое тело. Элементы статики. Основные понятия. Аксиомы статики. Уравнения равновесия. Связи и их реакции.

Раздел 1.2. Растяжение-сжатие.

Основные допущения и принципы сопротивления материалов. Метод сечений. Напряжения, деформации и перемещения. Закон Гука. Построение эпюр внутренних усилий, напряжений и перемещений. Статически определимые и статически неопределимые задачи. Диаграммы растяжения для пластичных и хрупких материалов и их характеристики. Допускаемые напряжения. Условие прочности при растяжении (сжатии).

3. Модуль 2 «Кручение. Изгиб».

Раздел 2.1. Кручение.

Закон Гука при сдвиге. Внутренние силовые факторы при кручении. Напряжения в стержнях круглого сечения. Условие прочности при кручении.

Раздел 2.2. Изгиб.

Геометрические характеристики плоских сечений. Понятие чистого и поперечного изгибов. Правила построения эпюр поперечных сил и изгибающих моментов. Определение нормальных напряжений. Условие прочности при изгибе. Определение касательных напряжений. Рациональные формы сечений.

4. Модуль 3 «Сложное напряженное состояние».

Раздел 3.1. Сложное напряженное состояние.

Основы теории напряженного состояния и гипотезы прочности. Понятие напряженного состояния. Главные площадки и главные напряжения. Обобщенный закон Гука. Назначение гипотез прочности. Понятие эквивалентных напряжений и критериев прочности.

Раздел 3.2. Тонкостенные сосуды.

Тонкостенные сосуды химических производств. Определение напряжений по безмоментной теории. Основные допущения. Вывод уравнения Лапласа. Расчет тонкостенных оболочек по уравнению Лапласа и по стандартизированной методике. Условие прочности.

Раздел 3.3. Расчет сжатых стержней на устойчивость.

Устойчивость элементов конструкций. Понятие критической силы и коэффициента запаса прочности. Расчет критической силы по Эйлеру. Пределы применимости формулы Эйлера. Практический способ расчета на устойчивость.

5. Модуль 4 «Детали машин».

Раздел 4.1. Соединение деталей машин.

Классификация деталей машин и аппаратов химических производств. Резьбовые соединения. Расчет болтовых соединений при поперечных и продольных нагрузках. Шпоночные соединения. Назначение и виды шпонок. Расчет шпонок на срез и смятие. Виды сварки. Область применения. Виды сварных швов. Расчет на прочность стыковых и нахлесточных швов.

Раздел 4.2. Валы и оси, их опоры и соединения.

Валы, их классификация и назначение. Оси. Проектировочные расчеты валов и осей. Подшипники скольжения. Материалы вкладышей. Подшипники качения. Принципиальное устройство и основные геометрические размеры. Достоинства, недостатки и области применения подшипников качения и скольжения. Приводные муфты. Назначение. Классификация муфт по принципу действия и характеру работы. Порядок подбора муфт и основы прочностного расчета.

Раздел 4.3. Механические передачи.

Зубчатые передачи. Окружное и радиальное усилия. Редукторы. Определение и классификация. Примеры схем редукторов.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Контактная работа:	1,78	64	48
Лекции (Л)	0,89	32	24
Практические занятия (ПЗ)	0,89	32	24
Самостоятельная работа (СР):	2,22	80	60
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой	–

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Контактная работа:	0,44	16	12
Лекции (Лек)	0,22	8	6
Практические занятия (ПЗ)	0,22	8	6
Самостоятельная работа (СР):	3,45	124	93
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Электротехника и промышленная электроника» (Б1.Б.07)

- 1. Цель дисциплины** – формирование у обучающегося компетенций, обеспечивающих теоретическую и практическую подготовку выпускника,

умеющего выбирать и эксплуатировать электротехнические и электронные устройства, владеющего навыками использования современных информационных технологий для автоматизированного моделирования и расчета электрических и электронных цепей.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими общекультурными (ОК) и общепрофессиональными (ОПК) компетенциями:

- способностью работать в коллективе, толерантно воспринимать социальные, этнические, конфессиональные и культурные различия (ОК-6);
- способностью к самоорганизации и самообразованию (ОК-7);
- готовностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы (ОПК-2);
- владением основными методами, способами и средствами получения, хранения и переработки информации, навыками работы с компьютером как средством управления информацией (ОПК-5).

Знать:

- основные понятия, определения и законы электрических цепей;
- методы моделирования, анализа и расчёта цепей постоянного и переменного токов, методологию электротехнических измерений;
- устройство и принципы работы электротехнического и электронного оборудования, трансформаторов, электрических машин, источников питания.

Уметь:

- применять технологии моделирования, анализа, расчёта и эксплуатации электрических сетей, промышленного электрооборудования и электронных приборов;
- выбирать электротехническое и электронное оборудование для решения задач проектирования и реализации химико-технологических процессов и производств.

Владеть:

- методами моделирования и расчёта электрических и электронных цепей;
- навыками практической работы с электрической аппаратурой и электронными устройствами.

3. Краткое содержание дисциплины

Введение. Предмет, основные понятия, методология электротехники и электроники. Краткие исторические сведения. Задачи и место курса в подготовке бакалавра техники и технологии.

Модуль 1. Электрические цепи

1.1. Основные определения, описания параметров и методов расчёта электрических цепей.

Основные понятия и обозначения электрических величин и элементов электрических цепей. Основы электробезопасности. Основные понятия теории электрических цепей. Основные принципы, теоремы и законы электротехники. Методы моделирования, анализа и расчёта линейных электрических цепей постоянного тока.

1.2. Электрические измерения и приборы.

Методы измерения электрических величин: прямые и косвенные. Аналоговые электроизмерительные и цифровые электронные приборы: устройство, принцип действия, области применения. Измерение электрических величин: токов, напряжений, сопротивлений, мощности и энергии.

1.3. Анализ и расчёт линейных цепей переменного тока.

Способы представления (в виде временных диаграмм, векторов, комплексных чисел) и параметры (амплитуда, частота, начальная фаза) синусоидальных функций. Мгновенное, среднее и действующее значения переменного синусоидального тока (напряжения и ЭДС).

Активное, реактивное и полное сопротивления ветви. Мощность в цепях переменного тока. Коэффициент мощности ($\cos(\alpha)$) и его технико-экономическое значение. Применение алгебры комплексных чисел в электротехнике. Комплексный метод расчёта линейных цепей переменного тока. Баланс мощности в цепях переменного тока. Резонансные явления в электрических цепях. Резонанс напряжений и токов. Анализ и расчёт трехфазных цепей переменного тока. Автоматизированное моделирование и расчёт электрических и электронных (пакеты программ MultiSim, Mathcad, Excel).

Модуль 2. Электромагнитные устройства и электрические машины

2.1. Трансформаторы.

Назначение и области применения трансформаторов. Устройство и принцип действия однофазного трансформатора. Анализ электромагнитных процессов в трансформаторе, схема замещения. Потери энергии в трансформаторе. Внешние характеристики.

2.2. Асинхронные машины.

Устройство и принцип действия трехфазного асинхронного двигателя. Механические и рабочие характеристики. Энергетические диаграммы. Пуск асинхронных двигателей с короткозамкнутым и фазным ротором. Реверсирование и регулирование частоты вращения.

Модуль 3. Основы электроники

3.1. Элементная база современных электронных устройств.

Полупроводники. Условные обозначения, принцип действия, характеристики и назначение полупроводниковых диодов, транзисторов, тиристоров. Интегральные микросхемы, их назначение, классификация и маркировка.

3.2. Источники вторичного электропитания и усилители электрических сигналов.

Полупроводниковые выпрямители: классификация, основные параметры, схемы и принцип работы выпрямителя. Электрические фильтры. Классификация и основные характеристики усилителей. Обратные связи в операционных усилителях (ОУ), их влияние на параметры и характеристики усилителя. Основные типы усилителей на базе ОУ.

4. Объём учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Контактная работа:	1,3	48	36
Лекции (Лек)	0,4	16	12
Лабораторные занятия (Лаб)	0,9	32	24
Самостоятельная работа (СР):	2,7	96	72
Контрольные работы	1,1	40	30
Реферат	0,6	20	15
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	1,0	36	27
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Контактная работа:	0,33	12	9
Лекции (Лек)	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3

Лабораторные занятия (Лаб)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	4,42	159	119,25
Контрольные работы	1,11	40	30
Реферат	0,56	20	15
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,75	99	74,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Безопасность жизнедеятельности» (Б1.Б.08)

1. Цель дисциплины – формирование у обучающегося профессиональной культуры безопасности, под которой понимается готовность и способность личности использовать в профессиональной деятельности приобретенную совокупность знаний, умений.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими *общекультурными* (ОК) и *общепрофессиональными* (ОПК) компетенциями:

- способностью использовать основы экономических знаний в различных сферах жизнедеятельности (ОК-3);
- способностью к самоорганизации и самообразованию (ОК-7);
- способностью использовать приемы оказания первой помощи, методы защиты в условиях чрезвычайных ситуаций (ОК-9);
- владением основными методами защиты производственного персонала и населения от возможных последствий аварий, катастроф, стихийных бедствий (ОПК-6).

Знать:

- основные техносферные опасности, их свойства и характеристики;
- характер воздействия вредных и опасных факторов на человека и природную среду, методы защиты от них применительно к сфере своей профессиональной деятельности.

Уметь:

- идентифицировать основные опасности среды обитания человека;
- оценивать риск их реализации, выбирать методы защиты от опасностей применительно к сфере своей профессиональной деятельности и способы обеспечения комфортных условий жизнедеятельности.

Владеть:

- законодательными и правовыми актами в области безопасности и охраны окружающей среды, требованиями к безопасности технических регламентов в сфере профессиональной деятельности;
- способами и технологиями защиты в чрезвычайных ситуациях;
- понятийно-терминологическим аппаратом в области безопасности;
- навыками рационализации профессиональной деятельности с целью обеспечения безопасности и защиты окружающей среды.

3. Краткое содержание дисциплины.

Введение в безопасность. Основные понятия и определения. Безопасность и устойчивое развитие.

Человек и техносфера. Структура техносферы и ее основных компонентов. Современное состояние техносферы и техносферной безопасности.

Идентификация и воздействие на человека вредных и опасных факторов среды обитания.

Классификация негативных факторов среды обитания человека. Химические негативные факторы (вредные вещества). Механические и акустические колебания, вибрация и шум. Электромагнитные излучения и поля. Ионизирующее излучение. Электрический ток. Опасные механические факторы. Процессы горения и пожаровзрывоопасные свойства веществ и материалов. Статическое электричество.

Защита человека и среды обитания от вредных и опасных факторов природного, антропогенного и техногенного происхождения.

Основные принципы защиты. Защита от химических и биологических негативных факторов. Защита от энергетических воздействий и физических полей. Обеспечение безопасности систем, работающих под давлением. Безопасность эксплуатации трубопроводов в химической промышленности. Безопасная эксплуатация компрессоров. Анализ и оценивание техногенных и природных рисков.

Обеспечение комфортных условий для жизни и деятельности человека. Понятие комфортных или оптимальных условий. Микроклимат помещений. Освещение и световая среда в помещении.

Психофизиологические и эргономические основы безопасности.

Психические процессы, свойства и состояния, влияющие на безопасность. Виды и условия трудовой деятельности. Эргономические основы безопасности.

Чрезвычайные ситуации и методы защиты в условиях их реализации.

Общие сведения о ЧС. Пожар и взрыв. Аварии на химически опасных объектах.

Радиационные аварии. Приборы радиационной, химической разведки и дозиметрического контроля. Чрезвычайные ситуации военного времени. Защита населения в чрезвычайных ситуациях. Устойчивость функционирования объектов экономики в чрезвычайных ситуациях.

Управление безопасностью жизнедеятельности.

Законодательные и нормативные правовые основы управления безопасностью жизнедеятельности. Экономические основы управления безопасностью. Страхование рисков. Государственное управление безопасностью.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Контактная работа (КР):	1,33	48	36
Лекции (Лек)	0,89	32	24
Лабораторные занятия (ЛЗ)	0,44	16	12
Самостоятельная работа (СР):	1,67	60	45
Подготовка к контрольным занятиям	1,11	40	30
Подготовка к лабораторным работам	0,56	20	15
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Контактная работа (КР):	0,33	12	9
Лекции (Лек)	0,22	8	6
Лабораторные занятия (ЛЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	3,42	123	92,25

Подготовка к контрольным работам	1,11	40	30
Подготовка к лабораторным занятиям	0,56	20	15
Другие виды самостоятельной работы	1,75	63	47,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Процессы и аппараты химической технологии» (Б1.Б.09)

1. Цель дисциплины – вместе с дисциплинами общей химической технологией, химическими процессами и реакторами и другими, связать общенаучную и общепрофессиональную подготовку химиков-технологов, что необходимо при подготовке бакалавров по данному направлению для научно-исследовательской и практической работы на предприятиях

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими *общепрофессиональными* (ОПК) компетенциями:

- способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1);
- готовностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания – окружающего мира и явлений природы (ОПК-2);
- готовностью использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире (ОПК-3).

Знать:

- основы теории переноса импульса, тепла и массы; принципы физического моделирования процессов; основные уравнения движения жидкостей; основы теории теплопередачи; основы теории массопередачи в системах со свободной и неподвижной границей раздела фаз; типовые процессы химической технологии, соответствующие аппараты и методы их расчета;
- методы построения эмпирических и теоретических моделей химико-технологических процессов.

Уметь:

- определять характер движения жидкостей и газов; основные характеристики процессов тепло- и массопередачи; рассчитывать параметры и выбирать аппаратуру для конкретного технологического процесса;
- рассчитывать основные характеристики химико- технологического процесса, выбирать рациональную схему.

Владеть:

- методами технологических расчетов отдельных узлов и деталей химического оборудования;
- навыками проектирования типовых аппаратов химической промышленности;
- методами определения рациональных технологических режимов работы оборудования.

3. Краткое содержание дисциплины:

Модуль 1. Гидродинамические процессы и аппараты химической технологии. Основы теории явлений переноса. Общие закономерности гидродинамики, теплопередачи и массопередачи. Жидкости и газы. Гидродинамика. Течение в трубах и каналах. Подобное преобразование уравнения Навье-Стокса. Безразмерные переменные - критерии гидродинамического подобия (Эйлера, Рейнольдса, Фруда, гомотронности), их физический смысл; параметрические критерии. Критериальное уравнение движения вязкой жидкости.

Выбор скоростей потоков. Перемещение жидкостей и газов с помощью машин, повышающих давление.

Модуль 2. Тепловые процессы и аппараты химической технологии.

Основные тепловые процессы в химической технологии. Дифференциальное уравнение переноса энергии в форме теплоты. Конвективный перенос теплоты. Радиантный теплоперенос. Теплопередача в поверхностных теплообменниках.

Модуль 3. Процессы и аппараты разделения гомогенных систем. (Основные массообменные процессы).

Основы массообменных процессов. Дифференциальное уравнение конвективного переноса массы в бинарных средах. Массопередача. Материальный баланс непрерывного установившегося процесса. Расчет массообменных процессов и аппаратов для систем с одним распределяемым компонентом.

Расчет поперечного сечения (диаметра) колонны; предельно допустимая и экономически оптимальная скорости сплошной фазы. Основы расчета высоты массообменных аппаратов с непрерывным и ступенчатым контактом фаз. Общие принципы устройства и классификация аппаратов для массообменных процессов в системах «газ(пар)-жидкость». Особенности конструкций абсорберов. Основы расчета и аппараты для дистилляции.

Модуль 4. Основные гидромеханические процессы. Процессы и аппараты разделения гетерогенных систем.

Разделение жидких и газовых гетерогенных систем в поле сил тяжести. Течение через неподвижные зернистые и псевдоожиженные слои. Фильтрация суспензий и очистка газов от пылей на фильтрах.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	Всего		5 семестр		6 семестр	
	Зач. ед.	Ак. час.	Зач. ед.	Ак. час.	Зач. ед.	Ак. час.
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	10	360	5	180	5	180
Контактная работа (КР):	3,56	128	1,78	64	1,78	64
Лекции (Лек)	1,78	64	0,89	32	0,89	32
Практические занятия (ПЗ)	1,78	64	0,89	32	0,89	32
Самостоятельная работа (СР):	4,44	160	2,22	80	2,22	80
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	4,44	160	2,22	80	2,22	80
Вид контроля: зачет / экзамен	2,0	72	1,0	Экзамен (36)	1,0	Экзамен (36)

Виды учебной работы	Всего		5 семестр		6 семестр	
	Зач. ед.	Астр. час.	Зач. ед.	Астр. час.	Зач. ед.	Астр. час.
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	10	270	5	135	5	135
Контактная работа (КР):	3,56	96	1,78	48	1,78	48
Лекции (Лек)	1,78	48	0,89	24	0,89	24
Практические занятия (ПЗ)	1,78	48	0,89	24	0,89	24

Самостоятельная работа (СР):	4,44	120	2,22	60	2,22	60
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	4,44	120	2,22	60	2,22	60
Вид контроля: зачет / экзамен	2,0	54	1,0	Экзамен (27)	1,0	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	Всего		5 семестр		6 семестр	
	Зач. ед.	Ак. час.	Зач. ед.	Ак. час.	Зач. ед.	Ак. час.
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	10	360	5	180	5	180
Аудиторные занятия:	0,88	32	0,44	16	0,44	16
Лекции (Лек)	0,44	16	0,22	8	0,22	8
Практические занятия (ПЗ)	0,44	16	0,22	8	0,22	8
Самостоятельная работа (СР):	8,62	310	4,31	155	4,31	155
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	8,62	310	4,31	155	4,31	155
Вид контроля: зачет / экзамен	0,5	18	0,25	Экзамен (9)	0,25	Экзамен (9)

Виды учебной работы	Всего		5 семестр		6 семестр	
	Зач. ед.	Астр. час.	Зач. ед.	Астр. час.	Зач. ед.	Астр. час.
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	10	270	5	135	5	135
Аудиторные занятия:	0,88	24	0,34	12	0,34	12
Лекции (Лек)	0,44	12	0,17	6	0,17	6
Практические занятия (ПЗ)	0,44	12	0,17	6	0,17	6
Самостоятельная работа (СР):	8,62	232,5	4,31	116,25	4,31	116,25
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	8,62	232,5	4,31	116,25	4,31	116,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,5	13,5	0,25	Экзамен (6,75)	0,25	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Общая химическая технология» (Б1.Б.10)

1. Цель дисциплины – формирование знаний в области реализации химико-технологических процессов с учетом физико-химических особенностей протекающих реакций, выбора оптимальных условий реализуемых процессов, выбора эффективных реакторов, приобретения навыков в составлении материальных и тепловых балансов, в расчете процессов и реакторов на основе

математического моделирования, получения знаний в области разработки энергосберегающих химико-технологических систем (ХТС), безотходных и малоотходных технологий на примере современных производств.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими *общепрофессиональными* (ОПК) и *профессиональными* (ПК) компетенциями:

- способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1);
- способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения (ПК-4).

Знать:

- основы теории химических процессов и реакторов;
- методологию исследования взаимодействия химических превращений и явлений переноса на всех масштабных уровнях;
- методику выбора реактора и расчёта процесса в нем;
- основные реакционные процессы и реакторы химической и биотехнологии;
- основные принципы организации химического производства, его иерархическую структуру, методы оценки эффективности производства;
- основные химические производства.

Уметь:

- рассчитать основные характеристики химического процесса;
- выбрать рациональную схему производства заданного продукта;
- оценить технологическую эффективность производства;
- выбрать эффективный тип реактора;
- провести расчет технологических параметров для заданного процесса;
- определить параметры наилучшей организации процесса в химическом реакторе.

Владеть:

- методами анализа эффективности работы химических производств;
- методами расчета и анализа процессов в химических реакторах, определения технологических показателей;
- методами выбора химических реакторов.

3. Краткое содержание дисциплины

Модуль 1. Химическая технология и химическое производство

1.1. Основные определения и положения.

Химическая технология - наука об экономически, экологически и социально обоснованных способах и процессах переработки сырья с изменением его состава и свойств путем проведения химических и физико-химических превращений в предметы потребления и средства производства. Объект химической технологии - химическое производство. Межотраслевой характер химической технологии. Развитие химических производств и химической технологии. Место химической технологии в промышленной сфере и методов химической технологии в нехимических отраслях промышленности. Методы химической технологии – системный анализ и методы математического моделирования. Системный анализ сложных схем и взаимодействий элементов схемы – понятие и содержание метода. Физическое и математическое моделирование, определение и основные понятия, их место в инженерно-химических исследованиях и разработках. Место и значение натурного и вычислительного эксперимента.

Содержание и задачи учебного курса.

1.2. Химическое производство.

Понятие о химическом производстве как о системе машин и аппаратов, соединенных материальными и энергетическими потоками, в которых осуществляются взаимосвязанные химические превращения и физические процессы переработки сырья в продукты. Многофункциональность химического производства - получение продуктов, энерго- и ресурсосбережение, минимизация воздействия на окружающую среду. Общая структура химического производства - собственно химическое производство, хранение сырья и продукции, транспорт, системы контроля и безопасности. Основные подсистемы химического производства - подготовка сырья и материалов, химические и физико-химические превращения, выделение продуктов, обезвреживание, утилизация отходов, тепло- и энергообеспечение, водоподготовка, управление производством. Основные технологические компоненты - сырье, вспомогательные материалы, основной и дополнительный продукты, отходы, энергетические ресурсы, оборудование, строительные конструкции и приборы, производственный персонал.

Качественные и количественные показатели химического производства: технологические показатели - производительность и мощность производства, выход продукта, расходные коэффициенты по сырью и энергии, интенсивность процессов, качество продукта; экономические показатели - себестоимость продукта, приведенные затраты, удельные капитальные затраты, производительность труда; эксплуатационные показатели - надежность и безопасность функционирования системы, чувствительность, регулируемость и управляемость процесса; социальные показатели - воздействие на окружающую среду, безопасность обслуживания, степень механизации и автоматизации.

1.3. Сырьевые ресурсы, вода и энергия в химическом производстве.

Классификация сырьевых ресурсов по различным признакам - фазовому состоянию, происхождению, источникам. Минеральное сырье (руды и полезные ископаемые), органическое природное сырье (горючие ископаемые), растительное и животное сырье, вторичное сырье - их использование и пути переработки. Основные способы первичной обработки сырья (обогащение, очистка, подготовка к транспортировке и переработке). Понятие, сущность и примеры углубления использования сырья, комбинирования производств и комплексной переработки сырья.

Значение и использование воды в химических производствах. Источники воды. Требования к технологической и бытовой воде. Промышленная подготовка воды и методы ее очистки от примесей. Основные методы контроля качества воды. Экономия водопотребления в производстве. Водооборотные системы.

Виды и источники энергии в химической промышленности. Масштабы потребления и способы уменьшения энергетических затрат. Сущность и примеры регенерации и рекуперации энергии. Энерготехнологические системы. Вторичные энергетические ресурсы.

Модуль 2. Теоретические основы химических процессов и реакторов

2.1. Основные определения и положения

Физико-химические закономерности химических превращений - стехиометрические, термодинамические, кинетические. Показатели химического превращения - степень превращения, выход продукта, интегральная и дифференциальная селективности, скорости реакции и превращения реагентов.

2.2. Химические процессы.

Определение. Классификация химических процессов по различным признакам - химическим (вид химической реакции, термодинамические характеристики, схема превращений) и фазовым (число и агрегатное состояние фаз).

Гомогенный химический процесс. Определение и примеры. Влияние химических признаков и условий протекания процесса на его показатели. Способы интенсификации.

Понятие оптимальных температур. Оптимальные температуры для обратимых и необратимых экзо- и эндотермических реакций.

Гетерогенный (некаталитический) химический процесс. Определение и примеры. Структура процесса и его составляющие (стадии). Наблюдаемая скорость химического превращения. Области (режимы) протекания процесса, лимитирующая стадия.

Гетерогенный химический процесс "газ (жидкость) - твердое". Обоснование, построение и анализ математической модели для реакций горения (модель "сжимающаяся сфера") и топохимической (модель "с невзаимодействующим ядром"). Наблюдаемая скорость превращения, время превращения и пути интенсификации для различных областей протекания процесса.

Гетерогенный химический процесс "газ (жидкость) - жидкость". Обоснование, построение и анализ математической модели. Наблюдаемая скорость превращения и области протекания процесса. Пути интенсификации для различных режимов процесса.

Каталитический процесс. Определение, классификация, примеры. Гетерогенный катализ на твердом катализаторе. Обоснование, построение и анализ математической модели на каталитической поверхности и в пористом зерне катализатора. Наблюдаемая скорость превращения и области протекания процесса. Степень использования внутренней поверхности. Пути интенсификации каталитических процессов.

2.3. Химические реакторы.

Определение и назначение химического реактора. Реакторы в химических и нехимических отраслях промышленности. Обзор типов химических реакторов, их структурные элементы (реакционная зона, устройства ввода и вывода, смешения, разделения и распределения потоков, теплообменные элементы), основные процессы и явления в них.

Систематизация процессов в химическом реакторе по масштабу их протекания: химическая реакция, химический процесс в элементарном объеме, процессы в реакционном элементе и в реакторе в целом, - их взаимосвязь и иерархическая структура математической модели процесса в реакторе. Примеры процессов в различных видах химических реакторов.

Классификация процессов в реакторах по различным признакам - вид химического процесса, организация потоков реагентов (схема движения реагентов через реактор, структура потоков в реакционной зоне), организация тепловых потоков (тепловой режим, схема теплообмена), стационарность процесса.

Обоснование и построение математической модели процесса в реакторах различного типа как системы уравнений материального и теплового балансов на основе данных о структуре потока, химических превращениях, явлениях переноса тепла и вещества и их взаимодействии. Систематизация и классификация математических моделей процессов в реакторах.

Изотермические процессы в химическом реакторе. Влияние структуры потока (идеальное смешение и вытеснение), стационарности процесса (проточный и периодический), параметров и условий протекания процесса (температура, концентрация, давление, объем реакционной зоны, время), вида химической реакции (простая и сложная, обратимая и необратимая) и ее параметров на профили концентраций и показатели процесса в реакторе (степень превращения, выход продукта, селективность процесса). Основы расчета процесса в реакторе. Сопоставление эффективности процессов в реакторах, описываемых моделями идеального смешения и вытеснения.

Неизотермические процессы в химических реакторах. Организация тепловых потоков и режимов в химических реакторах. Распределение температуры, концентраций и степени превращения в реакторе в режимах идеального смешения и вытеснения, адиабатическом и с теплообменом. Связь температуры и степени превращения в адиабатическом процессе. Сопоставление с изотермическим режимом. Число и устойчивость стационарных режимов в реакторах идеального смешения.

2.4. Промышленные химические реакторы.

На конкретных примерах предметно рассматриваются промышленные реакторы для проведения процессов гомогенных, гетерогенных и каталитических - типы реакторов, конструктивные характеристики и особенности режима, области использования.

Модуль 3. Химическое производство, как химико-технологическая система (ХТС).

3.1. Структура и описание химико-технологической системы.

Химическое производство как химико-технологическая система (ХТС). Понятие системы и ХТС. Состав ХТС: элементы, связи, подсистемы. Элементы ХТС, классификация по виду процессов и назначению. Технологические связи элементов ХТС (потoki). Последовательная, параллельная, разветвленная, последовательно-обводная (байпас), обратная (рецикл) технологические связи. Их схемы и назначение.

Описание ХТС. Виды моделей ХТС - описательные и графические. Описательные модели - химическая схема и математическая модель. Графические модели - функциональная, технологическая, структурная и другие (специальные) схемы. Назначение, применение и взаимосвязь моделей.

3.2. Анализ ХТС.

Понятие, задачи и результаты анализа ХТС - состояние ХТС, материальный и тепловой балансы, показатели химического производства.

Свойства ХТС как системы: взаимосвязанность режимов элементов, различие оптимальности элемента одиночного и в системе, устойчивость и существование стационарных режимов и др.

Материальный и тепловой балансы. Методика составления и расчета материальных и тепловых балансов ХТС и ее подсистем. Особенности расчета балансов в схемах с рециклом. Формы представления балансов (таблицы, диаграммы и др.).

Материальный баланс для массообменных и реакционных элементов. Использование стехиометрических, термодинамических и межфазных балансовых соотношений. Стехиометрические соотношения и их разновидности. Степень использования сырьевых ресурсов.

Энтальпийный, энергетический (по полной энергии) и эксергетический балансы и КПД. Их сопоставление и использование в анализе ХТС.

3.3. Синтез ХТС.

Понятие и задачи синтеза (построения) ХТС. Основные этапы разработки ХТС. Роль математических и эвристических методов.

Основные концепции при синтезе ХТС: полное использование сырьевых и энергетических ресурсов, минимизация отходов, оптимальное использование аппаратуры. Их содержание и способы реализации. Комбинированные производства, совмещенные процессы, вторичные энергетические ресурсы, энерготехнологические системы, перестраиваемые ХТС, замкнутые, малоотходные производства - их понятия, особенности и применение.

Однородные технологические схемы: система рекуперативного теплообмена, система разделения многокомпонентной смеси, система реакторов. Основы построения их оптимальной структуры

Модуль 4. Промышленные химические производства.

Химические производства рассматриваются предметно как реализация изученных теоретических основ химико-технологических процессов и ХТС, концепций построения высокоэффективной ХТС. Основной акцент делается на физико-химические основы концепции построения технологической схемы производства и его подсистем. Производство серной кислоты. Производство аммиака. Производство азотной кислоты. Производство стирола.

Модуль 5. Современные тенденции в развитии химической технологии.

Текущее состояние химической промышленности в мире и тенденции ее развития. Перспективные источники сырья и энергии. Кластеризация химической промышленности. Совмещенные процессы. Гибкие и перестраиваемые технологические схемы. Новые химико-технологические процессы и способы получения продуктов. Нанотехнология.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	6,0	216	162
Контактная работа (КР):	2,22	80	60
Лекции (Лек)	0,89	32	24
Практические занятия (ПЗ)	0,89	32	24
Лабораторные занятия (Лаб)	0,44	16	12
Самостоятельная работа (СР):	2,78	100	75
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	6,0	216	162
Контактная работа (КР):	0,55	20	15
Лекции (Лек)	0,22	8	6
Практические занятия (ПЗ)	0,22	8	6
Лабораторные занятия (Лаб)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	5,20	187	140,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Системы управления химико-технологическими процессами» (Б1.Б.11)

1. Цель дисциплины – формирование базовых знаний по теории систем управления химико-технологическими процессами (СУ ХТП), анализу свойств ХТП как объектов управления и практического применения технических средств управления.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими *общепрофессиональными* (ОПК) и *профессиональными* (ПК) компетенциями:

- владением основными методами, способами и средствами получения, хранения, переработки информации, навыками работы с компьютером как средством управления информацией (ОПК-5);
- способностью и готовностью осуществлять технологический процесс в соответствии с регламентом и использовать технические средства для измерения основных параметров технологического процесса, свойств сырья и продукции (ПК-1);
- способностью выявлять и устранять отклонения от режимов работы технологического оборудования и параметров технологического процесса (ПК-11).

Знать:

- основные понятия теории управления; статические и динамические характеристики объектов управления; основные виды САУ и законы регулирования;
- типовые САУ в химической промышленности; методы и средства измерения основных технологических параметров; устойчивость САУ;
- основные понятия о нелинейных САУ, релейных системах, логических алгоритмах управления, адаптивных и оптимальных системах управления.

Уметь:

- определять основные статические и динамические характеристики объектов управления;
- выбирать рациональную систему регулирования технологического процесса; оценивать устойчивость САУ;
- выбирать конкретные типы приборов для диагностики ХТП.

Владеть:

- методами теории автоматического регулирования, организации и расчёта систем оптимального управления процессами химической технологии тонкого органического синтеза.

3. Краткое содержание дисциплины

Модуль 1. *Основные понятия управления химико-технологическими процессами.* Значение автоматического управления для развития химической промышленности. Особенности управления химическим предприятием и химико-технологическим процессом. Техно-экономический эффект внедрения автоматизированных систем управления. Роль систем управления в обеспечении безопасности химического производства и охраны окружающей среды. Основные термины и определения. Иерархия управления. Основные принципы управления. Классификация систем управления. Функциональная структура САУ. Показатели качества управления.

Модуль 2. *Основы теории автоматического управления.*

Математические модели САУ. Динамические характеристики САУ. Использование операционного исчисления для анализа САУ. Типовые динамические звенья. Временные и частотные характеристики. Эквивалентные преобразования структурных схем. Устойчивость линейных САУ с обратной связью. Классификация и основные свойства объектов управления. Методы определения свойств объектов управления. Основные законы регулирования. Регуляторы на основе искусственных нейронных сетей. Цифровые и робастные системы управления. Выбор закона регулирования и определение оптимальных параметров настройки промышленных регуляторов.

Модуль 3. *Измерение технологических параметров химико-технологического процесса.*

Государственная система промышленных приборов и средств автоматизации. Основные термины и определения метрологии. Методы измерений. Средства измерительной техники и их статические и динамические свойства. Погрешности измерений. Способы передачи информации на расстояние. Организация дистанционной диагностики ХТП. Измерение основных технологических параметров: давления, температуры, расхода и количества, уровня жидкости и сыпучих материалов, состава и физико-химических свойств веществ.

Модуль 4. *Основы проектирования автоматических систем управления химико-технологическими процессами.*

Особенности управления ХТП. Регулирование основных технологических параметров: расхода, давления, температуры, уровня, pH. Технические средства САУ. Основные разновидности управляющих устройств. Типы, характеристики и расчёт исполнительных механизмов и регулирующих органов. Оформление проектного задания на автоматизацию технологического процесса. Выбор точек измерения, контроля, управляемых параметров и управляющих воздействий. Стандарты и условные обозначения для технологических схем. Основные сведения об АСУ ТП в химической промышленности. Примеры АСУ ТП в химической промышленности. Основные выводы по курсу. Современные тенденции в развитии СУ ХТП.

4. Объём учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по	5,0	180	135

учебному плану			
Контактная работа (КР):	1,33	48	36
Лекции (Лек)	0,89	32	24
Лабораторные занятия (Лаб)	0,44	16	12
Самостоятельная работа (СР):	2,67	96	72
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,67	96	72
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Контактная работа (КР):	0,33	12	9
Лекции (Лек)	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Лабораторные занятия (Лаб)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	4,42	159	119,25
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	4,42	159	119,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Философия» (Б1.Б.12)

- Цель дисциплины «Философия»** – сформировать у студентов комплексное представление о роли и месте философии в системе гуманитарных, социальных и естественных наук, познакомить их с основами философского знания, необходимыми для решения теоретических и практических задач.
- В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**
Обладать следующими общекультурными (ОК) компетенциями:
 - способностью использовать основы философских знаний для формирования мировоззренческой позиции (ОК-1);
 - способностью использовать основы правовых знаний в различных сферах деятельности (ОК-4).*Знать:*
 - основное содержание главных философских школ и направлений, представителей этих школ, связь и различие их философских идей, связь историко-философских концепций с современными проблемами индивидуальной и общественной жизни.*Уметь:*
 - понимать и анализировать мировоззренческие, социальные и индивидуальные проблемы современной жизни; грамотно вести дискуссию, аргументированно отстаивать свою позицию по значимым философским проблемам современной жизни, опираясь на наработанный в истории философии материал; применять полученные философские знания к решению профессиональных задач;*Владеть:*
 - представлениями о философии как науке и системе ценностей, ее месте в системе гуманитарного знания; основами философского мышления; категориальным

аппаратом изучаемой дисциплины, философскими методами анализа различных проблем, навыками философской культуры для выработки системного, целостного взгляда на действительность и место химии и химической технологии в целостной картине мира.

3. Краткое содержание дисциплины:

Введение. Философия, ее происхождение и роль в обществе.

Модуль 1. Основные философские школы.

Античная философия (досократики, софисты, Сократ, Демокрит, Платон, Аристотель, эллинистически-римская философия). Основные проблемы средневековой философии и эпохи Возрождения. Философия Нового времени (XVII – XVIII вв.) Идеология Просвещения. Немецкая классическая философия. Русская философия XIX – XX вв. Основы марксистской философии. Основные направления современной философии.

Модуль 2. Философские концепции бытия и познания.

Проблема бытия в истории философии. Понятия материального и идеального. Основные философские направления: материализм и идеализм. Принцип глобального эволюционизма в современной научной картине мира.

Концепции пространства и времени в истории философии и науки.

Происхождение сознания. Роль труда в происхождении сознания. Идеалистические и материалистические концепции сознания. Сознание и мозг. Сознательное и бессознательное. Сознание и язык. Сознание и самосознание.

Концепции гносеологии в истории философии: сенсуализм, рационализм, скептицизм, агностицизм, концепция врожденных идей, априоризм. Диалектика познания: чувственное и рациональное. Основные теории истины.

Модуль 3. Проблемы человека в философии.

Человек как предмет философского анализа в истории философии. Происхождение человека: природные и социальные условия антропосоциогенеза. Биологическое и социальное в человеке. Индивид, индивидуальность, личность.

Смысл жизни и предназначение человека. Жизнь, смерть, бессмертие. Движение ненасилия, его роль в современной жизни. Цели и ценности. Свобода воли и ответственность личности. Нравственные, религиозные, эстетические ценности.

Модуль 4. Философия истории и общества

Человек в системе социальных связей. Личность и массы, свобода и необходимость. Философия истории: формационная и цивилизационная концепции исторического развития. Прогрессистские и циклические модели развития. Глобальные проблемы современности. Концепция устойчивого развития и сценарии будущего.

Общество и его структура. Социальная, политическая и духовная сферы общества. Концепции государства в истории философской мысли. Гражданское общество и правовое государство.

Модуль 5. Философские проблемы химии и химической технологии

Научное и вненаучное знание. Структура научного знания, его методы и формы. Научные революции и смена типов рациональности. Наука в современном мире. Этика науки и ответственность ученого.

Проблема соотношения науки и техники. Социальные последствия научно-технического прогресса. Этические и экологические императивы развития науки и техники.

Место химии в системе естественных наук. Основная проблема химии как науки и производства. Цели и задачи химической технологии. Специфика химико-технологического знания: фундаментальное и прикладное, эмпирическое и теоретическое.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. Часах	В астроном. Часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Контактная работа (КР):	1,33	48	36
Лекции (Лек)	0,89	32	24
Практические занятия (ПЗ)	0,44	16	12
Самостоятельная работа (СР):	2,67	96	72
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,67	96	72
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	27

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Аудиторные занятия:	0,33	12	9
Лекции (Лек)	0,22	8	6
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	4,42	159	119,25
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	4,42	159	119,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	6,75

Аннотация рабочей программы дисциплины «История» (Б1.Б.13)

- 1. Цель дисциплины** – формирование у студентов комплексного представления о роли и месте истории в системе гуманитарных и социальных наук, культурно-историческом своеобразии России, ее месте во всемирно-историческом процессе, об особенностях и основных этапах её исторического развития; введение студентов в круг исторических проблем, связанных с областью будущей профессиональной деятельности.

- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими общекультурными (ОК) компетенциями:

- способность анализировать основные этапы и закономерности исторического развития общества для формирования гражданской позиции (ОК-2).

Знать:

- основные направления, проблемы и методы исторической науки;
- основные этапы и ключевые события истории России и мира;
- особенности развития российского государства, выдающихся деятелей отечественной и всеобщей истории.

Уметь:

- соотносить общие исторические процессы и отдельные факты; выявлять существенные черты исторических процессов, явлений и событий; анализировать социально-значимые проблемы;
- формулировать и аргументировано отстаивать собственную позицию по различным проблемам истории.

Владеть:

- представлениями об истории как науке, ее месте в системе гуманитарного знания;
- представлениями об основных этапах в истории человечества и их хронологии;
- категориально-понятийным аппаратом изучаемой дисциплины;
- навыками анализа исторических источников.

3. Краткое содержание дисциплины:

В содержание курса включается понятие об истории как науке, о её месте в системе социально-гуманитарных наук, излагаются основы методологии исторической науки.

Раскрывается содержание и общая характеристика основных этапов отечественной истории. Начало российской государственности. Киевская Русь. Этнокультурные и социально-политические процессы становления российской государственности. Принятие христианства.

Русские земли в XII – начале XVI вв. Образование Российского государства, его историческое значение. Россия в середине XVI – XVII вв.

Российское государство в XVIII веке – веке модернизации и просвещения. Реформы Петра I как первая попытка модернизации страны, её особенности. Формирование Российской империи. Основные направления «европеизации» страны. Эволюция социальной структуры общества. Дальнейшее расширение границ Российской империи.

Россия в XIX столетии. Промышленный переворот в Европе и России: общее и особенное. Важнейшие условия перехода России к индустриальному обществу – решение крестьянского вопроса и ограничение самодержавия. Длительность, непоследовательность, цикличность процесса буржуазного реформирования. Роль субъективного фактора в преодолении отставания. Реформы XIX века, их значение. Общественные движения в XIX веке.

Россия в начале XX века (1900 – 1917гг.). Особенности социально-экономического развития России в начале XX века. Объективная потребность индустриальной модернизации России. Соотношение политических сил в России в начале XX века. Нарастание кризиса самодержавия. Первая российская революция. Образование политических партий. Государственная дума начала XX века как первый опыт российского парламентаризма. Столыпинская аграрная реформа. Первая мировая война и участие в ней России. Февральская революция 1917г. и коренные изменения в политической жизни страны.

Формирование и сущность советского строя (1917-1991гг.). Подготовка и победа Октябрьского вооруженного восстания в Петрограде. II Всероссийский съезд Советов и его решения. Экономическая и социальная политика большевиков. Гражданская война и иностранная интервенция. Судьба и значение НЭПа. Утверждение однопартийной политической системы. Образование СССР. Политическая борьба в партии и государстве. СССР в годы первых пятилеток (конец 20-х гг. – 30-е гг.). Формирование режима личной власти Сталина и командно-административной системы управления государством. Внешняя политика СССР в 20-30-е гг. СССР во второй мировой и Великой Отечественной войне. Изменение соотношения сил в мире после второй мировой войны. Начало «холодной войны». Трудности послевоенного развития СССР. Ужесточение политического режима и идеологического контроля. Попытки обновления «государственного социализма». XX съезд КПСС и осуждение культа личности Сталина. «Оттепель» в духовной сфере. Экономические реформы середины 60-х годов, причины их незавершенности. Нарастание кризисных явлений в советском обществе в 70-е – середине 80-х годов. Внешняя политика СССР в конце 60-х начале 80-х гг.: от разрядки к обострению международной обстановки. «Перестройка»: сущность, цели, задачи, основные этапы, результаты. Распад СССР. Образование СНГ.

Становление новой российской государственности (с 1991- по настоящее время). Либеральная концепция российских реформ: переход к рынку, формирование гражданского общества и правового государства. «Шоковая терапия» экономических реформ в начале 90-х годов. Конституция Российской Федерации 1993г. Межнациональные отношения.

Политические партии и общественные движения России на современном этапе. Россия на пути модернизации. Россия в системе мировой экономики и международных связей.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Контактная работа (КР):	1,3	48	36
Лекции (Лек)	0,9	32	24
Практические занятия (ПЗ)	0,4	16	12
Самостоятельная работа (СР):	1,7	60	45
Реферат	0,6	20	14
Подготовка к контрольным работам	0,3	10	7,5
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	0,8	30	22,5
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	135
Контактная работа (КР):	0,33	14	10,5
Лекции (Лек)	0,22	8	6
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	3,42	123	90,75
Реферат	0,58	21	15,75
Подготовка к контрольным работам	0,56	20	15
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,28	82	60
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Физическая культура и спорт» (Б1.Б.14)

1. Цели дисциплины:

- овладение методологией научного познания физической культуры и спорта;
- овладение системой практических умений и навыков, обеспечивающих совершенствование психофизических способностей;
- развитие способностей использовать разнообразные формы физической культуры, спорта и туризма для сохранения и укрепления своего здоровья и здоровья своих близких в повседневной жизни и профессиональной деятельности;
- формирование мотивационно-ценностного отношения к физической культуре, физическому совершенствованию и самовоспитанию, установка на здоровый образ жизни.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими общекультурными (ОК) компетенциями:

- способность к самоорганизации и самообразованию (ОК-7);
- способность использовать методы и средства физической культуры для обеспечения полноценной социальной и профессиональной деятельности (ОК-8).

Знать:

- научно-практические основы физической культуры и спорта;
- социально-биологические основы физической культуры и спорта;
- влияние оздоровительных систем физического воспитания на укрепление здоровья, профилактику профессиональных заболеваний и вредных привычек;
- способы контроля и оценки физического развития и физической подготовленности;
- правила и способы планирования индивидуальных занятий различной целевой направленности;
- историю физической культуры и спорта, иметь представление о значимых спортивных событиях не только своей страны, но и мирового уровня; важнейшие достижения в области спорта;
- спортивные традиции МХТИ-РХТУ им. Д.И. Менделеева, помнить о подвигах спортсменов в годы Великой отечественной войны 1941-1945 гг.

Уметь:

- самостоятельно заниматься физической культурой и спортом;
- осуществлять самоконтроль за состоянием своего организма и соблюдать правила гигиены и техники безопасности;
- осуществлять творческое сотрудничество в коллективных формах занятий физической культурой и спортом.

Владеть:

- средствами и методами укрепления индивидуального здоровья, физического самосовершенствования;
- должным уровнем физической подготовленности, необходимым для качественного усвоения профессиональных умений и навыков в процессе обучения в вузе, для обеспечения полноценной социальной и профессиональной деятельности после окончания учебного заведения.

3. Краткое содержание дисциплины

Разделы дисциплины и виды занятий

Модуль	Название модуля	Всего	Часов			
			Лек	МПЗ	ППФП	КР
1.	Предмет «Физическая культура и спорт». История ФКиС	18	2	6	9	1
2	Основы здорового образа жизни (ЗОЖ)	18	2	6	9	1
3	Биологические основы физической культуры и спорта	18	2	6	9	1
4	Профессионально-прикладная физическая культура и спорт	18	2	6	9	1
	Всего часов	72	8	24	36	4

Каждый модуль программы имеет структуру:

- лекции или теоретический раздел;
- практический раздел, состоит из: методико-практических занятий (МПЗ) и учебно-тренировочных занятий (профессионально-прикладная физическая подготовка, ППФП);
- контрольный раздел (КР).

