

# Да здравствует 1 Мая — день международной солидарности трудящихся, день братства рабочих всех стран!

Пролетарии всех стран, соединяйтесь!

## МЕНДЕЛЕЕВЕЦ

Орган парткома, комитета ВЛКСМ, профкома, месткома и дирекции Московского ордена Ленина химико-технологического института имени Д. И. Менделеева

№ 14 (698)

Среда, 30 апреля 1958 г.

Цена 20 коп.

### ВПЕРЕД К ПОБЕДЕ КОММУНИЗМА!

Первого мая 1958 года миллионы трудящихся всего мира демонстрируют свое единство и сплоченность, свою непреклонную волю бороться за счастье человечества.

Наша страна встречает международный праздник трудящихся в обстановке подъема трудовой и политической деятельности. Перестройка управления промышленностью привела к еще более быстрым темпам ее роста. Производство средств производства за прошлый год возросло на 11%, а средств потребления — на 8%. За один 1958 год будет выработано столько электроэнергии, сколько было произведено за первые 21 год советской власти.

Продукция машиностроения — основы технического прогресса всех отраслей народного хозяйства — увеличилась по сравнению с 1913 годом более чем в 200 раз. Все больше сокращается расстояние, отделяющее нашу страну от наиболее развитой капиталистической страны — США по производству важнейших видов промышленной продукции. Предприятия легкой и пищевой промышленности все полнее удовлетворяют материальные и культурные потребности нашей страны.

Коммунистическая партия мобилизует творческую энергию народа на быстрейшее выполнение задачи — добиться в течение 15 лет увеличения выпуска продукции в решающих отраслях индустрии в 2—3 раза, более быстрыми темпами развивать производство товаров народного потребления. Эти величественные планы единодушно поддержаны всем народом. Идет настойчивая борьба за неуклонный рост производительности труда, снижение себестоимости, улучшение качества продукции, за дальнейший технический прогресс.

Коллектив нашего института внес свою долю в общие достижения страны — подготовлены тысячи квалифицированных инженеров, активно работающих в промышленности и научных институтах; реализовано в промышленности большое число работ наших кафедр. В 1957 году смонтированы и пущены в работу установки по улавливанию драгоценных металлов из отходов производства на пяти ювелирных фабриках. Годовая экономия составляет несколько сот тысяч рублей. Смонтирована и пущена установка для непрерывного получения пороэластика — нового эластичного пористого материала (кафедра технологии высокомолекулярных соединений). На заводе № 1 Михаила в 1957 году внедрен

Вместе с советским народом

большими достижениями встречаются первомайский праздник народы всех стран могучего социалистического лагеря. Замечательные до-

стижения стран социалистического

лагеря возможны только на ос-

нове братской, бескорыстной

взаимопомощи. С помощью Совет-

ского Союза в настоящее время в

социалистических странах строится

около пятистот промышленных

предприятий. Социалистические

страны помогают друг другу соз-

давать и развивать отечественную

индустрию и готовить кадры для

нее. В нашем институте учатся

студенты многих социалистиче-

ских государств. Они прилагают

все силы для того, чтобы стать

высококвалифицированными спе-

циалистами. Задача нашего кол-

лектива помочь им в этом.

Да здравствует Первое Мая —

день международной солидарно-

сти трудящихся!

—

### Май в Бухаресте

Приближается день Первого Мая. Этот праздник я люблю больше всех других праздников. Особенно мне нравится, как празднуется этот день у нас в Румынии.

В майские дни весна в Румынии в полном расцвете. Всюду зелень, цветы. Уже так тепло, что люди ходят без верхней одежды. Нарасхват берут «национальное мороженое» (так называется у нас мороженое на палочках).

Очень хорошо у нас вечером 1 мая. На площадях Бухареста выступают румынские артисты,

устраиваются танцы, но почти весь город идет в парк И. В. Сталина. Это самый большой парк в Бухаресте, шесть озер, съединенных между собой шлюзами, опоясывают его. В этот вечер воды озер освещаются разноцветными прожекторами, что очень красиво. Всюду слышатся смех, песни под скрипку или гитару.

Наконец, в полночь поднимаются тосты в честь 1 Мая. Прячно думать, что в этот день вместе с тобой за счастливую жизнь поднимают бокал трудящиеся всего земного шара.

А. МАНОЛЕ.

Работники советской науки и высших учебных заведений! Боритесь за дальнейший расцвет науки, повышайте ее роль в техническом прогрессе, улучшайте подготовку специалистов! Да здравствует передовая советская наука — детище социализма!

### ВЕЧНО СИЯЙ НАД РЕСПУБЛИКОЙ НАШЕЙ,



### Восточный ветер сильнее западного...

Дорогие товарищи преподаватели, сотрудники и студенты института! От имени китайских студентов и аспирантов разрешите поздравить вас с праздником 1 Мая.

У нас на родине, как и в СССР, студенты всегда являются активными участниками подготовки и проведения праздника 1 Мая. За неделю до праздника в свободное время они наводят порядок в комнатах общежития, делают цветы для оформления колонны и транспаранты, отображающие студенческую жизнь и учебу. Пишут лозунги, в которых отражены призывы партии, стремление к миру, любовь к родине и к руководителям партии и правительства.

