

ОГЛАВЛЕНИЕ 7 ТОМА

	Стр.
В. Е. Тищенко. Александр Иванович Горбов. К полувековому юбилею его службы науке и родине	1329

СТАТЬИ ОБЩЕГО ХАРАКТЕРА

В. А. Киреев. О методах практического расчета упругости насыщенного пара чистых жидкостей	1
В. Н. Николаев и Н. П. Винтовкина. Поле изотерм совместной кристаллизации хлористого натрия и эпсомита	29
С. В. Горбачев. Упругость пара анабазина и никотина	388
В. А. Киреев и А. А. Попов. О равновесии в жидких смесях и растворах. Сообщение I-е. Температуры кипения и состав пара водных растворов этиленгликоля и окиси этилена	489
В. А. Киреев и Е. М. Хачадурова. О равновесии в жидких смесях и растворах. Сообщение II. Температуры кипения и состав пара системы этиловый спирт-эфир	495
А. П. Белополюский и Н. П. Александров. К вопросу об использовании природного сульфата натрия для получения соды и сульфата аммония. О переработке маточных шлоков при разложении мирабилита аммиаком и углекислотой	687
М. М. Ярлыков. Равновесное состояние растворимости систем $KCl-H_2O-NH_4Cl$ и $NaCl-H_2O-NH_4Cl$	902
Д. И. Рябчиков и В. М. Шульман. К методике получения безводных хлоридов некоторых тяжелых металлов	1162
В. А. Киреев, С. И. Каплан и В. Н. Злобин. О равновесии в жидкостных смесях и растворах. Сообщение III. Температуры кипения и состав пара систем хлористый бензил-толуол и этиленхлоргидрин — вода	1333
В. И. Лайнер и А. Д. Майнц. Выделение металлов из растворов их солей действием органических восстановителей под давлением	1423
М. К. Гроздовский и З. М. Чуханов. Процесс газификации топлива воздухом, обогащенным кислородом	1398

НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Е. С. Кронман, В. И. Бибилова и М. Л. Аксенова. Извлечение рения из молибденитов	47
С. А. Вознесенский и И. Т. Нагаткин. Исследование скорости реакции железа + медный купорос	51
С. А. Каменецкий. О скорости химической реакции на поверхности сульфидов	61
Н. Д. Литвинов и И. Э. Фурмер. Определение вязкости и плотности расплавленного желтого фосфора в интервале от 45 до 95°	321
Н. Ф. Жиров. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ VI. Сульфид цинка	343
В. Я. Аносов и С. К. Чирков. К вопросу об оптимальных условиях осаждения кремнефтористого натрия	503
М. А. Безбородов. Поведение соды при изотермическом нагревании	517
А. П. Белополюский, С. Я. Шпунт и М. Т. Серебrenникова. Равновесие взаимной системы $Na_2SO_4-NH_4HCO_3-H_2O$ при 0°	669
В. Д. Поляков. Получение металлического бария и его амальгамы	731
Е. В. Цехновицер. Коррозия латуни. Структура прокорродировавшей поверхности	867
Э. К. Лопатто и А. М. Савинаев. О растворимости сернистого газа в серной кислоте	881
Н. Ф. Жиров. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ VII. Борный ангидрид	921
А. В. Философов. О действии нормальной соляной кислоты на схватившийся глинистый цемент	1089

	Стр.
Н. Д. Литвинов, Т. А. Крюкова и Е. А. Курочкина. Определение вязкости фосфорной кислоты	1121
Н. Ф. Жиров. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ. Сообщение VIII. Борная кислота	1382

КАТАЛИЗ

И. Е. Ададуров, Д. В. Гернет и А. М. Хитун. Регенерации отравленных мышьяком ванадиевых катализаторов без выемки их из контактного аппарата	17
М. О. Хармадарьян и А. И. Бродович. Влияние носителей на контактирующую способность пентоксида ванадия	725
М. О. Хармадарьян и Г. Д. Дахнюк. Каталитическое растворение меди в серной кислоте	736
В. Ф. Постников, И. П. Кириллов и Т. И. Кунин. К вопросу об окислении на ванадиевом катализаторе газов, богатых по содержанию сернистым ангидридом и кислородом	869
И. Е. Ададуров, Д. В. Гернет и А. М. Хитун. Хромовые катализаторы для контактного окисления сернистого газа	875
И. Е. Ададуров, П. П. Будников и А. И. Рябченко. Использование отходов от производства хлористого алюминия в качестве носителей для платины при окислении SO_2 в SO_3	1147
И. Е. Ададуров и П. Д. Диденко. Причины возрастания активности платиновой сетки при окислении аммиака	1339
И. Е. Ададуров, Н. В. Апанасенко, Л. М. Орлова и А. И. Рябченко. Влияние состава и расположение контактной массы на каталитическую активность хромовых катализаторов	1355