Теоретический раздел формирует систему научно-практических и специальных знаний, необходимых для понимания природных и социальных процессов функционирования физической культуры общества и личности, умения их адаптивного творческого использования для личностного и профессионального развития;

самосовершенствования, организации здорового образа жизни при выполнении учебной, профессиональной и социокультурной деятельности.

Методико-практические занятия предусматривают освоение основных методов и способов формирования учебных, профессиональных и жизненных умений и навыков средствами физической культуры и спорта.

На методико-практических занятиях уделяется внимание:

- основным проблемам спортивной тренировки;
- влиянию физических упражнений на формирование профессиональных качеств будущего специалиста и личности занимающегося;
- воздействию средств физического воспитания на основные физиологические системы и звенья опорно-двигательного аппарата, занимающегося;
- вопросам проведения соревнований (правила соревнований, система розыгрышей, определение победителей, оборудование и инвентарь).

Профессионально-прикладная подготовка проводится с учетом будущей профессиональной деятельности студента.

Учебно-тренировочные занятия базируются на широком использовании теоретических знаний и методических умений, на применении разнообразных средств физической культуры, спортивной и профессионально-прикладной физической подготовки студентов.

Контрольный раздел. Критерием успешности освоения учебного материала является оценка преподавателя, учитывающая *регулярность посещения обязательных учебных занятий*, знаний теоретического раздела программы и выполнение установленных на данный семестр контрольных тестов общей физической и теоретической подготовки для отдельных групп различной спортивной направленности. КР входит в практические занятия.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	I семестр	VI семестр
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	36	36
Контактная работа (КР):	2,0	72	36	36
Лекции (Лек)	0,5	8	4	4
Практические занятия (ПЗ)	1,0	60	32	32
Вид контроля: зачет / экзамен		Зачет	Зачет	Зачет

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В астрон. часах	I семестр	VI семестр
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	54	27	27
Контактная работа (КР):	2,0	54	27	27
Лекции (Лек)	0,5	6	3	3
Практические занятия (ПЗ)	1,0	45	22,5	22,5
Контрольный раздел, входит в аудиторные занятия (КР)	0,5	3	1,5	1,5
Вид контроля: зачет / экзамен		Зачет	Зачет	Зачет

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	II семестр	VI семестр
---------------------	---------------------------	-----------------------	---------------	---------------

Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	36	36
Контактная работа (КР):	0,22	8	4	4
Лекции (Лек)	0,22	8	4	4
Самостоятельная работа (СР):	1,56	56	28	28
Вид контроля: зачет / экзамен	0,22	8	Зачет (4)	Зачет (4)

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В астрон. часах	II семестр	VI семестр
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	54	27	27
Контактная работа (КР):	0,22	6	3	3
Лекции (Лек)	0,22	6	3	3
Самостоятельная работа (СР):	1,56	39	19,5	19,5
Вид контроля: зачет / экзамен	0,22	6	Зачет (3)	Зачет (3)

Аннотация учебной программы дисциплины «Математика» (Б1.Б.15)

- 1. Цель дисциплины** – является формирование у студентов системы основных понятий, используемых для построения важнейших математических моделей, и умения использовать математические методы для описания различных процессов.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**
Обладать следующими *общепрофессиональными* (ОПК) компетенциями:
 - способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1).*Знать:*
 - основы дифференциального и интегрального исчисления, дифференциальных уравнений;
 - математические теории и методы, лежащие в основе построения математических моделей;
 - основы применения математических моделей и методов.*Уметь:*
 - выбирать математические методы, пригодные для решения конкретной задачи;
 - использовать математические понятия, методы и модели для описания различных процессов;
 - выявлять математические закономерности, лежащие в основе конкретных процессов;
 - использовать основные методы статистической обработки данных;
 - применять математические знания на междисциплинарном уровне.*Владеть:*
 - основами фундаментальных математических теорий и навыками использования

- математического аппарата;
 - методами статистической обработки информации.
- 3. Краткое содержание дисциплины:**

1 СЕМЕСТР

1. Введение.

Предмет и методы математики. Описание основных разделов курса. Правила и требования при изучении курса.

2. Элементы алгебры.

Числовые множества, комплексные числа. Определители II и III порядков. Векторы: основные понятия, скалярное, векторное и смешанное произведения векторов. Аналитическая геометрия: прямая на плоскости, кривые II порядка. Матрицы: действия над матрицами, приведение к ступенчатому виду и виду Гаусса. Ранг матрицы. Обратная матрица. Теорема Кронекера-Капелли. Решение систем линейных алгебраических уравнений. Собственные числа и векторы. Квадратичные формы.

3. Функция одной переменной. Предел функции. Непрерывность функции.

Функция. Способы задания функции. Предел функции в точке. Односторонние пределы. Пределы на бесконечности. Бесконечно малые и бесконечно большие функции, их свойства и взаимная связь. Свойства пределов. Первый и второй замечательные пределы. Непрерывность функции в точке и на промежутке. Свойства функций, непрерывных на отрезках. Точки разрыва функции и их классификация.

4. Дифференциальное исчисление функции одной переменной.

Производная функции, ее геометрический и механический смысл. Правила дифференцирования. Таблица основных производных. Дифференциал функции, его применения к приближенным вычислениям. Инвариантность формы первого дифференциала. Производная сложной функции. Дифференцируемость функции: определение, теоремы о связи дифференцируемости с непрерывностью и с существованием производной. Основные теоремы дифференциального исчисления: Ролля, Лагранжа, Коши. Правило Лопиталя (раскрытие неопределенностей). Производные высших порядков. Локальный экстремум функции. Необходимые и достаточные условия экстремума. Правило исследования функции на монотонность и экстремум. Признаки выпуклости и вогнутости функции. Точки перегиба. Необходимые и достаточные условия перегиба. Асимптоты функции, их виды и способы нахождения. Общая схема исследования функций, построение их графиков.

5. Интегральное исчисление функции одной переменной.

Первообразная функция. Неопределенный интеграл и его свойства. Таблица основных интегралов. Методы интегрирования: непосредственное интегрирование, интегрирование подстановкой, интегрирование по частям. Интегрирование рациональных дробей. Интегрирование некоторых иррациональных и тригонометрических функций. Определенный интеграл, его геометрический смысл. Свойства определенного интеграла. Формула Ньютона-Лейбница. Теорема о среднем значении. Замена переменной и интегрирование по частям в определенном интеграле. Приложения определенного интеграла к вычислению площадей плоских фигур. Понятие несобственных интегралов: определения, свойства, методы вычисления.

2 СЕМЕСТР

1. Дифференциальное исчисление функции нескольких переменных. Элементы теории поля.

Функции двух и более переменных: определение, область определения, область изменения, геометрическая интерпретация, линии уровня. Предел функции в точке. Частные производные (на примере функции двух переменных). Дифференцируемость функции нескольких переменных. Достаточные условия дифференцируемости. Полная производная. Производная сложной функции. Полный дифференциал. Инвариантность полного дифференциала. Аналитический признак полного дифференциала. Дифференцирование

функции одной и двух переменных, заданной неявно. Частные производные и полные дифференциалы высших порядков. Теорема о равенстве смешанных производных (для функции двух переменных). Локальные экстремумы функции двух переменных: необходимое и достаточное условия экстремума. Условный экстремум (метод множителей Лагранжа). Наибольшее и наименьшее значение функции в замкнутой области. Основные понятия теории поля. Скалярное поле. Поверхности и линии уровня. Производная по направлению. Градиент скалярного поля и его свойства. Векторное поле. Дивергенция поля. Ротор поля. Связь между градиентом и производной по направлению.

2. Кратные интегралы.

Двойной интеграл: определение, геометрический смысл, свойства. Вычисление двойного интеграла в декартовой и полярной системах координат. Интеграл Пуассона. Тройной интеграл: определение, геометрический смысл, свойства. Вычисление тройного интеграла. Приложения двойного и тройного интегралов.

3. Криволинейные и поверхностные интегралы.

Криволинейный интеграл по координатам: определение, свойства, вычисление. Работа в силовом поле. Формула Грина. Криволинейные интегралы, не зависящие от пути интегрирования. Потенциальная функция, потенциальное поле. Понятие поверхностного интеграла. Поток вектора через поверхность. Теорема Гаусса-Остроградского. Формула Стокса.

3 СЕМЕСТР

1. Дифференциальные уравнения первого порядка.

Дифференциальные уравнения: порядок, решение, теорема существования и единственности решения. Задача Коши. Уравнения с разделяющимися переменными. Однородные дифференциальные уравнения. Линейные дифференциальные уравнения первого порядка. Уравнения в полных дифференциалах. Интегрирующий множитель.

2. Дифференциальные уравнения второго и n -го порядка.

Дифференциальные уравнения второго порядка, допускающие понижение порядка. Линейные дифференциальные уравнения второго порядка. Свойства решений. Линейная независимость функций. Определитель Вронского. Структура общего решения линейного дифференциального уравнения второго порядка. Фундаментальная система решений. Линейные однородные дифференциальные уравнения второго порядка с постоянными коэффициентами: построение общего решения. Метод Эйлера. Линейные неоднородные дифференциальные уравнения второго порядка с постоянными коэффициентами. Общее и частное решения неоднородных уравнений. Линейные дифференциальные уравнения n -го порядка: свойства решений, теоремы о структуре общего решения, метод вариации постоянных. Линейные дифференциальные уравнения n -го порядка с постоянными коэффициентами. Алгоритм построения общего решения.

3. Системы дифференциальных уравнений.

Системы дифференциальных уравнений первого порядка: общие понятия, теорема существования и единственности общего решения. Системы линейных дифференциальных уравнений первого порядка: интегрирование методом исключения. Системы линейных дифференциальных уравнений первого порядка: свойства решений, теоремы о структуре общего решения, метод вариации постоянных. Системы линейных однородных и неоднородных дифференциальных уравнений с постоянными коэффициентами. Элементы теории устойчивости. Методы численного решения дифференциальных уравнений.

4. Числовые и функциональные ряды.

Числовые ряды: основные понятия, свойства сходящихся рядов, необходимый признак сходимости. Гармонический ряд. Ряды Дирихле. Признаки сравнения рядов с положительными членами. Признак Даламбера. Интегральный и радикальный признаки Коши. Знакопередающие ряды: признак Лейбница. Знакопеременные ряды: понятия абсолютной и условной сходимости, признак абсолютной сходимости, свойства абсолютно и условно сходящихся рядов.

Функциональные ряды: основные понятия, область сходимости. Степенные ряды: радиус, интервал, область сходимости. Свойства степенных рядов. Ряды Тейлора и Маклорена: свойства, условие сходимости ряда к исходной функции, основные разложения. Разложение функции в ряд Маклорена с помощью основных разложений. Главное значение функции. Эквивалентные функции. Применение рядов Тейлора и Маклорена для вычисления пределов.

5. Заключение.

Использование математических методов в практической деятельности.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	Всего	1 семестр	2 семестр	3 семестр
	зач. ед./ ак.час	зач. ед./ ак.час	зач. ед./ ак.час	зач. ед./ ак.час
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	15/540	5/180	4/144	6/216
Контактная работа (КР):	5,3/192	1,77/64	1,77/64	1,77/64
Лекции (Лек)	2,65/96	0,88/32	0,88/32	0,88/32
Практические занятия (ПЗ)	2,65/96	0,88/32	0,88/32	0,88/32
Самостоятельная работа (СР):	7,7/276	2,23/80	2,23/80	3,24/116
Вид контроля: зачет / экзамен	2/72	Экзамен-1/36	Зачет	Экзамен-1/36

Виды учебной работы	Всего	1 семестр	2 семестр	3 семестр
	зач. ед./ астр.час	зач. ед./ астр.час	зач. ед./ астр.час	зач. ед./ астр.час
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	15/405	5/135	4/108	6/162
Контактная работа (КР):	5,3/144	1,77/48	1,77/48	1,77/48
Лекции (Лек)	2,65/72	0,88/24	0,88/24	0,88/24
Практические занятия (ПЗ)	2,65/72	0,88/24	0,88/24	0,88/24
Самостоятельная работа (СР):	7,7/207	2,23/60	2,23/60	3,24/87
Вид контроля: зачет / экзамен	2/54	Экзамен-1/27	Зачет	Экзамен-1/27

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	Всего	1 семестр	2 семестр	3 семестр
	зач. ед./ ак.час	зач. ед./ ак.час	зач. ед./ ак.час	зач. ед./ ак.час
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	15/540	5/180	4/144	6/216
Контактная работа (КР):	1,3/48	0,43/16	0,43/16	0,43/16
Лекции (Лек)	0,6/32	0,215/8	0,215/8	0,215/8

Практические занятия (ПЗ)	0,6/32	0,215/8	0,215/8	0,215/8
Самостоятельная работа (СР):	13/470	4,3/155	3,4/124	5,3/191
Вид контроля: зачет / экзамен	0,7/22	Экзамен-0,25/9	Зачет 0,11/4	Экзамен-0,25/9

Виды учебной работы	Всего	1 семестр	2 семестр	3 семестр
	зач. ед./ астр.час	зач. ед./ астр.час	зач. ед./ астр.час	зач. ед./ астр.час
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	15/405	5/135	4/108	6/162
Контактная работа (КР):	1,3/36	0,43/12	0,43/12	0,43/12
Лекции (Лек)	0,6/18	0,215/6	0,215/6	0,215/6
Практические занятия (ПЗ)	0,6/18	0,215/6	0,215/6	0,215/6
Самостоятельная работа (СР):	13/352,5	4,3/116,25	3,4/93	5,3/143,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,7/16,5	Экзамен-0,25/6,75	Зачет 0,11/3	Экзамен-0,25/6,75

Аннотация рабочей программы дисциплины «Информатика» (Б1.Б.16)

- 1. Цель дисциплины** – формирование у студентов системы основных понятий, используемых для построения важнейших математических моделей, и умения использовать математические методы для описания различных процессов.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими *общепрофессиональными* (ОПК) компетенциями:

- владение пониманием сущности и значения информации в развитии современного обществе, осознания опасности и угрозы, возникающих в этом процессе, способностью соблюдать основные требования информационной безопасности, в том числе защиты государственной тайны (ОПК-4);
- владение основными методами, способами и средствами получения, хранения, переработки информации, иметь навыки работы с компьютером как средством управления информацией (ОПК-5).

Знать:

- свойства информации, способы ее хранения и обработки;
- структуру, принципы работы и основные возможности ЭВМ;
- топологию и архитектуру вычислительных сетей;
- принципы адресации пользователей, компьютеров и ресурсов в сети Интернет;
- различать и расшифровывать IP – адрес, доменное имя компьютера;
- структуру, принципы работы и основные возможности ЭВМ;
- основные типы алгоритмов, языки программирования;
- стандартные программные обеспечения своей профессиональной деятельности;
- алгоритмы решения нелинейных уравнений;
- алгоритмы одномерной оптимизации.

Уметь:

- писать и отлаживать программы на VBA по разработанным алгоритмам;
- применять методы математической статистики для решения конкретных задач;
- использовать пакеты прикладных программ при дальнейшем обучении и практической деятельности.

Владеть:

- навыками самостоятельного решения задач на компьютере, включающие постановку задачи, разработку алгоритма и оценку его эффективности методами математической статистики для обработки эксперимента;
- методами реализации алгоритмов на компьютерах.

3. Краткое содержание дисциплины:

3.1. Архитектура компьютеров и компьютерных сетей:

- история развития вычислительной техники и персональных компьютеров. Краткая история развития вычислительной техники и персональных компьютеров (ПК). Вычислительная машина Фон-Неймана и машина Тьюринга. Разработки Норберта Винера;

- архитектура ПК, аппаратные средства ПК. Используемые системы счисления, элементы математической логики. Общее представление о ПК и их возможностях. Функциональная схема ПК, магистрально-модульный принцип построения ПК. Аппаратные средства ПК: микропроцессор, оперативная и кэш память, внешняя память, шины адреса, команд и данных, тактовый генератор. Принцип открытой архитектуры: системная шина, разрядность. Периферийные устройства ПК: клавиатура, мышь, монитор, принтер и др. Особенности представления данных на машинном уровне. Преимущества цифрового представления информации перед аналоговым представлением: высокое качество записи и отображения информации, простота и надежность дублирования (копирования) информации без потери качества. Системы счисления (десятичная, двоичная, восьмеричная, шестнадцатеричная), правила перевода из одной системы в другую. Элементы математической логики: понятия формальной логики, основные логические операции и формулы, логические основы работы ПК;

- компьютерные сети: топологии сетей, их характеристики. Компьютерная сеть - совокупность компьютеров и различных устройств, обеспечивающих информационный обмен между компьютерами в сети без использования каких-либо промежуточных носителей информации. Топологии сетей: звездная, шинная, кольцевая. Сети закрытого типа: локальные и распределенные сети, корпоративные сети. Программно-техническое обеспечение: адаптер, который управляется специальной программой драйвером; операционная система, управляющая компьютером, предоставляющим ресурсы; протоколы - особые языки, на которых обмениваются информацией компьютеры в сети (TCP, TCP/IP, UDP). Глобальные сети различного масштаба (WAN – Wide Area Net, MS Network и Internet). Возможности сети Интернет. Электронная почта. Доступ к информационным ресурсам. Система телеконференций. Адресация и протоколы в Интернет;

- мультимедиа – диалоговая компьютерная система, обеспечивающая синтез текста, графики, звука, речи и видео. Устройства мультимедиа. Требования к мультимедийным средствам компьютеров. Расширенные возможности обработки, преобразования, синтеза информации (компьютерная анимация, модификация изображений, трехмерная графика). Мультимедийные программы. Программы редактирования, монтажа звука и видео. Видеоредакторы, модули спецэффектов, монтажные студии. Электронные презентации (основные возможности MS PowerPoint), этапы создания презентаций, структура презентаций и особенности работы с редактором.

3.2. Программное обеспечение:

- структура операционных систем, пакеты прикладных программ, Microsoft Office. Классификация программных средств. Системное и прикладное программное обеспечение ПК. Обзор операционных систем (ОС). Принципы создания и состав ОС: ядро, интерфейс,

драйверы. Краткая характеристика WINDOWS, модульный принцип построения. Среда WINDOWS: окна, их элементы, работа в многооконном режиме. Работа с объектами WINDOWS. Ярлыки и работа с ними. Папки: создание, переименование; копирование и перемещение объектов (папок и ярлыков), удаление объектов. Корзина и ее назначение. Настройки WINDOWS: дата и время, настройка мыши, экрана. Элементы технического сервиса ПК: установка операционной системы, создание индивидуальной операционной среды пользователя, поддержка целостности информации, расширение и модернизация конфигурации аппаратных и программных средств

- Текстовый редактор WORD, редакторы математических и химических формул. Основы использования программ общего назначения (краткий обзор) на примерах текстового редактора WORD, редакторов математических и химических формул. Особенности текстового редактора WORD. Ввод и редактирование текста. Копирование и перемещение объектов, работа с таблицами. Выбор вида, размера шрифта, форматирование символов и абзацев. Копирование формата. Особенности создания ссылок, оглавлений. Создание документов различных форм (стандартных и нестандартных). Использование редактора математических формул в текстовых документах. Редактор химических формул, назначение и особенности работы. Копирование химических формул в текстовые документы.

- Система управления базами данных ACCESS: создание пользовательских СУБД, формирование запросов, отчетов и форм. Информационные системы. Системы управления банками и базами данных. Реляционная модель данных. Структура записи, методы доступа к информации. Обмен данными с другими приложениями WINDOWS: текстовыми редакторами и электронными таблицами. Реляционная база данных ACCESS. Главное окно, меню команд, панель инструментов. Создание и открытие базы данных. Ввод и редактирование данных в режиме таблицы и режиме конструктора. Формирование запросов. Запросы простые и многотабличные, запросы с условиями. Создание отчетов и форм. Технология реализации простейших задач средствами СУБД ACCESS.

- Решение вычислительных задач с использованием EXCEL: обработка таблиц, построение графиков и диаграмм, вычисление матричных выражений. Назначение электронных таблиц (MS EXCEL). Особенности табличного процессора EXCEL и использование его для решения информационных и инженерных задач. Техника работы с EXCEL. Окно EXCEL. Абсолютная и относительная адресация. Выделение ячеек, перемещение по рабочему листу. Расчет по формулам. Копирование формул. Построение графиков. Расчет функциональных зависимостей и построение графических изображений с использованием стандартных функций EXCEL и мастера функций. Построение поверхностей с использованием мастера диаграмм. Работа с таблицами. Форматирование, оформление таблиц. Числовые и пользовательские форматы. Сводные таблицы. Построение диаграмм. Разработка и реализация простейших алгоритмов с использованием возможностей EXCEL (нахождение максимального (минимального) элемента вектора и матрицы, нахождение суммы элементов вектора и матрицы, вычисление матричных выражений).

3.3. Алгоритмы и основы программирования:

- Алгоритмы, типы алгоритмов. Понятие алгоритма и его свойства. Способы записи алгоритмов. Модульный принцип построения алгоритмов и программ.

- Характеристики языков программирования. Основные структуры и принципы структурного программирования иллюстрация. Структурное программирование, его особенности. Технология объектно-ориентированного программирования; свойства языков: наследование, инкапсуляция, полиморфизм. Понятия языков: классы и объекты. Эволюция и классификация языков программирования. Понятия трансляции, компиляции, интерпретации, их различия. Базовые алгоритмические конструкции (следование, ветвление, повторение), примеры их реализации. Основные конструкции языков программирования. Языки программирования высокого уровня.

•Вычислительные алгоритмы и программные реализации на VBA для обработки информации Процесс решения задач на компьютерах. Программирование на языке VBA: основные операторы языка, процедуры и функции. Разработка и реализация простейших алгоритмов обработки информации (решение задач с одномерным и многомерным объемом информации). Численные методы анализа одного нелинейного уравнения: поиск корней, решение задачи одномерной оптимизации (нахождение точек максимума и минимума функции). Методы статистической обработки результатов измерений одной величины: вычисление точечных (среднего, дисперсии, стандарта) и интервальных оценок случайной величины.

3.4. Защита информации:

Алгоритмы защиты информации: методы защиты, компьютерные вирусы и борьба с ними. Понятие безопасности компьютерной информации: надежность компьютера, сохранность данных, защита от внесения изменений неуполномоченными лицами, сохранение тайны переписки в электронной сети. Методы реализации защиты информации: программные, аппаратные, организационные. История возникновения вирусов и антивирусов. Способы заражения, защиты и борьбы с вирусами. Особенности работы алгоритмов вирусов: резидентность, полиморфичность и самошифрование. Компьютерные вирусы, их специфика и антивирусные программы (Касперский, Dr. Web, Avast, AVG). Способы шифрования и передачи информации на дальние расстояния. Открытый и закрытый ключи шифрования. Дефрагментация диска.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	1,3	48	36
Лабораторные занятия (Лаб)	1,3	48	36
Самостоятельная работа (СР):	1,7	60	45
Расчетно-графические работы	0,6	20	15
Реферат	0,3	10	7,5
Другие виды самостоятельной работы	0,8	30	22,5
Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет	-

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,34	12	9,0
Лабораторные занятия (Лаб)	0,28	10	7,5
Практические занятия (ПЗ)	0,06	2	1,5
Самостоятельная работа (СР):	2,56	92	69,0
Расчетно-графические работы	0,6	20	15
Реферат	0,3	10	7,5
Другие виды самостоятельной работы	1,72	62	46,5
Вид контроля: зачет / экзамен	0,10	Зачет (4)	Зачет (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Физика» (Б1.Б.17)

1. Цель дисциплины – приобретение студентами знаний по основным разделам физики и умению применять их в других естественнонаучных дисциплинах.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими *общепрофессиональными* (ОПК) компетенциями:

- способностью и готовностью использовать основные законы физики в профессиональной деятельности (ОПК-1);
- готовность использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы (ОПК-2).

Знать:

- физические основы механики, физики колебаний и волн, электричества и магнетизма, электродинамики, статистической физики и термодинамики, квантовой физики;
- смысл фундаментальных физических законов, принципов и постулатов; их формулировки и границы применимости;
- связь широкого круга физических явлений с фундаментальными принципами и законами физики;
- основные методы решения задач по описанию физических явлений;
- методы обработки результатов физического эксперимента.

Уметь:

- применять теоретические знания и экспериментальные методы исследования при решении профессиональных задач;
- проводить расчёты, осуществлять анализ и на основе этого делать обоснованные выводы;
- анализировать результаты наблюдений и экспериментов с применением основных законов и принципов физики;
- определять характер физических процессов по комплексу экспериментальной информации при помощи графиков, таблиц и уравнений;
- представлять обработанную экспериментальную и теоретическую информацию в устной и письменной форме, в том числе с использованием современных компьютерных технологий.

Владеть:

- навыками работы с широким кругом физических приборов и оборудования;
- навыками обоснования своих суждений и выбора метода исследования;

3. Краткое содержание дисциплины:

Семестр 2

Введение

Предмет физики. Методы физического исследования: опыт, гипотеза, эксперимент, теория.

1. Физические основы механики

Предмет кинематики. Перемещение, скорость, ускорение. Кинематические характеристики вращательного движения. Законы Ньютона. Закон всемирного тяготения. Движение тела переменной массы. Закон всемирного тяготения. Движение тела переменной массы. Уравнения Мещерского. Формула Циолковского. Упругий и неупругий удары шаров. Момент инерции материальной точки и твердого тела. Кинематика гармонических колебаний. Дифференциальное уравнение гармонических колебаний. Понятие о затухающих и вынужденных колебаниях. Волновое движение. Волны продольные и поперечные.

2. Основы молекулярной физики

Элементы термодинамики и физической кинетики. Идеальный газ. Распределение Больцмана и его общезначимый смысл. Реальный газ. Уравнение Ван-дер-Ваальса. Термодинамический метод в физике. Равновесные состояния. Начала термодинамики. Циклы. Энтропия и ее статистическое толкование. Явление переноса. Диффузия. Закон Фика. Теплопроводность. Закон Фурье. Внутреннее трение (вязкость). Закон Ньютона.

3. Электростатика и постоянный электрический ток

Закон Кулона. Теорема Остроградского-Гаусса. Диполь. Диэлектрики в электростатическом поле.

Семестр 3

1. Электромагнетизм

Закон Ампера. Закон Био-Савара-Лапласа. Сила Лоренца. Магнетизм. Электромагнитная индукция. Уравнение Максвелла.

2. Оптика

Интерференция волн. Дифракция волн. Поляризация волн. Тепловое излучение. Закон Кирхгофа. Гипотеза Планка. Квантовое объяснение теплового излучения. Эффект Комптона. Ядерная модель атома. Постулаты Бора. Атом водорода по Бору.

3. Элементы квантовой физики

Гипотеза де Бройля. Волновое уравнение Шредингера для стационарных состояний. Опыты Штерна-Герлаха. Многоэлектронный атом. Эффект Зеемана. Принцип Паули. Квантовые статистические распределения Бозе-Эйнштейна и Ферми-Дирака. Фононы. Законы Дебая и Эйнштейна. Характеристики ядра: заряд, масса, энергия связи нуклонов. Ядерные реакции. Фундаментальные взаимодействия и основные классы элементарных частиц.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	Всего	2 семестр	3 семестр
	зач. ед./ ак.час	зач. ед./ ак.час	зач. ед./ ак.час
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	10/360	4,0/144	6,0/216
Контактная работа (КР):	3,6/128	1,35/48	2,25/80
Лекции (Лек)	1,35/48	0,45/16	0,90/32
Лабораторные занятия (Лаб)	0,9/32	0,45/16	0,45/16
Практические занятия (ПЗ)	1,35/48	0,45/16	0,90/32
Самостоятельная работа (СР):	4,4/160	1,65/60	2,75/100
Вид контроля: зачет / экзамен	2/72	Экзамен 1/36	Экзамен 1/36

Виды учебной работы	Всего	2 семестр	3 семестр
	зач. ед./ астр.час	зач. ед./ астр.час	зач. ед./ астр.час
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	10/270	4,0/108	6,0/162
Контактная работа (КР):	3,6/96	1,35/36	2,25/60
Лекции (Лек)	1,35/36	0,45/12	0,90/24
Лабораторные занятия (Лаб)	0,9/24	0,45/12	0,45/12
Практические занятия (ПЗ)	1,35/36	0,45/12	0,90/24
Самостоятельная работа (СР):	4,4/120	1,65/45	2,75/75
Вид контроля: зачет / экзамен	2/54	Экзамен 1/27	Экзамен 1/27

4.2. Заочная форма:

	Всего	2 семестр	3 семестр
--	-------	-----------	-----------

Виды учебной работы	зач. ед./ ак. час	зач. ед./ ак. час	зач. ед./ ак. час
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	10/360	5,0/180	5,0/180
Контактная работа (КР):	0,89/32	0,33/12	0,56/20
Лекции (Лек)	0,33/12	0,11/4	0,22/8
Лабораторные занятия (Лаб)	0,22/8	0,11/4	0,11/4
Практические занятия (ПЗ)	0,33/12	0,11/4	0,22/8
Самостоятельная работа (СР):	8,61/310	4,42/159	4,19/151
Вид контроля: зачет / экзамен	0,5/18	Экзамен 0,25/9	Экзамен 0,25/9

Виды учебной работы	Всего	2 семестр	3 семестр
	зач. ед./ астр. час	зач. ед./ астр. час	зач. ед./ астр. час
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	10/270	4,0/108	6,0/162
Контактная работа (КР):	0,89/24	0,33/9	0,56/15
Лекции (Лек)	0,33/9	0,11/3	0,22/6
Лабораторные занятия (Лаб)	0,22/6	0,11/3	0,11/3
Практические занятия (ПЗ)	0,33/9	0,11/3	0,22/6
Самостоятельная работа (СР):	8,61/232,5	4,42/119,25	4,19/113,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,5/13,5	Экзамен 0,25/6,75	Экзамен 0,25/6,75

Аннотация рабочей программы дисциплины «Общая и неорганическая химия» (Б1.Б.18)

- 1. Цель дисциплины** – приобретение знаний и компетенций, формирование современных представлений в области теоретических основ химии и химии элементов.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими *общепрофессиональными* (ОПК) компетенциями:

- способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1);
- готовностью использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире (ОПК-3).

Знать:

- электронное строение атомов и молекул;
- основы теории химической связи в соединениях разных типов, строение вещества в конденсированном состоянии;
- основные закономерности протекания химических процессов и характеристики равновесного состояния;
- методы описания химических равновесий в растворах электролитов, строение и свойства координационных соединений;
- химические свойства элементов различных групп периодической системы и их важнейших соединений;

Уметь:

- выполнять основные химические операции, определять термодинамические характеристики химических реакций и равновесные концентрации веществ;

- использовать основные химические законы, термодинамические справочные данные для решения профессиональных задач;
- прогнозировать влияние различных факторов на равновесие в химических реакциях;
Владеть:
- теоретическими методами описания свойств простых и сложных веществ на основе электронного строения их атомов и положения в периодической системе химических элементов;
- экспериментальными методами определения некоторых физико-химических свойств неорганических соединений.

3. Краткое содержание дисциплины:

Строение атомов и периодический закон.

Волновые свойства материальных объектов. Уравнение де Бройля. Соотношение неопределенностей Гейзенберга. Понятие о квантовой механике и уравнении Шредингера. Современная формулировка периодического закона. Периодическая система и ее связь со строением атомов. Заполнение электронных слоев и оболочек атомов в периодической системе элементов Д.И. Менделеева. Степени окисления. Важнейшие окислители и восстановители. Важнейшие схемы превращения веществ в окислительно-восстановительных реакциях.

Химическая связь и строение молекул.

Ковалентная связь, основные положения метода валентных связей. Рассмотрение схем перекрывания атомных орбиталей при образовании связей в молекулах. Основные положения метода молекулярных орбиталей (МО ЛКАО). Общие сведения о комплексных соединениях, их строение. Межмолекулярная и внутримолекулярная водородная связь. Ионная связь как предельный случай ковалентной связи. Общие представления о межмолекулярном взаимодействии: ориентационное, индукционное, дисперсионное взаимодействия.

Энергетика реакций и химическое равновесие.

Понятие о химической термодинамике, термодинамические функции состояния (характеристические функции). Химическое равновесие. Истинное и кажущееся равновесия. Константа химического равновесия. Электрохимические процессы, понятие об электродных потенциалах. Электродвижущая сила окислительно-восстановительных реакций и критерий самопроизвольного протекания процессов.

Равновесия в растворах

Процессы, сопровождающие образование жидких истинных растворов неэлектролитов и электролитов. Ассоциированные и неассоциированные электролиты. Степень диссоциации. Константа диссоциации. Равновесие в системе, состоящей из насыщенного раствора малорастворимого электролита и его кристаллов. Равновесие в растворах комплексных соединений. Равновесие диссоциации воды, ионное произведение воды и его зависимость от температуры. Шкала рН. Гидролиз солей.

Скорость реакций и катализ.

Понятие о химической кинетике. Одностадийные и сложные реакции. Закон действующих масс. Константа скорости реакции. Молекулярность и порядок реакции. Зависимость скорости реакции от температуры; энтальпия активации. Гомогенный и гетерогенный катализ.

Химия s- и p- элементов

Водород-первый элемент периодической системы, его двойственное положение. Элементы 1 - 2 и 13 - 18 групп периодической системы. Закономерности в изменении электронных конфигураций, величин радиусов, электроотрицательности и энергии ионизации атомов. Типичные степени окисления. Химические свойства простых веществ. Закономерности в строении и свойствах основных типов соединений. Природные соединения, получение и применение.

Химия d- и f- элементов

Элементы 3-12 групп периодической системы. Закономерности в изменении электронных конфигураций, величин радиусов, энергии ионизации, характерных степеней окисления, координационных чисел атомов. Природные соединения, получение и сопоставление физических и химических свойств простых веществ. Строение и свойства основных типов соединений. Особенности f- элементов.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	Всего		1 семестр		2 семестр	
	В зач. ед.	В акад. часах	В зач. ед.	В акад. часах	В зач. ед.	В акад. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	12	432	7	252	5	180
Аудиторные занятия:	4,44	160	2,67	96	1,78	64
Лекции (Лек)	1,78	64	0,89	32	0,89	32
Практические занятия (ПЗ)	0,89	32	0,89	32	-	-
Лабораторные занятия (Лаб)	1,78	64	0,89	32	0,89	32
Самостоятельная работа (СР):	5,56	200	3,33	120	2,22	80
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	5,56	200	3,33	120	2,22	80
Вид контроля: зачет / экзамен	2	72	1	36	1	36

Виды учебной работы	Всего		1 семестр		2 семестр	
	В зач. ед.	В астр. часах	В зач. ед.	В астр. часах	В зач. ед.	В астр. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	12	324	7	189	5	135
Аудиторные занятия:	4,44	120	2,67	72	1,78	48
Лекции (Лек)	1,78	48	0,89	24	0,89	24
Практические занятия (ПЗ)	0,89	24	0,89	24	-	-
Лабораторные занятия (Лаб)	1,78	48	0,89	24	0,89	24
Самостоятельная работа (СР):	5,56	150	3,33	90	2,22	60
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	5,56	150	3,33	90	2,22	60
Вид контроля: зачет / экзамен	2	54	1	Экзамен (27)	1	Экзамен (27)

4.1. Заочная форма:

Виды учебной работы	Всего		1 семестр		2 семестр	
	В зач. ед.	В акад. часах	В зач. ед.	В акад. часах	В зач. ед.	В акад. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	12	432	6,0	252	6,0	180
Аудиторные занятия:	1,11	40	0,66	24	0,44	16
Лекции (Лек)	0,33	12	0,22	8	0,11	4

Практические занятия (ПЗ)	0,33	12	0,22	8	0,11	4
Лабораторные занятия (Лаб)	0,44	16	0,22	8	0,22	8
Самостоятельная работа (СР):	10,39	374	6,08	219	4,31	155
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	10,39	374	6,08	219	4,31	155
Вид контроля: зачет / экзамен	0,5	18	0,25	9	0,25	9

Виды учебной работы	Всего		1 семестр		2 семестр	
	В зач. ед.	В астр. часах	В зач. ед.	В астр. часах	В зач. ед.	В астр. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	12	324	7	189	5	135
Аудиторные занятия:	1,11	30	6,0	18	0,44	12
Лекции (Лек)	0,33	9	0,66	6	0,11	3
Практические занятия (ПЗ)	0,33	9	0,22	6	0,11	3
Лабораторные занятия (Лаб)	0,44	12	0,22	6	0,22	6
Самостоятельная работа (СР):	10,39	280,5	6,08	164,25	4,31	116,25
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	10,39	280,5	6,08	164,25	4,31	116,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,5	13,5	0,25	6,75	0,25	6,75

Аннотация рабочей программы дисциплины «Органическая химия» (Б1.Б.19)

- 1. Цель дисциплины** – приобретение студентами знаний о строении органических соединений, основных химических свойствах различных классов органических соединений и методах их получения, как промышленных, так и лабораторных.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими общекультурными (ОК) и общепрофессиональными (ОПК) компетенциями:

- способностью к самоорганизации и самообразованию (ОК-7);
- способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1)
- готовностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы (ОПК-2);
- готовностью использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире (ОПК-3).

Знать:

- теоретические основы строения и свойств различных классов органических соединений;
- способы получения и химические свойства основных классов органических соединений;
- основные механизмы протекания органических реакций;

Уметь:

- применять теоретические знания для синтеза органических соединений различных классов;
- анализировать и предсказывать реакционные свойства органических соединений;
- составлять схемы синтеза органических соединений, заданного строения;

Владеть:

- основами номенклатуры и классификации органических соединений;
- основными теоретическими представлениями в органической химии;
- навыками обоснования рациональных способов получения органических веществ.

3. Краткое содержание дисциплины

Номенклатура органических соединений. Теория химического строения и насыщенные углеводороды (УВ). Природа ковалентной связи. Формулы Льюиса. Формальный заряд. Эффекты заместителей. Промежуточные соединения и частицы органических реакций. Энергетическая диаграмма реакции. Механизм реакции. Stereoisomerism, ее виды и обозначения.

Алифатические соединения. Насыщенные и ненасыщенные УВ. Алканы, циклоалканы, алкены, алкины, полиены (диены). В каждом классе рассматриваются следующие разделы: изомерия, номенклатура, физические и химические свойства, способы получения. Механизмы реакций. Энергетическая диаграмма реакций.

Ароматические соединения. Теории ароматичности. Соединения бензольного ряда.

Изомерия. Номенклатура. Способы получения. Химические свойства. Влияние заместителей в бензольном кольце на направление и скорость реакций электрофильного замещения.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	1,33	48	36
Лекции (Лек)	0,45	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,88	32	24
Самостоятельная работа (СР):	1,77	60	45
Другие виды самостоятельной работы	1,77	60	45
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой	–

4.2. Заочная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,33	22	16,5
Лекции (Лек)	0,11	10	7,5
Практические занятия (ПЗ)	0,22	12	9
Самостоятельная работа (СР):	2,56	82	61,5
Другие виды самостоятельной работы	2,56	82	61,5
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

4.4.2 Дисциплины вариативной части (обязательные дисциплины)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Основы экономики и управления производством в технологии тонкого органического синтеза» (Б1.В.01)

1. Цель дисциплины – получение системы знаний об экономических закономерностях функционирования промышленного производства в системе национальной экономики, обучение экономическому мышлению и использованию полученных знаний в практической деятельности.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими *общекультурными* (ОК) и *профессиональными* (ПК) компетенциями:

- способность использовать знания основ экономики в различных сферах жизнедеятельности (ОК-3);
- способность анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования (ПК-9).

Знать:

- основы экономики в различных сферах жизнедеятельности;
- нормативные правовые акты, регламентирующие деятельность предприятия;
- методы разработки оперативных и производственных планов;
- методы и способы оплаты труда.

Уметь:

- составлять заявки на оборудование;
- составлять отчеты по выполнению технических заданий;
- составлять техническую документацию;
- организовать работу коллектива в условиях действующего производства;
- готовить исходные данные для выбора и обоснования научно-технических и организационных решений на основе экономического анализа;
- разрабатывать оперативные планы работ первичных производственных подразделений.

Владеть:

- методами и инструментами проведения экономического анализа затрат и результатов деятельности производственных подразделений;
- инструментами планирования и выполнения мероприятий по производству продукции;
- основами экономических знаний в различных сферах жизнедеятельности.

3. Краткое содержание дисциплины

Модуль 1. Введение. Основы рыночной экономики

1.1 Экономические потребности, блага и ресурсы. Экономические системы и их сущность. Общественное производство и экономические отношения. Производственные возможности общества и экономический выбор. Кривая производственных возможностей. Закон убывающей предельной полезности. Типы и модели экономических систем. Элемент экономической системы. Традиционная экономическая система. Собственность: формы и пути их преобразования.

1.2 Рыночный механизм спроса и предложения. Совершенная и несовершенная конкуренции. Товарный (рыночный) тип общественного производства. Сущность и условия возникновения рынка. Виды рынков и их структура. Функции рынка. Товар и его свойства. Спрос и предложение на рынке. Понятие «эластичность». Эластичность спроса и предложения,

точечная и дуговая. Совершенная и несовершенная конкуренции. Монополия. Максимизация прибыли монополистом. Олигополия.

1.3 Понятие национальной экономики, основные макроэкономические показатели. Понятия совокупного спроса и совокупного предложения, факторы, влияющие на их изменения. Потребления и сбережения. Экономический кругооборот. Производство, обмен и распределение. Потребление, сбережение, инвестиции товаров и услуг.

1.4 Финансовая система и финансовая политика общества. Государственный бюджет и государственный долг. Налоги и налоговая система.

Модуль 2. Экономические основы управления производством

2.1 Предприятие как субъект рыночного хозяйства. Экономические законы и особенности их проявления на предприятии. Роль специалиста химической промышленности. Предприятие в системе рыночной экономики. Предприятие – как субъект и объект предпринимательской деятельности. Законодательная база предпринимательской деятельности. Нормативно-правовые акты, регламентирующие деятельность предприятия. Организационно-правовые формы предпринимательской деятельности и критерии их выбора. Формы собственности. Внешняя и внутренняя среда предприятия.

2.2 Материально-техническая база производства. Сырьевая и топливно-энергетическая база химических производств. Производственная программа и производственная мощность предприятия. Качество и конкурентоспособность продукции. Экономическое обоснование выбора сырья и топлива. Ресурсосбережение. Альтернативные источники сырья и энергии. Организация складского хозяйства.

2.3 Материально-технические ресурсы предприятия. Основные производственные фонды химических предприятий: понятие, классификация и структура. Понятие и структура основных средств. Оценка основных средств. Методы оценки основных фондов. Показатели использования основных производственных фондов. Износ и амортизация основных фондов. Оценка эффективности использования основных производственных фондов. Воспроизводство основных средств. Оборотные средства предприятия: понятие, состав и структура. Источники формирования оборотных средств. Оборачиваемость оборотных средств. Материальные запасы на предприятии. Определение потребности в оборотных средствах.

2.4 Трудовые ресурсы предприятия. Персонал предприятия и его структура. Основы организации труда на предприятии. Эффективность использования персонала и рабочего времени. Производительность труда и оплата труда. Организация заработной платы на предприятии. Состав и структура промышленно-производственного персонала. Производительность труда: понятие, показатели и методы измерения. Индивидуальная и общественная производительность труда. Резервы и факторы повышения производительности труда. Формы, системы и размер оплаты труда на предприятии.

Модуль 3. Технико-экономический анализ инженерных решений

3.1 Доходы и расходы на производство, и реализацию продукции предприятия. Издержки производства продукции (себестоимость), прибыль, рентабельность и ценообразование. Понятие затраты на производство и реализацию продукции (себестоимость). Виды и значение классификации затрат. Структура затрат на производство и реализацию продукции. Особенности расчета затрат на производство и реализацию продукции в комплексных производствах. Основные пути снижения затрат на производство продукции. Доходы предприятия. Понятие прибыли и дохода предприятия, методы их расчета. Рентабельность, ее виды и методы расчета. Пути повышения прибыли и рентабельности на предприятиях.

3.2 Ценообразование и ценовая политика. Цена на продукцию и принципы ценообразования. Виды цен. Структура цены, система цен. Взаимосвязи цен и издержек. Ценовая политика. Разработка ценовой стратегии.

3.3 Финансово-кредитные отношения предприятий и система налогообложения. Понятие, состав и структура финансов предприятия. Сущность, функции и задачи финансов предприятия. Собственные и заемные финансовые ресурсы. Баланс доходов и расходов.

Налоговая политика. Принципы налогообложения. Налоги и платежи, установленные законодательством: виды, ставки, объекты налогообложения и сроки уплаты налога в бюджет.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Аудиторные занятия:	1,0	32	24
Лекции (Лек)	0,45	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,45	16	12
Самостоятельная работа (СР):	1,1	40	30
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	1,1	40	30
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Аудиторные занятия:	0,22	8	6
Лекции (Лек)	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	2,53	91	68,25
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,53	91	68,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Лабораторный практикум по процессам и аппаратам химической технологии» (Б1.В.02)

- 1. Цель дисциплины** – закрепление знаний, полученных при изучении дисциплины «Процессы и аппараты химической технологии» в области основ гидравлических, теплообменных и массообменных процессов, что необходимо при подготовке бакалавров по данному направлению для научно-исследовательской и проектно-технологической деятельности.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими *общепрофессиональными* (ОПК) и *профессиональными* (ПК) компетенциями:

- способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1);
- способностью налаживать, настраивать и осуществлять проверку оборудования и программных средств в области производственно-технологической деятельности (ПК-6);
- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и

моделирования, теоретического и экспериментального исследования в области научно-исследовательской деятельности (ПК-16).

Знать:

- законы переноса импульса, теплоты и массы;
- основные уравнения прикладной гидравлики и закономерности перемещения жидкостей;
- основные закономерности процессов осаждения, фильтрования и течения через зернистые слои;
- физическую сущность процессов тепло- и массообмена; основные кинетические закономерности массопереноса для систем газ(пар)-жидкость;
- типовые процессы химической технологии, соответствующие аппараты и методы их расчета.