### ПЕРВОМАЙСКАЯ ДЕМОНСТРАЦИЯ

1 мая в г. Москве на Красной площади состоится демонстрация представителей трудящихся.

В демонстрации примет участие колонна нашего института в составе 1500 человек.

Руководитель институтской колонны — В. П. Дымов.

Сбор на демонстрацию 1 мая в 7 ч. 30 мин. у главного входа. Выступление колонны — в 8 ч.

Накануне праздника студенты в общежитии готовят для себя праздничную одежду.

Количество участников демонстрации для каждого института ограничено, но все хотят участвовать. Кто пойдет на демонстрацию — решает актив групп.

Ранним утром 1 мая, встав дождя, студенты поездом, машиной или пешком направляются к центру города (все вузы расположены на расстоянии 20 км от города) и на площади Тянь-аньмэнь демонстрируют свою сплоченность и организованность.

1 мая прошлого года демонстрацию трудящихся КНР вместе с нашими руководителями партии и правительства приветствовал

дорогой и любимый китайским народом, гость К. Е. Ворошилов.

Появление на трибуне т. Мао Цзе-дуна и т. Ворошилова демонстранты встречали криками приветствия и аплодисментами. Вся площадь заполняется возгласами: «Миру мир!», «Да здравствует великая дружба между СССР и Китаем!», «Да здравствует Ворошилов, да здравствует Мао Цзе-дун!».

Вечером 1 мая на площади Тянь-аньмэнь особенно радостно и весело. В честь праздника производится салют, небо окрашивается разноцветными огнями. Люди всех профессий столицы и

гости из-за рубежа поют и танцуют. Так продолжается до самой ночи. Не покидая трибуну и наш любимый вождь и дорогой гость тов. Ворошилов. От этого праздника был еще веселей и светлей.

Скоро наступит 1 мая 1958 года. Нынешний праздник необычный. Теперь восточный ветер по силе уже сильнее западного! Советский народ встречает праздник огромными успехами в строительстве коммунизма. Китайский народ встречает его победой в борьбе с буржуазными правыми элементами в ходе победоносной борьбы против консерватизма и расточительства в стране.

Мы, китайские студенты и аспиранты института, будем вместе с вами отмечать праздник 1 Мая. Вместе с вами мы будем веселиться и участвовать в демонстрации. Вместе с вами будем провозглашать: «Да здравствует единство трудящихся всего мира! Да здравствует нерушимая дружба между Советским Союзом и Китаем!».

Китайские студенты и аспиранты, обучающиеся в институте им. Менделеева,

## Пусть наш пруд вливается в общий пруд советского народа

25 апреля состоялось собрание комсомольского актива института, на котором обсуждался вопрос о летних работах. XVI комсомольская конференция приняла решение считать всех студентов мобилизованными на лето. Какие нам предстоит дела? Прежде всего целина! Наш институт посыпает на целину комсомольскую ударную бригаду. Уже сейчас на одном только органическом факультете подали заявления о поездке на целину 117 человек. Из всех желающих предстоит отобрать самых достойных. Еще очень много дел у нас внутри института. Надо расчистить двор, озеленить территорию, привести в порядок помещения института. Это поручено сделать II курсу (силикатный и ИХТ факультеты) посыпают 180 человек, органики и физ.-хим. 70 человек.

Все девушки IV курса будут работать по озеленению. Часть второкурсников физико-химического и органического факультетов направляется в колхоз им. Швернико Калужской области.

Студенты III курса едут на практику, где должны отработать по 20 часов в честь 40-летия комсомола.

Студенты 3 курса побывают по 2-3 недели в агитпоходах по различным маршрутам. Участники агитпоходов должны провести беседы, прочитать лекции, рассказать о достижениях советского народа в борьбе за коммунизм.

## Студенты — промышленности

У кафедры пирогенных процессов МХТИ с Нижнетагильским металлургическим комбинатом давние связи. Ежегодно студенты 5 курса проходят там преддипломную практику. В этом году наш руководитель практики, доцент топливного факультета доц. Г. Н. Макаров предложил заводу создать опытную установку для непрерывного коксования — колыванскую печь, одним из авторов которой он является. Осуществление проекта в промышленных масштабах сулит значительный экономический эффект.

Предложение было принято заводом при условии, что рабочий проект установки будет создан институтом. К этой работе были привлечены студенты пятого курса — коксники. Ребята с большим увлечением работали над предложенной темой, проявили много инициативы и умения применять на практике знания, полученные в институте. Особенно хочется отметить студентов Каршенаума А., Ефремова Л., выполнивших основную часть работы. В работе приняли участие Омельченко Б., Еськов В., Денисенко Г., Вакар В., Иванов Е., Кочетов В., Салтыбаев Д. Сейчас эта работа продолжается в дипломном

Это отвечает задачам, поставленным XIII съездом ВЛКСМ. Большая ответственность ложится на комсоргов групп, которые обязаны возглавлять работу по организации агитпоходов. Это особо подчеркнуло в своем выступлении секретарь комитета ВЛКСМ В. Легасов.