Уметь:

- определять характер движения жидкостей и газов;
- использовать основные кинетические закономерности тепло- и массопереноса при анализе тепловых и массообменных процессов;
- составлять материальные и тепловые балансы для систем газ (пар)-жидкость;
- рассчитывать параметры насосного, тепло- и массообменного оборудования;
- составлять технологические схемы и изображать на них основные аппараты;
- анализировать экспериментально полученные и теоретически рассчитанные показатели работы аппаратов.

Владеть:

- методологией расчета гидромеханических, тепловых и массообменных процессов;
- методами составления технологических схем.

3. Краткое содержание дисциплины

№ п/п	Наименование лабораторных работ
1	Определение режимов течения жидкостей.
2	Изучение профиля скоростей потока в трубопроводе.
3	Гидравлическое сопротивление в трубопроводах (металлическом и стеклянном) и элементах трубопроводной арматуры.
4	Определение гидравлического сопротивления прямого участка трубопровода.
5	Определение гидравлического сопротивления в элементах трубопроводной арматуры (диафрагма, дроссельный клапан).
6	Определение гидродинамического сопротивления сухой ситчатой тарелки колонного аппарата.
7	Определение гидравлического сопротивления орошаемой ситчатой тарелки колонного аппарата.
8	Измерение гидравлического сопротивления трубного и межтрубного пространства теплообменного аппарата.
9	Калибровка расходомера весовым методом.
10	Изучение характеристик центробежных насосов.
11	Определение коэффициента теплопередачи в двухтрубных теплообменниках.
12	Теплопередача в металлическом и стеклянном кожухотрубных теплообменниках.
13	Интенсивность теплопередачи в пластинчатом теплообменнике.
14	Изучение процесса нестационарного теплообмена в аппарате с мешалкой и погружным змеевиком.
15	Определение коэффициентов массоотдачи в газовой фазе при испарении жидкости в воздушный поток или при конденсации пара на пленке жидкости в насадочной колонне.
16	Определение коэффициентов массоотдачи в жидкой фазе при десорбции диоксида

	углерода из воды в пленочной колонне.
17	Изучение совместного тепло- и массообмена в насадочной колонне.
18	Изучение процесса простой перегонки бинарной смеси изопропанол-вода.
19	Изучение процесса простой перегонки бинарной смеси вода-этиленгликоль.
20	Изучение процесса периодической ректификации бинарной смеси этанол-вода.
21	Разделение растворов низкомолекулярных веществ обратным осмосом.
22	Определение скорости свободного осаждения твердых частиц и всплытия пузырей в жидкостях.
23	Изучение процесса фильтрования суспензии.
24	Гидродинамика неподвижного и псевдоожиженного зернистого слоя.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	0,89	32	24
Лабораторные занятия (Лаб)	0,89	32	24
Самостоятельная работа (СР):	1,11	40	30
Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет	-

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	0,22	8	6
Лабораторные занятия (Лаб)	0,22	8	6
Самостоятельная работа (СР):	1,67	60	45
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет (4)	Зачет (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Теория химико-технологических процессов» (Б1.В.03)

- 1. Цель дисциплины** – развитие у студентов навыков количественной оценки термодинамических и кинетических закономерностей органических реакций, применение современных химических и физико-химических методов исследования для установления механизма реакций.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими общепрофессиональными (ОПК) и профессиональными (ПК) компетенциями:

- готовностью использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире (ОПК-3);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- алгоритм подхода к исследованию органических реакций с использованием сложных соединений;
- возможности использования резонансных методов исследования органических реакций для их количественной оценки.

Уметь:

- определять кинетические параметры процесса;
- соотносить механизм реакции с термодинамическими и кинетическими показателями процесса;
- использовать физико-химические методы исследования для определения термодинамических и кинетических показателей процесса.

Владеть:

- навыками оценки достоверности полученных данных;
- методами разработки физико-химических основ синтеза новых химических соединений с заданными свойствами и их выделения.

3. Краткое содержание дисциплины:

Большое внимание при рассмотрении материала уделяется теории электрофильного, нуклеофильного и радикального замещения в ароматическом ряду. Здесь же рассматриваются количественная оценка влияния заместителей на скорость различных реакций, влияние растворителей, солевого эффекта на скорость реакций в ароматическом ряду.

Приводятся сведения о способах исследования химических реакций, о применении физико-химических методов для идентификации и установления структуры органических соединений, в основном ароматического ряда, для доказательства образования промежуточных продуктов.

Дальнейшее развитие находит методика кинетического исследования химических реакций, основы и общие принципы обработки и анализа кинетических экспериментальных данных.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. Часах	В астроном. Часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	7,0	252	189
Контактная работа (КР):	2,6	96	72
Лекции (Лек)	1,8	64	48
Практические занятия (ПР)	0,4	16	12
Лабораторные занятия (Лаб)	0,4	16	12
Самостоятельная работа (СР):	4,4	156	117
Другие виды самостоятельной работы	4,4	156	117
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой	–

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. Часах	В астроном. Часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	7,0	252	189
Контактная работа (КР):	0,7	24	18
Лекции (Лек)	0,5	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,1	4	3
Лабораторные занятия (Лаб)	0,1	4	3

Самостоятельная работа (СР):	6,2	224	168
Другие виды самостоятельной работы	6,2	224	168
Вид контроля: зачет / экзамен	0,1	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Химия и технология органических веществ» (Б1.В.04)

1. Цель дисциплины – развитие у студентов навыков анализа закономерностей с целью выявления значения продуктов органического синтеза для производства ряда органических веществ, используемых в различных отраслях промышленности, народного хозяйства и т.д.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- основные методы синтеза отдельных представителей классов органических веществ и способы выделения основных и побочных продуктов;
- основные типы, конструктивные особенности и принцип работы реакторов и сопутствующего оборудования для проведения органического синтеза;
- технологические процессы производства и методы контроля качества сырья и продуктов производства;
- методы идентификации и количественного определения продуктов органического синтеза;
- области применения продуктов органического синтеза.

Уметь:

- разработать схему синтеза целевого продукта;
- обосновывать параметры технологического процесса производства органических веществ с целью получения конечного продукта с заданными свойствами;
- обосновывать выбор наиболее эффективных технологий органических веществ.

Владеть:

- основными принципами стратегии органического синтеза;
- понятиями об основных научно-технических проблемах и перспективах развития производства органических веществ;
- научными основами способов переработки природного сырья при решении типовых профессиональных задач, а также находить способы решений задач, выходящих за пределы компетентности конкретного направления.

3. Краткое содержание дисциплины:

Дисциплина «Химия и технология органических веществ» дает студентам основные представления о методах синтеза органических соединений, о технологии получения ароматических и гетероароматических соединений, о химизме процессов, происходящих при этом. Материал классифицирован по важнейшим технологическим процессам, используемых в органическом синтезе: сульфирование, нитрование, галогенирование и т.д. Для каждого процесса даются научные и технологические основы, рассматриваются вопросы практического проведения реакций в промышленных аппаратах, даются сведения о технологии важнейших продуктов.

В конце изложения материала по данной дисциплине приводятся сведения об очистке сточных вод и отходящих газов в производствах ароматических веществ (промежуточных продуктов) и методах их очистки.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Контактная работа (КР):	1,8	64	48
Лекции (Лек)	1,3	48	36
Практические занятия (ПЗ)	0,5	16	12
Самостоятельная работа (СР):	1,2	44	33
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	1,2	44	33
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. Часах	В астроном. Часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Контактная работа (КР):	0,44	16	12
Лекции (Лек)	0,33	12	9
Практические занятия (ПЗ)	0,13	4	3
Самостоятельная работа (СР):	3,31	119	89,25
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	3,31	119	89,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Основы проектирования и оборудование предприятий органического синтеза» (Б1.В.05)

- 1. Цель дисциплины** – формирование знаний методов разработки химико-технологических процессов (ХТП), соответствующих аппаратурно-технологических схем для производства органических веществ.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- основные тенденции развития химической технологии;
 - последовательность выполнения проектных расчетов, особенности выполнения материальных и тепловых расчетов типовых процессов органического синтеза;
 - основные варианты аппаратурно-технологического оформления типовых процессов.
- Уметь:*
- решать задачи анализа и синтеза химико-технологических систем для производства тонкого органического синтеза;
 - выполнять материальные, технологические, тепловые расчеты при проектировании.
- Владеть:*
- навыками разработки и графического изображения аппаратурно-технологических схем, типового химического оборудования и его отдельных узлов.

3. Краткое содержание дисциплины

При изучении дисциплины особое внимание уделяется вопросам влияния условий проведения процессов на выбор конкретного технологического оборудования, подготовке достоверных исходных данных для выполнения проектов, навыкам разработки технологических схем по их описаниям в технологических регламентах и собственным данным, полученным в лаборатории при выполнении квалификационной работы, правилам изображения аппаратурно-технологических схем с учетом взаиморасположения оборудования и его технологического назначения.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Контактная работа (КР):	2,68	96	72
Лекции (Лек)	1,34	48	36
Практические занятия (ПЗ)	1,34	48	36
Самостоятельная работа (СР):	2,32	84	63
Курсовой проект	1,0	36	27
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	1,32	48	36
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой, курсовой проект	–

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Контактная работа (КР):	0,6	24	18
Лекции (Лек)	0,3	12	9
Практические занятия (ПЗ)	0,3	12	9
Самостоятельная работа (СР):	4,1	148	111
Курсовой проект	0,2	9	6,75
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	4,1	139	104,25

Вид контроля: зачет / экзамен	0,3	Зачет с оценкой, курсовой проект (8)	Зачет с оценкой, курсовой проект (6)
--------------------------------------	------------	---	---

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Материаловедение для тонкого органического синтеза» (Б1.В.06)

1. Цели дисциплины:

- приобретение студентами знаний, необходимых для самостоятельного решения вопросов, связанных с выбором материалов оборудования предприятий тонкого органического синтеза;
- получение информации о физической сущности явлений, происходящих в материалах, используемых, в частности, в технологиях тонкого органического синтеза;
- установление зависимости между составом, строением и свойствами материалов, используемых, в частности, в технологиях тонкого органического синтеза;
- изучение теории и практики различных способов упрочнения материалов, обеспечивающих высокую надежность и долговечность деталей машин, инструмента и других изделий;
- ознакомление с основными группами металлических и неметаллических материалов, используемых, в частности, в технологиях тонкого органического синтеза их свойствами и областями применения.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения (ПК-4);
- способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа (ПК-10);
- готовностью проводить стандартные и сертификационные испытания материалов, изделий и технологических процессов (ПК-17);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18).

Знать:

- классификацию, структуру, состав и свойства материалов, используемых, в частности, в технологиях тонкого органического синтеза;
- маркировку материалов, используемых, в частности, в технологиях тонкого органического синтеза по российским стандартам;
- основные конструкционные и функциональные материалы, применяемые в оборудовании предприятий тонкого органического синтеза.

Уметь:

- рационально подобрать конструкционный материал для химико-технологического процесса (реактора, аппарата, машины) с учетом методов защиты от возможного воздействия технологической среды.

Владеть:

- методами определения свойств материалов, используемых, в частности, в технологиях тонкого органического синтеза;
- данными для принятия конкретных технических решений при разработке технологических процессов тонкого органического синтеза с точки зрения технико-экономической эффективности экологической безопасности.

3. Краткое содержание дисциплины

Материаловедение как наука: цели, задачи и значение дисциплины. Значение материалов в развитии химико-технологических процессов и обеспечении их безопасности.

Физико-химические основы материаловедения

Основные понятия о строении, структуре и свойствах материалов. Методы изучения структуры и свойств материалов.

Основы теории сплавов. Диаграммы состояния сплавов. Термины и определения. Диаграммы – «состав-свойство». Фазовый состав сплавов. Зависимость между свойствами сплавов и типом диаграммы состояния. Правило Н.С. Курнакова.

Металлические материалы.

Железо и сплавы на его основе. Диаграммы состояния железо-цементит. Компоненты, фазы и структурные составляющие сталей и белых чугунов.

Углеродистые и легированные стали, маркировка. Чугуны серые, белые, ковкие, высокопрочные, их свойства, область применения, маркировка.

Термическая обработка. Теория и практика термической и химико-термической обработки металлов и сплавов.

Цветные металлы и сплавы на их основе, свойства, области применения. Порошковые металлические материалы. Материалы с особыми электрическими свойствами.

Основы коррозии металлов. Принципы и методы защиты от коррозии.

Коррозия металлов в условиях технологических сред химических производств.

Принципы и методы защиты от коррозии. Коррозионностойкие металлические и неметаллические материалы. Методы защиты машин и аппаратов предприятий тонкого органического синтеза от коррозии.

Материалы на основе высокомолекулярных соединений. Строение и свойства полимеров. Термореактивные и термопластичные полимеры. Строение и свойства пластмасс. Основные разновидности промышленных полимеров и пластмасс. Газонаполненные пластмассы.

Особенности строения, свойства резиновых материалов. Резины общего назначения, специальные резины и области их применения.

Лакокрасочные материалы (ЛКМ). Основные виды ЛКМ. Краски, лаки, грунтовка, шпатлевка.

Силикатные материалы. Графит. Асбест. Свойства и области применения.

Общая характеристика композиционных материалов. Дисперсно-упрочненные КМ, слоистые КМ, волокнистые КМ. Композиционные материалы на металлической и неметаллической основе. САП (спеченные алюминиевые порошки). Армированные полимерные материалы.

Экономически обоснованный выбор материалов.

Выбор конструкционных материалов для оборудования предприятий тонкого органического синтеза. Экологические и экономические аспекты материаловедения и защиты материалов от коррозии.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	1,3	48	36
Лекции (Лек)	0,9	32	24
Практические занятия (ПЗ)	0,4	16	12
Самостоятельная работа (СР):	1,7	60	45
Реферат	0,6	20	15
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	1,1	40	30

Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет	-
-------------------------------	---	-------	---

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,33	12	9
Лекции (Лек)	0,22	8	6
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	2,56	92	69
Реферат	0,56	20	15
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,0	72	54
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет (4)	Зачет (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Моделирование химико-технологических процессов в технологии тонкого органического синтеза» (Б1.В.07)

1. Цель дисциплины – получение обучающимся знаний в области компьютерного моделирования химико-технологических процессов с применением современных систем компьютерной математики, в частности MATLAB и VBA, а также приобретение им практических навыков разработки данных компьютерных моделей с одновременным решением задач структурной и параметрической идентификации.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими общепрофессиональными (ОПК) и профессиональными (ПК) компетенциями:

- владением основными методами, способами и средствами получения, хранения, переработки информации, навыками работы компьютером как средством управления информацией (ОПК-5);
- готовностью применять аналитические и численные методы решения поставленных задач, использовать современные информационные технологии, проводить обработку информации и использованием прикладных программных средств сферы профессиональной деятельности, использовать сетевые компьютерные технологии и базы данных в своей профессиональной деятельности, пакеты прикладных программ для расчёта технологических параметров оборудования (ПК-2);
- способностью настраивать, настраивать и осуществлять проверку оборудования и программных средств (ПК-6).

Знать:

- методы построения эмпирических (вероятностно-статистических) и физико-химических (теоретических) моделей химико-технологических процессов;
- методы идентификации математических описаний технологических процессов на основе экспериментальных данных; методы оптимизации химико-технологических процессов с применением эмпирических и/или физико-химических моделей.

Уметь:

- применять известные методы вычислительной математики и математической статистики для решения конкретных задач расчета, моделирования, идентификации и оптимизации при исследовании, проектировании и управлении

процессами химической технологии, а также уметь использовать в своей практической деятельности для достижения этих целей известные пакеты прикладных программ.

Владеть:

- методами математической статистики для обработки результатов активных и пассивных экспериментов, а также методами вычислительной математики для разработки и реализации на компьютерах алгоритмов моделирования, идентификации и оптимизации химико-технологических процессов;

3. Краткое содержание дисциплины:

3.1. Основные принципы компьютерного моделирования химико-технологических процессов (ХТП). Математические эмпирические, математические физико-химические модели и компьютерное моделирование. Детерминированные и вероятностные математические модели. Применение методологии системного анализа для решения задач моделирования. Применение принципа «черного ящика» при математическом моделировании. Автоматизированные системы прикладной информатики. Иерархическая структура химических производств и их математических моделей. Применение компьютерных моделей химических процессов для анализа, оптимизации и синтеза химико-технологических систем. Основные приемы математического моделирования: эмпирический, структурный (физико-химический) и комбинированный (теоретический). Построение статических и динамических моделей. Решение прямых задач. Проектный и поверочный (оценочный) расчет процессов. Решение обратных задач. Параметрическая и структурная идентификация математических моделей. Установление адекватности математических моделей. Стратегия проведения расчетных исследований и компьютерного моделирования реальных процессов.

3.2. Построение эмпирических моделей:

- формулировка задачи аппроксимации данных для описания экспериментальных зависимостей и получения эмпирических моделей процессов. Виды критериев аппроксимации. Критерий метода наименьших квадратов. Решение задачи аппроксимации для нелинейных и линейных по параметрам моделей. Матричная формулировка задачи аппроксимации. Аналитический и алгоритмический подходы для решения задачи аппроксимации для линейных и линеаризованных моделей методом наименьших квадратов;
- закон нормального распределения для векторных случайных величины и определение их числовых характеристик. Математическое ожидание и дисперсия для векторных случайных величин. Дисперсионный и корреляционный анализ. Понятия дисперсии воспроизводимости и адекватности, а также остаточной дисперсии. Определение выборочных коэффициентов корреляции и коэффициента множественной корреляции. Статистический подход к определению ошибок и погрешностей в экспериментальных точках измерений;
- регрессионный и корреляционный анализ для построения эмпирических моделей на основе данных пассивного эксперимента. Понятия функции отклика и факторов. Основные допущения регрессионного и корреляционного анализа. Критерии проверки однородности дисперсий. Выбор вида уравнений регрессии, а также определение коэффициентов регрессии и их значимости с использованием критерия Стьюдента. Процедура исключения незначимых коэффициентов регрессии. Определение адекватности регрессионных моделей с помощью критерия Фишера;
- основные положения теории планирования экспериментов (I): полный факторный эксперимент (ПФЭ) и обработка его результатов. Оптимальные свойства матрицы планирования и свойство ортогональности. Определение коэффициентов моделей, их значимости и проверка адекватности уравнения регрессии. Свойство ротатабельности полного факторного эксперимента;

- основные положения теории планирования экспериментов (П): ортогональный центральный композиционный план (ОЦКП) экспериментов и обработка его результатов. Обеспечение ортогональности матрицы планирования и определение величины звездного плеча. Определение коэффициентов модели, их значимости и оценка адекватности уравнения регрессии. Расчетное вычисление координат точки оптимума (экстремума);
- оптимизация экспериментальных исследований с применением метода Бокса-Вильсона. Основные подходы к оптимизации экспериментальных исследований. Экспериментально-статистический метод. Стратегия движения к оптимуму целевой функции (функции отклика) градиентным методом. Критерии достижения «почти стационарной области» и методы уточнения положения оптимальной точки в факторном пространстве.

3.3. Построение физико-химических моделей:

- этапы математического моделирования. Формулировка гипотез, построение математического описания, разработка моделирующего алгоритма, проверка адекватности модели и идентификация их параметров, расчетные исследования (вычислительный эксперимент);
- составление систем уравнений математического описания процессов и разработка (выбор) алгоритмов их решения. Блочный принцип построения структурных математических моделей. Обобщенное описание движения потоков фаз в аппаратах с помощью гидродинамических моделей, учитывающих сосредоточенные и распределенные источники вещества и энергии (теплоты). Локальные интенсивности источников вещества и теплоты в потоках, соответствующие различным физико-химическим процессам. Основные типы уравнений математического описания химико-технологических процессов – конечные, обыкновенные дифференциальные и дифференциальные уравнения в частных производных;
- математическое моделирование стационарных и динамических режимов гидравлических процессов в трубопроводных системах, глобальные и декомпозиционные методы решения систем нелинейных уравнений, а также явные и неявные методы численного решения систем обыкновенных дифференциальных уравнений. Составление уравнений математического описания процесса. Построение информационных матриц математических моделей для выбора общего алгоритма решения – моделирующего алгоритма. Реализация алгоритмов решения нелинейных и обыкновенных дифференциальных уравнений. Описание стационарных режимов ХТП с применением систем линейных и нелинейных уравнений. Итерационные алгоритмы решения. Применение методов простых итераций и Ньютона-Рафсона для получения решения. Проблема сходимости процесса решения. Декомпозиционный метод решения сложных систем конечных уравнений. Построение информационной матрицы для выбора оптимального алгоритма решения задачи. Понятие жесткости систем дифференциальных уравнений и критерии жесткости. Явные (быстрые) и неявные (медленные) методы решения. Методы первого (метод Эйлера), второго (модифицированные методы Эйлера) и четвертого порядка (метод Рунге-Кутты). Оценка точности методов – ошибок усечения. Переходные ошибки и ошибки округления при численном интегрировании дифференциальных уравнений. Способы обеспечения сходимости решения задачи. Применение неявных методов для решения жестких систем дифференциальных уравнений. Определения шага интегрирования итерационным методом. Методов Крэнка-Никольсона (метод трапеций);
- математическое моделирование стационарных режимов процессов теплопередачи в пластинчатых и змеевиковых теплообменниках. Математическое описание процессов с применением моделей идеального смешения и вытеснения. Выбор и графическое

- представление алгоритмов решения. Применение стандартных методов вычислительной математики для решения задач;
- математическое моделирование стационарных режимов процессов теплопередачи в прямоточных и противоточных трубчатых теплообменников, решение задачи Коши и краевой задачи при интегрировании систем обыкновенных дифференциальных уравнений. Математическое описание процессов с применением моделей идеального вытеснения. Решение задачи Коши и краевой задачи. Представление алгоритмов вычислений в виде информационной матрицы системы уравнений математического описания и блок-схем расчетов. Математическое описание ХТП с применением систем обыкновенных дифференциальных уравнений. Описание объектов с распределенными в пространстве параметрами. Формулировка начальных и краевых условий задач решения. Численный алгоритм 1-го порядка для решения задачи Коши. Метод «пристрелки» для решения краевой задачи;
 - математическое моделирование стационарных режимов процессов в реакторах с мешалкой. Описание микрокинетических закономерностей протекания произвольных сложных химических реакций в жидкой фазе для многокомпонентных систем. Определение ключевых компонентов сложных химических реакций с применением методов линейной алгебры - рангов матриц стехиометрических коэффициентов реакции. Математическое описание реакторного процесса с рубашкой для произвольной схемы протекания химической реакции. Выбор алгоритмов решения задачи с применением информационной матрицы системы уравнений математического описания и представления алгоритма решения с помощью блок-схемы расчета процесса;
 - математическое моделирование нестационарных режимов процессов в реакторах с мешалкой. Математическая постановка задачи для реакции с произвольной стехиометрической схемой. Формулировка задачи Коши – задачи с начальными условиями. Разностное представление системы обыкновенных дифференциальных уравнений. Построение информационной матрицы для выбора алгоритма решения. Графическое представление алгоритма решения в виде блок-схемы расчета;
 - математическое моделирование стационарных режимов в трубчатых реакторах с прямоточным и противоточным движением теплоносителей. Математическая постановка задачи для реакции с конкретной стехиометрической схемой. Формулировка задачи Коши – задачи с начальными условиями и краевой задачи – задачи с краевыми условиями. Разностное представление систем обыкновенных дифференциальных уравнений. Построение информационных матриц для выбора алгоритмов решения. Графическое представление алгоритмов решения в виде блок-схемы расчета;
 - математическое моделирование нестационарных режимов процессов в трубчатых реакторах и численные алгоритмы дискретизации для решения систем дифференциальных уравнений с частными производными. Математическая постановка задачи для реакции с конкретной стехиометрической схемой. Формулировка начальных и граничных условий. Дифференциальные уравнения в частных производных - эллиптического, параболического и гиперболического типов. Алгоритмы решения уравнений параболического типа. Математическая модель химического превращения в изотермических условиях для нестационарного процесса в трубчатых аппаратах с учетом продольного перемешивания и с применением однопараметрической диффузионной модели для описания гидродинамической обстановки в реакционном потоке. Алгоритмы решения в виде систем нелинейных уравнений, а также обыкновенных дифференциальных уравнений первого и второго порядков;
 - математическое моделирование стационарных режимов процессов непрерывной многокомпонентной ректификации и абсорбции. Математическое описание процесса

многокомпонентной ректификации в тарельчатой колонне. Моделирование фазового равновесия и процесса массопередачи на тарелках в многокомпонентных системах. Учет тепловых балансов на тарелках при моделировании процесса в ректификационной колонне. Декомпозиционный алгоритм расчета процесса ректификации в колонном аппарате. Математическое описание процесса многокомпонентной абсорбции в насадочной колонне. Моделирование процесса многокомпонентной массопередачи в секциях насадочной колонны. Алгоритм решения краевой задачи для моделирования процесса абсорбции в насадочной колонне.

3.4. Основы оптимизации химико-технологических процессов:

- решение задач оптимизации с термодинамическими, технологическими, экономическими, технико-экономическими и экологическими критериями оптимальности. Оптимальные ресурсосберегающие ХТП. Выбор критериев оптимальности (целевых функций). Формулировка многокритериальной задачи оптимизации. Особенности решения оптимизационных задач ХТП при наличии нескольких критериев оптимальности, овражном характере целевой функции и наличии ограничений 1-го и 2-го рода;
- алгоритмы одномерной и многомерной оптимизации. Методы сканирования, локализации экстремума, золотого сечения и чисел Фибоначи в случае одномерной оптимизации. Методы многомерной оптимизации нулевого, первого и второго порядков. Симплексные, случайные и градиентные методы многомерной оптимизации. Метод штрафных функций.

3.5. Заключение:

- применение компьютерных моделей ХТП при проектировании химических производств – в САПР. Задачи систем автоматизированного проектирования (САПР) и структура систем компьютерного проектирования. Информационное и математическое обеспечение САПР. Автоматизированное проектирование с применением компьютерных моделей ХТП;
- применение компьютерных моделей ХТП при управлении технологическими процессами – в АСУТП. Компьютерное моделирование ХТП в режиме реального времени. Системы прямого цифрового (компьютерного) управления технологическими процессами. Особенности реализации компьютерных моделей ХТП в автоматизированных системах управления технологическими процессами (АСУТП).

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	1,33	48	36
Лекции (Лек)	0,89	32	24
Лабораторные занятия (Лаб)	0,44	16	12
Самостоятельная работа (СР):	1,67	60	45
Другие виды самостоятельной работы	1,67	60	45
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой	–

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,33	12	9
Лекции (Лек)	0,22	8	6
Лабораторные занятия (Лаб)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	2,56	92	69
Другие виды самостоятельной работы	2,56	92	69
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

Аннотация учебной программы дисциплины

«Лабораторные работы по физической химии органических соединений» (Б1.В.08)

- 1. Цель дисциплины** – ознакомить и раскрыть возможности основных базовых экспериментальных методов физической химии, научить студента видеть области и пределы применения этих методов исследования, четко понимать их принципиальные возможности и ограничения при решении конкретных экспериментальных задач.

- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими *профессиональными* (ПК) компетенциями:

- способностью проводить стандартные и сертификационные испытания материалов, изделий и технологических процессов (ПК-17);
- готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления (ПК-19).

Знать:

- принципы работы и схемы используемых измерительных установок;
- возможности методов спектрохимии для проведения качественного и количественного анализа химических систем, определения термодинамических свойств химических веществ;
- кондуктометрический и потенциометрический методы нахождения термодинамических характеристик электролитов (активностей и коэффициентов активности, константы диссоциации, термодинамических характеристик реакции);
- физико-химические методы исследования и анализа фазовых равновесий в одно- и многокомпонентных системах, пути построения фазовых диаграмм состояния;
- экспериментальные методы изучения кинетики химических реакций, способы определения констант скоростей и порядка химических реакций.
- калориметрические методы определения теплоёмкости, тепловых эффектов и других термохимических свойств изучаемых объектов.

Уметь:

- применять теоретические знания и экспериментальные методы исследования физической химии при решении профессиональных задач;
- сформулировать проблему и обосновать выбор экспериментального метода исследования, поставить цели и задачи и наметить пути их достижения;
- провести математическую обработку экспериментальных данных на базе теоретических знаний по физической химии;

- представлять данные лабораторного исследования в графической форме и на основе полученных зависимостей определять соответствующие термодинамические и кинетические характеристики химической системы и химического процесса;
- проводить анализ и критически оценивать полученные экспериментальные данные, обобщать и делать обоснованные выводы на базе проведённых опытов.

Владеть:

- комплексом современных экспериментальных методов физической химии для решения конкретных исследовательских задач;
- экспериментальными методами исследования состояния химического равновесия и кинетики химического процесса.
- приемами обработки полученных опытных данных для выявления и установления взаимосвязей между термодинамическими свойствами и физическими параметрами процесса;
- знаниями основных законов физической химии для содержательной интерпретации полученных экспериментальных результатов.

3. Краткое содержание дисциплины

Применение методов физико-химического исследования для определения термодинамических и кинетических характеристик химических систем.

Спектрохимические методы исследования. Качественный анализ вещества (определение межъядерных расстояний, моментов инерции молекул). Определение количественных характеристик (степени диссоциации и константы диссоциации электролитов, теплоёмкости вещества).

Электрохимические методы исследования. Кондуктометрия. Определение константы диссоциации слабого электролита, степени диссоциации, электрической проводимости при бесконечном разбавлении кондуктометрическим методом. **Потенциометрия.** Определение термодинамических характеристик химической реакции ($\Delta_r H^0$, $\Delta_r G^0$, $\Delta_r S^0$), температурного коэффициента ЭДС (dE^0/dT), стандартной ЭДС (E^0), изучение влияния добавок на потенциал электрода.

Фазовое равновесие в однокомпонентных системах. Физико-химический анализ. Изучение зависимости свойств системы от её состава. Кривые охлаждения. Определение состава эвтектической смеси. Построение диаграмм кипения и диаграмм плавкости для бинарных систем. Ограниченная растворимость в трёхкомпонентных системах.

Химическое равновесие. Определение константы химического равновесия и теплового эффекта химической реакции на примере реакций разложения.

Термохимия. Калориметрия. Определение теплоёмкости веществ калориметрическим методом.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	Всего	4 семестр	5 семестр
	зач. ед./ак. час	зач. ед./ак. час	зач. ед./ак. час
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0 / 144	2,0 / 72	2,0 / 72
Контактная работа (КР):	1,78 / 64	0,89 / 32	0,89 / 32
Лабораторные занятия (Лаб)	1,78 / 64	0,89 / 32	0,89 / 32
Самостоятельная работа (СР):	2,22 / 80	1,11 / 40	1,11 / 40
Вид контроля: зачет / экзамен	–	зачет	зачет

Виды учебной работы	Всего	4 семестр	5 семестр
---------------------	-------	-----------	-----------

	зач. ед./астр. час	зач. ед./астр. час	зач. ед./астр. час
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0 / 108	2,0 / 54	2,0 / 54
Контактная работа (КР):	1,78 / 48	0,89 / 24	0,89 / 24
Лабораторные занятия (Лаб)	1,78 / 48	0,89 / 24	0,89 / 24
Самостоятельная работа (СР):	2,22 / 60	1,11 / 30	1,11 / 30
Вид контроля: зачет / экзамен	–	зачет	зачет

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	Всего	5 семестр	6 семестр
	зач. ед./ак. час	зач. ед./ак. час	зач. ед./ак. час
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0 / 144	2,0 / 72	2,0 / 72
Контактная работа (КР):	0,34 / 12	0,17 / 6	0,17 / 6
Лабораторные занятия (Лаб)	0,34 / 12	0,17 / 6	0,17 / 6
Самостоятельная работа (СР):	3,44 / 124	1,72 / 62	1,72 / 62
Вид контроля: зачет / экзамен	0,22 / 8	Зачет (0,11 / 4)	Зачет (0,11 / 4)

Виды учебной работы	Всего	5 семестр	6 семестр
	зач. ед./астр. час	зач. ед./астр. час	зач. ед./астр. час
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0 / 108	2,0 / 54	2,0 / 54
Контактная работа (КР):	0,34 / 9	0,17 / 4,5	0,17 / 4,5
Лабораторные занятия (Лаб)	0,34 / 9	0,17 / 4,5	0,17 / 4,5
Самостоятельная работа (СР):	3,44 / 93	1,72 / 46,5	1,72 / 46,5
Вид контроля: зачет / экзамен	0,22 / 8	Зачет (0,11 / 4)	Зачет (0,11 / 4)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Правоведение в технологии тонкого органического синтеза» (Б1.В.09)

- Цели дисциплины** – получение основ правовых знаний, формирование правовой культуры активного, законопослушного гражданина.
- В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими *общекультурными* (ОК) и *профессиональными* (ПК) компетенциями:

- способностью использовать основы правовых знаний в различных сферах деятельности (ОК-4);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- основы российской правовой системы и российского законодательства, основы организации и функционирования судебных и иных правоприменительных и правоохранительных органов;
- правовые и нравственно-этические нормы в сфере профессиональной деятельности;

- правовые нормы, регулирующие отношение человека к человеку, обществу, окружающей среде;
- права и обязанности гражданина;
- основы трудового законодательства;
- основами хозяйственного права;
- правовые аспекты профессиональной деятельности.

Уметь:

- использовать этические и правовые нормы, регулирующие отношение человека к человеку, обществу, окружающей среде, использовать права и свободы человека и гражданина при разработке социальных проектов;
- использовать и составлять нормативные и правовые документы, относящиеся к профессиональной деятельности, предпринимать необходимые меры к восстановлению нарушенных прав;
- реализовывать права и свободы человека и гражданина в различных сферах жизнедеятельности;
- давать нравственную оценку коррупционным проявлениям.

Владеть:

- полученными правовыми знаниями в профессиональной и иных сферах деятельности.

3. Краткое содержание дисциплины:

Понятие и признаки государства. Формы государства. Функции государства. Понятие и признаки права. Основные правовые системы современности. Понятие и виды источников права. Определение закона и подзаконных актов. Действие нормативных правовых актов во времени. Обратная сила закона. Понятие правовых норм, их структура. Система права. Частное и публичное право. Материальное и процессуальное право. Правоотношение: объект, субъект и содержание правоотношений. Юридические факты.

Конституция – основной Закон Российской Федерации. Федеративное устройство РФ. Система государственных органов и принцип разделения властей в РФ. Понятие гражданства. Признание, соблюдение, защита равных прав женщин и мужчин как основная обязанность государства.

Понятие и предмет административного права. Общая характеристика Кодекса РФ об административных правонарушениях. *Административные правонарушения*: понятие и признаки. *Административная ответственность*: понятие и принципы. Понятие, признаки и виды административных наказаний.

Понятие и предмет уголовного права. Уголовная ответственность: понятие, основание возникновения. *Понятие преступления*: признаки, структура. Состав преступления. Соучастие в преступлении. Обстоятельства, исключающие преступность деяния. Понятие, цели и виды наказаний. *Уголовная ответственность за совершение преступлений*. Условное осуждение, освобождение от уголовной ответственности. Предмет и объект криминалистики. Методы и задачи криминалистики. Понятие криминалистической идентификации. Объекты и виды криминалистической идентификации. Криминалистическая техника. Криминалистическая тактика.

Экологическое право: понятие, предмет метод и источники экологического права РФ. Понятие, виды и структура экологических правонарушений, ответственность за их совершение.

Понятие информации. Ответственность за нарушение законодательства о защите информации. Государственная тайна: понятие, защита, правовое регулирование государственной, служебной и иной информации. Конфиденциальная информация: понятие, виды и защита. Защита персональных данных гражданина.

Понятие, предмет и метод гражданского права. Понятие гражданского правоотношения, его специфика. Структура гражданского правоотношения. Правоееспособность субъектов гражданского правоотношения. Граждане как субъекты гражданского права. Физические и юридические лица: понятие, признаки, классификация. Юридические факты. Право

собственности. Понятие авторского права. Понятие патентного права. Понятие интеллектуальной собственности (ИС) и исключительного права. Классификация ИС. Система правовой охраны интеллектуальной собственности, авторских и патентных прав.

Понятие хозяйственного (предпринимательского) права. Предмет хозяйственного (предпринимательского) права, признаки, методы правового регулирования. Понятие хозяйственной и предпринимательской деятельности.

Правовое регулирование семейных отношений. Заключение и прекращение брака. Права и обязанности родителей и детей. Алименты. Формы воспитания детей, оставшихся без попечения родителей.

Предмет и метод трудового права. Трудовой договор: понятие, стороны, содержание. Рабочее время. Время отдыха. Трудовые споры. Дисциплина труда.

Понятие и истоки коррупции. Нормативное определение коррупции. Причины распространения коррупции. Наказуемые и ненаказуемые формы коррупции. Скрытые (латентные) формы коррупции. Формы коррупции-преступления. Формы коррупции-проступка. Формы политической коррупции. Нормативные правовые акты в сфере противодействия коррупции. Федеральный закон от 25.12.2008 № 273-ФЗ «О противодействии коррупции».

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,9	32	24
Лекции (Лек)	0,45	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,45	16	12
Самостоятельная работа (СР):	2,1	76	57
Вид контроля: зачет / экзамен	-	зачет	-

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,22	8	6
Лекции (Лек)	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	2,67	96	72
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет (4)	Зачет (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Теория вероятностей и математическая статистика в технологии тонкого органического синтеза» (Б1.В.10)

- 1. Цель дисциплины** – формирование у студентов системы основных понятий, используемых для построения важнейших математических моделей, и умения использовать математические методы для описания различных процессов.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и

устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16).

Знать:

- основы теории вероятностей и математической статистики;
- математические теории и методы, лежащие в основе построения математических моделей;
- основы применения математических моделей и методов.

Уметь:

- выбирать математические методы, пригодные для решения конкретной задачи;
- использовать математические понятия, методы и модели для описания различных процессов;
- выявлять математические закономерности, лежащие в основе конкретных процессов;
- использовать основные методы статистической обработки данных;
- применять математические знания на междисциплинарном уровне.

Владеть:

- основами фундаментальных математических теорий и навыками использования математического аппарата;
- методами статистической обработки информации.

3. Краткое содержание дисциплины:

1. Теория вероятностей. Случайные величины и их законы распределения.

Предмет теории вероятностей. Случайные события. Противоположные события. Независимые события. Относительная частота. Классическое и геометрическое определение вероятности. Элементарная теория вероятностей. Методы вычисления вероятностей. Пространство элементарных событий. Классическое определение вероятности. Алгебра событий: теоремы о вероятности суммы событий, противоположных событий, сумма вероятностей несовместных событий, образующих полную группу. Аксиоматическое определение вероятности. Статистическое определение вероятности. Условная вероятность. Теоремы о вероятности произведения зависимых и независимых событий. Полная вероятность. Повторные испытания. Формула Бернулли. Локальная и интегральная теоремы Муавра-Лапласа. Формула Пуассона.

Понятие случайной величины. Дискретные и непрерывные случайные величины. Закон распределения случайной величины. Функция распределения, ее свойства, график. Плотность распределения непрерывной случайной величины (плотность вероятности). Формула для вероятности попадания непрерывной случайной величины в данный интервал, выраженный через плотность вероятности, геометрический смысл формулы. Биномиальное распределение, распределение Пуассона, равномерное распределение, нормальное распределение, экспоненциальное распределение.

2. Математическая статистика.

Предмет математической статистики. Основные задачи математической статистики. Выборочный метод. Статистическое описание. Выборки. Гистограмма и полигон частот. Статистическая (эмпирическая) функция распределения. Выборочные характеристики и их распределения. Состоятельные, эффективные смещенные и несмещенные оценки параметров. Статистическое среднее, статистическая дисперсия и статистическое среднее квадратичное как точечные оценки неизвестных: математического ожидания, дисперсии, среднего квадратичного отклонения. Доверительные интервалы и интервальные оценки. Доверительные оценки неизвестной вероятности по большим выборкам. Доверительная оценка математического ожидания при неизвестной дисперсии. Доверительная оценка среднего квадратичного отклонения. Точные выборочные распределения: Стьюдента (t-распределение), Фишера-Снедекора (F-распределение), Пирсона (χ^2 -распределение). Проверка статистических гипотез. Математические методы проверки статистических гипотез. Элементы теории корреляции.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	1,33	48	36
Лекции (Лек)	0,44	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,88	32	24
Самостоятельная работа (СР):	1,67	60	45
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой	–

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,33	12	9
Лекции (Лек)	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,22	8	6
Самостоятельная работа (СР):	1,67	92	69
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Органическая химия для технологии тонкого органического синтеза» (Б1.В.11)

1. Цель дисциплины – приобретение обучающимися знаний о строении органических соединений, основных химических свойствах различных классов органических соединений и методах их получения, как промышленных, так и лабораторных.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы, устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16)
- готовностью использовать знания свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18)
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- теоретические основы строения и свойств различных классов органических соединений;
- способы получения и химические свойства основных классов органических соединений;
- основные механизмы протекания органических реакций;

Уметь:

- применять теоретические знания для синтеза органических соединений различных классов;
- анализировать и предсказывать реакционные свойства органических соединений;
- составлять схемы синтеза органических соединений, заданного строения;

Владеть:

- основами номенклатуры и классификации органических соединений;
- основными теоретическими представлениями в органической химии;
- навыками обоснования рациональных способов получения органических веществ.

3. Краткое содержание дисциплины

Галогенопроизводные. Классификация. Номенклатура. Алкил- и аллилгалогениды. ароматические галогениды. Изомерия. Номенклатура. Способы получения. Пространственное и электронное строение. Физические свойства. Реакции нуклеофильного замещения и отщепления. Понятие нуклеофильности и основности реагентов. Амбидентные нуклеофильные реагенты. Синтез.

Элементоорганические соединения. Типы связей в элементоорганических соединениях. Способы получения литий- и магнийорганических соединений. Реакция Гриньяра, механизм. Реакции с карбонильными соединениями.

Спирты. Фенолы. Простые эфиры. Эпоксисоединения. Альдегиды, кетоны. Карбоновые кислоты и их производные. В каждом классе рассматриваются следующие разделы: изомерия, номенклатура, физические и химические свойства, способы получения. Механизмы реакций. Синтез.

Карбоновые кислоты и их производные. В каждом классе рассматриваются следующие разделы: изомерия, номенклатура, физические и химические свойства, способы получения. Механизмы реакций. Синтез.

Малоновый эфир. Получение. Строение, СН-Кислотность. Реакции конденсации малонового эфира и малоновой кислоты с альдегидами. Аминокислоты. Дикарбоновые кислоты.

Азотсодержащие соединения. Нитросоединения. Амины. В каждом классе рассматриваются следующие разделы: изомерия, номенклатура, физические и химические свойства, способы получения. Механизмы реакций. Синтез.

Аза- и диазосоединения.

Получение диазосоединений реакцией диазотирования: условия проведения реакции и механизм. Физические свойства. Химические свойства. Получение и применение азосоединений. Синтез.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	6,0	216	162
Контактная работа (КР):	2,22	80	60
Лекции (Лек)	1,33	48	36
Практические занятия (ПЗ)	0,89	32	24
Лабораторные занятия (Лаб)	-	-	-
Самостоятельная работа (СР):	2,78	100	75
Другие виды самостоятельной работы	2,78	100	75
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
--------------------	---------------------	-----------------	-------------------

Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	6,0	216	162
Контактная работа (КР):	0,55	20	15
Лекции (Лек)	0,33	12	9
Практические занятия (ПЗ)	0,22	8	6
Лабораторные занятия (Лаб)	-	-	-
Самостоятельная работа (СР):	5,20	187	140,25
Другие виды самостоятельной работы	5,20	187	140,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

**Аннотация рабочей программы дисциплины
«Инструментальные методы химического анализа в технологии тонкого
органического синтеза» (Б1.В.12)**

1. Цель дисциплины – приобретение обучающимися знаний по основным группам методов химического анализа, наиболее широко применяемых в промышленности и исследовательской работе, а также компетенций, необходимых химикам-технологам всех специальностей для решения конкретных задач химического анализа.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа (ПК-10);
- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16);
- готовностью проводить стандартные и сертифицированные испытания материалов, изделий и технологических процессов (ПК-17).

Знать:

- теоретические основы методов инструментальных методов химического анализа (ИМХА);
- процессы формирования аналитического сигнала в различных ИМХА;
- рассмотрение принципов измерений в стандартных приборах;
- основы метрологии ИМХА в соответствии с рекомендациями ИЮПАК.

Уметь:

- применять приобретенные теоретические знания и практические навыки в профессиональной деятельности для решения конкретных химико-аналитических задач;

Владеть:

- методологией ИМХА, широко используемых в современной аналитической практике;
- системой выбора метода качественного и количественного химического анализа;
- оценкой возможностей метода анализа;
- основными способами метрологической обработки результатов количественного химического анализа.

3. Краткое содержание дисциплины:

Общая характеристика ИМХА. Основные источники погрешностей результатов анализа и способы их оценки. Оценка предела обнаружения с использованием формулы Кайзера и стандартного отклонения минимального детектируемого сигнала по ИЮПАК. Линейный диапазон определяемых концентраций. Стандартные образцы состава. Основные

аналитико-метрологические характеристики методов и результатов анализа, способы их оценки: предел обнаружения, коэффициент чувствительности, границы диапазонов определяемых содержаний, селективность, прецизионность, правильность, экспрессность. Методы пробоотбора, разделения и концентрирования веществ.

Методология ИМХА. Приемы количественных измерений (метод градуировочной зависимости внешнего и внутреннего стандарта, метод добавок). Аналитические и метрологические характеристики различных инструментальных методов. Понятие об аттестованной методике. Проблемы выбора метода анализа. Обобщенные сведения о ГОСТ Р ИСО 5725 (2002).

Общая характеристика спектральных методов анализа. Классификация спектральных методов анализа. Получение химико-аналитической информации при взаимодействии электромагнитного излучения с веществом. Атомная и молекулярная спектроскопия. Абсорбционные и эмиссионные методы анализа.

Атомно-эмиссионный спектральный анализ. Теоретические основы атомно-эмиссионного спектрального анализа. Источники возбуждения спектров. Качественная характеристика аналитического сигнала. Интенсивность спектральных линий как мера содержания элемента в пробе. Факторы, влияющие на интенсивность спектральных линий. Спектральные приборы и способы регистрации спектра. расшифровка эмиссионных спектров и идентификация элементов по их спектрам. Атомно-эмиссионный анализ с индуктивно связанной плазмой. Количественный анализ. Атомно-эмиссионная фотометрия пламени. Газовые пламена как виды низкотемпературной плазмы. Блок-схема пламенного фотометра. Возможности метода и его ограничения. Анионный и катионный эффекты. Области применения.

Атомно-абсорбционная спектрометрия. Общая характеристика метода и аналитического сигнала. Поглощение электромагнитного излучения свободными атомами. Блок-схема прибора. Источники монохроматического излучения. Способы атомизации пробы. Сравнение аналитических характеристик методов атомной абсорбции и атомной эмиссии.

Аналитическая молекулярная спектроскопия. Методы оптической молекулярной спектроскопии. Характеристика аналитического сигнала. Поглощение электромагнитного излучения молекулами. Электронные переходы и спектры поглощения молекул. Закон Бугера-Ламберта-Бера. Молярный коэффициент поглощения. Спектрофотометрический и фотометрический анализ. Оптимизация условий аналитических определений. Отклонения от закона Бугера-Ламберта-Бера. Аппаратура для спектро- и фотометрических измерений. Точность результатов фотометрических определений. Дифференциальная фотометрия. Методы спектрофотометрического титрования.

Флуориметрический анализ. Природа аналитического сигнала флуоресценции и фосфоресценции. Квантовый и энергетический выходы. Факторы, влияющие на интенсивность флуоресценции. Температурное и концентрационное тушение флуоресценции. Зеркальная симметрия спектров поглощения и испускания (правило Левшина). Закон Вавилова. Схема флуориметрических измерений. Выбор первичного и вторичного светофильтров. Градуировочная зависимость и количественный анализ.

Турбидиметрический и нефелометрический методы анализа. Рассеяние света дисперсными системами. Связь оптической плотности дисперсной системы с концентрацией определяемого вещества. Коэффициент мутности системы. Теоретические основы турбидиметрии и нефелометрии. Уравнение Рэлея. Сравнительная характеристика аналитических сигналов в турбидиметрии и нефелометрии. Требования, предъявляемые к используемым аналитическим реакциям.

Общая характеристика электрохимических методов анализа и их классификация. Классификация электродов в электрохимических методах анализа. Поляризуемые и неполяризуемые электроды. Используемые химические и электрохимические реакции, требования, предъявляемые к этим реакциям. Возможности ЭХМА.

Кондуктометрия и кондуктометрическое титрование. Общая характеристика метода. Аналитический сигнал в кондуктометрии. Удельная и эквивалентная электропроводность растворов электролитов. Подвижность ионов. Прямая кондуктометрия и кондуктометрическое титрование. Кривые титрования. Факторы, влияющие на вид кривых титрования. Принципиальная схема установки для кондуктометрических измерений, используемые электроды. Возможности метода. Примеры определений. Высокочастотное титрование. Возможности метода.

Потенциометрия и потенциометрическое титрование. Индикаторные электроды и электроды сравнения. Потенциал электрода как аналитический сигнал. Ионметрия. Доннановский и диффузионный потенциалы. Классификация ионоселективных электродов. Уравнение Никольского-Эйзенмана. Методы количественных определений и условия их применения. Прямая потенциометрия (рН-метрия, ионметрия). Возможности метода. Методы титрования. Обработка кривых потенциометрического титрования.

Вольтамперометрические методы анализа. Классическая полярография. Полярограммы. Интерпретация полярограмм. Остаточный и конденсаторный токи. Уравнение полярографической волны Гейровского-Ильковича. Потенциал полуволны как качественная характеристика аналитического сигнала. Выбор и назначение полярографического фона. Предельный диффузионный ток как количественная характеристика аналитического сигнала. Амперометрическое титрование. Общая характеристика метода и аналитического сигнала. Выбор условий амперометрических измерений. Принципиальная схема амперометрического титрования. Кривые титрования. Примеры практического использования метода.

Кулонометрический метод анализа

Классификация методов кулонометрии. Количество электричества как аналитический сигнал. Прямая кулонометрия и кулонометрическое титрование. Расчет количества электричества, затраченного на электрохимическую реакцию. Кулонометрическое титрование. Выбор тока электролиза. Принципиальная схема установки для кулонометрического титрования. Практическое применение метода. Электрогравиметрический анализ. Общая характеристика метода и аналитического сигнала.

Общая характеристика хроматографических методов. Теоретические основы хроматографических методов. Хроматограмма. Параметры удерживания. Качественная и количественная характеристики аналитического сигнала в колоночной хроматографии. Физико-химические основы хроматографического процесса. Классификация методов хроматографии по агрегатному состоянию фаз, по механизму разделения и способу оформления процесса. Степень разделения и критерий селективности. Критерий разделения. Оптимизация процессов разделения смесей веществ. Коэффициент распределения. Основное уравнение хроматографии. Связь формы выходной кривой с изотермой распределения в колоночной хроматографии. Высота, эквивалентная теоретической тарелке. Кинетическая теория хроматографии. Уравнение Ван-Деемтера.

Газожидкостная хроматография. Общая характеристика метода. Принципиальная схема газового хроматографа. Устройство и назначение узлов хроматографа. Требования, предъявляемые к неподвижной и подвижной фазам. Детекторы. Методы идентификации веществ в газовой хроматографии. Идентификация компонентов разделяемых смесей с помощью логарифмических индексов удерживания. Способы количественного анализа. Примеры практического использования газовой хроматографии.

Жидкостная хроматография. Классификация методов жидкостной хроматографии. Особенности ВЭЖХ. Принципиальная схема жидкостного хроматографа. Типы детекторов в ВЭЖХ. Жидкостно-адсорбционная ВЭЖХ. Нормально-фазовый и обращено-фазовый варианты: сорбенты, элюенты, разделяемые вещества. Уравнение Нокса. Методы идентификации веществ и количественного анализа в ВЭЖХ. Примеры практического использования ВЭЖХ. Распределительная бумажная хроматография. Качественная и количественная характеристики аналитического сигнала. Область применения. Гель-хроматография. Подвижная и неподвижная фазы. Общее уравнение, описывающее процесс

гель-хроматографии. Возможности гель-хроматографии. Примеры практического использования. Ионообменная и ионная хроматография. Требования, предъявляемые к реакциям ионного обмена. Особенности ионообменной хроматографии. Константа ионного обмена. Изотермы ионного обмена. Катиониты и аниониты. Коэффициент селективности. Ионная хроматография. Блок-схема ионного хроматографа. Разделяющие и компенсационные колонки. Аналитические возможности метода.

Автоматический и автоматизированный анализ. Другие методы анализа. Дискретные автоматические анализаторы. Принцип действия. Непрерывный проточный анализ и проточно-инжекционный анализ. Понятие об аналитической масс-спектрометрии. Сущность метода. Анализ органических веществ. Элементный анализ.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3	108	81
Контактная работа (КР):	1,33	48	36
Лекции (Лек)	0,44	16	12
Лабораторные работы (Лаб)	0,89	32	24
Самостоятельная работа (СР):	1,67	60	45
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	1,67	60	45
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой	–

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3	108	81
Контактная работа (КР):	0,33	12	9
Лекции (Лек)	0,11	4	3
Лабораторные работы (Лаб)	0,22	8	6
Самостоятельная работа (СР):	2,56	92	69
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,56	92	69
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Экология в технологии тонкого органического синтеза» (Б1.В.13)

- 1. Цель дисциплины** – сформировать у обучающегося представление о современных экологических проблемах, о физико-химических процессах, протекающих в различных компонентах окружающей среды и о степени антропогенного воздействия на эти процессы; выработать у студентов навыки системного подхода к изучению и решению экологических проблем, возникших в результате промышленно-хозяйственной деятельности человека, развить мышление, позволяющее правильно оценивать локальные и отдаленные последствия принимаемых решений для окружающей среды и человека.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими *общепрофессиональными* (ОПК) и *профессиональными* (ПК) компетенциями:

- готовностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы (ОПК-2);
- готовностью использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире (ОПК-3);
- способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения (ПК-4).

Знать:

- основные законы общей экологии;
- закономерности строения и функционирования биосферы;
- современные экологические проблемы;
- основы рационального природопользования;
- основные принципы защиты природной среды от антропогенных воздействий;
- строение основных геосфер Земли и основные физико-химические процессы, протекающие в них;
- основные понятия и принципы концепции устойчивого развития;
- основные сведения о глобальной проблематике, природных ресурсах, планетарных границах, антропогенном воздействии на окружающую среду, управлении качеством окружающей среды;
- принципы зеленой химии;

Уметь:

- применять полученные знания для оценки состояния окружающей среды и рационального использования природных ресурсов;
- использовать сетевые компьютерные технологии и базы данных для решения конкретных экологических проблем;

Владеть:

- понятийным аппаратом в области общей экологии, рационального использования природных ресурсов и защиты окружающей среды.

3. Краткое содержание дисциплины

Введение, основные понятия дисциплины.

Место дисциплины в системе общего и химического образования. Экологическое образование и образование для устойчивого развития. Общество и окружающая среда. Понятие устойчивого развития.

Модуль 1. Общие вопросы экологии. Биосфера. Биоэкология. Биосфера и устойчивость.

1.1 Основные законы экологии. Биоэкология. Понятие об экосистемах. Устойчивость экосистем Биосфера, ее эволюция и устойчивость. Экосистемы Земли и устойчивость. Основные сведения о планете Земля. Основные понятия экологии. Законы и принципы экологии. Потоки энергии и вещества в экосистемах. Основные биогеохимические циклы (круговороты веществ). Цикличность процессов в биосфере и устойчивость.

1.2 Народонаселение. Человечество как часть биосферы. Демографические проблемы. Динамика человеческой популяции, рождаемость, смертность, возрастная структура. Проблемы современного этапа роста численности населения. Географическое распределение населения. Регулирование народонаселения.

Модуль 2. Строение и состав геосфер Земли. Основные физико-химические процессы, протекающие в геосферах

2.1 Атмосфера Земли

Строение атмосферы, роль фотохимических реакций в формировании состава атмосферы.

Парниковый эффект. Парниковые газы в атмосфере. Климатические последствия антропогенной деятельности.

Распределение концентрации озона в атмосфере. Озоновый слой. Природный цикл озона. Современное состояние озонового слоя. Последствия разрушения озонового слоя Земли для человека и биосферы в целом. Стратосферный озон и тропосферный озон: сходство и различия. Международное сотрудничество в области ограничения производства и использования озоноразрушающих веществ. Монреальский протокол.

Кислотные дожди и процессы окисления примесей в тропосфере. Фотохимический смог.

2.2. Гидросфера Земли

Виды вод на Земле. Пресные воды. Гидрологический цикл. Глобальные экологические проблемы гидросферы. Главные катионы и анионы природных вод. Кислотно-основное равновесие в природных водах. Щелочность природных вод. Основные причины, этапы и последствия закисления природных водоемов. Окислительно-восстановительные процессы в природных водоемах. Стратификация природных водоемов. Процессы эвтрофикации водоемов. Причины и последствия.

2.3. Литосфера Земли

Земная кора. Почва. Строение почвенного слоя. Состав почв. Органические вещества в почве. Роль живых организмов в формировании почвенного слоя. Тяжелые металлы в почве. Деградация почв. Водная и ветровая эрозия почв.

Модуль 3. Антропогенное воздействие на окружающую среду и рациональное природопользование

3.1. Природные ресурсы. Понятие об отходах производства и потребления. Малоотходные и безотходные производства.

3.2 Понятие о планетарных границах. Антропогенные возмущения биогеохимических циклов азота и фосфора. Основные принципы зеленой химии.

Модуль 4. Устойчивое развитие

Понятие об устойчивом развитии. История становления понятия. Вклад отечественных ученых. Цели устойчивого развития ООН. Международное сотрудничество в области устойчивого развития. Промышленная экология и зеленая химия как инструмент обеспечения устойчивого развития. Экологическая этика.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Аудиторные занятия:	0,9	32	24
Лекции (Лек)	0,45	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,45	16	12
Самостоятельная работа (СР):	2,1	76	57
Самостоятельные работы с заданиями	0,8	28	21
Подготовка к контрольным работам	0,65	24	18
Другие виды самостоятельной работы	0,65	24	18
Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет	-

4.2. Заочная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Аудиторные занятия:	0,22	8	6

Лекции (Лек)	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	2,67	96	72
Самостоятельные работы с заданиями	1,88	68	51
Другие виды самостоятельной работы	0,79	28	21
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет (4)	Зачет (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины
«Проектирование деталей машин и аппаратов в технологии тонкого органического синтеза» (Б1.В.14)

- 1. Цель дисциплины** – формирование у студентов основ инженерного мышления.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16);
- готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления (ПК-19).

Знать:

- конструкции, типы и критерии работоспособности деталей машин, сборочных единиц (узлов) и агрегатов;
- основы теории совместной работы и методы расчета деталей и узлов машин и аппаратов химической технологии.

Уметь:

- выполнять и читать технические схемы, чертежи и эскизы деталей, узлов и агрегатов машин, сборочных чертежей и чертежи общего вида;
- производить расчеты по основным критериям работоспособности и конструирования деталей машин;
- производить расчеты и конструирование деталей машин и механизмов с учетом производственной технологии и эксплуатации.

Владеть:

- навыками конструирования и технического творчества;
- правилами построения технических схем и чертежей;
- основными методами расчета и проектирования механических узлов и элементов техники.

3. Краткое содержание дисциплины:

Модуль 1. «Расчет химического аппарата с механическим перемешивающим устройством».

По всем этапам курсового проекта оформляется единая пояснительная записка. В пояснительную записку включаются проектные и проверочные расчеты типовых элементов в соответствии с действующими методиками. Производится:

- 1) выбор конструкционных материалов;
- 2) расчет основных геометрических размеров аппарата;
- 3) расчет толщин стенок аппарата и рубашки;
- 4) подбор привода;
- 5) расчет фланцевого соединения крышки с корпусом аппарата;

- 6) расчет вала мешалки на виброустойчивость и прочность;
- 7) подбор и расчет муфты;
- 8) подбор и расчет уплотнения.

Модуль 2. «Чертеж общего вида аппарата».

Выполняется чертеж общего вида аппарата с видами, разрезами, сечениями и выносными элементами, дающими полное представление об его устройстве и принципе работы. Чертеж общего вида аппарата содержит:

1. Изображение аппарата (виды, разрезы, сечения, выносные элементы), содержащие окончательные конструктивные решения.
2. Основные размеры.
3. Расположение штуцеров, люка, опор аппарата.
4. Таблицу назначения штуцеров в аппарате.
5. Техническую характеристику и технические требования к нему.

На втором листе выполняются чертежи сборочных единиц и деталей. Чертежи выполняются на листах формата А1.

Курсовой проект является самостоятельной работой студента, который несет полную ответственность за ее качество (правильность расчетов, оформление чертежей) и своевременность выполнения всех этапов работ. Преподаватель – руководитель проекта направляет работу студента, консультирует по неясным вопросам, определяет степень завершенности отдельных этапов проектирования.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,44	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,44	16	12
Самостоятельная работа (СР):	2,56	92	69
Вид контроля: зачет / экзамен	-	Курсовой проект	-

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,17	6	6
Лекции (Лек)	-	-	-
Практические занятия (ПЗ)	0,17	6	6
Самостоятельная работа (СР):	2,72	98	72
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Курсовой проект (4)	Курсовой проект (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Проектирование процессов и аппаратов химической технологии» (Б1.В.15)

1. Цель дисциплины – расширить, систематизировать и использовать на практике знаний основ гидравлических, тепловых и массообменных процессов химической технологии, позволяющих выпускникам осуществлять научно- исследовательскую и практическую работу на предприятиях.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими *профессиональными* (ПК) компетенциями:

- способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения (ПК-4);
- способностью выявлять и устранять отклонения от режимов работы технологического оборудования и параметров технологического процесса (ПК-11).
- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16).

Знать:

- методы расчета тепло- и массообменных аппаратов;
- основные принципы организации процессов химической технологии;
- типовые процессы химической технологии, соответствующие аппараты и методы их расчета;
- методы составления технологических схем с нанесением всех аппаратов.

Уметь:

- составлять материальные и тепловые балансы для систем газ-жидкость;
- рассчитывать параметры тепло- и массообменного оборудования и насосов;
- подбирать стандартное оборудование, используемое в химической промышленности.

Владеть:

- методологией расчета основных параметров гидромеханических, тепловых и массообменных процессов;
- основами правильного подбора тепло и массообменного оборудования;
- методами составления технологических схем и графического изображения основного оборудования.

3. Краткое содержание дисциплины

Введение. Описание принципиальной схемы ректификационной установки непрерывного действия. Сравнение и области применения насадочных и тарельчатых колонн. Построение равновесной линии на основе полученных индивидуальных заданий.

Модуль 1. *Расчет ректификационной колонны.*

Расчет насадочной и тарельчатой ректификационной колонн непрерывного действия. Материальный баланс колонны. Расчет минимального и рабочего флегмового числа. Построение рабочих линий. Расчет скорости паров и диаметра колонны. Определение высоты аппарата. Расчет гидравлического сопротивления колонны. Сравнение данных расчета насадочной и тарельчатой колонн. Сопоставление данных, полученных по программам компьютерных и ручных расчетов. Выбор колонны.

Модуль 2. *Расчет и выбор теплообменников.*

Расчет и выбор теплообменников (испарителя, конденсатора, подогревателя, холодильников дистиллята и кубового остатка) по общей схеме. Сопоставление данных, полученных по программам компьютерных и ручных расчетов. Гидравлический расчет. Выбор оптимального варианта теплообменника.

Модуль 3. *Гидродинамические расчеты.*

Расчет гидравлического сопротивления трубопроводов. Расчет оптимальных диаметров трубопроводов. Расчет и подбор насосов.

Модуль 4. Графическое оформление.

Технологическая схема. Ректификационная колонна определенного типа с изображением деталей контактных элементов, рассчитанных в модуле 1.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	0,44	16	12
Лекции (Лек)		-	-
Практических занятий занятия (ПЗ)	0,44	16	12
Самостоятельная работа (СР):	1,56	56	42
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Курсовой проект	Курсовой проект

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	0,11	4	3
Лекции (Лек)	-	-	-
Практических занятий занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	1,78	64	48
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Курсовой проект (4)	Курсовой проект (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Начертательная геометрия в технологии тонкого органического синтеза» (Б1.В.16)

1. Цель дисциплины – приобретение студентами знаний в области начертательной геометрии, освоение основных положений разработки проекционных чертежей, применяемых в инженерной практике, развитие пространственных представлений, необходимых в конструкторской работе.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими *общекультурными* (ОК), *общепрофессиональными* (ОПК) и *профессиональными* (ПК) компетенциями:

- способностью к самоорганизации и самообразованию (ОК-7);
- владением основными методами, способами и средствами получения, хранения, переработки информации, навыками работы с компьютером как средством управления информацией (ОПК-5);
- способность принимать участие в разработке средств технологического оснащения машиностроительных производств (ПК-9).

Знать:

- основные законы геометрического формирования, построения и взаимного пересечения моделей плоскости и пространства, необходимые для выполнения чтения

чертежей конструкций, решение позиционных, метрических задач, выполнение разверток поверхностей;

- преимущества графического способа представления информации; графические формы, грамматику.

Уметь:

- воспринимать оптимальное соотношение частей и целого на основе графических моделей, практически реализуемых в виде чертежей конкретных пространственных объектов; использовать чертёж, технический рисунок для графического представления технических решений;
- использовать стандарты ЕСКД, конструкторскую документацию (чертёжную и текстовую) в производственной, проектной и исследовательской работах.

Владеть:

- основными понятиями, связанными с графическим представлением информации графическими способами решения метрических задач пространственных объектов на чертежах, методами проецирования и изображения пространственных форм на плоскости проекции.

3. Краткое содержание дисциплины:

Предмет начертательной геометрии. Виды проецирования. Комплексный чертеж точки на 2 и 3 плоскости проекций. Связь системы плоскостей проекций с системой прямоугольных координат. Комплексный чертеж прямой. Прямые и плоскости, частного положения. Определение натуральной величины отрезка. Взаимопринадлежность точки и прямой. Главные линии плоскости. Взаимное расположение двух прямых. Определение видимости на комплексном чертеже. Взаимное расположение прямой и плоскости, двух плоскостей. Перпендикулярность прямой и плоскости, двух прямых, двух плоскостей. Способы преобразования комплексного чертежа. Способ вращения вокруг проецирующих прямых. Способ вращения вокруг прямой уровня. Плоскопараллельное перемещение. Способ замены плоскостей проекций. Основные задачи, решаемые способом замены плоскостей проекций. Кривые линии и поверхности. Образование, задание и изображение поверхностей. Поверхности вращения: конус, сфера, цилиндр, тор. Пересечение поверхности с плоскостью. Пересечение поверхности с линией. Пересечение поверхностей. Метод секущих плоскостей. Пересечение поверхностей. Метод концентрических сфер. Метод концентрических сфер. Метод эксцентрических сфер. Аксонометрические проекции.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Контактная работа (КР):	1,3	48	36
Лекции (Лек)	0,4	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,7	24	18
Лабораторные занятия (Лаб)	0,2	8	6
Самостоятельная работа (СР):	2,7	96	72
Расчетно-графические работы	0,9	34	25,5
Подготовка к контрольным работам	0,6	20	15
Другие виды самостоятельной работы	1,2	42	31,5
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой	Зачет с оценкой

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Контактная работа (КР):	0,3	12	9
Лекции (Лек)	0,15	6	4,5
Практические занятия (ПЗ)	0,15	6	4,5
Лабораторные занятия (Лаб)	-	-	-
Самостоятельная работа (СР):	3,6	128	96
Расчетно-графические работы	0,9	34	25,5
Подготовка к контрольным работам	0,6	20	15
Другие виды самостоятельной работы	2,1	74	55,5
Вид контроля: зачет / экзамен	0,1	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Элективные дисциплины по физической культуре и спорту» (Б1.В.17)

1. Цель дисциплины:

- овладение системой практических умений и навыков, обеспечивающих совершенствование психофизических способностей;
- развитие способностей использовать разнообразные формы физической культуры, спорта и туризма для сохранения и укрепления своего здоровья и здоровья своих близких в повседневной жизни и профессиональной деятельности;
- формирование мотивационно-ценностного отношения к физической культуре, физическому совершенствованию и самовоспитанию, установка на здоровый образ жизни;
- обучение техническим и тактическим приемам одного из видов спорта.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими общекультурными (ОК) компетенциями:

- способность к самоорганизации и самообразованию (ОК-7);
- способность использовать методы и средства физической культуры для обеспечения полноценной социальной и профессиональной деятельности (ОК-8).

Знать:

- научно-практические основы физической культуры и спорта;
- социально-биологические основы физической культуры и спорта;
- влияние оздоровительных систем физического воспитания на укрепление здоровья, профилактику профессиональных заболеваний и вредных привычек;
- способы контроля и оценки физического развития и физической подготовленности;
- правила и способы планирования индивидуальных занятий различной целевой направленности;
- спортивные традиции МХТИ-РХТУ им. Д.И. Менделеева.

Уметь:

- выполнять индивидуально подобранные комплексы по физической культуре и различным видам спорта;
- осуществлять самоконтроль за состоянием своего организма и соблюдать правила гигиены и техники безопасности;
- осуществлять творческое сотрудничество в коллективных формах занятий физической культурой и спортом;

- выполнять приемы защиты и самообороны, страховки и самостраховки.
Владеть:
- средствами и методами укрепления индивидуального здоровья, физического самосовершенствования;
- должным уровнем физической подготовленности, необходимым для качественного усвоения профессиональных умений и навыков в процессе обучения в вузе, для обеспечения полноценной социальной и профессиональной деятельности после окончания учебного заведения;
- техническими и тактическими навыками в одном из видов спорта.

3. Краткое содержание дисциплины

Курс дисциплины «**Элективные дисциплины по физической культуре и спорту**» реализуется через вариативный компонент (элективный модуль) 328 часов (вид спорта по выбору студента), в зачетные единицы не переводится, является обязательным для исполнения при *очной форме обучения*.

Программа рассчитана на изучение дисциплины «**Элективные дисциплины по физической культуре и спорту**» в течение шести семестров и предполагает, что обучающиеся имеют теоретическую подготовку в области дисциплины «Физическая культура и спорт», заканчивается зачетом в конце каждого семестра. Контроль успеваемости студентов ведется по принятой в университете рейтинговой системе.

Практические занятия.

Практический раздел программы реализуется на учебно-тренировочных занятиях в учебных группах по общей физической подготовке или по выбранному виду спорта.

Практические занятия помогают приобрести опыт творческой практической деятельности, развивают самостоятельность в физической культуре и спорте в целях достижения физического совершенства, повышают уровень функциональных и двигательных способностей, направленно формируют качества и свойства личности.

Практический раздел включает в себя подразделы: по общей физической подготовке (ОФП) и специальной физической подготовке по видам спорта (СФП).

Учебно-тренировочные занятия базируются на широком использовании теоретических знаний и методических умений, на применении разнообразных средств физической культуры и спорта, спортивной и профессионально-прикладной физической подготовке.

Уделяется внимание вопросам проведения соревнований (правила соревнований, система розыгрышей, определение победителей, оборудование и инвентарь).

Критерием успешности освоения учебного материала является экспертная оценка преподавателя, учитывающая *регулярность посещения обязательных учебных занятий*, выполнение установленных на данный семестр контрольных нормативов (тестов) общей физической и спортивно-технической подготовки для отдельных групп различной спортивной направленности.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Вид учебной работы	В академ. часах	Семестры					
		I	II	III	IV	V	VI
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	328	32	66	66	66	66	32
Контактная работа (КР):	328	32	66	66	66	66	32
Практические занятия (ПЗ)	328	32	66	66	66	66	32
Вид контроля: зачет / экзамен		За- чет	За- чет	За- чет	За- чет	За- чет	За- чет

Вид учебной работы	В астроном. часах	Семестры					
		I	II	III	IV	V	VI
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	246	24	49,5	49,5	49,5	49,5	24
Контактная работа (КР):	246	24	49,5	49,5	49,5	49,5	24
Практические занятия (ПЗ)	246	24	49,5	49,5	49,5	49,5	24
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет	Зачет	Зачет	Зачет	Зачет	Зачет

4.2. Заочная форма:

Вид учебной работы	В академ./астроном. часах	Семестры		
		II	IV	VI
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	328/246	108/81	112/84	108/81
Контактная работа (КР):	18/13,5	6/4,5	6/4,5	6/4,5
Лекции (Лек)	18/13,5	6/4,5	6/4,5	6/4,5
Самостоятельная работа (СР):	298/223,5	98/73,5	102/76,5	98/73,5
Вид контроля: зачет / экзамен	12/9	Зачет (4/3)	Зачет (4/3)	Зачет (4/3)

Аннотация учебной программы дисциплины «Лабораторные работы по органической химии» (Б1.В.ОД.17)

- 1. Цель дисциплины** – приобретение обучающимися основных навыков синтеза органических веществ.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы, устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16)
- готовностью использовать знания свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18)
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- технику безопасности в лаборатории органической химии;
- принципы безопасного обращения с органическими соединениями;
- методы и виды хроматографии для определения состава реакционной смеси;
- теоретические основы способов выделения, очистки и идентификации органических веществ;

- экспериментальные методы проведения органических реакций, протекающих по различным механизмам;
- основные общие методики взаимной трансформации классов органических соединений.

Уметь:

- применять теоретические знания и экспериментальные методы исследования органической химии при решении профессиональных задач;
- сформулировать проблему и обосновать выбор приборов и экспериментальных методов исследования, поставить цели и задачи и наметить пути их достижения;
- синтезировать соединения по предложенной методике;
- провести выделение и очистку синтезированных веществ на основе теоретических знаний по органической химии;
- выбирать рациональный способ выделения и очистки органического соединения;
- представлять данные лабораторного исследования в виде грамотно оформленных методик;
- проводить анализ и критически оценивать полученные экспериментальные данные, обобщать и делать обоснованные выводы на базе проведённых опытов;
- выбрать способ идентификации органического соединения.

Владеть:

- комплексом современных экспериментальных методов органической химии для решения конкретных исследовательских задач;
- экспериментальными методами проведения органических синтезов.
- основными методами идентификации органических соединений
- приемами обработки и выделения синтезированных веществ;
- знаниями основных законов органической химии для содержательной интерпретации полученных экспериментальных результатов.

3. Краткое содержание дисциплины

Безопасные приемы и правила работы в лаборатории органической химии.

Общие методы работы в лаборатории органической химии. Посуда, наиболее часто применяемая в лаборатории. Нагревание. Охлаждение. Перемешивание. Методы идентификации и очистки органических веществ. Идентификация органических веществ посредством различных видов хроматографии (ТСХ, хроматография на бумаге, ионообменная хроматография, ВЭЖХ), температуры плавления и рефрактометрии. Методы спектральной идентификации органических соединений.

Цели и задачи эксперимента в органическом синтезе. Теоретические основы процесса. Выбор условий реакции. Расчет синтеза. Общие правила подготовки и проведения синтеза. Техника безопасности. Прибор для проведения синтеза. Проведение опыта. Контроль за ходом реакции. Выделение, очистка и анализ продукта. Синтезы веществ различных классов органических соединений. Проведение экспериментальных методов исследования реакций.

Проведение реакций, протекающих по механизмам:

- нуклеофильного замещения – синтез галогеналканов;
- нуклеофильного присоединения – синтез сложных эфиров карбоновых кислот, амидов карбоновых кислот, азотсодержащих альдегидов и кетонов;
- электрофильного замещения в ароматическом ряду – реакции нитрования, бромирования, сульфирования;
- реакций диазотирования и азосочетания;
- реакций окисления (синтез ацетона, 1,4-бензохинона, бензойной кислоты) и восстановления.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астрон. часах
---------------------	---------------------	-----------------	-----------------

Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Аудиторные занятия:	2,22	80	60
Лекции (Лек)	-	-	-
Практические занятия (ПЗ)	-	-	-
Лаборатория занятия (Лаб)	2,22	80	60
Самостоятельная работа (СР):	1,78	64	48
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой	Зачет с оценкой

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астрон. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	108
Аудиторные занятия:	0,56	20	15
Лекции (Лек)	-	-	-
Практические занятия (ПЗ)	-	-	-
Лаборатория занятия (Лаб)	0,56	20	15
Самостоятельная работа (СР):	3,33	120	90
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

4.4.3 Дисциплины вариативной части (дисциплины по выбору)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза» (Б1.В.ДВ.01.01)

1. Цель дисциплины – получение системы знаний о закономерностях функционирования предприятий в системе национальной экономики, представлений в области менеджмента и маркетинга, включая методологические основы и закономерности, функции, методы, организационные структуры, организацию процессов, технику и технологию менеджмента и маркетинга в условиях рыночной экономики; заложение основ профессиональной деятельности бакалавров.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- использовать нормативные документы по качеству, стандартизации и сертификации продуктов и их изделий, элементы экономического анализа в практической деятельности (ПК-3);
- способностью анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования (ПК-9);
- анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования (ПК-10);
- готовность изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- принципы составления технической документации (графиков работ, инструкций, планов, смет, заявок на материалы и оборудование) и др.;
- теоретические основы и методы выработки целей и стратегии бизнеса;
- принципы подготовки документации для создания системы менеджмента качества предприятия;
- методы и технологии принятия и реализации управленческих решений.

Уметь:

- составлять заявки на оборудование;
- разрабатывать техническую документацию;
- принимать управленческие решения и организовывать их выполнение;
- собирать, обрабатывать и использовать управленческую информацию;
- работать с управленческой документацией, пользоваться законам, нормами и правилами административной деятельности;
- распределять обязанности и ответственность;
- использовать методы мотивации персонала;
- контролировать и регулировать исполнение планов.

Владеть:

- навыками применения оптимальных подходов для диагностики и анализа рынка;
- методами руководства персоналом;
- инструментами эффективного управления предприятием.

3. Краткое содержание дисциплины

Модуль 1. Основы управления предприятием

1.1 Введение. Предмет, метод и содержание дисциплины «Основы менеджмента и маркетинга». Теория управления: управление как потребность и как фактор успеха деятельности, сущность и содержание управления, место теории управления в системе современных знаний, специфика управленческой деятельности, современные проблемы управления. Генезис теории управления: управленческие революции, возникновение научной теории управления, истоки и тенденции развития российского управления. Закономерности и принципы управления: субъективные и объективные факторы в управлении.

1.2 Система управления предприятием и ее структура. Оценка эффективности управления. Система управления: понятие системы управления, распределение функций, полномочий и ответственности, принципы построения систем управления. Централизация и децентрализация управления, делегирование полномочий в процессах управления. Организационная структура и ее виды. Основные понятия эффективности управления. Показатели эффективности управления.

Модуль 2. Основы менеджмента

2.1 Цели в системе управления. Разработка стратегий и планов организации. Цели и целеполагание в управлении: роль цели в организации и осуществлении процессов управления, классификация целей, построение дерева целей; сочетание разнообразия целей и функций менеджмента; система управления по целям; стратегия и тактика управления. Сущность, принципы и методы планирования. Процесс выработки стратегии. Формы текущего планирования.

2.2 Технология разработки и принятия управленческих решений. Разработка управленческих решений: понятие и классификация управленческих решений, основополагающие элементы деятельности, условия и критерии принятия решений, процесс и модели принятия управленческих решений, реализация управленческих решений.

2.3 Власть в системе управления. лидерство и стиль управления. Отношения власти в системе управления: понятие и типология власти; власть и авторитет менеджера; признаки, факторы и проявления неуправляемости; источники власти в управлении организацией; партнерство в процессах менеджмента. Лидерство и стиль управления: процессы формирования и основные составляющие лидерства, формальные и неформальные

факторы лидерства, проявление лидерства в стиле управления, тенденция развития стиля управления.

2.4 Мотивационные основы управления и конфликты. Мотивация деятельности в управлении: мотивы деятельности человека и их роль в управлении, основные понятия и логика процесса мотивации, факторы формирования мотивов труда; использование мотивации в практике менеджмента; факторы эффективности мотивации; современные концепции мотивации. Групповая динамика и конфликты: роль группы в поведении и деятельности человека, формирование групп, взаимодействия в группе и в организации; возникновение, проявление и разновидности конфликтов, влияние конфликтов на управление.

Модуль 3. Основы маркетинга.

3.1 Маркетинг как система управления, регулирования и изучения рынка. Понятие маркетинга, происхождение и сущность маркетинга, цели маркетинга. Основные признаки маркетингового стиля управления. Концепции маркетинга. Основные виды маркетинга. Маркетинговая среда.

3.2 Комплекс маркетинга. Основные маркетинговые инструменты. Содержание и процесс управления маркетингом. Основные функции маркетинга. Товарная, ценовая, сбытовая и коммуникационная политики фирмы. Товарные стратегии. Разработка новых товаров.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	1,0	36	27
Лекции (Лек)	0,5	18	13,5
Практические занятия (ПЗ)	0,5	18	13,5
Самостоятельная работа (СР):	1,0	36	27
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	1,0	36	27
Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет	Зачет

4.2. Заочная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	0,28	10	7,5
Лекции (Лек)	0,17	6	4,5
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	1,61	58	43,5
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	1,61	58	43,5
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет (4)	Зачет (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины
«Основы технического регулирования и управление качеством в технологии
тонкого органического синтеза» (Б1.В.ДВ.01.02)

1. Цель дисциплины – научить студентов применять контрольно-измерительную и испытательную технику, методам и средствам технического регулирования, методам контроля качества выпускаемой продукции, современным системам управления качеством.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- использовать нормативные документы по качеству, стандартизации и сертификации продуктов и их изделий, элементы экономического анализа в практической деятельности (ПК-3);
- способностью анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования (ПК-9);
- анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования (ПК-10);
- готовность изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- законодательные и нормативно правовые акты, методические материалы по техническому регулированию;
- перспективы технического развития и особенности деятельности организаций, компетентных на законодательно-правовой основе в области технического регулирования;
- основы технического регулирования.

Уметь:

- применять методы и принципы стандартизации при разработке стандартов и других нормативных документов;
- проводить подтверждение соответствия продукции, процессов и услуг предъявляемым требованиям;
- применять методы контроля и управления качеством;
- анализировать данные о качестве продукции и определять причины брака;
- использовать компьютерные технологии для планирования и проведения работ по техническому регулированию.

Владеть:

- навыками использования основных инструментов управления качеством;
- навыками оформления результатов испытаний и принятия соответствующих решений;
- навыками оформления нормативно-технической документации.

3. Краткое содержание дисциплины

Модуль 1.

1.1 Введение. Закон РФ «О техническом регулировании».

Меры технического регулирования, основанные на законодательстве об ответственности за качество и безопасность поставляемой продукции («Закон о защите прав потребителей»).

1.2 Неотвратимость ответственности изготовителя и организации в цепи «изготовитель- продавец- потребитель».

Недоброкачественная продукция. Искаженная информация о фактических характеристиках продукции. Фальсифицированная продукция. Ответственность продавца и изготовителя.

1.3 Доказательство доброкачественности реализуемой продукции изготовителем. Связь между наличием дефекта и величиной ущерба.

Качественная продукция-условие выживания фирм в конкурентной борьбе.

1.4. Техническое регулирование, осуществляемое государством в области безопасности продуктов. Технические регламенты и оценка соответствия.

Виды технических регламентов. Содержание технических регламентов. Правила построения.

1.5. Формы технического регулирования.

Подтверждение соответствия, государственный контроль, надзор.

1.6. Аккредитация как форма государственного технического регулирования.

Цели и принципы аккредитации. Аккредитация органов по сертификации и испытательных лабораторий. Сертификационные испытания при аккредитации. Зарубежная аккредитация.

1.7. Меры, предусматривающие использование добровольных стандартов и добровольной сертификации.

Качество. Внедрение систем качества. Обучение и информирование потребителей.

1.8. Принципы и формы подтверждения соответствия. Схемы.

Модуль 2

2.1 Методические основы управления качеством.

Стадии жизненного цикла продукции. Методы оценки качества продукции. Стандартизация в управлении качеством - Международные стандарты серии 9000. Зарубежный и отечественный опыт управления качеством.

Концепция «Всеобщего управления качеством».

Метрологическое обеспечение качества продукции.

2.2 Лицензирование. Аккредитация.

Закон о лицензировании.

2.3 Сертификация как процедура подтверждения соответствия.

2.4 Принципы и формы подтверждения соответствия.

2.5 Схемы сертификации и декларирования.

Описание схем декларирования (1д-7д) и сертификации.

2.6 Добровольное подтверждение соответствия. Экспортируемая и импортируемая продукция, подлежащая обязательному подтверждению соответствия.

Условия ввоза на территорию России продукции, подлежащей обязательному подтверждению соответствия.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	1,0	36	27
Лекции (Лек)	0,5	18	13,5
Практические занятия (ПЗ)	0,5	18	13,5
Самостоятельная работа (СР):	1,0	36	27
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	1,0	36	27
Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет	-

4.2. Заочная форма:

Вид учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	0,28	10	7,5
Лекции (Лек)	0,17	6	4,5
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	1,61	58	43,5
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	1,61	58	43,5
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет (4)	Зачет (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Вычислительная математика в технологии тонкого органического синтеза» (Б1.В.ДВ.02.01)

1. Цель дисциплины – научить обучающихся теоретическим знаниям, и практическим умениям и навыкам использования современных математических методов с применением пакета математических программ MATLAB для решения широкого круга задач вычислительной математики.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа (ПК-10);
- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16);

Знать:

- физико-химические и химико-технологические закономерности протекания процессов изменения агрегатного состояния паро(газо)-жидкостных систем, реакторных процессов и основных процессов разделения химической технологии;
- методы и алгоритмы компьютерного моделирования основных процессов химической технологии и технологических схем химических производств;
- принципы применения методологии компьютерного моделирования химико-технологических процессов при автоматизированном проектировании и компьютерном управлении химическими производствами.

Уметь:

- решать задачи компьютерного моделирования процессов паро(газо)-жидкостных равновесий, абсорбции, дистилляции, ректификации и жидкостной экстракции;
- применять полученные знания при решении практических задач компьютерного моделирования основных процессов химической технологии и технологических схем химических производств.

Владеть:

- методами применения стандартных пакетов прикладных программ (ППП) и пакетов моделирующих программ (ПМП) для моделирования основных процессов химической технологии и технологических схем химических производств.

3. Краткое содержание дисциплины

Введение. Цели и задачи курса. Краткий исторический очерк развития отечественной и зарубежной вычислительной математики. Основные этапы разработки и реализации алгоритмов на компьютерах.

Модуль 1. Вычислительная математика. Основные этапы: разработка и реализация алгоритмов на компьютерах. Система компьютерной математики (СКМ) MATLAB для решения задач вычислительной математики.

Тема 1.1. Создание М-программ и основные операторы М-языка программирования MATLAB. Варианты структуры программ на MATLAB.

- Организация рабочего стола Desktop Layout;
- Основные операции в Command Window;
- Основные операции в Editor;
- Линейно организованная программа (алгоритм);
- Ветвления с одним условием, несколькими условиями, вложенные, со списком условий. if, switch; логические операции and, or, not;
- Циклы со счетчиком, с предусловием, с постусловием, с прерыванием полным и прерыванием частичным, с заданным шагом счетчика, с отдельным отсчетом итераций; for, while, break, continue; с вызовом функций; с диалогом с пользователем в Command Window и в специальных диалоговых окнах;

Тема 1.2 Стандартные и нестандартные функции М-языка программирования и основные решатели (solvers) MATLAB.

- Функции с графическим выводом результатов; plot, subplot, surf, mesh, polar;
- Функции с числовым выводом результатов в Command Window;
- Функции с записью результатов в файл;
- Функции, вложенные в главную функцию;
- Функции с переменным числом аргументов;
- Функции, вызывающие другую функцию, имя которой передано как аргумент;

Модуль 2. Векторы и матрицы. Система линейных алгебраических уравнений (СЛАУ).

Тема 2.1. Обратная матрица. Умножение матриц.

- Оператор inv;
- Операторы strcat, int2str, num2str;
- Операторы length, min, max, mean, sort;
- Операторы dot, tril, triu, eye, zeros, ones, diag;
- Операторы rand, linspace, logspace, repmat;
- Операторы size, det, trace, norm;

Тема 2.2. Метод Гаусса. Метод простых итераций.

- Операторы linsolve, rank, eig;

Тема 2.3. Обусловленность системы. Число обусловленности.

- Операторы cond, rcond;

Модуль 3. Обработка результатов измерения одной величины. Приближение функции

Тема 3.1. Критерий Стьюдента.

- Операторы polyfit, polyval;

Тема 3.2. Аппроксимация.

- Оператор lsqcurvefit;

Тема 3.3. Интерполяция.

- Операторы interp1, linear, spline, nearest;

Модуль 4. Численное интегрирование

Тема 4.1. Методы прямоугольников

- Операторы sum, mean;

Тема 4.2. Методы трапеций

- Оператор trapz;
Тема 4.3. Метод Симпсона
- Оператор quad, int;
Тема 4.4. Метод Ньютона-Котеса 8 порядка
- Оператор quad8;
Модуль 5. Уравнение с одним неизвестным
Тема 5.1. Метод деления пополам
- Операторы conv, deconv, polyval, polyder;
Тема 5.2. Метод касательных
- Операторы roots, poly, fzero;
Модуль 6. Система нелинейных уравнений
Тема 6.1. Метод Ньютона-Рафсона
- Операторы solve, diff, subs;
Тема 6.2. Метод простых итераций.
- Операторы simplify, collect, pretty;
Модуль 7. Одномерная оптимизация
Тема 7.1 Методы одномерной оптимизации
- Операторы fminbnd;
Модуль 8. Многомерная оптимизация
Тема 8.1 Методы многомерной оптимизации
- Операторы fminsearch, linprog, fmincon;
Модуль 9. Дифференциальные уравнения
Тема 9.1 Методы решения дифференциальных уравнений.
- Операторы dsolve, diff;

Заключение. Заключительная лекция по подведению итогов курса.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зач. единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3	108	81
Контактная работа (КР):	0,9	32	24
Лабораторные занятия (Лаб)	0,9	32	24
Самостоятельная работа (СР):	2,1	76	57
Подготовка к лабораторным занятиям	1,05	38	28,5
Самостоятельное изучение разделов курса	1,05	38	28,5
Вид контроля: зачет / экзамен	=	Зачет	=

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зач. единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3	108	81
Контактная работа (КР):	0,22	8	6
Лабораторные занятия (Лаб)	0,22	8	6
Самостоятельная работа (СР):	2,67	96	72
Подготовка к лабораторным занятиям	1,06	38	28,5
Самостоятельное изучение разделов курса	1,61	58	43,5

Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет (4)	Зачет (3)
-------------------------------	------	-----------	-----------

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Дискретная математика в технологии тонкого органического синтеза»

(Б1.В.ДВ.02.02)

- 1. Цель дисциплины** – формирование у студентов системы основных понятий, используемых для построения важнейших математических моделей, и математических методов для описания различных процессов.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа (ПК-10);
- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16).

Знать:

- основные понятия и методы дискретной математики, математических методов решения профессиональных задач.

Уметь:

- применять математические методы при решении типовых профессиональных задач.

Владеть:

- методами построения математической модели типовых профессиональных задач и содержательной интерпретации полученных результатов.

3. Краткое содержание дисциплины:

Введение.

Роль дискретной математики при разработке и эксплуатации химико-технологических систем.

1. Элементы теории множеств и алгебраические структуры.