Для проверки работы студентов летом, создан комсомольский отдел кадров. Теперь будет проверяться работа каждого комсорга, в отличие от прошлого года, когда обращали внимание лишь на тех студентов, которые либо плохо, либо вообще нигде не работали.

На активе также стоял вопрос о книге почета. Было единогласно решено внести в книгу почета фамилии лучших выпускников, руководителей комсомольской работы в институте:

М. Кузнецова (физико-химический факультет).

М. Меламед (органический факультет).

Т. Цупак (неорганический факультет).

Л. Лузина (топливный факультет).

Г. Фомина (силикатный факультет).

Н. Шишменцева (силикатный факультет).

А. Краснова, Р. Грудинина, А. Мальцева (неорганический факультет).

И. Ярмольчук, III курс органического факультета.

## ЗАЯВЛЕНИЕ

От студентов 4-й группы I курса поступило заявление в комитет ВЛКСМ нашего института. Ниже мы помещаем текст этого заявления.

В комитет ВЛКСМ МХТИ им. Менделеева от студентов 4-й группы I курса неорганического факультета.

ЗАЯВЛЕНИЕ

Мы, нижеподписавшиеся, студенты 4-й группы I курса просим послать нас на целину в один совхоз.

Студенты: ИВАНОВ, ЮДИН, БАРКОВА, ВОРОБЬЕВА и др.

проекте Саши Каршенаума.

Весной текущего года опытная установка кольцевой печи будет построена и пущена. Студенты 4 курса нашего факультета, которые едут в мае этого года на практику в Нижний Тагил, примут участие в строительстве.

Такая конкретная нужная работа делает производственную практику студентов более осмысленной и интересной, она приносит большую пользу заводу и институту.

Группа студентов  
II группы 5 курса.

## Комсомольские воскресники

20 апреля солнечным утром вышли студенты ИХТ факультета, чтобы навести порядок на территории своего корпуса общежития. Не все сразу, но постепенно из недр корпуса появлялись все новые и новые люди, жаждущие получить лопату, лом или носилки, которые нелегко было достать особенно под конец работы. Не пожелавшие утруждать себя физически, сопровождали трудовую деятельность товарищей громкой музыкой радиол и широкими улыбками из открытых окон общежития.

Под дружными ударами лопат и ломов в руках Языкова, Ткаченко и других «лед тронулся», освобождая место для будущей спортивной площадки. Благодаря стараниям девушек дорожки газонов приняли определенные очертания, освободившиеся от прошлогоднего мусора, камней и сухих листьев. Даже заядлый волейболист Демченко, не отличающийся любовью к какому-либо делу вообще, взялся окапывать молодые деревца, старательно взрыхляя почву. Тяжелые носилки в руках Смельницкого и Лисовского не раз доставляли чистый желтый песок на дорожки скверика. Все, кто работал на воскреснике, остались доволны, чему способствовало весенное солнце и свежий воздух. Недовольными остались только наши товарищи-китайцы, которым нехватило работы.

Как эстафетную палочку рабочий инструмент передали в этот день в V корпус, студенты которого после продолжительной раскачки собрались с духом и быстро сделали все необходимое.

Досадно было видеть равнодушные к работе девушек неорганического и органического факультетов. Большинство жильцов V корпуса — девушки, но на воскреснике их было очень мало. Видно, не пожелали пачкать свои руки. А вот девчата, живущие в VI корпусе (силикатный и топливный факультеты) вместе с ребятами с душой потрудились, убирая территорию вокруг корпуса. Правда, наведению порядка около VI корпуса мешает текущий ремонт, однако при желании студенты могут оборудовать около своего корпуса весьма приличную спортивную площадку.

Проведенные в общежитии воскресники показали, что дружный коллектив наших студентов может все сделать для благоустройства своей жизни вне института.

Г. ЛИПГАРДТ.

## Дипломные работы органиков

Студенты пятого курса сейчас напряженно работают над своими дипломными проектами и исследовательскими работами. Совсем немного времени осталось до того дня, когда они получат дипломы, распрощаются с институтом и начнут работу на производстве.

Мы обратились к доценту Б. И. Степанову (кафедра промежуточных продуктов и красителей) с просьбой рассказать о некоторых работах, ведущихся на кафедре. Темы работ дипломантов тесно связаны с научной работой, ведущейся на кафедре. Студенты Айнгорн, Оголова, Богданова и Арнич работают над проблемой, касающейся высокой подвижности атома хлора в некоторых азокрасителях. Используя это свойство атома хлора, можно из вполне доступных веществ получить много гораздо менее доступных, но ценных соединений, очень простым способом. Например, студентка Оголова, используя о-хлорметаниловую кислоту, которая может быть получена в большом количестве из отходов производства ДДТ, пытается получить ценный промышленный продукт для синтеза высокопрочного коричневого красителя. Перед студенткой Айнгорн стоит задача разработать способ получения

ния ряда соединений б-аминоди-фениламина, используя ту же кислоту.

Студент Арнич изучает условия получения симметричных и несимметричных биарилов, которые в дальнейшем могут быть превращены в ценные промышленные продукты для прочных красителей.

Студентка Богданова изучает возможности использования высокой подвижности атома хлора в некоторых азокрасителях для синтеза труднодоступных производных нафталинового ряда.

На кафедре пластических масс ведется много интересных работ, связанных с изучением свойств пластмасс и способами их получения.

Как рассказал нам доцент А. Б. Даванков, успешно идет работа у студента Бабчинцера, которая работает над улучшением химических превращений в макромолекулах сополимеров стирола с дивинилбензолом.

Сущность работы — включение в состав высокомолекулярных, нерастворимых в воде и органических растворителях соединений функциональных реакционноспособных групп.

Итогом работы должно быть получение сильных нерастворимых в во-

де органических оснований, константа диссоциации которых приближается к константе диссоциации щелочей. Полученные материалы будут использованы в процессах ионного обмена в качестве новых видов адсорбентов.

М. Меламед ведет работу по разработке получения конденсационных смол в виде зерен правильной сферической формы. Сферическая форма частиц смолы обеспечивает равномерное распределение потока жидкости по сечению аппарата, что имеет важное значение при осуществлении процессов ионного обмена в современной адсорбционной технике.

А. Краснов занимается разработкой способа получения древесных пластиков на основе химической обработки древесных отходов.

Студенты Троицкий, Кралова, ведут работу по получению термостойких смол и пластмасс на основе фурфурола и фосфорокремневых соединений кетонов.

Работа Гиттермана посвящена получению электроннообменных смол, обладающих восстановительными свойствами.

БЕРКОВИЧ Э.

## НАШИ ТОВАРИЩИ

## Они пришли с производством

В нашей группе учатся много ребят и девушек, пришедших в институт с производством. Все они серьезные люди, но учиться им, конечно, трудно — не один год они работали, прежде чем пришли в институт. Возьмем, хотя бы Юдина Анатолия. Он служил в Советской армии, работал на заводе. Анатолия в группе уважают, избрали его профоргом.

Маша Фатеева — старательная, общительная девушка, занимается спортом. Ребята стараются помочь Маше в учебе.

В общежитии живет студентка Эмма Логинова — тоже бывшая производственница, способная, хороший товарищ, она помогает многим по черчению. Жаль только, что общественной работой Эмма пока не занимается.

Мы рассказали только о некоторых студентах, пришедших в институт с производством. Но и все остальные — хорошие, серьезные люди. Можно пожелать им успехов в овладении знаниями, упорства в преодолении трудностей студенческой жизни.

Студенты 4 группы I курса.

## В. С. Ермин

Большим уважением пользуется в группе и на инженерном химико-технологическом факультете В. С. Ермин. И это не удивительно — Василий Степанович — участник Отечественной войны, после демобилизации он работал на заводе, затем кончил с отличием техникум и в 1954 году поступил в МХТИ. Жизненный опыт помогает Ермину в учебе, помогает принципиально решать все вопросы. Член партии, В. С. Ермин в течение 4 лет ведет большую общественную работу, являясь членом партбюро факультета и старостой группы.

Хочется пожелать ему еще больших успехов в учебе и общественной работе.

В. Меньшутин, зам. декана ИХТ фак.

## Е. Маркин

Маркин Женя — студент I курса, 7 группы, органического факультета. До учебы в нашем институте Женя работал на химическом заводе, с конца 1953 г. ушел по зову Партии работать в МТС. Потом служба в Советской Армии. В армии Женя — отличник боевой и политической подготовки, секретарь комсомольской организации. За период учебы в институте он показал себя с положительной стороны. Хороший, отзывчивый товарищ, серьезно относится к учебе. Учится на хорошо и отлично. Совмещает хорошую учебу с активным участием в общественной жизни группы и курса. Неудивительно, что товарищи Маркин пользуются у своих товарищем огромным уважением и авторитетом. Пожелаем Жене Маркину в день всенародного праздника наилучших успехов в учебе и общественной работе.

Студент 1-го курса 7 группы, А. ЗЕЛЬДИН.

## С. Волков

Если вы спросите у любого физхимика: «Знает ли он Сережу Волкова», — то, конечно, получите утвердительный ответ.

Все три года своего пребывания в институте Сережа Волков отлично учится и ведет большую комсомольскую работу — он заместитель секретаря комсомольского бюро физико-химического факультета. Борис проявил себя принципиальным товарищем, не-примиримым к недостаткам, строгим и взыскательным. Несмотря на это, студенты любят Бориса Огородникова.

Будучи секретарем комсомольского бюро физико-химического факультета, Борис проявил себя принципиальным товарищем, не-примиримым к недостаткам, строгим и взыскательным. Несмотря на это, студенты любят Бориса Огородникова.

Хотелось бы пожелать Сереже,

чтобы этот огонек никогда не погас и т.д.

Волков на производстве был бы таким же жизнерадостным, хорошим и внимательным инженером-менеджером.

Е. ГОРГОРАКИ, студент.



Более четырех лет работает в нашем институте повар второй категории А. Самстыкова. Ее знают и любят студенты. На раздаче телько и слышно:

— Шурочка, подайте пожалуйста...

— Как поживаете, Шурочка? Как учеба?

А. Самстыкова совмещает работу на производстве с успешной учебой в техникуме общественного питания. Почти все экзамены она сдает на «хорошо» и «отлично».

И готовит она вкусно: об этом свидетельствует то, что фотография Шурочки постоянно висит на доске почета столовой.