Введение в дискретную математику. Роль дискретной математики при разработке и эксплуатации химико-технологических систем. Множества, отношения и функции. Задание множеств и осуществление операций над ними. Способы задания. Операции объединения, пересечения, разности, дополнения и декартова произведения. Аксиоматика теории множеств. Алгебра Кантора. Минимизация представлений множеств. Диаграммы Эйлера-Венна. Бинарные отношения. Способы задания бинарных отношений. Свойства бинарных отношений. Разбиения. Отношения эквивалентности и порядка. Представление n -арных отношений бинарными. Алгебра отношений. Функции. Инъекция, сюръекция и биекция. Алгебраические структуры. Полугруппы. Моноиды. Группы. Подгруппы. Циклические группы. Группы подстановок. Изоморфизм групп. Смежные классы по подгруппе. Нормальные делители. Фактор-группы. Кольца: определения, свойства, примеры. Поля.

2. Элементы теории графов.

Графы. Задание и характеристики графов. Виды графов. Подграфы. Матрицы смежности и инцидентности. Степени вершин. Маршруты. Цепи. Циклы. Расстояние между вершинами. Диаметр и радиус графа. Унарные и бинарные операции над графами. Дополнение графа. Удаление и добавление вершин. Удаление и добавление ребер. Отождествление вершин. Расщепление вершин. Объединение графов. Пересечение графов. Компоненты связности. Мосты. Вершинная и реберная связность. Связность ориентированных графов. Алгоритм вычисления связности. Внутренняя устойчивость. Вершинное число независимости. Реберное число независимости. Вершинное и реберное покрытие графа. Внешняя устойчивость. Вершинное и реберное число внешней

устойчивости. Циклы и разрезы. Эйлеровы циклы. Гамильтоновы циклы. Планарность и укладка графов. Грани плоского графа. Раскраска графов. Хроматическое число. Гипотеза четырех красок. Деревья. Определения. Свойства. Теорема Кэли. Фундаментальная система циклов. Остов наименьшего веса. Упорядоченные деревья. Бинарные деревья. Деревья сортировки. Алгоритм поиска в дереве сортировки.

3. Булевы функции.

Алгебра логики. Булевы функции. Способы задания. Булевы функции одной и двух переменных и их свойства. Формулы булевой алгебры. Основные законы булевой алгебры. Эквивалентность формул. Принцип двойственности. Совершенные дизъюнктивные и совершенные конъюнктивные нормальные формы. Системы элементарных булевых функций. Функционально полные системы элементарных булевых функций. Примеры функционально полных базисов. Важнейшие замкнутые классы. Теорема о функциональной полноте. Минимизация булевых функций. Сокращенная, тупиковая и минимальная формы. Карты Карно. Метод сочетания индексов и метод Куайна. Минимизация конъюнктивных нормальных форм. Обзор приложений дискретной математики. Разработка эффективного математического, программного, информационного и технического обеспечения на основе методов дискретной математики.

5. Исчисление высказываний.

Введение в математическую логику. Краткие сведения из истории математической логики. Роль математической логики при разработке и эксплуатации химико-технологических систем. Формальные аксиоматические системы. Символы, выражения, формулы, аксиомы. Правило вывода, непосредственное следствие, вывод, теорема. Логика высказываний. Логический вывод. Аксиомы. Правило *modus ponens*. Теорема дедукции и правило силлогизма. Полнота и непротиворечивость. Независимость аксиом. Разрешимость теории. Другие аксиоматизации. Проверка выводимости с помощью истинностных таблиц. Секвенции Генцена. Модель миров Крипке. Метод резолюций Робинсона. Метод клауз Вонга. Обратный метод Маслова (благоприятных наборов).

6. Исчисление предикатов и нечеткая логика.

Логика предикатов. Автоматизация логического вывода. Переменные, функции, термы, предикаты, кванторы, формулы. Область действия квантора. Свободные и связанные переменные. Интерпретации, равносильность. Распознавание общезначимости. Проблема разрешимости. Аксиомы и правила вывода исчисления предикатов. Теорема дедукции. Непротиворечивость и полнота. Вынесение кванторов и предваренная нормальная форма. Скулемовские стандартные формы. Эрбрановский универсум и теорема Эрбрана. Подстановка и унификация. Метод резолюций и его полнота. Стратегии метода резолюций. Дизъюнкты Хорна. Принцип логического программирования. Нечеткие множества. Нечеткая логика. Появление и суть нечеткости. Формализация нечеткости. Функция принадлежности. Лингвистическая переменная. Операции над нечеткими множествами. Нечеткая арифметика. Методы дефаззификации. Нечеткие отношения. Стандартные нечеткие логические операции. Нечеткий вывод. Степени истинности и степени уверенности. Нечеткий аналог метода резолюций.

7. Конечные автоматы, машины Тьюринга-Поста, сложность вычислений.

Элементы теории автоматов. Понятие автоматного преобразования информации и конечного автомата. Способы задания автоматов. Автоматы Мили и Мура. Программная и аппаратная реализация автоматов. Эквивалентность и минимизация автоматов. Машины Тьюринга-Поста. Формализация понятия алгоритма и формальные модели алгоритмов. Машина Тьюринга: определения, свойства, графы переходов. Машина Поста. Программы для машин. Проблема распознавания. Проблема остановки. Алгоритмически неразрешимые проблемы. Сложность алгоритмов. Меры сложности. Временная и емкостная сложность. Асимптотическая сложность, порядок сложности, сложность в среднем и в худшем случае. Трудноразрешимые задачи. Недетерминированная машина Тьюринга. Классы P и NP. NP-полные задачи. NP-полнота проблемы выполнимости формул логики высказываний. Обзор

приложений математической логики. Направления использования аппарата математической логики в задачах практической информатики. Спецификация и верификация программно-аппаратных проектов, логическое программирование, построение онтологий, языки общения интеллектуальных агентов.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зач. единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3	108	81
Контактная работа (КР):	0,9	32	24
Лабораторные занятия (Лаб)	0,9	32	24
Самостоятельная работа (СР):	2,1	76	57
Подготовка к лабораторным занятиям	1,05	38	28,5
Самостоятельное изучение разделов курса	1,05	38	28,5
Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет	-

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зач. единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3	108	81
Контактная работа (КР):	0,22	8	6
Лабораторные занятия (Лаб)	0,22	8	6
Самостоятельная работа (СР):	2,67	96	72
Подготовка к лабораторным занятиям	1,06	38	28,5
Самостоятельное изучение разделов курса	1,61	58	43,5
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет (4)	Зачет (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Дополнительные главы физики в технологии тонкого органического синтеза» (Б1.В.ДВ.03.01)

- 1. Цель дисциплины** – приобретение обучающимися знаний по основным разделам физики и умению применять их в других естественнонаучных дисциплинах.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения (ПК-16);
- готовностью использовать знания основных физических теорий для решений возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления (ПК-19).

Знать:

- физические основы квантовой статистики (исходные «базовые» положения, основные квантовые статистические распределения);
- элементы зонной теории при трактовке различных свойств металлов, диэлектриков и полупроводников;
- базовые физические понятия о квантовых теориях теплоёмкости (на примере кристаллических тел);
- элементы физики твёрдого тела (исходные понятия о кристаллографии, типах кристаллических структур; сведения о явлении и квантовой трактовке сверхпроводимости).

Уметь:

- применять исходные физические (теоретические) знания при решении профессиональных задач;
- проводить оценочные расчёты и осуществлять (на качественном уровне) анализ, наблюдаемых явлений.

Владеть:

- навыками обоснования своих суждений, что способствует правильному выбору методики проводимого студентом исследования.

3. Краткое содержание дисциплины:

1. Элементы квантовой статистики

Элементы квантовой статистики. Квантовая система из одинаковых частиц. Принцип тождественности одинаковых частиц. Симметричные и несимметричные волновые функции, описывающие состояния тождественных микрочастиц. Бозоны и фермионы. Принцип Паули. Квантовые статистические распределения Бозе-Эйнштейна и Ферми- Дирака. Вырожденный электронный газ в кристаллах (металлы).

2. Металлы, диэлектрики и полупроводники с точки зрения зонной теории

Энергетические зоны: статистика Ферми-Дирака, энергия Ферми. Электрон в периодическом поле кристалла: эффективная масса электрона.

3. Элементы физики твёрдого тела.

Физика твёрдого тела (ФТТ): определение, связь с другими дисциплинами, объекты изучения, круг решаемых задач. Связь с кристаллографией, кристаллофизикой и кристаллохимией. Конденсированное состояние. Подход к описанию твёрдых тел. Структура кристаллов. Симметрия и физические свойства кристаллов. Типы кристаллических структур (общая характеристика). Плотные упаковки: кубическая и гексагональная (на качественном уровне). Понятие о сверхпроводимости (квантовые представления на качественном уровне).

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зач. единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,8	32	24
Лекции (Лек)	0,4	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,4	16	12
Самостоятельная работа (СР):	1,2	40	30
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
---------------------	------------------------	--------------------	----------------------

Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,22	8	6
Лекции (Лек)	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	2,53	91	68,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Ядерная физика в технологии тонкого органического синтеза» (Б1.В.ДВ.03.02)

1. Цель дисциплины – приобретение обучающимися знаний по основным разделам физики и умению применять их в других естественнонаучных дисциплинах.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения (ПК-16);
- готовностью использовать знания основных физических теорий для решений возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления (ПК-19).

Знать:

- физические основы квантовой статистики (исходные «базовые» положения, основные квантовые статистические распределения);
- элементы зонной теории при трактовке различных свойств металлов, диэлектриков и полупроводников;
- базовые физические понятия о квантовых теориях теплоёмкости (на примере кристаллических тел);
- элементы физики твёрдого тела (исходные понятия о кристаллографии, типах кристаллических структур; сведения о явлении и квантовой трактовке сверхпроводимости).

Уметь:

- применять исходные физические (теоретические) знания при решении профессиональных задач;
- проводить оценочные расчёты и осуществлять (на качественном уровне) анализ, наблюдаемых явлений.

Владеть:

- навыками обоснования своих суждений, что способствует правильному выбору методики проводимого студентом исследования.

3. Краткое содержание дисциплины:

1. Место и значение ядерной физики

Предмет ЯФ. Место и значение ЯФ в современном естествознании. Основные задачи, программа и структура курса. Основные этапы развития ЯФ. Виды фундаментальных взаимодействий. Масштабы и единицы измерений физических дисциплин. Особенности физических явлений в микромире.

2. Статистические свойства атомных ядер

Основные статические свойства ядер: массовое число, электрический заряд, состав, размеры, энергия связи, спин, момент количества движения, магнитный момент, квадрупольный

момент. Свойства ядерных сил. Основы теории ядерных сил. Модели атомных ядер. Раздел Виды радиоактивности, радиоактивные семейства. Законы простого и сложного радиоактивного распада. Закономерности альфа- бета- и гамма- распада. Понятие о ядерной энергетике. Проблемы и перспективы развития мировой и отечественной энергетики, роль атомной энергии. Элементарная теория деления. Энергия и продукты деления ядер. Основы цепного процесса. Ядерные реакции синтеза. Термоядерные реакции во Вселенной и в лабораторных условиях. Проблемы управляемого термоядерного синтеза

3. Взаимодействие излучения с веществом

Ионизирующее излучение. Общие закономерности взаимодействия ионизирующего излучения с атомами вещества. Взаимодействие тяжелых заряженных частиц с веществом. Взаимодействие электронов и гамма- квантов с веществом. Пробеги частиц ионизирующего излучения в веществе. Классификация ядерных реакций. Законы сохранения в ядерных реакциях. Механизмы и параметры ядерных реакций. Особенности ядерных реакций, протекающих при воздействии частиц, имеющих различные параметры (энергетические, массовые, зарядовые, корпускулярно-волновые). Источники заряженных частиц и гамма-квантов. Источники нейтронов и других нейтральных частиц. Принципы обнаружения, радиометрии и спектрометрии в ЯФ. Регистрация заряженных и нейтральных частиц различных энергий. Газовые, полупроводниковые, сцинтилляционные и трековые детекторы.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зач. единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,8	32	24
Лекции (Лек)	0,4	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,4	16	12
Самостоятельная работа (СР):	1,2	40	30
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

1.1. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,22	8	6
Лекции (Лек)	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	2,53	91	68,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Химия и технология органических красителей» (Б1.В.ДВ.04.01)

- 1. Цель дисциплины** – формирование совокупности систематизированных знаний и практических навыков в области красящих веществ с определенными светопоглощающими, колористическими характеристиками и комплексом физико-химических свойств, позволяющим их применять в различных научно-технических областях.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа (ПК-10);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- технические методы синтеза, свойства и области применения красителей основных химических классов;
- принципы осуществления и технологическое оформление типовых стадий производства представителей основных классов красителей;
- промышленные способы выделения, очистки, анализа и получения выпускных форм красителей.

Уметь:

- выявлять элементы хромофорной системы красителей, устанавливать её вид и структуру, прогнозировать влияние структурных изменений в молекуле на её цветовые характеристики;
- определять области и способ практического применения красителя по его химическому и пространственному строению.

Владеть:

- методами синтеза, выделения и очистки красителей, идентификации и определения качества красителей.

3. Краткое содержание дисциплины

Дисциплина «Химия и технология органических красителей» включает положения теории цветности органических соединений, которая позволяет предсказать влияние структурных изменений в молекуле на её цветовые характеристики. В ходе изучения дисциплины студент знакомится с практическими возможностями и ограничениями схем синтеза основных химических классов красителей, химизмом реакций, условиями их проведения, обоснованием особенностей технологии типовых красителей, областями их применения. Значительное внимание уделяется заключительным операциям производства красителей – выделению из растворов, сушке, диспергированию, повышению агрегативной устойчивости, получению оптимальных выпускных форм красителей.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	9,0	324	243
Контактная работа (КР):	4,4	160	120
Лекции (Лек)	1,8	64	48
Лабораторные занятия (Лаб)	2,6	96	72
Самостоятельная работа (СР):	3,6	128	96
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	3,6	128	96
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	9,0	324	243
Контактная работа (КР):	1,11	40	30
Лекции (Лек)	0,44	16	12
Лабораторные занятия (Лаб)	0,67	24	18
Самостоятельная работа (СР):	7,64	275	206,25
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	7,64	275	206,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Технология продуктов тонкого органического синтеза» (Б1.В.ДВ.04.02)

1. Цель дисциплины – формирование у обучающихся знаний о современном состоянии и тенденциях развития промышленности тонкого органического синтеза, обеспечивающей здравоохранение, сельское хозяйство, технику и быт химической продукцией и способности анализировать и реагировать на изменения добывающей промышленности того или иного региона.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа (ПК-10);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- химические основы, механизм химических процессов получения и технологическое оформление производства важнейших продуктов тонкого органического синтеза;
- методы выделения, концентрирования и очистки продуктов тонкого органического синтеза (ТОС);
- состояние и перспективы развития сырьевой базы отрасли и смежных отраслей промышленности;
- методы утилизации отходов и вопросы создания малоотходных и безотходных технологий.

Уметь:

- пользоваться учебной, справочной, специальной и периодической литературой;
- определять основные характеристики производимых органических веществ;
- проводить исследования и эксперименты в области получения продуктов тонкого органического синтеза в лабораторных условиях; обрабатывать и анализировать результаты.

Владеть:

- методами обобщения, систематизации и анализа информации;
- навыками разработки технологических схем получения продуктов тонкого органического синтеза с применением теоретических знаний.

3. Краткое содержание дисциплины:

Дисциплина «Технология продуктов тонкого органического синтеза» освещает перспективные промышленные методы получения продуктов органического синтеза, также

рассматриваются основные требования к качеству полупродуктов и дальнейшему их использованию для получения продуктов, используемых, например, в фармацевтической промышленности. В данной дисциплине приводятся аспекты влияния химической природы сырья на промышленный способ производства продукта.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	9,0	324	243
Контактная работа (КР):	4,4	160	120
Лекции (Лек)	1,8	64	48
Лабораторные занятия (Лаб)	2,6	96	72
Самостоятельная работа (СР):	3,6	128	96
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	3,6	128	96
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	9,0	324	243
Контактная работа (КР):	1,11	40	30
Лекции (Лек)	0,44	16	12
Лабораторные занятия (Лаб)	0,67	24	18
Самостоятельная работа (СР):	7,64	275	206,25
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	7,64	275	206,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Физико-химические методы исследования интермедиатов тонкого органического синтеза» (Б1.В.ДВ.05.01)

- Цель дисциплины** – ознакомление обучающихся с физико-химическими методами, используемыми в условиях современных наукоемких химико-технологических производств и обеспечение возможности самостоятельного и быстрого освоения студентами инновационных производственных процессов и новой современной техники.
- В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16);

- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- основные методы теоретического расчёта свойств индивидуального органического соединения;
- теоретические основы физико-химических методов анализа и области их практического использования, исходя из характеристик того или иного метода.

Уметь:

- выбирать метод анализа для решения конкретной аналитической задачи;
- прогнозировать и интерпретировать различные зарегистрированные спектры при введении заместителей донорного или акцепторного характера в различные положения молекулы.

Владеть:

- навыками расчета, статистической обработкой и интерпретацией результатов расчета и анализа.

3. Краткое содержание дисциплины:

Введение.

Общая классификация и характеристика физико-химических методов исследования органических веществ.

Спектроскопия ЯМР.

Явление ядерного магнитного резонанса. Физические основы экспериментов ЯМР. Параметры спектров ЯМР. Химический сдвиг и его зависимость от химического окружения. Спин-спиновое взаимодействие (правила спин-спинового взаимодействия 1-го порядка, прямое и не прямое спин-спиновое взаимодействие). Номенклатура спиновых систем. Интенсивность сигналов в спектре ЯМР.

Импульсное возбуждение ядер.

Подготовка образца (выбор растворителя, стандарты в ЯМР). Вид спектров ЯМР и структуры молекулы. Интерпретация спектров на ядрах ^1H . Гомоядерные (H, H) константы спин-спинового взаимодействия. Геминальные КССВ $^2J(\text{H}, \text{H})$ и вицинальные КССВ $^3J(\text{H}, \text{H})$.

Методы развязки (декаплинга) ядерных спинов. Ядерный эффект Оверхаузера.

Спектроскопия на ядрах ^{13}C . Корреляция химических сдвигов ядер ^{13}C со строением органических молекул. Редактирование спектров на ядрах ^{13}C (методы АРТiDEPT). Спин-спиновое взаимодействие $^1\text{H}-^{13}\text{C}$.

Основные закономерности спектров на ядрах ^{19}F и ^{31}P .

Основы двумерной спектроскопии ЯМР.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3	108	81
Контактная работа (КР):	0,9	32	24
Лекции (Лек)	0,9	32	24
Самостоятельная работа (СР):	2,1	76	57
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,1	76	57
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой	Зачет с оценкой

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3	108	81
Контактная работа (КР):	0,22	8	6
Лекции (Лек)	0,22	8	6
Самостоятельная работа (СР):	2,67	96	72
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,67	96	72
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины
«Квантово-химический анализ строения и свойств органических соединений»
(Б1.В.ДВ.05.02)

- 1. Цель дисциплины** – является формирование у обучающегося систематического подхода к анализу реакционной способности физико-химических свойств органических соединений в рамках теории молекулярных орбиталей.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- основные методы теоретического расчёта свойств индивидуального органического соединения;
- теоретические основы физико-химических методов анализа и области их целесообразной применимости, исходя из характеристик того или иного метода.

Уметь:

- выбирать метод анализа для решения конкретной аналитической задачи;
- прогнозировать и интерпретировать различные зарегистрированные спектры при введении заместителей донорного или акцепторного характера в различные положения молекулы.

Владеть:

- навыками расчета, статистической обработкой и интерпретацией результатов расчета и анализа.

3. Содержание дисциплины.

- Общая классификация и характеристика методов квантовой химии.
- Метод молекулярной механики.
- Метод молекулярных орбиталей. Применение метода молекулярных орбиталей для анализа свойств и реакционной способности органических соединений.
- Заключение.

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3	108	81
Контактная работа (КР):	0,9	32	24
Лекции (Лек)	0,9	32	24
Самостоятельная работа (СР):	2,1	76	57
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,1	76	57
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой	–

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3	108	81
Контактная работа (КР):	0,22	8	6
Лекции (Лек)	0,22	8	6
Самостоятельная работа (СР):	2,67	96	72
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,67	96	72
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Основы технологии крашения» (Б1.В.ДВ.06.01)

- 1. Цель дисциплины** – формирование у обучающегося практических знаний о технологическом оформлении процессов крашения и расцветывания материалов различного назначения.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения (ПК-4);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- классификацию полимерных волокнообразующих материалов, способы их получения, химические и физико-химические свойства, иметь представление о подготовке волокнистых материалов к крашению.

Уметь:

- определять области и способы практического применения красителя по его техническому названию;
- оценивать устойчивость окрасок к различным видам внешних воздействий.

Владеть:

- навыками оценки колористических свойств красителей и знаниями о методиках одноцветного (гладкого) крашения тканей, пряжи и т.д.

3. Краткое содержание дисциплины:

Введение. Предмет «Основы технологии крашения».

Особенности молекулярного строения и надмолекулярной структуры текстильных волокон. Цикл подготовки волокон к крашению.

Строение и свойства растворов красителей. Стадии процесса крашения. Технологическое оформление процессов гладкого крашения. Крашение различными классами красителей, способы закрепления на волокнах, интенсификация сорбции красителей, режимы крашения.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	1,38	50	37,5
Лекции (Лек)	0,44	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,44	16	12
Лабораторные занятия (ЛЗ)	0,5	18	13,5
Самостоятельная работа (СР):	0,62	22	16,5
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	0,62	22	16,5
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,33	12	9
Лекции (Лек)	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Лабораторные занятия (ЛЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	2,42	87	65,25
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,42	87	65,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Введение в супрамолекулярную химию» (Б1.В.ДВ.06.02)

- 1. Цель дисциплины** – формирование у обучающегося системных знаний о супрамолекулярных соединениях, их строении, физико-химических характеристиках, синтезе и применении.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**
 - *Обладать* следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения (ПК-4);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).
- *Знать:*
- основы супрамолекулярной химии; способы молекулярного распознавания; основы супрамолекулярной реакционной способности и катализа.
- *Уметь:*
- представлять супрамолекулярные ансамбли и супермолекулы; рассматривать основные типы межмолекулярных взаимодействий их физические и химические характеристики.
- *Владеть:*
- знаниями супрамолекулярного гетерогенного катализа; основами биомиметики, семиохимии.

3. Краткое содержание дисциплины:

Дисциплина «Введение в супрамолекулярную химию» посвящена рассмотрению принципов построения супрамолекулярных ансамблей из органических молекул и гибридных органо-неорганических комплексов, также рассматриваются вопросы супрамолекулярной фотохимии, принципов супрамолекулярного катализа, распознавания, транспорта. Приводятся примеры практического применения разнообразных супрамолекулярных систем.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	1,38	50	37,5
Лекции (Лек)	0,44	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,44	16	12
Лабораторные занятия (ЛЗ)	0,5	18	13,5
Самостоятельная работа (СР):	0,62	22	16,5
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	0,62	22	16,5
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,33	12	9
Лекции (Лек)	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Лабораторные занятия (ЛЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	2,42	87	65,25
Самостоятельное изучение разделов	2,42	87	65,25

дисциплины			
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Исследование и синтез малотоннажных органических продуктов» (Б1.В.ДВ.07.01)

1. Цель дисциплины – ознакомить и раскрыть возможности экспериментальных методов тонкого органического синтеза, научить обучающегося видеть области и пределы применения этих методов исследования, четко понимать их принципиальные возможности и ограничения при решении конкретных экспериментальных задач.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

- *Обладать* следующими *профессиональными* (ПК) компетенциями:
- способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа (ПК-10);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- основные принципы работы в научной лаборатории;
- принципы и классификацию хроматографических методов, применимых к различным классам промежуточных соединений;
- технические методы синтеза, свойства и области применения промежуточных продуктов основных химических классов веществ и пигментированных лакокрасочных материалов.

Уметь:

- устанавливать строение веществ, исходя из химических свойств и спектральных характеристик;
- осуществлять контроль протекания химического процесса;
- выполнять качественные реакции на функциональные группы.

Владеть:

- основными методами технической безопасности;
- методами экспериментальных работ по получению промежуточных соединений с применением химической посуды и оборудования;
- методами выделения и очистки конечных продуктов;
- методами идентификации и определения качества полупродуктов.

3. Краткое содержание дисциплины:

Данная дисциплина позволяет на практике в лабораторных условиях применить теоретические знания, которые были получены студентом при изучении дисциплины «Химия и технология органических веществ». В процессе прохождения лабораторных работ студент изучит процессы сульфирования, нитрования и т.д. исходных веществ, таких как бензол, толуол, ксилолы. Для оценки глубины протекания реакций и чистоты соединений, а также для подтверждения их строения в ходе проведения лабораторных работ обучающийся научиться использовать хроматографические и физико-химические методы анализа.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
---------------------	---------------------	-----------------	-------------------

Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	7,0	252	189
Контактная работа (КР):	3,56	128	96
Лабораторные занятия (ЛЗ)	3,56	128	96
Самостоятельная работа (СР):	3,44	124	93
Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет	-

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	7,0	252	189
Контактная работа (КР):	0,89	32	24
Лабораторные занятия (Лаб)	0,89	32	24
Самостоятельная работа (СР):	6,00	216	162
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет (4)	Зачет (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Исследование и синтез соединений ароматического ряда» (Б1.В.ДВ.07.02)

1. Цель дисциплины – рассмотреть возможности экспериментальных методов синтеза соединений ароматического ряда, которые необходимы для получения конечных форм и могут быть использованы в различных отраслях промышленности.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

- *Обладать* следующими *профессиональными* (ПК) компетенциями:
- способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа (ПК-10);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- основные принципы работы в научно-исследовательской лаборатории;
- методы идентификации различных классов ароматических соединений;
- технические методы синтеза, свойства и области применения ароматических промежуточных и конечных продуктов.

Уметь:

- устанавливать строение веществ, исходя из их спектральных характеристик;
- контролировать протекание химической реакции.

Владеть:

- методами технической безопасности при работе с ароматическими соединениями;
- методами выделения и очистки исходных веществ и конечных продуктов;
- методами идентификации и определения качества исходных веществ и конечных продуктов.

3. Краткое содержание дисциплины:

Данная дисциплина позволяет на практике в лабораторных условиях применить теоретические знания, которые были получены студентом при изучении дисциплины «Химия и технология органических веществ». В процессе прохождения лабораторных работ

студент изучит процессы сульфирования, нитрования и т.д. исходных веществ, таких как бензол, толуол, ксилолы. Для оценки глубины протекания реакций и чистоты соединений, а также для подтверждения их строения в ходе проведения лабораторных работ обучающийся научиться использовать хроматографические и физико-химические методы анализа.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	7	252	189
Контактная работа (КР):	3,56	128	96
Лабораторные занятия (ЛЗ)	3,56	128	96
Самостоятельная работа (СР):	3,44	124	93
Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет	-

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	7,0	252	189
Контактная работа (КР):	0,89	32	24
Лабораторные занятия (Лаб)	0,89	32	24
Самостоятельная работа (СР):	6,00	216	162
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет (4)	Зачет (3)

Аннотация учебной программы дисциплины

«Механические процессы и аппараты в технологии» (Б1.В.ДВ.08.01)

- 1. Цель дисциплины** – формирование у обучающихся основ инженерного мышления.
- 2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими общепрофессиональными (ОПК) и профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1);
- способностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы (ОПК-2);
- готовностью использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире (ОПК-3);
- способностью анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования (ПК-9).

Знать:

- теоретические основы процессов измельчения и смешения;
 - конструкции и принципы действия основных современных машин для измельчения и смешения материалов;
 - методики расчета технологического оборудования.
- Уметь:*

- проводить механические расчеты элементов машин для измельчения и смешения материалов.
- Владеть:*
- навыками анализа механических процессов химических производств;
 - технологическими расчетами оборудования;
 - расчетами типовых деталей машин, пользуясь справочной литературой и ГОСТами.

3. Краткое содержание дисциплины:

1. Введение

Роль предмета «Механические процессы и аппараты химической технологии» в формировании инженера химика-технолога. «Механические процессы и аппараты химической технологии» – основа для проектирования новых и совершенствования действующих технологических установок химических предприятий.

2. Модуль 1. Измельчение твердых веществ

Физико-механические свойства материалов. Способы измельчения. Теории измельчения. Дробилки, разрушающие материал сжатием (щековые, конусные, валковые). Дробилки ударного действия (роторные и молотковые дробилки, пальцевые измельчители). Машины ударно-истирающего действия (мельницы с вращающимся барабаном, вибрационные мельницы). Измельчители раздавливающего и истирающего действия (бегунные мельницы, катково-тарельчатые измельчители, бисерные измельчители). Струйные мельницы. Область применения, принцип действия, классификация.

3. Модуль 2. Смешение.

Процессы смешения. Классификация смесителей. Смешение высоковязких полимеров (червячные машины, валковые машины). Смесители периодического действия. Кинетика процессов смешения. Смешение сыпучих материалов. Барабанные смесители. Червячно-лопастные смесители. Ленточные смесители. Бегунковые смесители. Циркуляционные смесители с псевдоожижением сыпучего материала быстровращающимся ротором. Усреднители. Смесители непрерывного действия. Гравитационные смесители. Вибрационные смесители. Прямоточные смесители.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	0,9	32	24
Лекции (Лек)	0,45	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,45	16	12
Самостоятельная работа (СР):	1,1	40	30
Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет	-

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	0,22	8	6
Лекции (Лек)	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	1,67	60	45
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет	Зачет

		(4)	(3)
--	--	-----	-----

Аннотация учебной программы дисциплины
«Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза»
(Б1.В.ДВ.08.02)

1. Цель дисциплины – научить обучающегося творческому подходу к выполнению инженерных расчетов на прочность, жесткость и устойчивость элементов конструкций, деталей и узлов машин и аппаратов.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими *общепрофессиональными* (ОПК) и *профессиональными* (ПК) компетенциями:

- способностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1);
- способностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы (ОПК-2);
- готовность использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире (ОПК-3);
- способностью анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования (ПК-9).

Знать:

- основные уравнения и методы решения задач сопротивления материалов и деталей машин;
- основные методы расчетов на прочность и жесткость элементов конструкций машин и аппаратов;
- основы теории расчета деталей и узлов машин и аппаратов химической технологии.

Уметь:

- проводить расчеты элементов конструкций на основе методов сопротивления материалов;
- рассчитывать и конструировать детали машин по исходным данным;
- производить расчеты по основным критериям работоспособности и конструирования деталей машин.

Владеть:

- навыками расчета сопротивления материалов аналитическими методами;
- навыками выбора материалов по критериям прочности;
- расчетами типовых деталей машин, пользуясь справочной литературой и ГОСТами.

3. Краткое содержание дисциплины:

1. Изгиб элементов машин и аппаратов

1.1. Дифференциальное уравнение изогнутой оси балки. Энергетический метод определения перемещений. Интеграл Мора. Правило Верещагина.

1.2. Расчет статически неопределимых балок и рам.

2. Прочность сосудов и аппаратов

Расчет на прочность толстостенных цилиндров. Способы повышения несущей способности толстостенных цилиндров.

3. Соединение деталей машин.

Механические передачи. Зубчатые передачи. Червячные передачи. Ременные передачи. Редукторы. Примеры схем редукторов.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	0,9	32	24
Лекции (Лек)	0,45	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,45	16	12
Самостоятельная работа (СР):	1,1	40	30
Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет	-

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	0,22	8	6
Лекции (Лек)	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	1,67	60	45
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет (4)	Зачет (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Дополнительные главы физической химии органических соединений» (Б1.В.ДВ.09.01)

1. Цель дисциплины – ознакомиться с термодинамической теорией растворов электролитов и электрохимических цепей (гальванических элементов), понять основные кинетические закономерности протекания химических процессов, роль катализа для химической технологии.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16);
- готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления (ПК-19).

Знать:

- отличительные особенности в поведении растворов электролитов, связанные с прохождением электрического тока;
- теорию гальванических явлений;
- теории кинетики, пути теоретического расчета скоростей химических реакций и ограничения в применимости расчетных методов;
- основы теории фотохимических и цепных реакций, особенности их стадийного протекания и условия осуществления;

- основные черты гомогенного и гетерогенного катализа, причины ускорения химического процесса в присутствии катализатора.

Уметь:

- применять кондуктометрические и потенциометрические измерения для определения термодинамических функций химических реакций, константы диссоциации, произведения растворимости, pH растворов и т.д.
- применять теоретические знания и экспериментальные методы исследования физической химии для решения вопросов, возникающих при изучении кинетики химических реакций;
- проводить анализ и критически оценивать полученные экспериментальные данные, обобщать и делать обоснованные выводы на базе проведенных опытов.

Владеть:

- комплексом современных электрохимических методов исследования для определения термодинамических характеристик электролитов и химических реакций;
- методами определения порядка и скорости реакции, установления лимитирующей стадии и механизма изучаемой химической реакции;
- навыками составления гальванических элементов для целей определения термодинамических характеристик и констант равновесия исследуемой реакции;
- знаниями основных законов химической кинетики, влияния различных факторов (температуры, давления, катализатора) на скорость химической реакции.

3. Краткое содержание дисциплины

Растворы электролитов. Электростатическая теория Дебая-Хюккеля. Расчет активности и средних ионных коэффициентов активности сильных электролитов в разбавленных и концентрированных растворах и растворах умеренной концентрации. Удельная и молярная электрические проводимости. Скорость движения и подвижность ионов. Предельные молярные электропроводности ионов. Закон независимого движения ионов Кольрауша. Применение измерений электрической проводимости для определения степени и константы диссоциации слабых электролитов.

Электрохимические системы (цепи). Возникновение скачка потенциала на границе раздела проводников I и II рода. Двойной электрический слой. Электродвижущая сила гальванического элемента, электродный потенциал. Термодинамическая теория гальванических явлений, уравнение Нернста. Электрохимическая форма основного уравнения термодинамики, температурный коэффициент ЭДС. Электроды I и II рода, газовые и окислительно-восстановительные электроды. Типы гальванических элементов: химические, концентрационные, с переносом и без переноса. Химические источники тока, топливные элементы.

Химическая кинетика. Скорость химической реакции, константа скорости, порядок и молекулярность реакции. Кинетика необратимых реакций 1-го, 2-го, 3-го и нулевого порядков. Дифференциальные и интегральные методы определения порядка реакции. Сложные реакции. Принцип независимого протекания элементарных реакций. Обратимые, параллельные и последовательные реакции 1-го порядка. Влияние температуры на скорость реакции, приближенное правило Вант-Гоффа. Уравнение Аррениуса, дифференциальная и интегральные формы уравнения. Экспоненциальная форма уравнения Аррениуса. Энергия активации и предэкспоненциальный множитель.

Теории химической кинетики: теория активных соударений и теория переходного состояния ТПС (активированного комплекса). Энтальпия и энтропия активации. Фотохимические реакции. Химические и фотофизические стадии, вторичные процессы. Кинетика фотохимических реакций. Сенсибилизированные фотохимические реакции. Цепные реакции, механизмы зарождения, развития и обрыва цепи. Неразветвленные и разветвленные цепные реакции. Вероятностная теория разветвленных реакций. Предельные явления в цепных реакциях, нижний и верхний пределы воспламенения.

Катализ. Гомогенный и гетерогенный катализ. Основные закономерности каталитических реакций. Влияние катализатора на термодинамические и кинетические параметры реакции. Селективность катализатора, каталитическая активность. Гомогенный катализ. Слитный и раздельный механизмы каталитического действия. Энергетические диаграммы взаимодействия реагентов с катализатором. Общий и специфический кислотно-основной катализ. Катализ комплексами переходных металлов. Ферментативный катализ. Гетерогенный катализ. Типы гетерогенных катализаторов. Закон действующих поверхностей. Кинетика гетерогенных реакций.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Контактная работа (КР):	1,8	64	48
Лекции (Лек)	0,9	32	24
Практические занятия (ПЗ)	0,9	32	24
Самостоятельная работа (СР):	2,2	80	60
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Контактная работа (КР):	0,44	16	12
Лекции (Лек)	0,22	8	6
Практические занятия (ПЗ)	0,22	8	6
Самостоятельная работа (СР):	4,31	155	116,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Химическая кинетика синтеза органических соединений» (Б1.В.ДВ.09.02)

1. Цель дисциплины – сформировать знания у обучающегося об основных кинетических закономерностях протекания химических процессов, путях выявления методов, позволяющих устанавливать природу скорость-определяющей стадии и делать выводы о возможном механизме реакции, понимать роль катализа для химической технологии.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16);
- готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний,

для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления (ПК-19).

Знать:

- основные кинетические закономерности протекания химических реакций;
- теории химической кинетики, пути теоретического расчета скоростей химических реакций и ограничения в применимости расчетных методов;
- основы теории фотохимических и цепных реакций, реакций в растворах. особенности их стадийного протекания и условия осуществления;
- основные черты гомогенного и гетерогенного катализа, причины ускорения химического процесса в присутствии катализатора.

Уметь:

- применять теоретические знания и экспериментальные методы исследования физической химии для решения вопросов, возникающих при изучении кинетики химических реакций;
- находить скорость и устанавливать порядок химической реакции;
- проводить анализ и критически оценивать полученные экспериментальные данные, обобщать и делать обоснованные выводы на базе проведенных опытов.

Владеть:

- знаниями основных законов химической кинетики, влияния различных факторов (температуры, давления, катализатора) на скорость химической реакции.
- комплексом методов определения порядка и скорости реакции;
- подходами для установления лимитирующей стадии и механизма изучаемой химической реакции.

3. Краткое содержание дисциплины

Химическая кинетика. Скорость химической реакции, константа скорости, порядок и молекулярность реакции. Кинетика необратимых реакций 1-го, 2-го, 3-го и нулевого порядков. Дифференциальные и интегральные методы определения порядка реакции. Сложные реакции. Принцип независимого протекания элементарных реакций. Обратимые, параллельные и последовательные реакции 1-го порядка. Принцип лимитирующей стадии последовательной химической реакции. Метод квазистационарных концентраций, область применения. Влияние температуры на скорость реакции, приближенное правило Вант-Гоффа. Уравнение Аррениуса, дифференциальная и интегральные формы уравнения. Экспоненциальная форма уравнения Аррениуса. Энергия активации и предэкспоненциальный множитель.

Теории химической кинетики: теория активных соударений и теория переходного состояния ТПС (активированного комплекса). Основные положения ТАС, механизм активации молекул. Константа скорости бимолекулярной реакции. Физический смысл предэкспоненциального множителя и энергии активации в рамках теории активных соударений. Стерический фактор, необходимость его введения в кинетическое уравнение реакции. Достоинства и недостатки теории активных соударений. Механизм мономолекулярных газовых реакций в рамках ТАС. Схема Линдемана. Теория переходного состояния (активированного комплекса) (ТПС или ТАК). Основные положения ТПС, кинетическая схема реакции. Активированный комплекс и его свойства. Поверхность потенциальной энергии. Координата реакции, профиль пути реакции, энергия активации. Энтальпия и энтропия активации. Истолкование предэкспоненциального множителя и стерического фактора в рамках теории переходного состояния. Достоинства и недостатки теории.

Фотохимические реакции. Химические и фотофизические стадии, вторичные процессы. Кинетика фотохимических реакций. Сенсибилизированные фотохимические реакции. Цепные реакции, механизмы зарождения, развития и обрыва цепи. Неразветвленные и разветвленные цепные реакции. Вероятностная теория разветвленных реакций. Предельные явления в цепных реакциях, нижний и верхний пределы

воспламенения. Особенности протекания химических реакций в растворах. Клеточный эффект. Кинетическая схема протекания бимолекулярной реакции в растворе. Предельные случаи протекания реакции. Быстрые (диффузионно-контролируемые) реакции, диффузионный предел константы скорости реакции. Уравнение Бренстеда-Бьеррума. Кинетика ионных реакций в растворах. Влияние ионной силы раствора на скорость реакций с участием ионов. Макрокинетика. Роль диффузии в кинетике гетерогенных реакций. Различные режимы протекания реакций (внешняя кинетическая область; области внешней и внутренней диффузии).

Катализ. Гомогенный и гетерогенный катализ. Основные закономерности каталитических реакций. Влияние катализатора на термодинамические и кинетические параметры реакции. Селективность катализатора, каталитическая активность. Гомогенный катализ. Слитный и раздельный механизмы каталитического действия. Энергетические диаграммы взаимодействия реагентов с катализатором. Общий и специфический кислотно-основной катализ. Катализ комплексами переходных металлов. Ферментативный катализ. Гетерогенный катализ. Типы гетерогенных катализаторов. Закон действующих поверхностей. Кинетика гетерогенных реакций. Теории катализа.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Контактная работа (КР):	1,8	64	48
Лекции (Лек)	0,9	32	24
Практические занятия (ПЗ)	0,9	32	24
Самостоятельная работа (СР):	2,2	80	60
Вид контроля: зачет / экзамен	1,0	Экзамен (36)	Экзамен (27)

1.1. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	5,0	180	135
Контактная работа (КР):	0,44	16	12
Лекции (Лек)	0,22	8	6
Практические занятия (ПЗ)	0,22	8	6
Самостоятельная работа (СР):	4,31	155	116,25
Вид контроля: зачет / экзамен	0,25	Экзамен (9)	Экзамен (6,75)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Основы квантовой химии органических соединений» (Б1.В.ДВ.10.01)

1. Цели дисциплины:

- логически организованное ознакомление с основными понятиями современной квантовой химии;
- изучение основных квантово-химических методов расчета строения и свойств химических систем;
- ознакомление с основными представлениями о химической связи и межмолекулярных взаимодействиях;

- ознакомление с особенностями химической связи, межмолекулярных взаимодействий и свойств молекулярных систем и полимеров;
- приобретение навыков работы с основными квантово-химическими компьютерными программами, используемыми на практике.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16).

Знать:

- основные положения квантовой химии, современной теории химической связи и межмолекулярного взаимодействия и примеры ее применения к конкретным химическим системам;
- принципы количественной характеристики атомной и электронной структуры молекулярных систем и полимеров;
- основные взаимосвязи между электронной структурой и физико-химическими свойствами веществ, лежащие в основе управления свойствами;
- возможности основных современных квантово-химических расчетных методов и области их применимости.

Уметь:

- применять квантово-химические подходы и методы для расчета, интерпретации и предсказания строения и свойств молекулярных систем и полимеров.

Владеть:

- элементарными навыками применения квантово-химических подходов и методов и интерпретации результатов при решении практических технологических задач и стандартными квантово-химическими компьютерными программами.

3. Краткое содержание дисциплины

Введение. Предмет квантовой химии. Роль квантовой химии в описании химических явлений и процессов. Взаимосвязь классической и квантовой моделей молекул.

Модуль 1. Общие принципы квантовой химии

Основные положения квантовой механики. Вариационный метод нахождения волновых функций. Приближение независимых частиц. Метод самосогласованного поля для атомов. Приближение центрального поля. Атомные орбитали и их характеристики.

Одноэлектронные и многоэлектронные волновые функции и методы их расчета.

Антисимметричность электронной волновой функции. Спин-орбитали. Детерминант Слейтера. Введение в методы Хартри-Фока и Кона-Шэма, химическая трактовка результатов. Электронные конфигурации атомов с точки зрения квантовой химии.

Модуль 2. Методы квантовой химии

Приближение Борна-Оппенгеймера, адиабатический потенциал и понятие молекулярной структуры. Методы Хартри-Фока и Кона-Шэма для молекулы. Приближение МО ЛКАО. Электронная корреляция. Метод конфигурационного взаимодействия. Теория возмущений. Расчет энергии диссоциации химических связей.

Иерархия методов квантовой химии. Неэмпирическая квантовая химия. Базисные функции для неэмпирических расчетов. Атомные и молекулярные базисные наборы. Роль базисных функций в описании свойств молекул. Полуэмпирические методы. Валентное приближение. π -электронное приближение. Метод Парризера-Попла-Парра. Простой и расширенный методы Хюккеля.

Точность квантово-химических расчетов свойств молекул.

Модуль 3. Химическая связь и межмолекулярные взаимодействия

Орбитальная картина химической связи. Конструктивная и деструктивная интерференция орбиталей. Молекулярные орбитали и их симметричная классификация. Корреляционные диаграммы. Электронные конфигурации двухатомных молекул. Анализ заселенностей орбиталей по Малликену. Понятие о зарядах и порядках связей.

Пространственное распределение электронной плотности и химическая связь. Межмолекулярные взаимодействия. Деформационная электронная плотность. Силы в молекулах.

Заключение. Квантовая химия как инструмент прогноза в химии.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,9	32	24
Лекции (Лек)	0,45	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,45	16	12
Самостоятельная работа (СР):	2,1	76	57
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой	Зачет с оценкой

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,22	8	6
Лекции (Лек)	0,11	4	6
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	6
Самостоятельная работа (СР):	2,67	96	72
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Введение в химическую технологию» (Б1.В.ДВ.10.02)

1. **Цель дисциплины** – сформировать знания у обучающегося в области технологии получения органических веществ, раскрыть ее экономическую, экологическую значимости для России.
2. **В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:**

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16).

Знать:

- историю развития и основы химической технологии;
- экономическую значимость химических технологий.

Уметь:

- соотносить современные достижения химической технологии с общей методологией естествознания;
- совершенствовать и развивать свой интеллектуальный уровень в профессиональной деятельности.

Владеть:

- основными принципами стратегии органического синтеза;
- понятиями об основных научно-технических проблемах и перспективах развития производства органических веществ.

3. Краткое содержание дисциплины:

Дисциплина «Введение в химическую технологию» дает обучающемуся возможность понять совокупность специфических особенностей химических производств России, которые имеют свою историю развития. Особое внимание уделяется сырьевой базе страны, а также рассмотрению основы химической технологии в получении органических веществ. Какова ее роль в развитии страны и цивилизации в целом.