На снимке: А. Самстыкова на раздаче.

# Встречаем 1 Мая перевыполнением плана

Праздник 1-го Мая наши производственные мастерские встречаются новыми успехами. Первый квартал коллектива Учэкпрома окончил с перевыполнением плана — 124,7% по валу. Производительность труда по сравнению с прошлым кварталом возросла на 7,9%. Это повышение вызвано освоением новейшего оборудования, многочисленными рапортами предложениями рабочих, успехами в социалистическом соревновании.

В прошлом году нового оборудования приобретено на сумму 213,1 тыс. рублей и в этом — уже на 17,7 тыс. руб.

В этом году мы планируем дальнейшее расширение производственных площадей в цехах — механическом, стеклодувном и типо-литографском. Будет продолжаться переоборудование лабораторий.

В результате соревнования первое место сейчас занимает типо-литография. Коллектив этого цеха выполнил план I квартала на 128,8%. Ему вручено переходящее Красное знамя.

Среди наиболее крупных работ Учэкпрома можно отметить изготовление большой партии влагомеров для промышленности стройматериалов, а также партию приборов для определения тонины помола.

Много сделали рабочие электротехника цеха по реконструкции лабораторий электротехники. Сейчас идет

монтаж электрощитов на стенах, специально изготовленных столярным цехом.

Большие работы проделали механизмы и столяры цехов Учэкпрома в лаборатории процессов и аппаратов.

Необходимо отметить работу коммунистов, которые пользуются в коллективе заслуженным уважением и в своей работе показывают пример другим. Прежде всего назовем тов. Максимова В. Л. — механика мастерской точной механики, который внес три рационализаторских предложений и является хорошим общественником. Кроме того В. Максимов успешно занимается в вечернем институте.

Отлично работает Курганов А. Ф. — рабочий электротехника, который производственную работу совмещает с работой в редакции.

Молодой производственник Н. Крутиков хорошо работает профгормом механического цеха.

Так же, как тт. Максимов, Курганов, Крутиков, с хорошими результатами подошли к первомайскому празднику наши лучшие рабочие, А. М. Семенов, В. И. Каменев, С. М. Воробьев, В. М. Ефимов, М. П. Аннурова, Н. Т. Лебедева и др.

Хочется пожелать всему коллективу Учэкпрома новых успехов в 1958 году.

Л. ЩУКИН.

## Благодарность рабочим

Уважаемая редакция!

Просим Вас на страницах газеты «Менделеевец» передать столярам Учэкпрома МХТИ им. Менделеева тт. Крутикову Н. В. и Беляеву В. И. нашу большую благодарность за их хорошую и добросовестную работу, проделанную ими в кабинете марксизма-ленинизма.

Тт. Крутиков и Беляев выполняют столярные работы в кабинете марксизма-ленинизма не в первый раз. Но выполняют они любое поручение всегда с душой и большой любовью к своему делу. Так было, когда они выполняли работу в кабинете в связи с под-

готовкой к празднованию 40-летия Великой Октябрьской Социалистической революции, так и теперь, в связи с подготовкой к юбилею 88-летней годовщины со дня рождения В. И. Ленина.

Пожелаем же тт. Крутикову и Беляеву в дальнейшей своей трудовой деятельности всегда работать с душой и с не меньшим успехом на любом участке работы.

Сотрудники кабинета марксизма-ленинизма  
КИСЛИЦЫНА,  
РАБИНОВИЧ,  
ГОЛОВАЧЕВА.

## Всякий труд почетен

Какой труд в нашей стране не в почете?

Разве труд уборщицы менее нужен, чем, скажем, труд лаборанта или какого-либо другого работника? Всякий труд пользуется славой, если он с любовью отдан обществу.

Уборщица кафедры технологии связанных азота и щелочей Мария Яковлевна Волкова с любовью относится к своему делу. Ее неутомимые руки всегда находят работу — то надо вымыть пол, то вытереть пыль со столов и окон.

Убрать, подмети — это значит навести порядок и чистоту. А чистота — залог здоровья. Наши спасибо Вам, Мария Яковлевна, и благодарность в день нашего Великого Праздника Первого Мая за Ваш скромный труд, которым Вы так любовно создаете уют и чистоту.

Ермакова, Чапыжникова  
Мишина, Сеченова, Поплесова и другие работники кафедры связанных азота и щелочей.

Свою научную работу кафедра технологии лаков и красок ведет, главным образом, в области синтеза новых типов пленкообразующих веществ. В 1955 г. на кафедре были начаты и в данное время получили значительное развитие работы по синтезу эпоксидных лаковых смол, проводимые под руководством доцента М. Ф. Сорокина. Практическое применение получили эпоксидные смолы из эпихлоридина и дифенилпропана (2,2-ди- $\alpha$ -окси-фенил пропана). По заданию промышленности на кафедре уже два года ведется работа (в которой участвуют Е. Я. Ангарская и А. Н. Шувалова) по изучению механизма образования и разработке рациональных методов синтеза этих смол, обладающих рядом ценных свойств и перспективных с точки зрения сырьевых ресурсов.

Особое внимание уделяется проблеме получения новых типов эпоксидных смол. В основу этих работ положены различные, очень мало изученные реакции арилглицидных эфиров, в частности, глицидных эфиров фенола и некоторых его замещенных, а также диглицидных эфиров резорцина, гидрохинона, дифенилпропана. Используя реакции этих веществ с другими полифункциональными соединениями, оказалось возможным синтезировать разнообразные типы смол. Так, совместно с аспиранткой Венковой Е. С. изучены

реакции глицидных эфиров с алифатическими аминами и диаминами, в результате чего был разработан метод синтеза нового типа лаковых смол из арилглицидных эфиров и N, N'-замещенных этилендиамина и гексаметилендиамина. Одновременно были установлены основные закономерности указанных реакций, которые ранее не изучались. Аспиранткой Лагузиной А. М. исследованы реакции взаимодействия арилглицидных эфиров с алифатическими спиртами — как одноатомными, так и многоатомными, при этом не только были получены интересные теоретические закономерности для этих реакций, но и синтезированы новые эпоксидные смолы с хорошими свойствами, пригодные для лаков. В работе, которая ведется совместно с аспиранткой Лялюшко К. А., изучаются процессы образования смол из диглицидных эфиров и ароматических аминов и диаминов, кинетика реакций эпоксидных соединений с ароматическими аминами.

Совершенно неизученными являются реакции, связанные с полимеризацией глицидных и диглицидных эфиров, в результате которых можно получить интересные новые типы полимеров, как для лаков, так и для пластиче-

## Ученые-химики — лауреаты Ленинских премий

22 апреля было опубликовано решение Комитета по Ленинским премиям, отмечающее новые важные победы, одержанные советскими учеными на многих участках науки и техники.

В области химии Ленинские премии 1958 года присуждены профессору Горьковского университета им. Н. И. Лобачевского Г. А. Разуваеву и заведующему лабораторией Института химической физики Академии Наук СССР профессору Н. М. Эмманулю.

Отмеченные Ленинской премией работы Г. А. Разуваева посвящены изучению образования и поведения свободных радикалов в растворах. Им было показано, что металлогорганические соединения типа арилпроти, триарилвисмута, тетраарилолов и др. при облучении ультрафиолетовым светом в растворах распадаются с образованием свободных радикалов. Осуществляя подобный фотораспад металлогорганических соединений, а также генерируя свободные радикалы путем термического распада диацильных перекисей и полизианов, Г. А. Разуваев провел разностороннее изучение превращений свободных радикалов в растворах. Им было показано, например, что радикалы типа фенила отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол, а образующийся хлорбензол, в свою очередь, способен генерировать свободные радикалы фенила, которые в свою очередь отрываются от спиртов и углеводородов атом водорода и превращаются в ароматические углеводороды. В четыреххлористом углероде фенильные радикалы отрываются от растворителя атом хлора, давая хлорбензол

# Эстафета по Миусскому кольцу

## БУДНИ 8-Й ЭСТАФЕТЫ

День проведения весенней эстафеты — это праздник, который стал у нас традиционным. Обычно к большим праздникам подводят итоги работы.

Большая будничная работа была проделана и к эстафете. Спортивный клуб разослал приглашения гостям и занялся вопросом, как обеспечить порядок во время эстафеты. Все помнили, каким напряженным и драматическим был финиш прошлогодней эстафеты. Свою помощь предложили ребята из ОКБ во главе с Хаторецким.

А на факультетах в это время проводились свои эстафеты, выявлялись кандидаты в состав сборных команд.

## КТО ЭТО ВПЕРЕДИ?

И вот все на своих местах. Судьи развели спортсменов по этапам замерли на старте. В наступившей тишине стекочет кинокамера Ильи Цитовского: «Внимание! Марш!» — командует заместитель главного судьи А. П. Ежков — и девушки срываются со старта.

Стремительней всех уходит светлозеленая майка — в этой форме бежит первая команда ИФХ факультета. А кто за ней в голубой майке? Нет, это же ИХТ факультет, не органики, даже не силикатчики, хотя они, по общему мнению, должны были упорнее других бороться за победу.

После второго этапа голубая майка по-прежнему преследует команду физхимиков. Оказывается,

ся в этой форме бегут выпускники нашего института. Это Ира Чуркина (первый этап), выпускница органического факультета начала преследование команды ИФХ факультета, за которую удачно прошла этап Люся Проскурина, участвующая в эстафете второй раз. На втором этапе ветеран эстафеты Сергей Скобелев увеличил разрыв еще на одну секунду, выиграв этап у выпускника ИХТ факультета Ю. Когана.

Быстро начал сокращать разрыв Виктор Шишкин, выпускник ИХТ факультета. И, вероятно, слишком быстро, потому что после поворота на прямую Женя Иванов (четвертый курс, ИФХ факультет), легко ушел от своего противника, увеличив разрыв еще на две секунды. На следующем этапе Юля Хаймова выиграла еще одну секунду у Аллы Шишкной, выпускницы топливного факультета.