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,9	32	24
Лекции (Лек)	0,45	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,45	16	12
Самостоятельная работа (СР):	2,1	76	57
Вид контроля: зачет / экзамен	–	Зачет с оценкой	Зачет с оценкой

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа (КР):	0,22	8	6
Лекции (Лек)	0,11	4	6
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	6
Самостоятельная работа (СР):	2,67	96	72
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет с оценкой (4)	Зачет с оценкой (3)

Практики (Б2)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности» (Б2.В.01(У))

1. **Цель дисциплины** – получение студентами общих представлений об основных видах полимеров и полимерных композиционных материалов на их основе, знакомство с химической технологией их получения, а также получение первичных профессиональных умений и навыков путем самостоятельного творческого выполнения задач, поставленных программой практики.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими *профессиональными* (ПК) компетенциями:

- способностью использовать правила техники безопасности, производственной санитарии, пожарной безопасности и нормы охраны труда, измерять и оценивать параметры производственного микроклимата, уровня запыленности и загазованности, шума, и вибрации, освещенности рабочих мест (ПК-5);
- способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа (ПК-10);
- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления (ПК-19);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- основные классы органических соединений;
- основные способы и технологические параметры производства и/или синтеза органических соединений.

Уметь:

- определять класс и назначение органического соединения по формуле и по виду.

Владеть:

- комплексом первоначальных знаний и представлений об организации производства различных органических соединений;
- навыками изложения полученных знаний в виде отчета о прохождении практики, описания исходных материалов, технологической схемы производства, контроля качества готовой продукции.

3.Краткое содержание дисциплины:

Учебная практика проводится в 4 семестре в форме теоретических занятий и экскурсий.

1. Ознакомление с историей производства и/или переработки органических соединений, исходными продуктами для их получения.

Органические вещества и их место в истории человечества. Перспективы развития функциональных материалов на их основе.

Посещение тематических экспозиций музеев и выставок.

2. Посещение действующих предприятий по производству или переработке промежуточных продуктов.

Ознакомление с основными технологическими стадиями и способами производства органических соединений, свойствами изделий и областями их применения.

3. Ознакомление с перспективными научными разработками в области создания и применения новых органических соединений различного назначения. Посещение научных лабораторий кафедр и знакомство с организацией работы в исследовательской лаборатории.

4. Подготовка отчета о прохождении учебной практики.

Требования, предъявляемые к написанию и представлению отчета.

Конкретное содержание учебной практики определяется с учетом возможностей и интересов кафедры, организующей практику, и принимающей организации.

4. Объем учебной практики (очная и заочная формы):

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Самостоятельная работа (СР):	3,0	108	81
Самостоятельное получение и освоение знаний, умений и навыков в соответствии с программой	3,0	108	81
Вид контроля: зачет с оценкой	–	–	–

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Производственная практика: научно-исследовательская работа» (Б2.В.02(Н))

1. Цель научно-исследовательской работы – формирование профессиональных компетенций посредством планирования и осуществления экспериментальной деятельности на основании изученных дисциплин, в том числе специальных, и самостоятельно изученной информации.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16);
- готовностью проводить стандартные и сертификационные испытания материалов, изделий и технологических процессов (ПК-17);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления (ПК-19);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- порядок организации, планирования и проведения научно-исследовательских работ с использованием последних научно-технических достижений в области тонкого органического синтеза;
- теоретические основы получения и применение новых продуктов тонкого органического синтеза;
- методы и подходы по оценке свойств и характеристик новых продуктов тонкого органического синтеза.

Уметь:

- осуществлять поиск, обработку и анализ научно-технической информации по профилю выполняемой работы, в том числе с применением современных технологий;
- работать на современных приборах и установках, организовывать проведение экспериментов и испытаний, проводить их обработку и анализировать результаты;
- применять теоретические знания, полученные при изучении естественно-научных дисциплин для интерпретации экспериментальных данных.

Владеть:

- навыками обращения с научной и технической литературой и выстраивание логических взаимосвязей между различными литературными источниками;
- навыками построения причинно-следственных связей между экспериментальными и теоретическими данными.

3. Краткое содержание дисциплины:

В процессе освоения дисциплины обучающийся должен подготовить и представить к защите научно-исследовательскую работу (НИР), выполненную на современном уровне развития науки и техники и соответствующую выбранному направлению подготовки и программе обучения.

В представленной к защите НИР должны получить развитие знания и навыки, полученные обучающимся при освоении программы бакалавриата, в том числе при изучении специальных дисциплин. Представленная к защите НИР должна содержать основные теоретические положения, экспериментальные результаты, практические достижения и выводы по работе.

4. Объем научно-исследовательской работы:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Контактная работа:	2,0	72	54
Практические занятия (ПЗ)	2,0	72	54
Самостоятельная работа (СР)	1,0	36	27
Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет с оценкой	Зачет с оценкой

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности» (Б2.В.03(П))

1. Цель практики – практическое изучение технологических циклов производства органических соединений и материалов на их основе, структуры предприятия, методов и особенностей управления производственным процессом. Формирование у обучающегося способности воспроизводить технологические процессы производства органических соединений и материалов на их основе, в соответствии с регламентом.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью и готовностью осуществлять технологический процесс в соответствии с регламентом и использовать технические средства для измерения основных параметров технологического процесса, свойств сырья и продукции (ПК-1);
- готовностью применять аналитические и численные методы решения поставленных задач, использовать современные информационные технологии, проводить обработку информации с использованием прикладных программных средств сферы профессиональной деятельности, использовать сетевые компьютерные технологии и базы данных в своей профессиональной области, пакеты прикладных программ для расчета технологических параметров оборудования (ПК-2);

- готовностью использовать нормативные документы по качеству, стандартизации и сертификации продуктов и изделий, элементы экономического анализа в практической деятельности (ПК-3);
- способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения (ПК-4);
- способностью использовать правила техники безопасности, производственной санитарии, пожарной безопасности и нормы охраны труда, измерять и оценивать параметры производственного микроклимата, уровня запыленности и загазованности, шума, и вибрации, освещенности рабочих мест (ПК-5);
- способностью настраивать, настраивать и осуществлять проверку оборудования и программных средств (ПК-6);
- способностью проверять техническое состояние, организовывать профилактические осмотры и текущий ремонт оборудования, готовить оборудование к ремонту и принимать оборудование из ремонта (ПК-7);
- готовностью к освоению и эксплуатации вновь вводимого оборудования (ПК-8);
- способностью анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования (ПК-9);
- способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа (ПК-10);
- способностью выявлять и устранять отклонения от режимов работы технологического оборудования и параметров технологического процесса (ПК-11);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления (ПК-19);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- технологические процессы и основное технологическое оборудование, используемое в производстве органических соединений и материалов на их основе;
- основные принципы, методы и формы контроля технологического процесса и качества продукции;
- основные нормативные документы по стандартизации и сертификации продукции предприятий по производству мономеров, полимеров и материалов на их основе;
- правила техники безопасности и производственной санитарии; организационную структуру предприятия.

Уметь:

- использовать технические средства для измерения основных параметров технологического процесса, свойств сырья и продукции предприятий органического профиля;
- анализировать техническую документацию, реализовывать на практике требования нормативной документации.

Владеть:

- методами проектирования технологических линий, подбора технологического оборудования и управления технологическими процессами производства;

- способностью и готовностью осуществлять технологический процесс в соответствии с регламентом.

3. Краткое содержание производственной практики:

Производственная практика состоит из двух этапов:

- ознакомление с технологиями органических производств;
- практическое освоение технологических процессов и методов их контроля на конкретном предприятии по производству органических веществ (индивидуальное задание).

а) Ознакомление с технологиями производств продуктов тонкого органического синтеза осуществляется в виде экскурсий на предприятия соответствующего профиля. При посещении предприятия и ознакомлении с его деятельностью, обучающийся должен усвоить материал, необходимый для подготовки отчета по практике.

Отчет по практике включает:

- историческую справку о предприятии;
- номенклатуру выпускаемой продукции;
- виды и нормы расхода сырьевых материалов;
- описание основных технологических переделов производства;
- методы и формы контроля технологических процессов;
- мероприятия по устранению отклонений (нарушений) режимных параметров работы оборудования и технологических процессов.

б) Практическое освоение технологических процессов на конкретном предприятии обучающийся осуществляет в соответствии с индивидуальным заданием по практике, которое включает:

- изучение ассортимента выпускаемой продукции, их видов и марок;
- требования ГОСТ Р и другой нормативной документации к качеству выпускаемой продукции;
- изучение сырьевых материалов и методов входного контроля;
- изучение параметров технологического процесса, предусмотренных в регламенте, и методов его контроля;
- подробное описание вида и типа оборудования для осуществления конкретного технологического процесса;
- технику безопасности и действия рабочего персонала при чрезвычайных ситуациях.

При выполнении индивидуального задания студент должен собрать сведения по структуре предприятия, методам управления, системе сбыта готовой продукции.

4. Объем производственной практики (очная , заочная формы):

Вид учебной работы	В зачетных единиц.	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	3,0	108	81
Самостоятельная работа (СР):	3,0	108	81
Посещение предприятий по производству продуктов тонкого органического синтеза	1,0	36	27
Работа на предприятии по индивидуальному заданию	1,5	54	40,5
Подготовка и сдача отчета по практике	0,5	18	13,5
Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет с оценкой	Зачет с оценкой

Аннотация рабочей программы дисциплины «Преддипломная практика» (Б2.В.04 (Пд))

1. Цель практики – закрепление теоретических знаний и практических навыков, полученных в процессе обучения по программе бакалавриата; приобретение практического опыта работы с источниками научно-технической информации, опыта постановки и выполнения научно-исследовательских и проектных задач; овладение методологией и методами обработки результатов исследования; сбор, подготовка и анализ материалов по тематике выпускной квалификационной работы.

2. В результате прохождения преддипломной практики студент должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью и готовностью осуществлять технологический процесс в соответствии с регламентом и использовать технические средства для измерения основных параметров технологического процесса, свойств сырья и продукции (ПК-1);
- готовностью применять аналитические и численные методы решения поставленных задач, использовать современные информационные технологии, проводить обработку информации с использованием прикладных программных средств сферы профессиональной деятельности, использовать сетевые компьютерные технологии и базы данных в своей профессиональной области, пакеты прикладных программ для расчета технологических параметров оборудования (ПК-2);
- способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения (ПК-4);
- способностью использовать правила техники безопасности, производственной санитарии, пожарной безопасности и нормы охраны труда, измерять и оценивать параметры производственного микроклимата, уровня запыленности и загазованности, шума, и вибрации, освещенности рабочих мест (ПК-5);
- способностью наладивать, настраивать и осуществлять проверку оборудования и программных средств (ПК-6);
- способностью проверять техническое состояние, организовывать профилактические осмотры и текущий ремонт оборудования, готовить оборудование к ремонту и принимать оборудование из ремонта (ПК-7);
- готовностью к освоению и эксплуатации вновь вводимого оборудования (ПК-8);
- способностью анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования (ПК-9);
- способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа (ПК-10);
- способностью выявлять и устранять отклонения от режимов работы технологического оборудования и параметров технологического процесса (ПК-11);
- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16);
- готовностью проводить стандартные и сертификационные испытания материалов, изделий и технологических процессов (ПК-17);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления (ПК-19);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- основы организации и методологию научных исследований;
- современные научные концепции в области органических веществ;
- структуру и методы управления современным производством тонкого органического синтеза.

Уметь:

- работать с научными текстами, пользоваться научно-справочным аппаратом, оформлять результаты научных исследований;
- использовать полученные теоретические знания для осуществления технологического процесса в соответствии с регламентом;
- использовать технические средства для измерения основных параметров технологического процесса, свойств сырья и продукции;
- применять аналитические и численные методы решения поставленных задач, использовать современные информационные технологии, проводить обработку информации с использованием прикладных программных средств сферы профессиональной деятельности, использовать сетевые компьютерные технологии и базы данных в своей профессиональной области, пакеты прикладных программ для расчета технологических параметров оборудования.

Владеть:

- навыками самостоятельной научно-исследовательской деятельности, работы с источниками научной информации, реферирования научных публикаций;
- способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения;
- навыками планирования и проведения физических и химических экспериментов, проведения обработки их результатов и оценки погрешности.

3. Краткое содержание преддипломной практики

Тематика преддипломной практики студентов бакалавриата определяется тематикой их выпускной квалификационной работы и может проводиться в научно-исследовательском или проектном формате (при выполнении научно-исследовательской или расчетно-проектной работы соответственно).

Преддипломная практика студентов, выполняющих научно-исследовательскую работу, проходит в научных лабораториях, технологических подразделениях, информационных центрах научно-исследовательской организации или в лабораториях выпускающей кафедры РХТУ им. Д. И. Менделеева. Студенты знакомятся с текущей работой лаборатории, осваивают методы синтеза продуктов тонкого органического синтеза, проводят отдельные физико-химические и технологические испытания, приобретают навыки поиска научно-технической информации и работы с базами данных, участвуют в обработке результатов исследования и подготовки их к публикации.

Преддипломная практика студентов, выполняющих расчетно-проектную выпускную квалификационную работу, проходит в производственных цехах и технических отделах промышленного предприятия. Студенты знакомятся со структурой предприятия, нормативно-технологической документацией, регламентами производства, изучают систему менеджмента и качества продукции. Основное внимание уделяется практическим вопросам функционирования технологических линий производства продукции, проблемам диагностики брака готовой продукции и мероприятиям по его устранению, вопросам интенсификации работы теплотехнических агрегатов.

Во время прохождения преддипломной практики студенты собирают материалы по тематике выпускной квалификационной работы, анализируют их, намечают основные направления и задачи работы, вырабатывают методологию решения этих задач.

4.Объем преддипломной практики (очная, заочная формы):

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость практики по учебному плану	9,0	324	243
Самостоятельная работа (СР):	9,0	324	243
Вид контроля: зачет / экзамен	—	Зачет с оценкой	Зачет с оценкой

Государственная итоговая аттестация (БЗ)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты» (БЗ.Б.01)

- 1. Цель государственной итоговой аттестации** – объективная оценка уровня сформированности общекультурных, общепрофессиональных и профессиональных компетенций выпускника университета, его готовности к выполнению профессиональных задач.
 - 2. Выпускник, освоивший программу бакалавриата, должен обладать следующими общекультурными компетенциями:**
 - способностью использовать основы философских знаний для формирования мировоззренческой позиции (ОК-1);
 - способностью анализировать основные этапы и закономерности исторического развития общества для формирования гражданской позиции (ОК-2);
 - способностью использовать основы экономических знаний в различных сферах жизнедеятельности (ОК-3);
 - способностью использовать основы правовых знаний в различных сферах деятельности (ОК-4);
 - способностью к коммуникации в устной и письменной формах на русском и иностранном языках для решения задач межличностного и межкультурного взаимодействия (ОК-5);
 - способностью работать в коллективе, толерантно воспринимать социальные, этнические, конфессиональные и культурные различия (ОК-6);
 - способностью к самоорганизации и самообразованию (ОК-7);
 - способностью использовать методы и инструменты физической культуры для обеспечения полноценной социальной и профессиональной деятельности (ОК-8);
 - способностью использовать приемы оказания первой помощи, методы защиты в условиях чрезвычайных ситуаций (ОК-9).
- Выпускник, освоивший программу бакалавриата, должен обладать следующими **общепрофессиональными компетенциями:**
- способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности (ОПК-1);

- готовностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы (ОПК-2);
- готовностью использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире (ОПК-3);
- владением пониманием сущности и значения информации в развитии современного информационного общества, осознания опасности и угрозы, возникающих в этом процессе, способностью соблюдать основные требования информационной безопасности, в том числе защиты государственной тайны (ОПК-4);
- владением основными методами, способами и средствами получения, хранения, переработки информации, навыками работы с компьютером как средством управления информацией (ОПК-5);
- владением основными методами защиты производственного персонала и населения от возможных последствий аварий, катастроф, стихийных бедствий (ОПК-6).
- Выпускник, освоивший программу бакалавриата, должен обладать **профессиональными компетенциями**, соответствующими видам профессиональной деятельности, на которые ориентирована программа бакалавриата:
- способностью и готовностью осуществлять технологический процесс в соответствии с регламентом и использовать технические средства для измерения основных параметров технологического процесса, свойств сырья и продукции (ПК-1);
- готовностью применять аналитические и численные методы решения поставленных задач, использовать современные информационные технологии, проводить обработку информации с использованием прикладных программных средств сферы профессиональной деятельности, использовать сетевые компьютерные технологии и базы данных в своей профессиональной области, пакеты прикладных программ для расчета технологических параметров оборудования (ПК-2);
- готовностью использовать нормативные документы по качеству, стандартизации и сертификации продуктов и изделий, элементы экономического анализа в практической деятельности (ПК-3);
- способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения (ПК-4);
- способностью использовать правила техники безопасности, производственной санитарии, пожарной безопасности и нормы охраны труда, измерять и оценивать параметры производственного микроклимата, уровня запыленности и загазованности, шума, и вибрации, освещенности рабочих мест (ПК-5);
- способностью наладивать, настраивать и осуществлять проверку оборудования и программных средств (ПК-6);
- способностью проверять техническое состояние, организовывать профилактические осмотры и текущий ремонт оборудования, готовить оборудование к ремонту и принимать оборудование из ремонта (ПК-7);
- готовностью к освоению и эксплуатации вновь вводимого оборудования (ПК-8);
- способностью анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования (ПК-9);
- способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа (ПК-10);
- способностью выявлять и устранять отклонения от режимов работы технологического оборудования и параметров технологического процесса (ПК-11);

- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16);
- готовностью проводить стандартные и сертификационные испытания материалов, изделий и технологических процессов (ПК-17);
- готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности (ПК-18);
- готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетентности конкретного направления (ПК-19);
- готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Завершающим этапом обучения по направлению подготовки 18.03.01 Химическая технология, профилю «Технология тонкого органического синтеза» является защита выпускной квалификационной работы бакалавра.

В результате прохождения государственной итоговой аттестации (выполнения выпускной квалификационной работы) студент должен:

Знать:

- порядок организации, планирования и проведения научно-исследовательских работ с использованием последних научно-технических достижений в данной области;
- физико-химические основы синтеза полимеров и применять эти знания на практике;
- основные требования к представлению результатов проведенного исследования в виде научного отчета, статьи или доклада.

Уметь:

- самостоятельно выявлять перспективные направления научных исследований, обосновывать актуальность, теоретическую и практическую значимость проблемы, проводить экспериментальные исследования, анализировать и интерпретировать полученные результаты;
- осуществлять поиск, обработку и анализ научно-технической информации по теме выполняемой работы, в том числе с применением современных технологий;
- работать на современных приборах, организовывать проведение экспериментов и испытаний, проводить их обработку и анализировать результаты.

Владеть:

- методологией и методикой проведения научных исследований; навыками самостоятельной научной и исследовательской работы;
- навыками работы в коллективе, планировать и организовывать коллективные научные исследования; овладевать современными методами исследования и анализа поставленных проблем;
- способностью решать поставленные задачи, используя умения и навыки в организации научно-исследовательских и технологических работ.

3. Краткое содержание государственной итоговой аттестации:

Государственная итоговая аттестация обучающихся в форме защиты выпускной квалификационной работы (ВКР) проводится государственной экзаменационной комиссией (ГЭК).

Защита выпускной квалификационной работы является обязательной процедурой итоговой государственной аттестации студентов высших учебных заведений, завершающих обучение по направлению подготовки бакалавриата. Она проводится публично на открытом заседании ГЭК согласно утвержденному деканатом графику, на котором могут присутствовать все желающие.

Материалы, представляемые к защите:

- выпускная квалификационная работа (пояснительная записка);
- задание на выполнение ВКР;
- отзыв руководителя ВКР;
- рецензия на ВКР;
- презентация (раздаточный материал), подписанная руководителем;
- доклад.

В задачи ГЭК входят выявление подготовленности студента к профессиональной деятельности и принятие решения о возможности присвоения ему квалификации «бакалавр».

Решение о присуждении выпускнику квалификации «бакалавр» принимается на заседании ГЭК простым большинством при открытом голосовании членов комиссии на основании результатов итоговых испытаний. Результаты определяются оценками «отлично», «хорошо», «удовлетворительно», «неудовлетворительно».

Обучающийся имеет право подать в апелляционную комиссию апелляцию о нарушении, по его мнению, установленной процедуры защиты

4. Объем государственной итоговой аттестации.

Государственная итоговая аттестация проходит в 8 семестре на базе знаний, полученных студентами при изучении дисциплин направления 18.03.01 Химическая технология профиль «Технология тонкого органического синтеза».

Контроль знаний обучающихся, полученных при освоении основной образовательной программы, осуществляется в форме защиты выпускной квалификационной работы и присвоения квалификации «бакалавр».

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астроном. часах
Общая трудоемкость практики по учебному плану	6,0	216	162
Самостоятельная работа (СР)	6,0	216	162
Выполнение, написание и оформление ВКР	6,0	216	162
Вид контроля: защита ВКР	-	-	-

Факультативы (ФТД)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Гражданская защита в чрезвычайных ситуациях» (ФТД.В.01)

1. **Цель дисциплины** - подготовить студента к осмысленным практическим действиям по обеспечению своей безопасности и защиты в условиях возникновения чрезвычайной ситуации природного, техногенного и военного характера.
2. **В результате изучения дисциплины студент должен:**
Обладать следующими *общекультурными* (ОК), *общепрофессиональными* (ОПК) и *профессиональными* (ПК) компетенциями:
 - способностью использовать приемы оказания первой помощи, методы защиты в условиях чрезвычайных ситуаций (ОК-9);
 - владением основными методами защиты производственного персонала и населения от возможных последствий аварий, катастроф, стихийных бедствий (ОПК-6);
 - способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения (ПК-4).

Знать:

- характеристики природных бедствий, техногенных аварий и катастроф на радиационно, химически и биологически опасных объектах, поражающие факторы других опасностей;
- основы воздействия опасных факторов чрезвычайных ситуаций на человека и природную среду, допустимые предельные критерии негативного воздействия;
- меры безопасного поведения при пребывании в районах (зонах) пожаров, радиоактивного, химического и биологического загрязнения;
- способы и средства защиты человека от воздействия поражающих факторов чрезвычайных ситуаций природного, техногенного и военного характера.

Уметь:

- использовать средства защиты органов дыхания и кожи, медицинские для самозащиты и оказания помощи другим людям;
- применять первичные средства пожаротушения для локализации и тушения пожара, возникшего в аудитории (лаборатории);
- оказывать себе и другим пострадавшим медицинскую помощь с использованием табельных и подручных медицинских средств.

Владеть:

- приёмами проведения частичной санитарной обработки при выходе из района (зоны) радиоактивного, химического и биологического загрязнения (заражения);
- способами и технологиями защиты в чрезвычайных ситуациях.

3. Краткое содержание дисциплины.

1. Опасности природного характера. Стихийные бедствия, явления природы разрушительной силы – землетрясения, наводнения, селовые потоки, оползни, снежные заносы, извержение вулканов, обвалы, засухи, ураганы, бури, пожары.

2. Опасности техногенного характера. Аварии и катастрофы на радиационно опасном объекте, химически опасном объекте, биологически опасном объекте; на транспорте (железнодорожном, автомобильном, речном, авиационном); на гидросооружениях; на коммунальных системах жизнеобеспечения.

3. Опасности военного характера. Применение оружия массового поражения (ядерного, химического, биологического), обычных средств с зажигательным наполнением, новых видов оружия. Зоны заражения от средств поражения и их воздействие на население и окружающую природную среду.

4. Пожарная безопасность – состояние защищенности населения, имущества, общества и государства от пожаров. Пожарная опасность (причины возникновения пожаров в зданиях, лесные пожары). Локализация и тушение пожаров. Простейшие технические средства пожаротушения (огнетушители ОП -8, ОУ-2) и правила пользования ими.

5. Комплекс мероприятий гражданской защиты населения.

Оповещение и информирование населения об опасности. Принятие населением сигналов оповещения («Внимание всем!», «Воздушная тревога», «Радиационная опасность», «Химическая тревога», «Отбой опасности») и порядок действия по ним. Эвакуация населения из зоны опасности. Способы эвакуации Экстренная эвакуация студентов из аудитории при возникновении пожара.

Средства индивидуальной защиты органов дыхания (ГП-7, ГП-7В, ГП-9, Р-2, У-2К, РПА-1, РПГ-67М, РУ-60М, «Феникс», ГДЗК, ДПГ, ДПГ-3, ПЗУ-К, ИП-4М, ИП-5, ИП-6, КИП-8), кожи (Л-1, ОЗК, КИХ-4М, КИХ-5М) человека. Медицинские средства защиты.

Средства коллективной защиты населения. Назначение, защитные свойства убежищ. Противорадиационные укрытия (ПРУ, подземные пешеходные переходы, заглубленные станции метрополитена), простейшие укрытия (траншеи, окопы, перекрытые щели). Правила занятия убежища.

6. Оказание первой медицинской помощи при ожогах, ранениях, заражениях. Проведение частичной санитарной обработки кожных покровов человека при выходе из зон радиоактивного, химического и биологического заражения (загрязнения), из зон пожаров.

7. Ликвидация последствий чрезвычайной ситуации. Радиационная и химическая разведка очага поражения (заражения). Аварийно-спасательные работы. Специальная обработка техники, местности, объектов (деактивация, дегазация, дезинфекция, дезинсекция).

8. Экстренная эвакуация из аудитории (лаборатории) в условиях пожара, радиационного, химического, биологического загрязнения территории с использованием простейших средств защиты («Феникс», ГДЗК, противогаза ГП-7 с ДПГ-3).

4. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. Часах	В астрон. Часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	1,0	36	27
Контактная работа (КР):	0,44	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,44	16	12
Самостоятельная работа (СР):	0,56	20	15
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	0,56	20	15
Вид контроля: зачет/экзамен	-	Зачет	Зачет

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астрон. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	1,0	36	27
Контактная работа (КР):	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	0,78	28	21
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	0,78	28	21
Вид контроля: зачет/экзамен	0,11	Зачет (4)	Зачет (3)

Аннотация рабочей программы дисциплины

«Перевод научно-технической литературы» (ФТД.В.02)

- Цель дисциплины** - приобретение обучающимися общей, коммуникативной и профессиональной компетенций, уровень которых на отдельных этапах языковой подготовки позволяет выполнять различные виды профессионально ориентированного перевода в производственной и научной деятельности.
- В результате изучения дисциплины студент должен:**
Обладать следующими *общекультурными* (ОК) и *профессиональными* (ПК) компетенциями:
 - способностью к коммуникации в устной и письменной формах на русском и иностранном языках для решения задач межличностного и межкультурного взаимодействия (ОК-5);
 - готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования (ПК-20).

Знать:

- основные способы достижения эквивалентности в переводе;
- основные приемы перевода;
- языковую норму и основные функции языка как системы;
- достаточное для выполнения перевода количество лексических единиц, фразеологизмов, в том числе социальных терминов и лингвострановедческих реалий.

Уметь:

- применять основные приемы перевода;
- осуществлять письменный перевод с соблюдением норм лексической эквивалентности, соблюдением грамматических, синтаксических и стилистических норм;
- оформлять текст перевода в компьютерном текстовом редакторе;
- осуществлять перевод с соблюдением норм лексической эквивалентности, соблюдением грамматических, синтаксических и стилистических норм текста перевода и темпоральных характеристик исходного текста.

Владеть:

- методикой предпереводческого анализа текста, способствующей точному восприятию исходного высказывания;
- методикой подготовки к выполнению перевода, включая поиск информации в справочной, специальной литературе и компьютерных сетях;
- основами системы сокращенной переводческой записи при выполнении перевода;
- основной иноязычной терминологией специальности;
- основами реферирования и аннотирования литературы по специальности.

3. Краткое содержание дисциплины:

Введение. Предмет и роль перевода в современном обществе. Различные виды перевода. Задачи и место курса в подготовке бакалавра техники и технологии.

Модуль 1.

1.1. Сравнение порядка слов в английском и русском предложениях. Перевод простого повествовательного предложения настоящего, будущего и прошедшего времени.

Особенности перевода вопросительных и отрицательных предложений в различных временах.

1.2 Перевод предложений во временах Indefinite, Continuous. Чтение и перевод по теме "Химия".

Модуль 2.

2.1. Перевод предложений во временах групп Perfect, Perfect

Continuous (утвердительные, вопросительные и отрицательные формы). Особенности употребления вспомогательных глаголов.

2.2 Перевод страдательного залога. Трудные случаи перевода страдательного залога.

Чтение и перевод текстов по теме "Наука и научные методы". Активизация лексики прочитанных текстов.

2.3. Перевод придаточных предложений.

Придаточные подлежащие.

Придаточные сказуемые.

Придаточные определительные.

Придаточные обстоятельственные, придаточные дополнительные.

2.4. Типы условных предложений, правила и особенности их перевода.

Практика перевода на примерах текстов о *Химии, Д.И. Менделееве, науке и технологии*.

2.5. Перевод предложений с учетом правила согласования времен. Прямая и косвенная речь.

2.6. Различные варианты перевода существительного в предложении.

2.7. Модальные глаголы и особенности их перевода.

Развитие навыков перевода по теме "Наука завтрашнего дня".
 2.8. Специальная терминология по теме "Лаборатория".
 2.9. Сокращения. Особенности их перевода. Развитие навыков перевода на примере текстов по теме "Лаборатория, измерения в химии".

Модуль 3.

3.1. Неличные формы глагола.

Инфинитив (неопределенная форма глагола). Роль инфинитива в предложении и варианты перевода на русский язык. Причастия и герундий.

3.2. Инфинитивные обороты.

Оборот дополнение с инфинитивом. Варианты перевода на русский язык. Терминология по теме "Современные технологии".

3.3. Оборот подлежащее с инфинитивом. Различные варианты перевода.

Терминология по теме "Химическая технология".

3.4. Перевод причастных оборотов.

Абсолютный причастный оборот и варианты перевода.

Развитие навыков перевода по теме "Химическая технология".

4.3. Объем учебной дисциплины:

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	Всего		3 семестр		4 семестр	
	В зач. ед.	В акад. часах	В зач. ед.	В акад. часах	В зач. ед.	В акад. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	2,0	72	2,0	72
Аудиторные занятия:	1,78	64	0,89	32	0,89	32
Практические занятия (ПЗ)	1,78	64	0,89	32	0,89	32
Лабораторные занятия (Лаб)	-	-	-	-	-	-
Самостоятельная работа (СР):	2,22	80	1,11	40	1,11	40
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,22	80	1,11	40	1,11	40
Вид контроля: зачет / экзамен	-	-	-	Зачет с оценкой	-	Зачет с оценкой

Виды учебной работы	Всего		3 семестр		4 семестр	
	В зач. ед.	В астр. часах	В зач. ед.	В астр. часах	В зач. ед.	В астр. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	108	2,0	54	2,0	54
Аудиторные занятия:	1,78	48	0,89	24	0,89	24
Лекции (Лек)	-	-	-	-	-	-
Практические занятия (ПЗ)	1,78	58	0,89	24	0,89	24
Лабораторные занятия (Лаб)	-	-	-	-	-	-
Самостоятельная работа (СР):	1,66	60	0,83	30	0,83	30
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,22	80	1,11	40	1,11	40
Вид контроля: зачет / экзамен	-	-	-	Зачет с оценкой	-	Зачет с оценкой

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	Всего		3 семестр		4 семестр	
	В зач. ед.	В акад. часах	В зач. ед.	В акад. часах	В зач. ед.	В акад. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	4,0	144	2,0	72	2,0	72
Аудиторные занятия:	0,44	16	0,22	8	0,22	8
Лекции (Лек)	-	-	-	-	-	-
Практические занятия (ПЗ)	0,44	16	0,22	8	0,22	8
Лабораторные занятия (Лаб)	-	-	-	-	-	-
Самостоятельная работа (СР):	3,34	120	1,67	60	1,67	60
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	2,22	80	1,11	40	1,11	40
Вид контроля: зачет / экзамен	0,22	8	0,11	Зачет с оценкой (4)	0,11	Зачет с оценкой (4)

Аннотация рабочей программы дисциплины «Введение в математику» (ФТД.В.03)

1. Цель дисциплины – формирование у бакалавра базовых математических знаний, необходимых для дальнейшего изучения разделов высшей математики, а также, для изучения ряда общенаучных дисциплин и дисциплин профессионального цикла.

2. В результате изучения дисциплины обучающийся по программе бакалавриата должен:

Обладать следующими профессиональными (ПК) компетенциями:

- способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования (ПК-16).

Знать:

- основные методы исследования элементарных функций, их свойства и графики, тождественные преобразования алгебраических и тригонометрических выражений, способы решения уравнений и неравенств, элементы теории чисел, включая комплексные числа, и теории множеств, основы аналитической геометрии, векторной и линейной алгебры.

Уметь:

- приобретать новые математические знания, используя современные образовательные и информационные технологии, составлять математические модели типовых задач и находить способы их решений; уметь переводить на математический язык простейшие проблемы, поставленные в терминах других предметных областей, и использовать превосходства этой переформулировки для их решения.

Владеть:

- математической логикой, развитыми учебными навыками и готовностью к продолжению образования, умением читать и анализировать учебную математическую литературу, первичными навыками и методами решения математических задач дисциплин профессионального цикла и дисциплин профильной направленности.

3. Краткое содержание дисциплины

Введение.

Предмет и методы математики. Описание основных разделов курса. Требования при изучении курса.

Модуль 1.

Элементы теории чисел и теории множеств. Действия над многочленами. Основные типы уравнений и неравенств, методы их решения. Числа (целые, отрицательные, вещественные). Абсолютная величина действительного числа. Комплексные числа. Операции над ними. Множества и операции над ними. Элементы множества, подмножества. Числовые множества. Формулы Муавра и Эйлера. Извлечение корня n -ой степени из комплексного числа. Решение уравнений квадратных и высших порядков. Рациональная дробь. Основная теорема алгебры. Тригонометрические уравнения и неравенства. Логарифмические уравнения и неравенства. Показательные уравнения и неравенства. Решение уравнений и неравенств смешанного типа.

Модуль 2.

Функции и их свойства. Простейшие элементарные функции. Некоторые вопросы планиметрии и стереометрии. Аналитическая геометрия.

Понятия функции. Исследование функции. Способы задания функций. Обратные функции. Свойства элементарных функций. (линейные, квадратичные, степенные, показательные, логарифмические, тригонометрические и другие) Метод координат на плоскости. Декартова прямоугольная система координат, полярная система координат. Расстояние между двумя точками. Деление отрезка пополам. Угол между двумя прямыми на плоскости. Условия параллельности и перпендикулярности прямых. Уравнения прямой линии на плоскости: общее, с угловым коэффициентом, проходящей через данную точку в заданном направлении, проходящей через две данные точки. Расстояние от точки до прямой. Кривые второго порядка. Канонические уравнения и графики окружности, эллипса, гиперболы, параболы.

Модуль 3. Векторная алгебра.

Векторы. Модуль вектора. Орты, направляющие косинусы. Операции над векторами. Скалярное произведение двух векторов. Векторное произведение двух векторов. Смешанное произведение трех векторов. Физическое и геометрическое приложение векторных произведений.

Модуль 4. Линейная алгебра.

Матрицы. Операции над матрицами. Элементарные преобразования строк матрицы. Приведение матрицы к ступенчатому виду и виду Гаусса. Ранг матрицы. Определитель матрицы и его свойства. Обратная матрица. Решение систем линейных алгебраических уравнений (с помощью обратной матрицы, методом Гаусса, методом Крамера). Представление о линейных векторных пространствах. Собственные векторы и собственные значения матрицы.

4. Объем учебной дисциплины

4.1. Очная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. Часах	В астроном. Часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	0,88	32	24
Лекции (Лек)	0,44	16	12
Практические занятия (ПЗ)	0,44	16	12
Самостоятельная работа (СР):	1,12	40	30
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	1,12	40	30

Вид контроля: зачет / экзамен	-	Зачет	Зачет
--------------------------------------	----------	--------------	--------------

4.2. Заочная форма:

Виды учебной работы	В зачетных единицах	В академ. часах	В астрон. часах
Общая трудоемкость дисциплины по учебному плану	2,0	72	54
Контактная работа (КР):	0,22	8	6
Лекции (Лек)	0,11	4	3
Практические занятия (ПЗ)	0,11	4	3
Самостоятельная работа (СР):	1,67	60	45
Самостоятельное изучение разделов дисциплины	1,67	60	45
Вид контроля: зачет / экзамен	0,11	Зачет (4)	Зачет (3)

5. ТРЕБОВАНИЯ К УСЛОВИЯМ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ БАКАЛАВРИАТА

5.1 Требования к кадровому обеспечению

Кадровое обеспечение программы бакалавриата соответствует требованиям ФГОС ВО:

- реализацию программы бакалавриата обеспечивают научно-педагогические работники университета, а также лица, привлекаемые к реализации программы бакалавриата на условиях гражданско-правового договора;
- квалификация руководящих и научно-педагогических работников университета соответствует квалификационным характеристикам, установленным в Едином квалификационном справочнике должностей руководителей, специалистов и служащих, разделе «Квалификационные характеристики должностей руководителей и специалистов высшего профессионального и дополнительного профессионального образования», утвержденном приказом Министерства здравоохранения и социального развития Российской Федерации от 11 января 2011 г. № 1н (зарегистрирован Министерством юстиции Российской Федерации 23 марта 2011 г., регистрационный № 20237) и профессиональным стандартам;
- доля штатных научно-педагогических работников (в приведенных к целочисленным значениям ставок) более 50 процентов от общего количества научно-педагогических работников университета (академический бакалавриат);
- доля научно-педагогических работников (в приведенных к целочисленным значениям ставок), имеющих ученую степень и (или) ученое звание, в общем числе научно-педагогических работников, реализующих программу бакалавриата, более 60 процентов;
- доля научно-педагогических работников (в приведенных к целочисленным значениям ставок), имеющих образование, соответствующее профилю преподаваемой дисциплины (модуля), в общем числе научно-педагогических работников, реализующих программу бакалавриата, составлять более 80 процентов;
- среднегодовое число публикаций научно-педагогических работников университета за период реализации программы бакалавриата в расчете на 100 научно-

педагогических работников (в приведенных к целочисленным значениям ставок) должно составлять не менее 2 в журналах, индексируемых в базах данных Web of Science или Scopus, или не менее 20 в журналах, индексируемых в Российском индексе научного цитирования;

– доля работников (в приведенных к целочисленным значениям ставок) из числа руководителей и работников организаций, деятельность которых связана с направленностью (профилем) реализуемой программы бакалавриата (имеющих стаж работы в данной профессиональной области не менее 3 лет) в общем числе работников, реализующих программу бакалавриата, не более 10 процентов.

— общее руководство научным содержанием программы бакалавриата определенной направленности (профиля) осуществляется штатным научно-педагогическим работником организации, имеющим ученую степень, осуществляющим самостоятельные научно-исследовательские проекты и участвующим в осуществлении таких проектов по направлению (профилю) подготовки, имеющим ежегодные публикации по результатам указанной научно-исследовательской деятельности в ведущих отечественных и (или) зарубежных рецензируемых научных журналах и изданиях, а также осуществляющим ежегодную апробацию результатов указанной научно-исследовательской деятельности на национальных и международных конференциях.

5.2 Материально-техническое обеспечение

Материально-техническая база университета соответствует действующим противопожарным правилам и нормам и обеспечивает проведение всех видов дисциплинарной и междисциплинарной подготовки, практической и научно-исследовательской работы обучающихся, предусмотренных учебным планом.

Перечень материально-технического обеспечения включает: лекционные учебные аудитории (оборудованные видеопроекционным оборудованием для презентаций, средствами звуковоспроизведения, экраном, и имеющими выход в Интернет), помещения для проведения семинарских и практических занятий (оборудованные учебной мебелью), библиотеку (имеющую рабочие компьютерные места для бакалавров, оснащенные компьютерами с доступом к базам данных и выходом в Интернет), лаборатории, оснащенные современным оборудованием для выполнения научно-исследовательской работы, компьютерные классы. При использовании электронных изданий университет обеспечивает каждого обучающегося во время самостоятельной подготовки рабочим местом в компьютерном классе с выходом в Интернет в соответствии с трудоемкостью изучаемых дисциплин.

Материально-техническое обеспечение ООП бакалавриата по направлению подготовки 18.03.01 - Химическая технология, профиль – Технология тонкого органического синтеза, включает:

5.2.1. Оборудование, необходимое в образовательном процессе

Структурные подразделения факультета нефтегазохимии и полимерных материалов осуществляющие подготовку бакалавров по направлению 18.03.01 – Химическая технология; профиль «Технология тонкого органического синтеза» располагают материально-технической базой, обеспечивающей проведение всех видов теоретической и практической подготовки, предусмотренных рабочим учебным планом. Материально-техническая база включает помещения, аудитории и специализированные лаборатории.

Состав оборудования включает:

№ п/п	Предметы, дисциплины (модули) в соответствии с учебным планом	Наименование оборудованных учебных кабинетов, объектов для проведения практических занятий с перечнем основного оборудования и/или программного обеспечения
	Лабораторные работ по дисциплинам: Научно-исследовательская работа в семестре	Учебная лаборатория №101. Учебная лаборатория № 105, 108. Перечень основного оборудования: 1. весы аналитические; 2. сушильный шкаф; 3. вакуум-сушильный шкаф; 4. лабораторная посуда. 5. колбонагреватель; 6. сушильный шкаф; 7. реактор пиролиза; 8. прибор для определения температуры плавления ПТП-М; 9. лабораторная посуда; 10. Специализированное оборудование.

Для анализа веществ, полученных в результате проведенных исследований в рамках учебной научно-исследовательской работы, квалификационной выпускной работы или проведения практикумов по учебным курсам: «Применение красителей» и «Тонкий органический синтез», на базе кафедры имеется спектральная лаборатория № 369, оборудованная спектрофотометрами ИК-Фурье, UV-1800 и спектрофлуориметром.

В рамках научно-образовательного центра (НОЦ) «Органическая фотоника» (2011 г.) кафедра сотрудничает с ФГУ «ГНЦ «НИОПИК», ИНЭОС РАН, ИОХ РАН, на базе которых студенты приобретают необходимые навыки работы, выполняя учебные научно-исследовательские и квалификационные работы. На базе Института элементоорганических соединений Российской Академии Наук (ИНЭОС РАН) создан центр коллективного пользования физическими методами исследования строения вещества (ЦКП ФИМИС) – некоммерческое предприятие, благодаря которому в рамках НОЦ бакалавры кафедры имеют возможность анализировать синтезированные соединения.

5.2.2 Учебно-наглядные пособия

Комплекты слайдов к лекционным курсам, плакаты/слайды типовых постеров НИР, наборы продукции промышленных предприятий, альбомы технологических схем.

5.2.3 Компьютеры, информационно-телекоммуникационные сети, аппаратно-программные и аудиовизуальные средства

Персональные компьютеры, укомплектованные проигрывателями CD и DVD, принтерами и программными средствами; проекторы; экраны; аудитории со стационарными комплексами отображения информации с любого электронного носителя; WEB-камеры; цифровая камера к оптическому микроскопу; цифровой фотоаппарат; копировальные аппараты; локальная сеть с выходом в Интернет.

5.2.4 Печатные и электронные образовательные и информационные ресурсы

Информационно-методические материалы: учебные пособия по дисциплинам вариативной части программы; методические рекомендации к практическим занятиям;

каталоги продукции промышленных предприятий; раздаточный материал к лекционным курсам; электронные учебные издания по дисциплинам вариативной части, научно-популярные электронные издания.

5.3 Учебно-методическое обеспечение

Для реализации основной образовательной программы подготовки по программе магистратуры по направлению 18.03.01 Химическая технология, профиль Технология тонкого органического синтеза, используются фонды учебной, учебно-методической, научной, периодической научно-технической литературы Информационно-библиотечного центра (ИБЦ) РХТУ им. Д. И. Менделеева и кафедр, участвующих в реализации программы.

Информационно-библиотечный центр РХТУ им. Д. И. Менделеева обеспечивает информационную поддержку реализации программы, содействует подготовке высококвалифицированных специалистов, совершенствованию учебного процесса, научно-исследовательской работы, способствует развитию профессиональной культуры будущего специалиста.

Структура и состав библиотечного фонда соответствует требованиям Примерного положения о формировании фондов библиотеки высшего учебного заведения, утвержденного приказом Минобрнауки России от 27.04.2000 г. № 1246. ИБЦ университета обеспечивает обучающихся основной учебной, учебно-методической и научной литературой, необходимой для реализации и качественного освоения магистрами образовательного процесса по всем дисциплинам основной образовательной программы подготовки магистров по направлению 18.03.01 Химическая технология, профиль «Технология тонкого органического синтеза».

Общий объем многоотраслевого фонда ИБЦ составляет 1 708 372 экз.

Фонд учебной и учебно-методической литературы укомплектован печатными изданиями из расчета не менее 50 экземпляров каждого из изданий основной литературы, перечисленной в рабочих программах дисциплин (модулей), практик, и не менее 25 экземпляров дополнительной литературы на 100 обучающихся.

Фонд дополнительной литературы включает помимо учебной литературы официальные, справочно-библиографические, специализированные отечественные и зарубежные периодические и информационные издания.

Информационно-библиотечный центр обеспечивает самостоятельную работу магистров в читальных залах, предоставляя широкий выбор литературы по актуальным направлениям, а также обеспечивает доступ к профессиональным базам данных, информационным, справочным и поисковым системам.

Каждый обучающийся обеспечен свободным доступом из любой точки, в которой имеется доступ к сети Интернет, к электронно-библиотечной системе (ЭБС) Университета, которая содержит различные издания по основным изучаемым дисциплинам и сформирована по согласованию с правообладателями учебной и учебно-методической литературы.

Для более полного и оперативного справочно-библиографического и информационного обслуживания в ИБЦ реализована технология электронной доставки документов.

Электронные информационные ресурсы, используемые в процессе обучения

№ п/п	Электронный ресурс	Реквизиты договора (номер, дата заключения, срок действия), ссылка на сайт ЭБС	Характеристика библиотечного фонда, доступ к которому предоставляется договором
1	ЭБС «Лань»	Принадлежность - сторонняя Реквизиты договора - ООО «Издательство «Лань», договор №29.01-3-2.0-827/2018 от 26.09.2018 г.	Электронно-библиотечная система издательства "Лань" — ресурс, включающий в себя как электронные версии книг ведущих издательств учебной и научной литературы (в том числе

		С «26» сентября 2018г. по «25» сентября 2019г. Ссылка на сайт ЭБС – http://e.lanbook.com Сумма договора – 357 000-00 Количество ключей - доступ для всех пользователей РХТУ с любого компьютера.	университетских издательств), так и электронные версии периодических изданий по различным областям знаний. ЭБС «ЛАНЬ» предоставляет пользователям мобильное приложение для iOS и Android, в которых интегрированы бесплатные сервисы для незрячих студентов и синтезатор речи. Коллекции: «Химия» - изд-ва НОТ, «Химия» - изд-ва Лаборатория знаний, «Химия» - изд-ва «ЛАНЬ», «Химия»-КНИТУ(Казанский национальный исследовательский технологический университет), «Химия» - изд-ва ФИЗМАТЛИТ, «Информатика» - изд-ва "Лань", Национальный Открытый Университет"ИНТУИТ", "Инженерно-технические науки" изд-ва "Лань".
2.	Электронно - библиотечная система ИБЦ РХТУ им. Д.И. Менделеева (на базе АИБС «Ирбис»)	Принадлежность – собственная РХТУ. Ссылка на сайт ЭБС – http://lib.muctr.ru/ Доступ для пользователей РХТУ с любого компьютера.	Электронные версии учебных и научных изданий авторов РХТУ по всем ООП.
3	Информационно-справочная система «ТЕХЭКСПЕРТ» «Нормы, правила, стандарты России».	Принадлежность сторонняя. Реквизиты контракта – ООО «ИНФОРМПРОЕКТ», контракт № 111-142ЭА/2018 от 18.12.2018 г. Сумма договора – 547 511 руб. С «01» января.2019 г. по «31» декабря 2019 г. Ссылка на сайт ЭБС – http://reforma.kodeks.ru/reforma/ Количество ключей – 5 лицензий + локальный доступ с компьютеров ИБЦ.	Электронная библиотека нормативно-технических изданий. Содержит более 40000 национальных стандартов и др. НТД

4	Электронная библиотека диссертаций (ЭБД).	Принадлежность – сторонняя Реквизиты договора – РГБ, Договор № 29.01-Р-2.0-826/2018 от 03.10.2018 г. С «15» октября 2018 г. по «14» июля 2019 г. Сумма договора - 299130-00 Ссылка на сайт ЭБС – http://diss.rsl.ru/ Количество ключей – 10 лицензий + распечатка в ИБЦ.	В ЭБД доступны электронные версии диссертаций Российской Государственной библиотеки: с 1998 года – по специальностям: "Экономические науки", "Юридические науки", "Педагогические науки" и "Психологические науки"; с 2004 года - по всем специальностям, кроме медицины и фармации; с 2007 года - по всем специальностям, включая работы по медицине и фармации.
5	ЭБС «Научно-электронная библиотека eLibrary.ru».	Принадлежность – сторонняя Реквизиты договора – ООО «РУНЭБ», договор № 29.01-Р-2.0-1020/2018 от 07.12.2018 г. С «01» января 2019 г. по «31» декабря 2019 г. Ссылка на сайт – http://elibrary.ru Сумма договора - 934 693-00 Количество ключей – доступ для пользователей РХТУ по ip-адресам неограничен.	Электронные версии периодических и неперiodических изданий по различным отраслям науки
6	БД ВИНТИ РАН	Принадлежность сторонняя Договор № 5Д/2018 от 01.02.2018 г. Сумма договора - 24000-00 С «02» февраля 2018 г. по «05» мая 2019 г Ссылка на сайт- http://www.viniti.ru/ Количество ключей – локальный доступ для пользователей РХТУ в ИБЦ РХТУ.	Крупнейшая в России баз данных по естественным, точным и техническим наукам. Включает материалы РЖ (Реферативного журнала) ВИНТИ с 1981 г. Общий объем БД - более 28 млн. документов

7	Справочно-правовая система «Консультант+»,	Принадлежность сторонняя, Договор № 45-70ЭА/2018 от 09.07.2018 г. С «10» июля 2018 г. по «09» июля 2019 г. Сумма договора-Количество ключей – 50 пользовательских лицензий по ip-адресам.	Справочно-правовая система по законодательству Российской Федерации.
8	Справочно-правовая система «Гарант»	Принадлежность сторонняя Договор №145-188ЭА/2018 г. от 28.01.2019 г. С «28» января 2019 г. по «27» января 2020 г. Ссылка на сайт – http://www.garant.ru/ Сумма договора - 512000-00 Количество ключей – 50 пользовательских лицензий по ip-адресам.	Гарант — справочно-правовая система по законодательству Российской Федерации.

Бесплатные архивные коллекции, приобретенные Минобрнауки для вузов.

[Архив Издательства American Association for the Advancement of Science. Пакет «Science Classic» 1880-1996](#)

[Архив Издательства Annual Reviews. Пакет «Full Collection» 1932-2005](#)

[Архив издательства Института физики \(Великобритания\). Пакет «Historical Archive 1874-1999» с первого выпуска каждого журнала по 1999, 1874-1999](#)

[Архив издательства Nature Publishing Group. Пакет «Nature» с первого выпуска первого номера по 2010, 1869-2010](#)

[Архив издательства Oxford University Press. Пакет «Archive Complete» с первого выпуска каждого журнала по 1995, 1849-1995](#)

[Архив издательства Sage. Пакет «2010 SAGE Deep Backfile Package» с первого выпуска каждого журнала по 1998, 1890-1998](#)

[Архив издательства Taylor & Francis. Full Online Journal Archives. с первого выпуска каждого журнала по 1996, 1798-1997](#)

[Архив издательства Cambridge University Press. Пакет «Cambridge Journals Digital Archive \(CJDA\)» с первого выпуска каждого журнала по 2011, 1827-2011](#)

[Архив журналов Королевского химического общества\(RSC\). 1841-2007 Архив коллекции журналов Американского геофизического союза \(AGU\), предоставляемый издательством Wiley Subscription Services, Inc. 1896-1996](#)

Бесплатные официальные открытые ресурсы Интернет:

1. Directory of Open Access Journals (DOAJ) <http://doaj.org/>
Ресурс объединяет более 10000 научных журналов по различным отраслям знаний (около 2 миллионов статей) из 134 стран мира.
2. Directory of Open Access Books (DOAB) <https://www.doabooks.org/>

В базе размещено более 3000 книг по различным отраслям знаний, предоставленных 122 научными издательствами.

3. BioMed Central <https://www.biomedcentral.com/>
База данных включает более 300 рецензируемых журналов по биомедицине, медицине и естественным наукам. Все статьи, размещенные в базе, находятся в свободном доступе.
4. Электронный ресурс arXiv <https://arxiv.org/>
Крупнейшим бесплатный архив электронных научных публикаций по разделам физики, математики, информатики, механики, астрономии и биологии. Имеется подробный тематический каталог и возможность поиска статей по множеству критериев.
5. Коллекция журналов MDPI AG <http://www.mdpi.com/>
Многодисциплинарный цифровой издательский ресурс, является платформой для рецензируемых научных журналов открытого доступа, издающихся MDPI AG (Базель, Швейцария). Издательство выпускает более 120 разнообразных электронных журналов, находящихся в открытом доступе.
6. Издательство с открытым доступом InTech <http://www.intechopen.com/>
Первое и крупнейшее в мире издательство, публикующее книги в открытом доступе, около 2500 научных изданий. Основная тематическая направленность - физические и технические науки, технологии, медицинские науки, науки о жизни.
7. База данных химических соединений ChemSpider <http://www.chemspider.com/>
ChemSpider – это бесплатная химическая база данных, предоставляющая быстрый доступ к более чем 28 миллионам структур, свойств и соответственной информации. Ресурс принадлежит Королевскому химическому обществу Великобритании (Royal Society of Chemistry).
8. Коллекция журналов PLOS ONE <http://journals.plos.org/plosone/>
PLOS ONE – коллекция журналов, в которых публикуются отчеты о новых исследованиях в области естественных наук и медицины. Все журналы размещены в свободном доступе (Open Access), все статьи проходят строгое научное рецензирование.
9. US Patent and Trademark Office (USPTO) <http://www.uspto.gov/>
Ведомство по патентам и товарным знакам США — USPTO — предоставляет свободный доступ к американским патентам, опубликованным с 1976 г. по настоящее время.
10. Espacenet - European Patent Office (EPO) <http://worldwide.espacenet.com/>
Патенты (либо патентные заявки) более 50 национальных и нескольких международных патентных бюро, в том числе полные тексты патентов США, России, Франции, Японии и др.
11. Федеральный институт промышленной собственности (ФИПС)
http://www1.fips.ru/wps/wcm/connect/content_ru/ru
Информационные ресурсы ФИПС свободного доступа:
 - Электронные бюллетени. Изобретения. Полезные модели.
 - Открытые реестры российских изобретений и заявок на изобретения.
 - Рефераты российских патентных документов за 1994–2016 гг.
 - Полные тексты российских патентных документов из последнего официального бюллетеня.

5.4 Контроль качества освоения программы бакалавриата. Оценочные средства

Контроль качества освоения программы бакалавриата включает в себя текущий контроль успеваемости, промежуточную и итоговую (государственную итоговую) аттестацию обучающихся.

Текущий контроль успеваемости обеспечивает оценивание хода освоения дисциплин и прохождения практик, промежуточная аттестация обучающихся - оценивание промежуточных и окончательных результатов обучения по дисциплинам, прохождения практик, выполнения научных исследований.

Фонды оценочных средств включают: контрольные вопросы и типовые задания для практических занятий, контрольных работ, зачетов и экзаменов, примерную тематику рефератов, курсовых работ; иные формы контроля, позволяющие оценить степень сформированности компетенций обучающихся. Оценочные средства представлены в рабочих программах дисциплин.

Государственная итоговая аттестация обучающегося является обязательной и осуществляется после освоения программы бакалавриата в полном объеме. Государственная итоговая аттестация включает подготовку и защиту выпускной квалификационной работы.

6 Рабочие программы дисциплин

Рабочие программы дисциплин:

1. Иностранный язык
2. Физическая химия
3. Коллоидная химия
4. Аналитическая химия
5. Инженерная графика
6. Прикладная механика
7. Электротехника и промышленная электроника
8. Безопасность жизнедеятельности
9. Процессы и аппараты химической технологии
10. Общая химическая технология
11. Системы управления и химико-технологическими процессами
12. Философия
13. История
14. Физическая культура и спорт
15. Математика
16. Информатика
17. Физика
18. Общая и неорганическая химия
19. Органическая химия
20. Основы экономики и управления производством в технологии тонкого органического синтеза
21. Лабораторный практикум по процессам и аппаратам химической технологии
22. Теория химико-технологических процессов
23. Химия и технология органических веществ
24. Основы проектирования и оборудование предприятий органического синтеза
25. Материаловедение для тонкого органического синтеза
26. Моделирование химико-технологических процессов в технологии тонкого органического синтеза
27. Лабораторные работы по физической химии органических соединений
28. Правоведение в технологии тонкого органического синтеза
29. Теория вероятностей и математическая статистика в технологии тонкого органического синтеза
30. Дополнительные главы органической химии
31. Инструментальные методы химического анализа в технологии тонкого органического синтеза
32. Экология в технологии тонкого органического синтеза
33. Проектирование деталей машин и аппаратов в технологии тонкого органического синтеза
34. Начертательная геометрия в технологии тонкого органического синтеза

35. Элективные дисциплины по физической культуре и спорту
 36. Лабораторный работы по органической химии
 37. Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза
 38. Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза
 39. Вычислительная математика в технологии тонкого органического синтеза
 40. Дискретная математика в технологии тонкого органического синтеза
 41. Дополнительные главы физики в технологии тонкого органического синтеза
 42. Ядерная физика в технологии тонкого органического синтеза
 43. Химия и технология органических красителей
 44. Технология продуктов тонкого органического синтеза
 45. Физико-химические методы исследования интермедиатов тонкого органического синтеза
 46. Квантово-химический анализ строения и свойств органических соединений
 47. Основы технологии крашения
 48. Введение в супрамолекулярную химию
 49. Исследование и синтез малотоннажных органических продуктов
 50. Исследование и синтез соединений ароматического ряда
 51. Механические процессы и аппараты химической технологии
 52. Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза
 53. Дополнительные главы физической химии органических соединений
 54. Химическая кинетика синтеза органических соединений
 55. Основы квантовой химии органических соединений
 56. Введение в химическую технологию
 57. Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской работы
 58. Производственная практика: научно-исследовательская работа
 59. Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности
 60. Преддипломная практика
 61. Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты
 62. Гражданская защита в чрезвычайных ситуациях
 63. Перевод научно-технической литературы
 64. Введение в математику
- входящих в ООП по направлению подготовки 18.03.01 Химическая технология, профиль «Технология тонкого органического синтеза», выполнены в виде отдельных документов, являющихся неотъемлемой частью данной ООП.

7 Оценочные материалы

Оценочные материалы по дисциплинам:

1. Иностранный язык
2. Физическая химия
3. Коллоидная химия
4. Аналитическая химия
5. Инженерная графика
6. Прикладная механика
7. Электротехника и промышленная электроника

8. Безопасность жизнедеятельности
9. Процессы и аппараты химической технологии
10. Общая химическая технология
11. Системы управления и химико-технологическими процессами
12. Философия
13. История
14. Физическая культура и спорт
15. Математика
16. Информатика
17. Физика
18. Общая и неорганическая химия
19. Органическая химия
20. Основы экономики и управления производством в технологии тонкого органического синтеза
21. Лабораторный практикум по процессам и аппаратам химической технологии
22. Теория химико-технологических процессов
23. Химия и технология органических веществ
24. Основы проектирования и оборудование предприятий органического синтеза
25. Материаловедение для тонкого органического синтеза
26. Моделирование химико-технологических процессов в технологии тонкого органического синтеза
27. Лабораторные работы по физической химии органических соединений
28. Правоведение в технологии тонкого органического синтеза
29. Теория вероятностей и математическая статистика в технологии тонкого органического синтеза
30. Дополнительные главы органической химии
31. Инструментальные методы химического анализа в технологии тонкого органического синтеза
32. Экология в технологии тонкого органического синтеза
33. Проектирование деталей машин и аппаратов в технологии тонкого органического синтеза
34. Начертательная геометрия в технологии тонкого органического синтеза
35. Элективные дисциплины по физической культуре и спорту
36. Лабораторный работы по органической химии
37. Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза
38. Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза
39. Вычислительная математика в технологии тонкого органического синтеза
40. Дискретная математика в технологии тонкого органического синтеза
41. Дополнительные главы физики в технологии тонкого органического синтеза
42. Ядерная физика в технологии тонкого органического синтеза
43. Химия и технология органических красителей
44. Технология продуктов тонкого органического синтеза
45. Физико-химические методы исследования интермедиатов тонкого органического синтеза
46. Квантово-химический анализ строения и свойств органических соединений
47. Основы технологии крашения
48. Введение в супрамолекулярную химию
49. Исследование и синтез малотоннажных органических продуктов
50. Исследование и синтез соединений ароматического ряда
51. Механические процессы и аппараты химической технологии

52. Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза
53. Дополнительные главы физической химии органических соединений
54. Химическая кинетика синтеза органических соединений
55. Основы квантовой химии органических соединений
56. Введение в химическую технологию
57. Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской работы
58. Производственная практика: научно-исследовательская работа
59. Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности
60. Преддипломная практика
61. Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты
62. Гражданская защита в чрезвычайных ситуациях
63. Перевод научно-технической литературы
64. Введение в математику

входящих в ООП по направлению подготовки 18.03.01 Химическая технология, профиль «Технология тонкого органического синтеза», выполнены в виде отдельных документов, являющихся неотъемлемой частью данной ООП.

входящих в ООП по направлению подготовки 18.03.01 Химическая технология, профиль «Технология тонкого органического синтеза», выполнены в виде отдельных документов, являющихся неотъемлемой частью данной ООП.

8 Методические материалы по дисциплинам

Методические материалы по дисциплинам:

1. Иностранный язык
2. Физическая химия
3. Коллоидная химия
4. Аналитическая химия
5. Инженерная графика
6. Прикладная механика
7. Электротехника и промышленная электроника
8. Безопасность жизнедеятельности
9. Процессы и аппараты химической технологии
10. Общая химическая технология
11. Системы управления и химико-технологическими процессами
12. Философия
13. История
14. Физическая культура и спорт
15. Математика
16. Информатика
17. Физика
18. Общая и неорганическая химия
19. Органическая химия
20. Основы экономики и управления производством в технологии тонкого органического синтеза
21. Лабораторный практикум по процессам и аппаратам химической технологии
22. Теория химико-технологических процессов
23. Химия и технология органических веществ

24. Основы проектирования и оборудование предприятий органического синтеза
25. Материаловедение для тонкого органического синтеза
26. Моделирование химико-технологических процессов в технологии тонкого органического синтеза
27. Лабораторные работы по физической химии органических соединений
28. Правоведение в технологии тонкого органического синтеза
29. Теория вероятностей и математическая статистика в технологии тонкого органического синтеза
30. Дополнительные главы органической химии
31. Инструментальные методы химического анализа в технологии тонкого органического синтеза
32. Экология в технологии тонкого органического синтеза
33. Проектирование деталей машин и аппаратов в технологии тонкого органического синтеза
34. Начертательная геометрия в технологии тонкого органического синтеза
35. Элективные дисциплины по физической культуре и спорту
36. Лабораторные работы по органической химии
37. Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза
38. Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза
39. Вычислительная математика в технологии тонкого органического синтеза
40. Дискретная математика в технологии тонкого органического синтеза
41. Дополнительные главы физики в технологии тонкого органического синтеза
42. Ядерная физика в технологии тонкого органического синтеза
43. Химия и технология органических красителей
44. Технология продуктов тонкого органического синтеза
45. Физико-химические методы исследования интермедиатов тонкого органического синтеза
46. Квантово-химический анализ строения и свойств органических соединений
47. Основы технологии крашения
48. Введение в супрамолекулярную химию
49. Исследование и синтез малотоннажных органических продуктов
50. Исследование и синтез соединений ароматического ряда
51. Механические процессы и аппараты химической технологии
52. Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза
53. Дополнительные главы физической химии органических соединений
54. Химическая кинетика синтеза органических соединений
55. Основы квантовой химии органических соединений
56. Введение в химическую технологию
57. Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской работы
58. Производственная практика: научно-исследовательская работа
59. Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности
60. Преддипломная практика
61. Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты
62. Гражданская защита в чрезвычайных ситуациях
63. Перевод научно-технической литературы
64. Введение в математику

входящих в ООП по направлению подготовки 18.03.01 Химическая технология, профиль «Технология тонкого органического синтеза», выполнены в виде отдельных документов, являющихся неотъемлемой частью данной ООП.

входящих в ООП по направлению подготовки 18.03.01 Химическая технология, профиль «Технология тонкого органического синтеза», выполнены в виде отдельных документов, являющихся неотъемлемой частью данной ООП.

Требования к результатам освоения ООП

соответствия компетенций и составных частей ООП бакалавриата по направлению подготовки 18.03.01 Химическая технология

Программа бакалавриата "Технология тонкого органического синтеза"

Блок УД	Дисциплины (модули)	Общекультурные компетенции									Общепрофессиональные компетенции						Профессиональные компетенции															
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	16	17	18	19	20
Б1.Б.1	Иностранный язык					+																										
Б1.Б.2	Физическая химия										+	+	+																			
Б1.Б.3	Коллоидная химия										+	+	+																			
Б1.Б.4	Аналитическая химия										+		+																			
Б1.Б.5	Инженерная графика							+							+																	
Б1.Б.6	Прикладная механика										+	+																				
Б1.Б.7	Электротехника и промышленная электроника						+	+				+			+																	
Б1.Б.8	Безопасность жизнедеятельности			+				+		+						+																
Б1.Б.9	Процессы и аппараты химической технологии										+	+	+																			
Б1.Б.10	Общая химическая технология										+									+												
Б1.Б.11	Системы управления химико-технологическими процессами														+		+										+					

Блок УД	Дисциплины (модули)	Общекультурные компетенции									Общепрофессиональные компетенции						Профессиональные компетенции																			
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	16	17	18	19	20				
Б1.Б.12	Философия	+			+																															
Б1.Б.13	История		+																																	
Б1.Б.14	Физическая культура и спорт							+	+																											
Б1.Б.15	Математика										+																									
Б1.Б.16	Информатика												+	+																						
Б1.Б.17	Физика										+	+																								
Б1.Б.18	Общая и неорганическая химия										+		+																							
Б1.Б.19	Органическая химия										+	+	+																							
Б1.В.01	Основы экономики и управления производством в технологии тонкого органического синтеза			+																				+												
Б1.В.02	Лабораторный практикум по процессам и аппаратам химической технологии										+											+					+									
Б1.В.03	Теория химико-технологических процессов												+																	+		+				
Б1.В.04	Химия и технология органических веществ																													+		+				
Б1.В.05	Основы проектирования и оборудование предприятий органического синтеза																													+		+				

Блок УД	Дисциплины (модули)	Общекультурные компетенции									Общепрофессиональные компетенции						Профессиональные компетенции																			
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	16	17	18	19	20				
Б1.В.06	Материаловедение для тонкого органического синтеза																			+						+			+	+						
Б1.В.07	Моделирование химико-технологических процессов в технологии тонкого органического синтеза													+				+				+														
Б1.В.08	Лабораторные работы по физической химии органических соединений																												+		+					
Б1.В.09	Правоведение в технологии тонкого органического синтеза				+																												+			
Б1.В.10	Теория вероятностей и математическая статистика в технологии тонкого органического синтеза																											+								
Б1.В.11	Органическая химия для технологии тонкого органического синтеза																											+		+		+				
Б1.В.12	Инструментальные методы химического анализа в технологии тонкого органического синтеза																								+		+	+								
Б1.В.13	Экология в технологии тонкого органического синтеза											+	+							+																

Блок УД	Дисциплины (модули)	Общекультурные компетенции									Общепрофессиональные компетенции						Профессиональные компетенции																			
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	16	17	18	19	20				
Б1.В.14	Проектирование деталей машин и аппаратов в технологии тонкого органического синтеза																											+			+					
Б1.В.15	Проектирование процессов и аппаратов в технологии тонкого органического синтеза																			+								+	+							
Б1.В.16	Начертательная геометрия в технологии тонкого органического синтеза							+						+										+												
Б1.В.17	Элективные дисциплины по физической культуре и спорту							+	+																											
Б1.В.18	Лабораторные работы по органической химии																											+		+		+				
Б1.В.ДВ.01.01	Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза																		+						+	+						+				
Б1.В.ДВ.01.02	Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза																		+						+	+						+				
Б1.В.ДВ.02.01	Вычислительная математика в технологии тонкого органического синтеза																									+		+								

Блок УД	Дисциплины (модули)	Общекультурные компетенции									Общепрофессиональные компетенции						Профессиональные компетенции																			
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	16	17	18	19	20				
Б1.В.ДВ.02.02	Дискретная математика в технологии тонкого органического синтеза																									+		+								
Б1.В.ДВ.03.01	Дополнительные главы физики в технологии тонкого органического синтеза																											+			+					
Б1.В.ДВ.03.02	Ядерная физика в технологии тонкого органического синтеза																											+			+					
Б1.В.ДВ.04.01	Химия и технология органических красителей																									+				+		+				
Б1.В.ДВ.04.02	Технология продуктов тонкого органического синтеза																									+				+		+				
Б1.В.ДВ.05.01	Физико-химические методы исследования интермедиатов тонкого органического синтеза																											+		+		+				
Б1.В.ДВ.05.02	Квантово-химический анализ строения и свойств органических соединений																											+		+		+				
Б1.В.ДВ.06.01	Основы технологии крашения																			+										+		+				
Б1.В.ДВ.06.02	Введение в супрамолекулярную химию																			+										+		+				
Б1.В.ДВ.07.01	Исследование и синтез малотоннажных органических продуктов																									+				+		+				

Блок УД	Дисциплины (модули)	Общекультурные компетенции									Общепрофессиональные компетенции						Профессиональные компетенции																			
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	16	17	18	19	20				
Б1.В.ДВ.07.02	Исследование и синтез соединений ароматического ряда																								+					+		+				
Б1.В.ДВ.08.01	Механические процессы и аппараты химической технологии										+	+	+												+											
Б1.В.ДВ.08.02	Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза										+	+	+												+											
Б1.В.ДВ.09.01	Дополнительные главы физической химии органических соединений																											+			+					
Б1.В.ДВ.09.02	Химическая кинетика и катализ органических соединений																											+			+					
Б1.В.ДВ.10.01	Основы квантовой химии органических веществ																											+								
Б1.В.ДВ.10.02	Введение в химическую технологию																											+								
Б2.В.01(У)	Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности																				+				+		+		+	+	+					
Б2.В.02(Н)	Производственная практика: научно-исследовательская работа																										+	+	+	+	+	+				

Блок УД	Дисциплины (модули)	Общекультурные компетенции									Общепрофессиональные компетенции						Профессиональные компетенции																			
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3	4	5	6	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	16	17	18	19	20				
Б2.В.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности																+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+			+	+	+				
Б2.В.04(П)	Преддипломная практика																+	+		+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+				
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+	+				
ФТД.В.01	Гражданская защита в чрезвычайных ситуациях									+						+				+																
ФТД.В.02	Перевод научно-технической литературы					+																										+				
ФТД.В.03	Введение в математику																											+								

План одобрен Ученым советом факультета
Протокол № 11 от 26.06.2019

18.03.01

по образовательной программе высшего образования - программе бакалавриата Химическая технология
Профиль подготовки "Технология тонкого органического синтеза"

Кафедра: Технология тонкого органического синтеза и химии красителей
Факультет: Нефтегазовый и полимерных материалов

Квалификация: бакалавр		
Программа подготовки: академический бакалавриат		
Форма обучения: Очная		
Срок получения образования: 4а		
+	Основной	Виды деятельности
		научно-исследовательская
		производственно-технологическая
+	+	
+	-	

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
ФГБОУ ВО "Российский химико-технологический университет имени Д.И. Менделеева"

УЧЕБНЫЙ ПЛАН
по программе бакалавриата

Мамуза А.Г.
06 2019г



год начала подготовки (по учебному плану) 2019
Учебный год 2019-2020
Образовательный стандарт (ФГОС) № 1005 от 11.08.2016

СОГЛАСОВАНО

Проректор по УР Филиппов С.Н.
И.о. проректора по УНР Макаров Н.А.
Начальник УУ Макаров Н.А.
Декан Федотов И.С.
Заведующий кафедрой Перевалов В.П.

Календарный учебный график

№	Семестр	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120	121	122	123	124	125	126	127	128	129	130	131	132	133	134	135	136	137	138	139	140	141	142	143	144	145	146	147	148	149	150	151	152	153	154	155	156	157	158	159	160	161	162	163	164	165	166	167	168	169	170	171	172	173	174	175	176	177	178	179	180	181	182	183	184	185	186	187	188	189	190	191	192	193	194	195	196	197	198	199	200	201	202	203	204	205	206	207	208	209	210	211	212	213	214	215	216	217	218	219	220	221	222	223	224	225	226	227	228	229	230	231	232	233	234	235	236	237	238	239	240	241	242	243	244	245	246	247	248	249	250	251	252	253	254	255	256	257	258	259	260	261	262	263	264	265	266	267	268	269	270	271	272	273	274	275	276	277	278	279	280	281	282	283	284	285	286	287	288	289	290	291	292	293	294	295	296	297	298	299	300	301	302	303	304	305	306	307	308	309	310	311	312	313	314	315	316	317	318	319	320	321	322	323	324	325	326	327	328	329	330	331	332	333	334	335	336	337	338	339	340	341	342	343	344	345	346	347	348	349	350	351	352	353	354	355	356	357	358	359	360	361	362	363	364	365	366	367	368	369	370	371	372	373	374	375	376	377	378	379	380	381	382	383	384	385	386	387	388	389	390	391	392	393	394	395	396	397	398	399	400	401	402	403	404	405	406	407	408	409	410	411	412	413	414	415	416	417	418	419	420	421	422	423	424	425	426	427	428	429	430	431	432	433	434	435	436	437	438	439	440	441	442	443	444	445	446	447	448	449	450	451	452	453	454	455	456	457	458	459	460	461	462	463	464	465	466	467	468	469	470	471	472	473	474	475	476	477	478	479	480	481	482	483	484	485	486	487	488	489	490	491	492	493	494	495	496	497	498	499	500	501	502	503	504	505	506	507	508	509	510	511	512	513	514	515	516	517	518	519	520	521	522	523	524	525	526	527	528	529	530	531	532	533	534	535	536	537	538	539	540	541	542	543	544	545	546	547	548	549	550	551	552	553	554	555	556	557	558	559	560	561	562	563	564	565	566	567	568	569	570	571	572	573	574	575	576	577	578	579	580	581	582	583	584	585	586	587	588	589	590	591	592	593	594	595	596	597	598	599	600	601	602	603	604	605	606	607	608	609	610	611	612	613	614	615	616	617	618	619	620	621	622	623	624	625	626	627	628	629	630	631	632	633	634	635	636	637	638	639	640	641	642	643	644	645	646	647	648	649	650	651	652	653	654	655	656	657	658	659	660	661	662	663	664	665	666	667	668	669	670	671	672	673	674	675	676	677	678	679	680	681	682	683	684	685	686	687	688	689	690	691	692	693	694	695	696	697	698	699	700	701	702	703	704	705	706	707	708	709	710	711	712	713	714	715	716	717	718	719	720	721	722	723	724	725	726	727	728	729	730	731	732	733	734	735	736	737	738	739	740	741	742	743	744	745	746	747	748	749	750	751	752	753	754	755	756	757	758	759	760	761	762	763	764	765	766	767	768	769	770	771	772	773	774	775	776	777	778	779	780	781	782	783	784	785	786	787	788	789	790	791	792	793	794	795	796	797	798	799	800	801	802	803	804	805	806	807	808	809	810	811	812	813	814	815	816	817	818	819	820	821	822	823	824	825	826	827	828	829	830	831	832	833	834	835	836	837	838	839	840	841	842	843	844	845	846	847	848	849	850	851	852	853	854	855	856	857	858	859	860	861	862	863	864	865	866	867	868	869	870	871	872	873	874	875	876	877	878	879	880	881	882	883	884	885	886	887	888	889	890	891	892	893	894	895	896	897	898	899	900	901	902	903	904	905	906	907	908	909	910	911	912	913	914	915	916	917	918	919	920	921	922	923	924	925	926	927	928	929	930	931	932	933	934	935	936	937	938	939	940	941	942	943	944	945	946	947	948	949	950	951	952	953	954	955	956	957	958	959	960	961	962	963	964	965	966	967	968	969	970	971	972	973	974	975	976	977	978	979	980	981	982	983	984	985	986	987	988	989	990	991	992	993	994	995	996	997	998	999	1000	1001	1002	1003	1004	1005	1006	1007	1008	1009	1010	1011	1012	1013	1014	1015	1016	1017	1018	1019	1020	1021	1022	1023	1024	1025	1026	1027	1028	1029	1030	1031	1032	1033	1034	1035	1036	1037	1038	1039	1040	1041	1042	1043	1044	1045	1046	1047	1048	1049	1050	1051	1052	1053	1054	1055	1056	1057	1058	1059	1060	1061	1062	1063	1064	1065	1066	1067	1068	1069	1070	1071	1072	1073	1074	1075	1076	1077	1078	1079	1080	1081	1082	1083	1084	1085	1086	1087	1088	1089	1090	1091	1092	1093	1094	1095	1096	1097	1098	1099	1100	1101	1102	1103	1104	1105	1106	1107	1108	1109	1110	1111	1112	1113	1114	1115	1116	1117	1118	1119	1120	1121	1122	1123	1124	1125	1126	1127	1128	1129	1130	1131	1132	1133	1134	1135	1136	1137	1138	1139	1140	1141	1142	1143	1144	1145	1146	1147	1148	1149	1150	1151	1152	1153	1154	1155	1156	1157	1158	1159	1160	1161	1162	1163	1164	1165	1166	1167	1168	1169	1170	1171	1172	1173	1174	1175	1176	1177	1178	1179	1180	1181	1182	1183	1184	1185	1186	1187	1188	1189	1190	1191	1192	1193	1194	1195	1196	1197	1198	1199	1200	1201	1202	1203	1204	1205	1206	1207	1208	1209	1210	1211	1212	1213	1214	1215	1216	1217	1218	1219	1220	1221	1222	1223	1224	1225	1226	1227	1228	1229	1230	1231	1232	1233	1234	1235	1236	1237	1238	1239	1240	1241	1242	1243	1244	1245	1246	1247	1248	1249	1250	1251	1252	1253	1254	1255	1256	1257	1258	1259	1260	1261	1262	1263	1264	1265	1266	1267	1268	1269	1270	1271	1272	1273	1274	1275	1276	1277	1278	1279	1280	1281	1282	1283	1284	1285	1286	1287	1288	1289	1290	1291	1292	1293	1294	1295	1296	1297	1298	1299	1300	1301	1302	1303	1304	1305	1306	1307	1308	1309	1310	1311	1312	1313	1314	1315	1316	1317	1318	1319	1320	1321	1322	1323	1324	1325	1326	1327	1328	1329	1330	1331	1332	1333	1334	1335	1336	1337	1338	1339	1340	1341	1342	1343	1344	1345	1346	1347	1348	1349	1350	1351	1352	1353	1354	1355	1356	1357	1358	1359	1360	1361	1362	1363	1364	1365	1366	1367	1368	1369	1370	1371	1372	1373	1374	1375	1376	1377	1378	1379	1380	1381	1382	1383	1384	1385	1386	1387	1388	1389	1390	1391	1392	1393	1394	1395	1396	1397	1398	1399	1400	1401	1402	1403	1404	1405	1406	1407	1408	1409	1410	1411	1412	1413	1414	1415	1416	1417	1418	1419	1420	1421	1422	1423	1424	1425	1426	1427	1428	1429	1430	1431	1432	1433	1434	1435	1436	1437	1438	1439	1440	1441	1442	1443	1444	1445	1446	1447	1448	1449	1450	1451	1452	1453	1454	1455	1456	1457	1458	1459	1460	1461	1462	1463	1464	1465	1466	1467	1468	1469	1470	1471	1472	1473	1474	1475	1476
---	---------	---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	------

[illegible]

Индекс		Индекс	учебный план бакалавриата '180301-19-00-1234-341685_ТТОС.рлк', код направления 18.03.01, год начала подготовки 2019	Содержание	Тип
B1.B.14	Физическая культура и спорт				
B1.B.17	Экспертные дисциплины по физической культуре и спорту				
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты				
OK-9	способностью использовать приемы оказания первой помощи, методы защиты в условиях чрезвычайных ситуаций	OK			
B1.B.08	Безопасность жизнедеятельности				
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты				
ФТД.В.01	Гражданская защита в чрезвычайных ситуациях				
ОПК-1	способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности	ОПК			
B1.B.02	Физическая химия				
B1.B.03	Коллоидная химия				
B1.B.04	Аналитическая химия				
B1.B.06	Прикладная механика				
B1.B.09	Процессы и аппараты химической технологии				
B1.B.10	Общая химическая технология				
B1.B.15	Математика				
B1.B.17	Физика				
B1.B.18	Общая и неорганическая химия				
B1.B.19	Органическая химия				
B1.B.02	Лабораторный практикум по процессам и аппаратам химической технологии				
B1.B./ДВ.08.01	Механические процессы и аппараты химической технологии				
B1.B./ДВ.08.02	Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза				
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты				
ОПК-2	готовностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	ОПК			
B1.B.02	Физическая химия				
B1.B.03	Коллоидная химия				
B1.B.06	Прикладная механика				
B1.B.07	Электротехника и промышленная электроника				
B1.B.09	Процессы и аппараты химической технологии				
B1.B.17	Физика				
B1.B.19	Органическая химия				
B1.B.13	Экология в технологии тонкого органического синтеза				
B1.B./ДВ.08.01	Механические процессы и аппараты химической технологии				

Индекс		Содержание		Тип
Учебный план олимпиады "180301-19-00-1234-341685_ТТОС.рлк, код направления 18.03.01, год начала подготовки 2019				
B1.B.DB.06.02	Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза			
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ОПК-3	готовностью использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире			ОПК
B1.B.02	Физическая химия			
B1.B.03	Коллоидная химия			
B1.B.04	Аналитическая химия			
B1.B.09	Процессы и аппараты химической технологии			
B1.B.18	Общая и неорганическая химия			
B1.B.19	Органическая химия			
B1.B.03	Теория химико-технологических процессов			
B1.B.13	Экология в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.DB.08.01	Механические процессы и аппараты химической технологии			
B1.B.DB.08.02	Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза			
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ОПК-4	владением пониманием сущности и значения информации в развитии современного информационного общества, осознания опасности и угрозы, возникающих в этом процессе, способностью соблюдать основные требования информационной безопасности, в том числе защиты государственной тайны			ОПК
B1.B.16	Информатика			
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ОПК-5	владением основными методами, способами и средствами получения, хранения, переработки информации, навыками работы с компьютером как средством управления информацией			ОПК
B1.B.05	Инженерная графика			
B1.B.07	Электротехника и промышленная электроника			
B1.B.11	Системы управления химико-технологическими процессами			
B1.B.16	Информатика			
B1.B.07	Моделирование химико-технологических процессов в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.16	Начертательная геометрия в технологии тонкого органического синтеза			
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ОПК-6	владением основными методами защиты производственного персонала и населения от возможных последствий аварий, катастроф, стихийных бедствий			ОПК
B1.B.08	Безопасность жизнедеятельности			
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ФТД.B.01	Гражданская защита в чрезвычайных ситуациях			
Вид деятельности: производственно-технологическая				

Индекс		Учебный план охватываемых 180301-19-00-1234-341685_ТГОС.рлк, код направления 18.03.01, год начала подготовки 2019	Содержание	Тип
ПК-1		способностью и готовностью осуществлять технологический процесс в соответствии с регламентом и использовать технические средства для измерения основных параметров технологического процесса, свойств сырья и продукции		ПК
Б1.Б.11		Системы управления химико-технологическими процессами		
Б2.В.03(П)		Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности		
Б2.В.04(Пд)		Преддипломная практика		
Б3.Б.01		Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты		
ПК-2		готовностью применять аналитические и численные методы решения поставленных задач, использовать современные информационные технологии, проводить обработку информации с использованием прикладных программных средств сферы профессиональной деятельности, использовать сетевые компьютерные технологии и базы данных в своей профессиональной области, пакеты прикладных программ для расчета технологических параметров оборудования		ПК
Б1.В.07		Моделирование химико-технологических процессов в технологии тонкого органического синтеза		
Б2.В.03(П)		Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности		
Б2.В.04(Пд)		Преддипломная практика		
Б3.Б.01		Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты		
ПК-3		готовностью использовать нормативные документы по качеству, стандартизации и сертификации продуктов и марок, элементы экономического анализа в практической деятельности		ПК
Б1.В.ДВ.01.01		Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза		
Б1.В.ДВ.01.02		Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза		
Б2.В.03(П)		Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности		
Б3.Б.01		Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты		
ПК-4		способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения		ПК
Б1.Б.10		Общая химическая технология		
Б1.В.06		Материаловедение для тонкого органического синтеза		
Б1.В.13		Экология в технологии тонкого органического синтеза		
Б1.В.15		Проектирование процесса и аппаратов химической технологии		
Б1.В.ДВ.06.01		Основы технологии крашения		
Б1.В.ДВ.06.02		Введение в супрамолекулярную химию		
Б2.В.03(П)		Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности		
Б2.В.04(Пд)		Преддипломная практика		
Б3.Б.01		Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты		
ФТД.В.01		Гражданская защита в чрезвычайных ситуациях		
ПК-5		способностью использовать правила техники безопасности, производственной санитарии, пожарной безопасности и нормы охраны труда, измерять и оценивать параметры производственного микроклимата, уровня запыленности и загазованности, шума, и вибрации, освещенности рабочих мест		ПК
Б2.В.01(У)		учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности		

Индекс		Содержание		Тип
Учебным планом утверждено 18.03.01-19-00-1234-341685_ТТОС.рф, код направления 18.03.01, год начала подготовки 2019				
B2.B.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности			ПК
B2.B.04(Пд)	Преддипломная практика			
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ПК-6	Способностью налаживать, настраивать и осуществлять проверку оборудования и программных средств			ПК
B1.B.02	Лабораторный практикум по процессам и аппаратам химической технологии			
B1.B.07	Моделирование химико-технологических процессов в технологии тонкого органического синтеза			
B2.B.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности			
B2.B.04(Пд)	Преддипломная практика			ПК
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ПК-7	Способностью проверять техническое состояние, организовывать профилактические осмотры и текущий ремонт оборудования, готовить оборудование к ремонту и принимать оборудование из ремонта			
B2.B.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности			
B2.B.04(Пд)	Преддипломная практика			ПК
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ПК-8	Готовностью к освоению и эксплуатации вновь вводимого оборудования			
B2.B.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности			
B2.B.04(Пд)	Преддипломная практика			ПК
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ПК-9	Способностью анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования			
B1.B.01	Основы экономики и управления производством в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.16	Начертательная геометрия в технологии тонкого органического синтеза			ПК
B1.B.ДВ.01.01	Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.ДВ.01.02	Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.ДВ.08.01	Механические процессы и аппараты химической технологии			
B1.B.ДВ.08.02	Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза			
B2.B.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности			
B2.B.04(Пд)	Преддипломная практика			
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ПК-10	Способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа			
B1.B.06	Материаловедение для тонкого органического синтеза			
B1.B.12	Инструментальные методы химического анализа в технологии тонкого органического синтеза			ПК
B1.B.ДВ.01.01	Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.ДВ.01.02	Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза			

Индекс		Содержание		Тип
B1.B.DB.02.01	Вычислительная математика в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.DB.02.02	Дискретная математика в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.DB.04.01	Химия и технология органических красителей			
B1.B.DB.04.02	Технология продуктов тонкого органического синтеза			
B1.B.DB.07.01	Исследование и синтез малоустойчивых органических продуктов			
B1.B.DB.07.02	Исследование и синтез соединений ароматического ряда			
B2.B.01(Y)	Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности			
B2.B.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности			
B2.B.04(Пд)	Преддипломная практика			
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ПК-11				
B1.B.11	Способностью выявлять и устранять отклонения от режимов работы технологического оборудования и параметров технологического процесса			ПК
B1.B.15	Системы управления химико-технологическими процессами			
B2.B.03(П)	Проектирование процессов и аппаратов химической технологии			
B2.B.04(Пд)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности			
B3.B.01	Преддипломная практика			
Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты				
Вид деятельности: научно-исследовательская				
ПК-16				
Способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования				ПК
B1.B.02	Лабораторный практикум по процессам и аппаратам химической технологии			
B1.B.10	Теория вероятностей и математическая статистика в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.11	Органическая химия для технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.12	Инструментальные методы химического анализа в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.14	Проектирование деталей машин и аппаратов в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.15	Проектирование процессов и аппаратов химической технологии			
B1.B.18	Лабораторные работы по органической химии			
B1.B.DB.02.01	Вычислительная математика в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.DB.02.02	Дискретная математика в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.DB.03.01	Дополнительные главы физики в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.DB.03.02	Ядерная физика в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.DB.05.01	Физико-химические методы исследования интермедиатов тонкого органического синтеза			
B1.B.DB.05.02	Квантово-химический анализ строения и свойств органических соединений			
B1.B.DB.09.01	Дополнительные главы физической химии органических соединений			

Страница 6 из 9

Индекс		учебный план бакалавриата '180301-19-00-1234-341685_Т.ОС.рпк', код направления 18.03.01, год начала подготовки 2019	Тип
B1.B.DB.09.02	Химическая кинетика синтеза органических соединений		ПК
B1.B.DB.10.01	Основы квантовой химии органических веществ		
B1.B.DB.10.02	Введение в химическую технологию		
B2.B.01(Y)	Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности		
B2.B.02(H)	Производственная практика: научно-исследовательская работа		
B2.B.04(Пд)	Преддипломная практика		
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты		
ФТД.B.03	Введение в математику		
ПК-17		готовностью проводить стандартные и сертифицированные испытания материалов, изделий и технологических процессов	ПК
B1.B.06	Материаловедение для тонкого органического синтеза		
B1.B.08	Лабораторные работы по физической химии органических соединений		
B1.B.12	Инструментальные методы химического анализа в технологии тонкого органического синтеза		
B2.B.02(H)	Производственная практика: научно-исследовательская работа		
B2.B.04(Пд)	Преддипломная практика		
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты		
ПК-18		готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности	ПК
B1.B.03	Теория химико-технологических процессов		
B1.B.04	Химия и технология органических веществ		
B1.B.05	Основы проектирования и оборудование предприятий органического синтеза		
B1.B.06	Материаловедение для тонкого органического синтеза		
B1.B.11	Органическая химия для технологии тонкого органического синтеза		
B1.B.18	Лабораторные работы по органической химии		
B1.B.DB.04.01	Химия и технология органических красителей		
B1.B.DB.04.02	Технология продуктов тонкого органического синтеза		
B1.B.DB.05.01	Физико-химические методы исследования интермедиатов тонкого органического синтеза		
B1.B.DB.05.02	Квантово-химический анализ строения и свойств органических соединений		
B1.B.DB.06.01	Основы технологии крашения		
B1.B.DB.06.02	Введение в супрамолекулярную химию		
B1.B.DB.07.01	Исследование и синтез маломолекулярных органических продуктов		
B1.B.DB.07.02	Исследование и синтез соединений ароматического ряда		
B2.B.01(Y)	Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности		
B2.B.02(H)	Производственная практика: научно-исследовательская работа		