## СИЛИКАТЧИКИ ИСЧЕЗЛИ

На этом этапе случилось неожиданное. Команда силикатного факультета, за которую на предыдущем этапе неудачно выступил В. Михеев, на этом этапе перешла на четвертое место. Показав лучший результат на этапе, Люся Николаева (топливный факультет) вывела свою команду на третье место. На следующем этапе Серегин (ИХТ факультет), обойдя силикатчиков и топливников, вывел на третье место уже команду ИХТ факультета. Силикатчики непрочно стояли и на пятом месте, потому что

лучшее время на шестом этапе показали Лушкин (ИХТ факультет) и Борисов (топливный факультет). Борьба за третье — пятое места заслонила даже борьбу за первое место.

На шестом этапе Саша Ушаков фактически решил судьбу эстафеты, выиграв четыре секунды у Лени Васильева (выпускника ИХТ факультета).

## ЭТАП ЗА РИММОЙ СТЕПАНОВОЙ

Слабое выступление Л. Васильева дорого обошлось команде выпускников. Практически они потеряли шансы выйти на первое место. А команды силикатного, топливного и ИХТ факультетов получили возможность бороться за второе место. На седьмом этапе за команду топливного факультета бежала Римма Степанова, недавно выигравшая сильный забег на 800 метров в весеннем студенческом кроссе. Она отлично прошла свой этап и не только обошла Нину Смирнову (выпускницу силикатного факультета), но и увеличила разрыв между своей командой и командами ИХТ и силикатного факультетов. Уверенно прошла этот этап впервые участвующая в эстафете первокурсница ИФХ факультета Люся Назаренко.

## БОРЬБА ДО КОНЦА

К сожалению, успех Риммы Степановой топливники закрепить не сумели. Им некого было противостоять рекордсменам и чемпионам института Володе



И вот он в руках — долгожданная награда за упорный труд!

Твердохлебову, Диме Орлову, Володе Васильеву.

К девятому этапу на втором месте бежали выпускники, а Диана Орлов (сил. факультет) передала эстафетную палочку вплотную за впервые участвующими в эстафете Вдовиной (ИХТ факультет) и Прокофьевым (топливный факультет). Успех сумела развить Карина Васильева (силикатный факультет), показавшая лучший результат на этапе и обогнавшая команды ИХТ и топливного факультетов.

Исход эстафеты уже ни у кого не вызывал сомнения. На первом месте уверенно нес палочку к финишу Виталий Жаринов (ИФХ факультет), метрах в восемьдесят за него бежал представитель команды выпускников Кости Васильев, за которым с интервалом в тридцать — сорок метров следовали силикатчики. И тут случилось непредвиденное. В результате столкновения Кости Васильев, выступающий за команду выпускников, на этом этапе упал и, несмотря на все усилия, уступил второе место Виктору Денисову.

Таким образом, установив новый рекорд эстафеты на приз газеты «Менделеевец», первыми были физхимики, завоевавшие почетное звание победителей.

На втором месте команда силикатного факультета. На третьем — выпускники.

## Главное — молодежь

Наш корреспондент обратился к капитану команды ИФХ факультета Сергею Скобелеву с просьбой поделиться впечатлениями об эстафете. Вот что он рассказал:

Победа, за которую мы упорно борались в течение восьми лет, пришла к нам заслуженно. Усиление состава за счет спортсменов пятой специальности, конечно, тоже сказалось на результате.

Победу команде обеспечили наши средневики Виталий Жаринов, Борис Левин, Юра Столинев, класс которых за последний год сильно вырос. Очень ровно и хорошо прошла дистанцию Люсю Назаренко.

Больше других нас тренировали «старички» — команда выпускников. Очень хорошо, что они собирались, выступали — и выступали хорошо. На многих этапах они были основными нашими соперниками.

Выступление силикатчиков показывает, что у них в команде были слабые места. Неудача ИХТ факультета объясняется двумя причинами: солидным возрастом прошлогодней команды-победительницы и переводом одной из специальностей на другой факультет.

Наша команда состоит в основном из студентов I—III курсов. Молодежный состав наших команд служит залогом будущих успехов.

Володя пил коньяк, слушал шумные разговоры за столом и... мало понимал, о чем говорили.

— Похилял он за нее...

— А чувак-то стоящий... — доносилось до него.

Наташа молчала, изредка бросая на него вопросы, вглядываясь в него. А Володя заскучал. Сначала он с любопытством смотрел на пары, которые увлеченно танцевали что-то странное. Любопытны были нравы этих ребят, пускавших дым прямо в лицо девушкам, и девушек, которых здесь называли «чувихами». Разговор шел о том, как в прошлое воскресенье здесь подались и выбили вот это окно. А в прошлом году...

— Давай незаметно уйдем, Володя! — раздался голос Наташи.

Они вышли незамеченные и за калиткой, крепко взявшись за руки, побежали по весенней улице. Остановились.

— Знаете, почему мне захотелось уйти, Володя? — спросила девушка, подняв к нему лицо без улыбки. — Мне всегда казалась интересной эта компания. А сегодня вдруг я увидела, что любой из этих людей в трудную минуту окажется таким же трусом, как Рудольф...

И они пошли прочь с этой улицы. А вслед им неслось: «И Стамбул, и Константинополь...».

С. ВОЛОДИН.

## РАССКАЗ

# ЗНАКОМСТВО

Володя начал сердиться: не- складно получилось. Договорились, что в 7 его встретят здесь на платформе. Адрес он знал весьма приблизительно: — улица Маяковского, а вот номер дома...