Индекс		учебный план бакалавриата '180301-19-00-1234-341685_ТТОС.рх, код направления 18.03.01, год начала подготовки 2019	Тип
Б2.В.03(П)		Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности	ПК
Б2.В.04(Па)		Преддипломная практика	
Б3.Б.01		Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ПК-19		готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетенции конкретного направления	ПК
Б1.В.08		Лабораторные работы по физической химии органических соединений	
Б1.В.14		Проектирование деталей машин и аппаратов в технологии тонкого органического синтеза	
Б1.В.ДВ.03.01		Дополнительные главы физики в технологии тонкого органического синтеза	
Б1.В.ДВ.03.02		Ядерная физика в технологии тонкого органического синтеза	
Б1.В.ДВ.09.01		Дополнительные главы физической химии органических соединений	
Б1.В.ДВ.09.02		Химическая кинетика синтеза органических соединений	
Б2.В.01(У)		Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности	
Б2.В.02(Н)		Производственная практика: научно-исследовательская работа	
Б2.В.03(П)		Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности	
Б2.В.04(Па)		Преддипломная практика	
Б3.Б.01		Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ПК-20		готовностью изучать научно-техническую информацию, отечественный и зарубежный опыт по тематике исследования	ПК
Б1.В.03		Теория химико-технологических процессов	
Б1.В.04		Химия и технология органических веществ	
Б1.В.05		Основы проектирования и оборудование предприятий органического синтеза	
Б1.В.09		Правоведение в технологии тонкого органического синтеза	
Б1.В.11		Органическая химия для технологии тонкого органического синтеза	
Б1.В.18		Лабораторные работы по органической химии	
Б1.В.ДВ.01.01		Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза	
Б1.В.ДВ.01.02		Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза	
Б1.В.ДВ.04.01		Химия и технология органических красителей	
Б1.В.ДВ.04.02		Технология продуктов тонкого органического синтеза	
Б1.В.ДВ.05.01		Физико-химические методы исследования интермедиатов тонкого органического синтеза	
Б1.В.ДВ.05.02		Квантово-химический анализ строения и свойств органических соединений	
Б1.В.ДВ.06.01		Основы технологии крашения	
Б1.В.ДВ.06.02		Введение в супрамолекулярную химию	
Б1.В.ДВ.07.01		Исследование и синтез малотоннажных органических продуктов	
Б1.В.ДВ.07.02		Исследование и синтез соединений ароматического ряда	

Индекс	Содержание	Тип
Б2.В.01(У)	Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности	
Б2.В.02(Н)	Производственная практика: научно-исследовательская работа	
Б2.В.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности	
Б2.В.04(ТД)	Преддипломная практика	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ФТД.В.02	Перевод научно-технической литературы	

Индекс		Наименование	Формируемые компетенции
Б1		Дисциплины (модули)	ОК-1; ОК-2; ОК-3; ОК-4; ОК-5; ОК-6; ОК-7; ОК-8; ОК-9; ОК-10; ОК-11; ОК-12; ОК-13; ОК-14; ОК-15; ОК-16; ОК-17; ОК-18; ОК-19; ОК-20
Б1.Б		Базовая часть	ОК-1; ОК-2; ОК-3; ОК-4; ОК-5; ОК-6; ОК-7; ОК-8; ОК-9; ОК-10; ОК-11; ОК-12; ОК-13; ОК-14; ОК-15; ОК-16; ОК-17; ОК-18; ОК-19; ОК-20
Б1.Б.01		Иностранный язык	ОК-5
Б1.Б.02		Физическая химия	ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3
Б1.Б.03		Коллоидная химия	ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3
Б1.Б.04		Аналитическая химия	ОПК-1; ОПК-3
Б1.Б.05		Инженерная графика	ОК-7; ОПК-5
Б1.Б.06		Прикладная механика	ОПК-1; ОПК-2
Б1.Б.07		Электротехника и промышленная электроника	ОК-6; ОК-7; ОПК-2; ОПК-5
Б1.Б.08		Безопасность жизнедеятельности	ОК-3; ОК-7; ОК-9; ОПК-6
Б1.Б.09		Процессы и аппараты химической технологии	ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3
Б1.Б.10		Общая химическая технология	ОПК-1; ОПК-4
Б1.Б.11		Системы управления химико-технологическими процессами	ОПК-5; ПК-1; ПК-11
Б1.Б.12		Философия	ОК-1; ОК-4
Б1.Б.13		История	ОК-2
Б1.Б.14		Физическая культура и спорт	ОК-7; ОК-8
Б1.Б.15		Математика	ОПК-1
Б1.Б.16		Информатика	ОПК-4; ОПК-5
Б1.Б.17		Физика	ОПК-1; ОПК-2
Б1.Б.18		Общая и неорганическая химия	ОПК-1; ОПК-3
Б1.Б.19		Органическая химия	ОК-7; ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3
Б1.В		Вариативная часть	ОК-3; ОК-4; ОК-7; ОК-8; ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3; ОПК-5; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-6; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20
Б1.В.01		Основы экономики и управления производством в технологии тонкого органического синтеза	ОК-3; ПК-9
Б1.В.02		Лабораторный практикум по процессам и аппаратам химической технологии	ОПК-1; ПК-6; ПК-16
Б1.В.03		Теория химико-технологических процессов	ОПК-3; ПК-18; ПК-20
Б1.В.04		Химия и технологии органических веществ	ПК-18; ПК-20
Б1.В.05		Основы проектирования и оборудования предприятий органического синтеза	ПК-18; ПК-20
Б1.В.06		Материаловедение для тонкого органического синтеза	ПК-4; ПК-10; ПК-17; ПК-18
Б1.В.07		Моделирование химико-технологических процессов в технологии тонкого органического синтеза	ОПК-5; ПК-2; ПК-6
Б1.В.08		Лабораторные работы по физической химии органических соединений	ПК-17; ПК-19
Б1.В.09		Проведение в технологии тонкого органического синтеза	ОК-4; ПК-20

Индекс	Наименование	Формируемые компетенции
Б1.В.10	Теория вероятностей и математическая статистика в технологии тонкого органического синтеза	ПК-16
Б1.В.11	Органическая химия для технологии тонкого органического синтеза	ПК-16; ПК-18; ПК-20
Б1.В.12	Инструментальные методы химического анализа в технологии тонкого органического синтеза	ПК-10; ПК-16; ПК-17
Б1.В.13	Экология в технологии тонкого органического синтеза	ОПК-2; ОПК-3; ПК-4
Б1.В.14	Проектирование деталей машин и аппаратов в технологии тонкого органического синтеза	ПК-16; ПК-19
Б1.В.15	Проектирование процессов и аппаратов химической технологии	ПК-4; ПК-11; ПК-16
Б1.В.16	Начертательная геометрия в технологии тонкого органического синтеза	ОК-7; ОПК-5; ПК-9
Б1.В.17	Элективные дисциплины по физической культуре и спорту	ОК-7; ОК-8
Б1.В.18	Лабораторные работы по органической химии	ПК-16; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.01	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.1	ПК-3; ПК-9; ПК-10; ПК-20
Б1.В.ДВ.01.01	Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза	ПК-3; ПК-9; ПК-10; ПК-20
Б1.В.ДВ.01.02	Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза	ПК-3; ПК-9; ПК-10; ПК-20
Б1.В.ДВ.02	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.2	ПК-10; ПК-16
Б1.В.ДВ.02.01	Вычислительная математика в технологии тонкого органического синтеза	ПК-10; ПК-16
Б1.В.ДВ.02.02	Дискретная математика в технологии тонкого органического синтеза	ПК-10; ПК-16
Б1.В.ДВ.03	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.3	ПК-16; ПК-19
Б1.В.ДВ.03.01	Дополнительные главы физики в технологии тонкого органического синтеза	ПК-16; ПК-19
Б1.В.ДВ.03.02	Ядерная физика в технологии тонкого органического синтеза	ПК-16; ПК-19
Б1.В.ДВ.04	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.4	ПК-10; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.04.01	Химия и технологии органических кристаллов	ПК-10; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.04.02	Технология продуктов тонкого органического синтеза	ПК-10; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.05	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.5	ПК-16; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.05.01	Физико-химические методы исследования интермедатов тонкого органического синтеза	ПК-16; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.05.02	Квантово-химический анализ строения и свойств органических соединений	ПК-16; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.06	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.6	ПК-4; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.06.01	Основы технологии кристаллов	ПК-4; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.06.02	Введение в супрамолекулярную химию	ПК-4; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.07	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.7	ПК-10; ПК-18; ПК-20

Индекс			Наименование			Формируемые компетенции		
Б1.В.ДВ.07.01			Исследование и синтез маломолекулярных органических продуктов			ПК-10; ПК-18; ПК-20		
Б1.В.ДВ.07.02			Исследование и синтез соединений ароматического ряда			ПК-10; ПК-18; ПК-20		
Б1.В.ДВ.08			Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.8			ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3; ПК-9		
Б1.В.ДВ.08.01			Механические процессы и аппараты химической технологии			ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3; ПК-9		
Б1.В.ДВ.08.02			Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза			ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3; ПК-9		
Б1.В.ДВ.09			Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.9			ПК-16; ПК-19		
Б1.В.ДВ.09.01			Дополнительные главы физической химии органических соединений			ПК-16; ПК-19		
Б1.В.ДВ.09.02			Химическая кинетика синтеза органических соединений			ПК-16; ПК-19		
Б1.В.ДВ.10			Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.10			ПК-16		
Б1.В.ДВ.10.01			Основы квантовой химии органических веществ			ПК-16		
Б1.В.ДВ.10.02			Введение в химическую технологию			ПК-16		
Б2			Практики			ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20		
Б2.В			Вариативная часть			ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20		
Б2.В.01(У)			Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности			ПК-5; ПК-10; ПК-16; ПК-18; ПК-19; ПК-20		
Б2.В.02(Н)			Производственная практика: научно-исследовательская работа			ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20		
Б2.В.03(П)			Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности			ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20		
Б2.В.04(ПА)			Преддипломная практика			ПК-1; ПК-2; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20		
Б3			Государственная итоговая аттестация			ОК-1; ОК-2; ОК-3; ОК-4; ОК-5; ОК-6; ОК-7; ОК-8; ОК-9; ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3; ОПК-4; ОПК-5; ОПК-6; ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20		
Б3.В			Базовая часть			ОК-1; ОК-2; ОК-3; ОК-4; ОК-5; ОК-6; ОК-7; ОК-8; ОК-9; ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3; ОПК-4; ОПК-5; ОПК-6; ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20		
Б3.В.01			Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			ОК-1; ОК-2; ОК-3; ОК-4; ОК-5; ОК-6; ОК-7; ОК-8; ОК-9; ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3; ОПК-4; ОПК-5; ОПК-6; ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20		
ФТД			Факультативы			ОК-5; ОК-9; ОПК-6; ПК-4; ПК-16; ПК-20		
ФТД.В			Вариативная часть			ОК-5; ОК-9; ОПК-6; ПК-4; ПК-16; ПК-20		
ФТД.В.01			Гражданская защита в чрезвычайных ситуациях			ОК-9; ОПК-6; ПК-4		
ФТД.В.02			Перевод научно-технической литературы			ОК-5; ПК-20		
ФТД.В.03			Введение в математику			ПК-16		

	Баз. %	Вср. %	ДР/ОП вср. %	Итого			Курс 1				Курс 2				Курс 3				Курс 4			
				З.о.			Всего	Сем 1	Сем 2	Всего	Сем 3	Сем 4	Всего	Сем 5	Сем 6	Всего	Сем 7	Сем 8				
				Мин.	Макс.	ОБЯТ																
Итого (с факультетскими)				238	250	247	63	35	28	64	28	36	60	29	31	60	31	29				
Итого по ОП (без факультетских)				231	243	240	60	32	26	60	26	34	60	29	31	60	31	29				
Дисциплины (модули)	53%	47%	39.2%	210	216	216	60	32	28	57	26	31	57	29	28	42	28	14				
Базовая часть				114	126	114	53	25	28	25	20	5	27	15	12	9	9					
Вспомогательная часть				82	102	102	7	7		32	6	26	30	14	16	30	19	14				
Практики	0%	100%	0%	15	18	18				3		3	3		3	12	3	9				
Вспомогательная часть				15	18	18				3		3	3		3	12	3	9				
Государственная итоговая аттестация				6	9	6										6		6				
Базовая часть				6	9	6										6		6				
Факультетские				7	7	7	3	3		4	2	2										
Вспомогательная часть				7	7	7	3	3		4	2	2										
Учебная нагрузка (сред. часовед)				59,6	69,1	54,8	-	42,8	47,5	-	42,8	23,8	-	57	35,6	-	57	19,5				
ОП, факультетские (в период экз. сессии)				41,1	47,5	41,1	-	42,8	47,5	-	42,8	23,8	-	57	35,6	-	57	19,5				
ОП без экз.т. Дисциплины по физ.к.				23,8	20,9	23,8	-	24,6	20,9	-	20,6	24,6	-	21,6	26,7	-	27,7	24				
Дисциплины по длительности по физ.к.				2,6	1,9	3,9	-	1,9	3,9	-	3,9	3,9	-	3,9	1,9	-	402,2	195,2				
Блок Б1				3297,2	4594	420,2	-	4594	420,2	-	419,6	484,2	-	436	485,8	-	402,2	195,2				
в том числе по экз.т. дисц. по физ.к.				328	32	66	-	32	66	-	66	66	-	66	32	-	72,2	0,2				
Блок Б2				72,8			-			-		0,2	-			-						
Блок Б3							-			-			-			-						
Блок ФТД				112,8	48,4		-	48,4		-	32,2	32,2	-			-						
Итого по всем блокам				3482,8	502,4	420,2	-	502,4	420,2	-	451,8	516,6	-	436	486	-	474,4	195,4				
ЭКЗАМЕН (Эк)				7	3	4	5	3	2	7	4	4	3	3	3	5	4	1				
ЗАЧЕТ (За)				4	3	1	4	4	4	4	4	4	4	1	3	3	3	3				
ЗАЧЕТ С ОЦЕНКОЙ (Зао)				4	2	2	6	2	2	6	2	4	3	1	2	4	2	2				
КУРСОВОЙ ПРОЕКТ (КП)						1			1							2	2					
КУРСОВАЯ РАБОТА (КР)				1		1																
Процент ... занятий от аудиторных (%)	лекционных	39,82%																				
в нетрадиционной форме		58,8%																				

Номер	Аббревиатура	Название кафедры
1		Органической химии
2		Физики
3		Физической химии
4		Общей и неорганической химии
5		Аналитической химии
6		Коллоидной химии
7		Квантовой химии
8		Высшей математики
9		Иностранных языков
10		Общей химической технологии
11		Процессов и аппаратов химической технологии
12		Электротехники и электроники
13		Механики
14		Стандартизации и инженерно-компьютерной графики
15		Мембранной технологии
16		Истории и политологии
17		Философии
19		Русского языка
20		Физического воспитания
21		Общей технологии силикатов
22		Химической технологии стекла и оптических материалов
23		Химической технологии керамики и огнеупоров
24		Химической технологии композиционных и вязущих материалов
25		Химии высоких энергий и радиохимии
26		Технологии редких элементов и наноматериалов на их основе
27		Технологии изотопов и водородной энергетики
28		Наноматериалов и нанотехнологии
29		Технологии неорганических веществ и электрохимических производств
30		Химии и технологии кристаллов
31		Химии и технологии органического синтеза
32		Технологии химико-фармацевтических и косметических средств
33		Химической технологии углеродных материалов
34		Химии и технологии биомедицинских материалов
35		Технологии основного органического и нефтехимического синтеза
36		Технологии тонкого органического синтеза и химии красителей
37		Экспертизы в допинг- и наркоконтроле
38		Химической технологии полимерных композиционных лакокрасочных материалов и покрытий
39		Химической технологии пластических масс
40		Технологии переработки пластмасс
41		Химии и технологии органических соединений азота
42		Химии и технологии высокомолекулярных соединений
43		Техносферной безопасности
44		Кибернетики химико-технологических процессов
45		Компьютерно-интегрированных систем в химической технологии

СПИСОК КАФЕДР Учебный план бакалавриата '180301-18-00-1234-341685_ТТОС.plx', код направления 18.03.01, год начала по

Номер	Аббревиатура	Название кафедры
46		Информационных компьютерных технологий
47		Биотехнологии
48		Промышленной экологии
49		Экономической теории
50		Менеджмента и маркетинга
51		Гражданского, авторского и экологического права
52		Криминалистики и уголовного права
53		Государственно-правовых дисциплин
54		Логистики и экономической информатики
55		Информатики и компьютерного проектирования
56		Экологии мегаполисов
57		ЮНЕКО "Зеленая химия для устойчивого развития"
58		Социологии
59		Инновационных материалов и защиты от коррозии
60		Учебно-научный центр магистерской подготовки "Биоматериалы"
61		ВХК РАН

План одобрен Ученым советом факультета
Протокол № 11 от 26.06.2019

18.03.01

Кафедра: Технологический тонкого органического синтеза и химии красителей
Факультет: Отделение очно-заочного и заочного обучения

по образовательной программе высшего образования - программе бакалавриата Химическая технология
Профиль подготовки Технологический тонкого органического синтеза

УЧЕБНЫЙ ПЛАН

по программе бакалавриата



УТВЕРЖДАЮ

Махмутов А.Г.

20.09.2019

Квалификация: бакалавр		
Программа подготовки: академический бакалавриат		
Форма обучения: Заочная		
Срок получения образования: 4а 11м		
+	Основной	Виды деятельности
+	+	научно-исследовательская
+	-	профессионально-технологическая

Год начала подготовки (по учебному плану)
Учебный год
Образовательный стандарт (ФГОС)

2019
2019-2020
№ 1005 от 11.08.2016

СОГЛАСОВАНО

Проректор по УР

И.О. проректора по УР

Начальник УУ

Руководитель ОЗНО

Заведующий кафедрой

Махмутов А.Г.
Махмутов А.Г.
Махмутов А.Г.
Махмутов А.Г.
Махмутов А.Г.
Махмутов А.Г.

Капельный метод графика

[illegible]

Средства защиты

	№	Наименование дисциплины	Семестр 1		Семестр 2		Семестр 3		Семестр 4		Семестр 5		Итого
			Зачеты	Кредиты	Зачеты	Кредиты	Зачеты	Кредиты	Зачеты	Кредиты	Зачеты	Кредиты	
1	Безопасность обучения и практики	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
2	Экономические основы учебной практики	2,00	2,00	2,00	2,00	2,00	2,00	2,00	2,00	2,00	2,00	2,00	12,00
3	Профессиональная практика					2	2						4
4	Преддипломная практика							2	2				4
5	Валютная практика									0	0		0
6	Курсовый проект												
7	Итого	12,00	12,00	12,00	12,00	12,00	12,00	12,00	12,00	12,00	12,00	12,00	72,00
8	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
9	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
10	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
11	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
12	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
13	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
14	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
15	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
16	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
17	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
18	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
19	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
20	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
21	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
22	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
23	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
24	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
25	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
26	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
27	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
28	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
29	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
30	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
31	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
32	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
33	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
34	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33
35	Среднее	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33	0,33

[illegible]

Звіт Інформації про Концентрації 2010/01 до 12/30/2010, ТИОТІ, ЛД, та Інформації 10.03.01, на період з 01.01.2010															
Page 3															
Comp. 3								Comp. 4							
LS	HEAT	AGE	AGE	CP	POST	SEX	HT	AGE	AGE	CP	POST	SEX	HT	CP	POST
KID								KID							
NAME								NAME							
DATE								DATE							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							
TIME								TIME							

Индекс	Содержание	Тип
ОК-1	способностью использовать основы философских знаний для формирования мировоззренческой позиции	ОК
Б1.Б.12	Философия	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ОК-2	способностью анализировать основные этапы и закономерности исторического развития общества для формирования гражданской позиции	ОК
Б1.Б.13	История	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ОК-3	способностью использовать основы экономических знаний в различных сферах жизнедеятельности	ОК
Б1.Б.08	Безопасность жизнедеятельности	
Б1.Б.01	Основы экономики и управления производством в технологии тонкого органического синтеза	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	ОК
ОК-4	способностью использовать основы правовых знаний в различных сферах деятельности	
Б1.Б.12	Философия	
Б1.Б.09	Введение в технологию тонкого органического синтеза	ОК
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ОК-5	способностью к коммуникации в устной и письменной формах на русском и иностранном языках для решения задач межличностного и межкультурного взаимодействия	
Б1.Б.01	Иностранный язык	ОК
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ФТД.В.02	Перевод научно-технической литературы	
ОК-6	способностью работать в коллективе, толерантно воспринимать социальные, этнические, конфессиональные и культурные различия	ОК
Б1.Б.07	Электротехника и промышленная электроника	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ОК-7	способностью к самоорганизации и самообразованию	ОК
Б1.Б.05	Инженерная графика	
Б1.Б.07	Электротехника и промышленная электроника	
Б1.Б.08	Безопасность жизнедеятельности	ОК
Б1.Б.14	Физическая культура и спорт	
Б1.Б.16	Начертательная геометрия в технологии тонкого органического синтеза	
Б1.Б.17	Элективные дисциплины по физической культуре и спорту	ОК
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ОК-8	способностью использовать методы и инструменты физической культуры для обеспечения полноценной социальной и профессиональной деятельности	
Б1.Б.14	Физическая культура и спорт	ОК

Индекс		Тип
Содержание		
Б1.В.17	Экспертные дисциплины по физической культуре и спорту	ОК
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ОК-9	Способностью использовать приемы оказания первой помощи, методы защиты в условиях чрезвычайных ситуаций	
Б1.Б.08	Безопасность жизнедеятельности	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
Ф7.Д.В.01	Гражданская защита в чрезвычайных ситуациях	ОПК
ОПК-1	Способностью и готовностью использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности	
Б1.Б.02	Физическая химия	
Б1.Б.03	Коллоидная химия	
Б1.Б.04	Аналитическая химия	
Б1.Б.06	Прикладная механика	
Б1.Б.09	Процессы и аппараты химической технологии	
Б1.Б.10	Общая химическая технология	
Б1.Б.15	Математика	
Б1.Б.17	Физика	
Б1.Б.18	Общая и неорганическая химия	ОПК
Б1.Б.19	Органическая химия	
Б1.В.02	Лабораторный практикум по процессам и аппаратам химической технологии	
Б1.В./ДВ.08.01	Механические процессы и аппараты химической технологии	
Б1.В./ДВ.08.02	Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ОПК-2	Готовностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строения вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	
Б1.Б.02	Физическая химия	
Б1.Б.03	Коллоидная химия	
Б1.Б.06	Прикладная механика	
Б1.Б.07	Электротехника и промышленная электроника	ОПК
Б1.Б.09	Процессы и аппараты химической технологии	
Б1.Б.17	Физика	
Б1.Б.19	Органическая химия	
Б1.В.13	Экология в технологии тонкого органического синтеза	ОПК
Б1.В./ДВ.08.01	Механические процессы и аппараты химической технологии	
Б1.В./ДВ.08.02	Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза	

Индекс	Содержание	Тип
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ОПК-3	готовностью использовать знания о строении веществ, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире	ОПК
Б1.Б.02	Физическая химия	
Б1.Б.03	Коллоидная химия	
Б1.Б.04	Аналитическая химия	
Б1.Б.09	Процессы и аппараты химической технологии	
Б1.Б.18	Общая и неорганическая химия	
Б1.Б.19	Органическая химия	
Б1.Б.03	Теория химико-технологических процессов	
Б1.Б.13	Экология в технологии тонкого органического синтеза	
Б1.В.ДВ.08.01	Механические процессы и аппараты химической технологии	
Б1.В.ДВ.08.02	Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ОПК-4	владением пониманием сущности и значения информации в развитии современного информационного общества, осознания опасности и угроз, возникающих в этом процессе, способностью соблюдать основные требования информационной безопасности, в том числе защиты государственной тайны	ОПК
Б1.Б.16	Информатика	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ОПК-5	владением основными методами, способами и средствами получения, хранения, переработки информации, навыками работы с компьютером как средством управления информацией	ОПК
Б1.Б.05	Инженерная графика	
Б1.Б.07	Электротехника и промышленная электроника	
Б1.Б.11	Системы управления химико-технологическими процессами	
Б1.Б.16	Информатика	
Б1.Б.07	Моделирование химико-технологических процессов в технологии тонкого органического синтеза	
Б1.В.16	Нанергетическая геометрия в технологии тонкого органического синтеза	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ОПК-6	владением основными методами защиты производственного персонала и населения от возможных последствий аварий, катастроф, стихийных бедствий	ОПК
Б1.Б.08	Безопасность жизнедеятельности	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ФТД.В.01	Гражданская защита в чрезвычайных ситуациях	
Вид деятельности: производственно-технологическая		
ПК-1	способностью и готовностью осуществлять технологический процесс в соответствии с регламентом и использовать технические средства для измерения основных параметров технологического процесса, свойств сырья и продукции	ПК

Индекс	Содержание	Тип
Б1.Б.11	Системы управления химико-технологическими процессами	
Б2.В.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности	
Б2.В.04(Пд)	Преддипломная практика	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ПК-2	готовностью применять аналитические и численные методы решения поставленных задач, использовать современные информационные технологии, проводить обработку информации с использованием прикладных программных средств сферы профессиональной деятельности, использовать сетевые компьютерные технологии и базы данных в своей профессиональной области, пакеты прикладных программ для расчета технологических параметров оборудования	ПК
Б1.В.07	Моделирование химико-технологических процессов в технологии тонкого органического синтеза	
Б2.В.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности	
Б2.В.04(Пд)	Преддипломная практика	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ПК-3	готовностью использовать нормативные документы по качеству, стандартизации и сертификации продуктов и изделий, элементы экономического анализа в практической деятельности	ПК
Б1.В.ДВ.01.01	Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза	
Б1.В.ДВ.01.02	Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза	
Б2.В.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ПК-4	способностью принимать конкретные технические решения при разработке технологических процессов, выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения	ПК
Б1.Б.10	Общая химическая технология	
Б1.В.06	Материаловедение для тонкого органического синтеза	
Б1.В.13	Экология в технологии тонкого органического синтеза	
Б1.В.15	Проектирование процессов и аппаратов химической технологии	
Б1.В.ДВ.06.01	Основы технологии крашения	
Б1.В.ДВ.06.02	Введение в супрамолекулярную химию	
Б2.В.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности	
Б2.В.04(Пд)	Преддипломная практика	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ФТД.В.01	Гражданская защита в чрезвычайных ситуациях	
ПК-5	способностью использовать правила техники безопасности, производственной санитарии, пожарной безопасности и нормы охраны труда, измерять и оценивать параметры производственного микроклимата, уровня запыленности и загазованности, шума, и вибрации, освещенности рабочих мест	ПК
Б2.В.01(У)	Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности	
Б2.В.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности	
Б2.В.04(Пд)	Преддипломная практика	

Индекс		Содержание		Тип
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ПК-6	способностью налаживать, настраивать и осуществлять проверку оборудования и программных средств			ПК
B1.B.02	Лабораторный практикум по процессам и аппаратам химической технологии			
B1.B.07	Моделирование химико-технологических процессов в технологии тонкого органического синтеза			
B2.B.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности			
B2.B.04(Пд)	Преддипломная практика			
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ПК-7	способностью проверять техническое состояние, организовывать профилактические осмотры и текущий ремонт оборудования, готовить оборудование к ремонту и принимать оборудование из ремонта			ПК
B2.B.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности			
B2.B.04(Пд)	Преддипломная практика			
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ПК-8	готовностью к освоению и эксплуатации вновь вводимого оборудования			ПК
B2.B.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности			
B2.B.04(Пд)	Преддипломная практика			
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ПК-9	способностью анализировать техническую документацию, подбирать оборудование, готовить заявки на приобретение и ремонт оборудования			ПК
B1.B.01	Основы экономики и управления производством в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.16	Начертательная геометрия в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.ДВ.01.01	Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.ДВ.01.02	Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.ДВ.08.01	Механические процессы и аппараты химической технологии			
B1.B.ДВ.08.02	Механика химических производств технологии тонкого органического синтеза			
B2.B.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности			
B2.B.04(Пд)	Преддипломная практика			
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты			
ПК-10	способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа			ПК
B1.B.06	Материаловедение для тонкого органического синтеза			
B1.B.12	Инструментальные методы химического анализа в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.ДВ.01.01	Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.ДВ.01.02	Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.ДВ.02.01	Вычислительная математика в технологии тонкого органического синтеза			
B1.B.ДВ.02.02	Дискретная математика в технологии тонкого органического синтеза			

Индекс	Содержание	Тип	
Б1.В.ДВ.04.01	Химия и технологии органических красителей	ПК	
Б1.В.ДВ.04.02	Технология продуктов тонкого органического синтеза		
Б1.В.ДВ.07.01	Исследование и синтеза маломолекулярных органических продуктов		
Б1.В.ДВ.07.02	Исследование и синтеза соединений ароматического ряда		
Б2.В.01(У)	Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности		
Б2.В.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности		
Б2.В.04(Па)	Преддипломная практика		
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты		
ПК-11	способностью выявлять и устранять отклонения от режимов работы технологического оборудования и параметров технологического процесса		
Б1.Б.11	Системы управления химико-технологическими процессами		ПК
Б1.В.15	Проектирование процессов и аппаратов химической технологии		
Б2.В.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности		
Б2.В.04(Па)	Преддипломная практика		
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	Вид деятельности: научно-исследовательская	
ПК-16	способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдавать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования		ПК
Б1.Б.02	Лабораторный практикум по процессам и аппаратам химической технологии		
Б1.В.10	Теория вероятностей и математическая статистика в технологии тонкого органического синтеза		
Б1.В.11	Органическая химия для технологии тонкого органического синтеза		
Б1.В.12	Инструментальные методы химического анализа в технологии тонкого органического синтеза		
Б1.В.14	Проектирование деталей машин и аппаратов химической технологии		
Б1.В.15	Проектирование процессов и аппаратов химической технологии		
Б1.В.18	Лабораторные работы по органической химии		
Б1.В.ДВ.02.01	Вычислительная математика в технологии тонкого органического синтеза		
Б1.В.ДВ.02.02	Дискретная математика в технологии тонкого органического синтеза		
Б1.В.ДВ.03.01	Дополнительные главы физики в технологии тонкого органического синтеза	ПК	
Б1.В.ДВ.03.02	Ядерная физика в технологии тонкого органического синтеза		
Б1.В.ДВ.05.01	Физико-химические методы исследования интермедиатов тонкого органического синтеза		
Б1.В.ДВ.05.02	Квантово-химический анализ строения и свойств органических соединений		
Б1.В.ДВ.09.01	Дополнительные главы физической химии органических соединений		
Б1.В.ДВ.09.02	Химическая кинетика синтеза органических соединений		
Б1.В.ДВ.10.01	Основы квантовой химии органических веществ		
Б1.В.ДВ.10.01	Основы квантовой химии органических веществ		
Б1.В.ДВ.10.01	Основы квантовой химии органических веществ		
Б1.В.ДВ.10.01	Основы квантовой химии органических веществ		

Индекс	Содержание	Тип
Б1.В.ДВ.10.02	Введение в химическую технологию	ПК
Б2.В.01(У)	Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности	
Б2.В.02(Н)	Производственная практика: научно-исследовательская работа	
Б2.В.04(Пд)	Преддипломная практика	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ФТД.В.03	Введение в математику	
ПК-17	готовностью проводить стандартные и сертификационные испытания материалов, изделий и технологических процессов	
Б1.В.06	Материаловедение для тонкого органического синтеза	
Б1.В.08	Лабораторные работы по физической химии органических соединений	
Б1.В.12	Инструментальные методы химического анализа в технологии тонкого органического синтеза	
Б2.В.02(Н)	Производственная практика: научно-исследовательская работа	ПК
Б2.В.04(Пд)	Преддипломная практика	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ПК-18	готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности	
Б1.В.03	Теория химико-технологических процессов	
Б1.В.04	Химия и технология органических веществ	
Б1.В.05	Основы проектирования и оборудование предприятий органического синтеза	
Б1.В.06	Материаловедение для тонкого органического синтеза	
Б1.В.11	Органическая химия для технологии тонкого органического синтеза	
Б1.В.18	Лабораторные работы по органической химии	
Б1.В.ДВ.04.01	Химия и технология органических красителей	ПК
Б1.В.ДВ.04.02	Технология продуктов тонкого органического синтеза	
Б1.В.ДВ.05.01	Физико-химические методы исследования интермедиатов тонкого органического синтеза	
Б1.В.ДВ.05.02	Квантово-химический анализ строения и свойств органических соединений	
Б1.В.ДВ.06.01	Основы технологии крашения	
Б1.В.ДВ.06.02	Введение в супрамолекулярную химию	
Б1.В.ДВ.07.01	Исследование и синтез малотоннажных органических продуктов	
Б1.В.ДВ.07.02	Исследование и синтез соединений ароматического ряда	
Б2.В.01(У)	Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности	
Б2.В.02(Н)	Производственная практика: научно-исследовательская работа	
Б2.В.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности	ПК
Б2.В.04(Пд)	Преддипломная практика	

Учебный план бакалавриата 21.03.03-19-14-40-24-060_11.УС.рпх_код направления 19.03.03_код начала подготовки 2119		Содержание	Тип
Индекс			
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты		
ПК-19	готовностью использовать знания основных физических теорий для решения возникающих физических задач, самостоятельного приобретения физических знаний, для понимания принципов работы приборов и устройств, в том числе выходящих за пределы компетенции конкретного направления	ПК	
B1.B.08	Лабораторные работы по физической химии органических соединений		
B1.B.14	Проектирование деталей машин и аппаратов химической технологии		
B1.B.ДВ.03.01	Дополнительные главы физики в технологии тонкого органического синтеза		
B1.B.ДВ.03.02	Ядерная физика в технологии тонкого органического синтеза		
B1.B.ДВ.09.01	Дополнительные главы физической химии органических соединений		
B1.B.ДВ.09.02	Химическая кинетика синтеза органических соединений		
B2.B.01(У)	Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности		
B2.B.02(П)	Производственная практика: научно-исследовательская работа		
B2.B.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности		
B2.B.04(Пд)	Преддипломная практика		
B3.B.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты		
ПК-20	готовностью изучать научно-техническую информацию, ответственный и зарубежный опыт по тематике исследования	ПК	
B1.B.03	Теория химико-технологических процессов		
B1.B.04	Химия и технология органических веществ		
B1.B.05	Основы проектирования и оборудование предприятий органического синтеза		
B1.B.09	Введение в технологию тонкого органического синтеза		
B1.B.11	Органическая химия для технологии тонкого органического синтеза		
B1.B.16	Лабораторные работы по органической химии		
B1.B.ДВ.01.01	Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза		
B1.B.ДВ.01.02	Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза		
B1.B.ДВ.04.01	Химия и технология органических красителей		
B1.B.ДВ.04.02	Технология продуктов тонкого органического синтеза		
B1.B.ДВ.05.01	Физико-химические методы исследования интермедиатов тонкого органического синтеза		
B1.B.ДВ.05.02	Квантово-химический анализ строения и свойств органических соединений		
B1.B.ДВ.06.01	Основы технологии крашения		
B1.B.ДВ.06.02	Введение в супрамолекулярную химию		
B1.B.ДВ.07.01	Исследование и синтез маломолекулярных органических продуктов		
B1.B.ДВ.07.02	Исследование и синтез соединений ароматического ряда		
B2.B.01(У)	Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности		
B2.B.02(П)	Производственная практика: научно-исследовательская работа		

Индекс	Содержание	Тип
Б2.В.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности	
Б2.В.04(Пд)	Преддипломная практика	
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	
ФТД.В.02	Перевод научно-технической литературы	

Индекс	Наименование	Формируемые компетенции
Б1.В.10	Теория вероятностей и математическая статистика в технологии тонкого органического синтеза	ПК-16
Б1.В.11	Органическая химия для технологии тонкого органического синтеза	ПК-16; ПК-18; ПК-20
Б1.В.12	Инструментальные методы химического анализа в технологии тонкого органического синтеза	ПК-10; ПК-16; ПК-17
Б1.В.13	Экология в технологии тонкого органического синтеза	ОПК-2; ОПК-3; ПК-4
Б1.В.14	Проектирование деталей машин и аппаратов химической технологии	ПК-16; ПК-19
Б1.В.15	Проектирование процессов и аппаратов химической технологии	ПК-4; ПК-11; ПК-16
Б1.В.16	Начертательная геометрия в технологии тонкого органического синтеза	ОК-7; ОПК-5; ПК-9
Б1.В.17	Электронные дисциплины по физической культуре и спорту	ОК-7; ОК-8
Б1.В.18	Лабораторные работы по органической химии	ПК-16; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.01	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.1	ПК-3; ПК-9; ПК-10; ПК-20
Б1.В.ДВ.01.01	Основы менеджмента и маркетинга в технологии тонкого органического синтеза	ПК-3; ПК-9; ПК-10; ПК-20
Б1.В.ДВ.01.02	Основы технического регулирования и управления качеством в технологии тонкого органического синтеза	ПК-3; ПК-9; ПК-10; ПК-20
Б1.В.ДВ.02	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.2	ПК-10; ПК-16
Б1.В.ДВ.02.01	Вычислительная математика в технологии тонкого органического синтеза	ПК-10; ПК-16
Б1.В.ДВ.02.02	Дискретная математика в технологии тонкого органического синтеза	ПК-10; ПК-16
Б1.В.ДВ.03	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.3	ПК-16; ПК-19
Б1.В.ДВ.03.01	Дополнительные главы физики в технологии тонкого органического синтеза	ПК-16; ПК-19
Б1.В.ДВ.03.02	Ядерная физика в технологии тонкого органического синтеза	ПК-16; ПК-19
Б1.В.ДВ.04	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.4	ПК-10; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.04.01	Химия и технология органических красителей	ПК-10; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.04.02	Технология продуктов тонкого органического синтеза	ПК-10; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.05	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.5	ПК-16; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.05.01	Физико-химические методы исследования интермедиагов тонкого органического синтеза	ПК-16; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.05.02	Квантово-химический анализ строения и свойств органических соединений	ПК-16; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.06	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.6	ПК-4; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.06.01	Основы технологии крашения	ПК-4; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.06.02	Введение в супрамолекулярную химию	ПК-4; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.07	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.7	ПК-10; ПК-18; ПК-20

Индекс	Наименование	Формируемые компетенции
Б1.В.ДВ.07.01	Исследование и синтез малотоннажных органических продуктов	ПК-10; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.07.02	Исследование и синтез соединений ароматического ряда	ПК-10; ПК-18; ПК-20
Б1.В.ДВ.08	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.8	ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3; ПК-9
Б1.В.ДВ.08.01	Механические процессы и аппараты химической технологии	ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3; ПК-9
Б1.В.ДВ.08.02	Механика химических процессов технологии тонкого органического синтеза	ОПК-1; ОПК-2; ОПК-3; ПК-9
Б1.В.ДВ.09	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.9	ПК-16; ПК-19
Б1.В.ДВ.09.01	Дополнительные главы физической химии органических соединений	ПК-16; ПК-19
Б1.В.ДВ.09.02	Химическая кинетика синтеза органических соединений	ПК-16; ПК-19
Б1.В.ДВ.10	Дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.10	ПК-16
Б1.В.ДВ.10.01	Основы квантовой химии органических веществ	ПК-16
Б1.В.ДВ.10.02	Введение в химическую технологию	ПК-16
Б2	Практики	ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-12; ПК-13; ПК-14; ПК-15; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20
Б2.В	Вариативная часть	ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-12; ПК-13; ПК-14; ПК-15; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20
Б2.В.01(У)	Учебная практика: практика по получению первичных профессиональных умений и навыков, в том числе первичных умений и навыков научно-исследовательской деятельности	ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20
Б2.В.02(Н)	Производственная практика: научно-исследовательская работа	ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-12; ПК-13; ПК-14; ПК-15; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20
Б2.В.03(П)	Производственная практика: практика по получению профессиональных умений и опыта профессиональной деятельности	ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-12; ПК-13; ПК-14; ПК-15; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20
Б2.В.04(ПД)	Преддипломная практика	ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-12; ПК-13; ПК-14; ПК-15; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20
Б3	Государственная итоговая аттестация	ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-12; ПК-13; ПК-14; ПК-15; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20
Б3.Б	Базовая часть	ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-12; ПК-13; ПК-14; ПК-15; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20
Б3.Б.01	Защита выпускной квалификационной работы, включая подготовку к защите и процедуру защиты	ПК-1; ПК-2; ПК-3; ПК-4; ПК-5; ПК-6; ПК-7; ПК-8; ПК-9; ПК-10; ПК-11; ПК-12; ПК-13; ПК-14; ПК-15; ПК-16; ПК-17; ПК-18; ПК-19; ПК-20
ФТД	Факультативы	ОК-5; ОК-9; ОПК-6; ПК-4; ПК-16; ПК-20
ФТД.В	Вариативная часть	ОК-9; ОПК-6; ПК-4
ФТД.В.01	Гражданская защита в чрезвычайных ситуациях	ОК-5; ПК-20
ФТД.В.02	Первая научно-технической литературы	ПК-16
ФТД.В.03	Введение в математику	ПК-16

СВОДНЫЕ ДАННЫЕ Учебный план бакалавриата '1210031-10-12345-241555_ТТО(ОГ) РМ', код направления 18.03.01, год начала подготовки 2010

	Итого					Курс 1		Курс 2				Курс 3			Курс 4				Курс 5		
	Баз. %	Баз. %	ДБ(ОТ Баз.) %	З.е.			Всего	Сем 1	Сем 2	Всего	Сем 3	Сем 4	Всего	Сем 5	Сем 6	Всего	Сем 7	Сем 8	Всего	Сем 9	Сем 10
				Мин.	Макс.	Факт															
Итого (с факультативами)				238	280	247	48	28	21	55	27	28	85	29	26	47	29	18	41	20	21
Итого по ОП (без факультативов)				231	243	240	46	25	21	51	25	26	50	29	26	47	29	18	41	20	21
Дисциплины (полн.лн)	53%	47%	38,2%	210	216	216	46	25	21	51	25	26	52	29	23	44	29	15	23	17	6
Базовая часть				114	126	114	42	21	21	27	22	5	29	15	14	16	11	5			
Всехватная часть				92	102	102	4	4		24	3	21	23	14	9	28	18	10	23	17	6
Практики	0%	100%	0%	15	18	18							3		3	3		3	12	3	9
Всехватная часть				15	18	18							3		3	3		3	12	3	9
Осуществленная итерация аттестации				6	9	6													6		6
Базовая часть				6	9	6													6		6
Факультативы				7	7	7	3	3		4	2	2									
Всехватная часть				7	7	7	3	3		4	2	2									
Учебная нагрузка (акад.час/нед)				44,4			-	61,1	31,3	-	47,1	59	-	50,6	46,8	-	50,6	27	-	34,9	20,6
ОП, факультативы				772,8			-	157,6		-	188		-	174,8		-	188,8		-	53,6	
в том числе по элект. Анц. по ф.к.				18,6			-	6,2		-	6,2		-	6,2		-			-		
Блок Б2				22,0			-			-			-	0,2		-			0,2		22,4
Блок Б3							-			-			-			-			-		
Блок Б7Д				28,8			-	12,4		-	16,4		-			-			-		
Итого по всем блокам				924,4			-	170		-	204,4		-	175		-	159		-	116	
ЭКЗАМЕН (ЭК)							5	3	2	6	3	3	7	2	3	4	3	1	2	1	1
ЗАЧЕТ (ЗА)							5	2	3	4	1	3	5	2	3	2	1	1	1	1	1
ЗАЧЕТ С ОЦЕНКОЙ (ЗАО)							2	1	1	3	2	1	3	1	2	4	2	2	4	2	2
Курсовой проект (КР)													1	1		1	1		1	1	
КУРСОВАЯ РАБОТА (КР)							1		1												
Процент ... занятий от аудиторных (%)	пациенты					41,2%															
к интерактивной форме						57,4%															

Номер	Аббревиатура	Название кафедры
1		Органической химии
2		Физики
3		Физической химии
4		Общей и неорганической химии
5		Аналитической химии
6		Коллоидной химии
7		Квантовой химии
8		Высшей математики
9		Иностранных языков
10		Общей химической технологии
11		Процессов и аппаратов химической технологии
12		Электротехники и электроники
13		Механики
14		Стандартизации и инженерно-компьютерной графики
15		Мембранной технологии
16		Истории и политологии
17		Философии
19		Русского языка
20		Физического воспитания
21		Общей технологии силикатов
22		Химической технологии стекла и оптических материалов
23		Химической технологии керамики и огнеупоров
24		Химической технологии композиционных и вязущих материалов
25		Химии высоких энергий и радиохимии
26		Технологии редких элементов и наноматериалов на их основе
27		Технологии изотопов и водородной энергетики
28		Наноматериалов и нанотехнологии
29		Технологии неорганических веществ и электрохимических производств
30		Химии и технологии кристаллов
31		Химии и технологии органического синтеза
32		Технологии химико-фармацевтических и косметических средств
33		Химической технологии углеродных материалов
34		Химии и технологии биомедицинских материалов
35		Технологии основного органического и нефтехимического синтеза
36		Технологии тонкого органического синтеза и химии красителей
37		Экспертизы в допинг- и наркоконтроле
38		Химической технологии полимерных композиционных лакокрасочных материалов и покрытий
39		Химической технологии пластических масс
40		Технологии переработки пластмасс
41		Химии и технологии органических соединений азота
42		Химии и технологии высокомолекулярных соединений
43		Техносферной безопасности
44		Кибернетики химико-технологических процессов
45		Компьютерно-интегрированных систем в химической технологии

СПИСОК КАФЕДР Учебный план бакалавриата 'z180301-19-12345-341685_ТТОС(1).plx', код направления 18.03.01, год начала п

Номер	Аббревиатура	Название кафедры
46		Информационных компьютерных технологий
47		Биотехнологии
48		Промышленной экологии
49		Экономической теории
50		Менеджмента и маркетинга
51		Гражданского, авторского и экологического права
52		Криминалистики и уголовного права
53		Государственно-правовых дисциплин
54		Логистики и экономической информатики
55		Информатики и компьютерного проектирования
56		Экологии мегаполисов
57		ЮНЕКО "Зеленая химия для устойчивого развития"
58		Социологии
59		Инновационных материалов и защиты от коррозии
60		Учебно-научный центр магистерской подготовки "Биоматериалы"
61		ВХК РАН