Уже прочитана «Комсомолка» за вчерашнее число, уже прошли три электрички и опять опустела платформа, уже скоро восемь, а он все ждет, и праздничное настроение постепенно его оставляет, уходит.

В конце платформы трое парней громко обсуждают какую-то проблему, время от времени хватая друг друга за грудки. «Уже, видно, отметили праздник», — вздохнул Володя и решил: через 14 минут — в 8 — уеду. Ждать нет смысла. Ну что ж! Один праздничный вечеर побуду дома... Мама обрадуется, выпьем по романке с батей...

Вот опять подошла московская электричка. Прямо против Володи остановилась пара: он — худой, в светлом плаще и голубых брюках, она — красивая, нарядная...

— Пойдем, Наташа — услышал Володя, и невольно проводил взглядом этих двух. Подумал: такая девушка и этакий хлыщ рядом...

Володя взял чемоданчик (бытулка хорошего вина, широты, яблока...) — жаль, что сорвался (праздник!) и посмотрел на часы. Да, конечно, надо возвращаться в Москву.

Вдруг внимание его привлекли в теме платформы. Там уже собралась толпа, и в гуще ее виднелась белокурая головка девушки, только что сошедшей с

поездом в сопровождении стиляги в голубых брюках. Володя быстро подошел к толпе и услышал пьяные голоса:

— Кок-то, кок у него, смотрите!

— Бить таких надо!

— Да где же он?

Голубые брюки незаметно ретировались, а девушка, растерянно оглядывалась в смеющейся, злой tolle.

— Здравствуйте, Наташа, — сказал уверенно Володя и, раздвинув локтями публику, решительно взял девушку под руку. Пьяные посторонились и умолкли, с уважением глядя на его могущие плечи.

— Я случайно узнал ваше имя, девушка. Простите, что так бесцеремонно вмешался, но ... вашего партнера сейчас не найдешь — напугали его...

— Я вам очень благодарна! Как неприятно получилось...

— У меня тоже сегодня неприятность — договорился праздновать в одной компании, да вот... не встретили.

— Проводите меня до поезда. Я хочу вернуться в Москву, — сказала Наташа...

— Хотите, я буду вам петь? — спросил Володя, и, не дожидаясь ответа, запел:

«Создан наш мир насладу, За годы делаем дела столетий...»

А она, забыв про вечернюю сырость, про то, что на воздухе за- прещается петь (надо беречь голос!) подпевала, стараясь шагать с ним в ногу:

«И крепко любим, И поем, как дети...»

Девушка внимательно посмотрела на него, улыбнулась:

— Я пою... выступаю в театре.

— Значит, артистка? Интересно. Первый раз разговариваю с артисткой! Теперь я не решаюсь даже уговаривать вас идти праздновать в нашу компанию!

— Ну, что в этом особенного ... Правда, я впервые попала в такую историю, но я человек отважный, пойдемте!

Из открытых окон домов вырывалась музыка, где-то пели «Подмосковные вечера»... А они шли рядом — два случайно встретившихся человека, которые сразу повернули друг другу.

Вот и улица Маяковского. Зашли в один дом, в другой, а из третьего их не хотели отпускать — здесь собралась веселая студенческая компания из химического института, и Володя с Наташей должны были выпить по бокалу шампанского «За успехи химиков», и пообещать вернуться сюда, если не найдут своих. Они вышли радостные, забыв про не- приятности сегодняшнего вечера.

— Хотите, я буду вам петь? — спросил Володя, и, не дожидаясь ответа, запел:

«Создан наш мир насладу, За годы делаем дела столетий...»

А она, забыв про вечернюю сырость, про то, что на воздухе за- прещается петь (надо беречь голос!) подпевала, стараясь шагать с ним в ногу:

«И крепко любим, И поем, как дети...»

После того, как они зашли еще в три дома и не нашли Володину цеховую компанию, Наташа предложила: Пойдемте к нашим ребятам, здесь недалеко. Правда, там меня ждут с Рудольфом. Она нахмурилась — не хочу о нем даже вспоминать! А Володя засмеялся про себя, вспомнив мелькнувшие голубые брюки, и полетевшую вслед пивную бутылку.

— Я готов идти с вами куда угодно, Наташа.

— Там соберутся наши — из филармонии, театра.

Уже издали они услышали бравурные звуки какой-то непонятной музыки.

Маленькая уютная дача тонула в этих звуках. Когда Наташа в сопровождении Володи появилась в дверях, им настрему радостно заорали, завыли, засвистели. Володя отдал каким-то девушкам свой чемоданчик и стал знакомиться. Он немного растерялся от обилия накрашенных губ, музыки, духов. Но скоро нашел милое лицо Наташи, улыбавшейся ему, и спокойно присел рядом с какой-то девушкой. Она тут же заговорила с ним:

— Вы — знакомый Наташи? А мы уже не ждали ее — думали уйдет куда-нибудь, ведь ей везде рады — известность, из Индии только что вернулась.

— Да? — заинтересованно пронес Володя и ничего не сказал.

— Лабухи — к столу! — скомандовал в это время юноша с пестрой бабочкой.