ЭЛЕКТРОХИМИЯ

Н. И. Кобозев и Н. Н. Соколов. Физико-химическое исследование элементов воздушной деполяризации	297
В. В. Шишкин и Э. Л. Краснопольская. Электролитическое осаждение хрома под давлением	314
М. В. Курлин и А. М. Блинова. Об окислении трансформаторных масел	831
Л. Э. Краузе и П. И. Соколов. Влияние пузырьков выделяющихся газов на электропроводность раствора при электролизе	887
А. В. Памфилов и Г. Н. Кипарисов. Электрохимическое экстрагирование свинцовых соединений из руды	916

НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ТЕХНОЛОГИЯ

В. С. Ятлов, М. М. Коваленко и З. П. Виноградова. Получение фтористого алюминия взаимодействием фтористого водорода с гидратом окиси алюминия	39
Н. Ф. Жиров. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ VI. Сульфид цинка	343
Е. А. Никифоров и В. Н. Мейтина. Фосфатный метод очистки питательной воды. Альфред Горн и Е. Якуба. О новом способе быстрого и точного определения сероводорода и сернистой кислоты в генераторном газе	399
П. П. Будников. Огнеупорные материалы и их коррозия	439
К. Загвоздкин. К теории термического восстановления фосфора из фосфатов кальция по способу Вёлера	455
Б. Н. Долгов, Б. А. Болотов и А. Н. Попова. Очистка и конверсия газа, получающегося при электровозгонке фосфора	497
И. В. Гребенщиков и С. Е. Красиков. К вопросу о температуре спекания стекол	509
Т. Я. Тарасов и Н. А. Хмелевская. Получение окиси алюминия из урита сернокислым методом	529
И. И. Искольдский и О. С. Дружинина. Механика процесса обескремнивания алюминатов	740
М. В. Курлин. Новый вид силикагеля для регенерации масел	825
Г. Я. Тарасов. Материальный и энергетический баланс карбидного процесса	906
Н. Ф. Жиров. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ VII. Борный ангидрид	921
А. Г. Бергман. Физико-химическое исследование процесса получения термофосфатов I. Исследование физико-химической природы термофосфатов	1125
К. Куманин. Физико-химическое исследование процесса получения термофосфатов II. Применения освещения для визуальных наблюдений при высокой температуре	1127
А. П. Палкин и М. П. Головкин. Физико-химическое исследование процесса получения термофосфатов III. Исследование взаимодействия апатита с содой	1130

	Стр.
А. П. Палкин. Физико-химическое исследование процесса получения термофосфатов. IV. К вопросу получения Na_3PO_4	1144
П. П. Будников. К вопросу получения высококачественного „полукислоного“ огнеупорного кирпича	1153
Е. Никифоров. Определение жесткости воды калиевыми солями жирных кислот масла хлопчатника	1298
П. П. Будников, С. А. Жихаревич и С. Д. Лукова. О химически стойких огнеупорных материалах для печей производства сернистого натрия	1363
М. Татарский. Технический способ получения двуокиси титана из апатитосфеновой породы без помощи серной кислоты	1374
Н. Ф. Жиров. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ. Сообщение VIII. Борная кислота	1382
М. К. Гроздовский и З. М. Чуханов. Процес газификации топлива воздухом, обогащенным кислородом	1398

КОЛЛОИДЫ

В. Н. Алферова и Т. В. Мироненко. Адсорбционные свойства трепелов ЦЧО	73
Я. А. Фиалков и Э. М. Натансон. Исследование изменения физико-химических свойств коллоидного серебра-протаргола при его хранении	328
Н. Н. Андреев и Э. С. Автономова. Оптимальные условия коагуляции воды р. Невы	592
Н. Н. Андреев и Е. В. Андреева. Коагуляция питьевых вод с помощью сульфата алюминия	600

ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

М. В. Лихошерстов и С. В. Алексеев. Получение этиленхлоргидрина с помощью монохлормочевины	127
Н. И. Еру. Деструктивная гидрогенизация нафталина	145
И. И. Боргман. Гликолевый эфир канифоли	193
В. Е. Тищенко и Г. А. Рудаков. Превращение камфена в уксусный и муравьиный эфир изоборнеола	369
Я. Б. Ашкинази. Получение 2-нитро р-крезола из р-толуидина	373
С. В. Горбачев. Упругость пара анабазина и никотина	388
В. Н. Крестинский и А. Ещенко. К вопросу об окисляемости скипидаров из <i>Pinus silvestris</i> кислородом воздуха и чистым кислородом	535
А. Е. Арбузов и В. П. Луговкин. К методике получения фурфурола	550
Б. А. Николук. О получении хлористого бензила в железной внутри освинцованной аппаратуре	564
Г. В. Пигулевский и М. А. Иванова. О новом растительном масле из семян кедровника (<i>Pinus pumila</i> Regel)	569
Н. Д. Зелинский и М. Б. Турова-Поляк. Явления изомеризации при крекингте декагидронафталина хлористым алюминием	753
Б. А. Арбузов. Заметка к вопросу о составе русского живичного скипидара	757
Н. А. Орлов, М. Ф. Шостаковский и В. В. Шабаров. К вопросу о получении циклогексанола	760
А. М. Беркенгейм, Е. В. Яворская, О. П. Альбицкая и Т. Ф. Данкова. Методы производства бензойного альдегида и бензойной кислоты из толуола	778
О. М. Чернцов и Н. С. Дроздов. Опыты сравнения методов получения фенил-β-нафтиламина	785
А. Л. Клебанский и И. М. Долгопольский. Получение этиленгликоля и дихлорэтана	790
А. Л. Рушинский. Перспективы синтеза ценных ароматических альдегидов из нового сырья	864, 1113
Я. Б. Ашкинази и М. С. Рабинович. Восстановление 3-нитро-4-окси-толуола в 3-амино-4-окси-толуол	939
А. И. Киприянов и М. М. Дашевский. Об окислении аценафтена в аценафтенхион	944
С. Реформатский, В. Вишневский, Г. Яцун-Вишневская и А. Шульпекова. О химической природе советских натуральных каучуков и гуттаперчи	950
А. М. Хомутов. Полимеризация периллового масла	960
И. Шеттле и Н. Ключкин. Новый метод разложения ксантогената целлюлозы	972
Е. З. Плюшкин и Н. М. Четвериков. Получение кристаллической ксилозы из подсолнечной лузги	1008
Н. Я. Солечник. Эфиры ксилана	1029
Б. П. Федоров, А. И. Смирнова и П. А. Семенов. Получение бутадиена из псевдобутилена (2-бутена)	1166

	Стр.
А. Л. Клебанский и И. М. Долгопольский. Получение пропиленгликоля из пропиленхлорида	1181

КАТАЛИЗ

Н. Д. Зелинский, М. И. Ушаков, Б. М. Михайлов и Ю. А. Арбузов. О превращении ацетилена и уксусного альдегида в ацетон контактным путем	83
М. Я. Коган, Г. Д. Любарский и С. Ф. Федоров. Каталитическое получение масляного альдегида и бутанола из ацетальдегида. Получение и гидрирование кротонического альдегида	135
Е. И. Прокопец. К вопросу о механизме гидрирования нафталина при высоких температуре и давлении	159
Г. И. Дешалит. Опыт снижения сернистости кокса путем применения добавок — катализаторов в шихте	934
Н. И. Шуйкин и Э. А. Федер. Каталитическое гидрирование толуола связанным водородом	1192
М. Б. Турова, А. А. Баландина, М. С. Меркурова и М. В. Гусева. Каталитическое получение бутилацетата и бутилбутирата	1454
А. А. Ваншейдт и Э. М. Каганова. О получении спирта из этилена путем каталитической гидратации	1461

ИСКУССТВЕННОЕ ВОЛОКНО

Н. М. Соколова. Коллоидно-химические явления в процессе формирования вискозной нити. Сообщение 1-е	807
П. И. Воскресенский. О влиянии температуры на созревание вискозы	967
И. И. Шеттле и Н. Ключкин. Новый метод разложения ксантогената целлюлозы	972
П. В. Роговина и О. А. Мебус. Контроль иодометрическим способом процесса и качества мерсеризации	989
А. А. Морозов. О некоторых особенностях набухания целлофана в воде	1230

КРАСКИ И ЛАКИ

А. Е. Порай-Кошиц. О процессе крашения волокнистых материалов. Сообщение IV. Крашение шелка субстантивными красителями в присутствии хлористого аммония и предел насыщения ими шелка	91
А. Е. Порай-Кошиц. О процессе крашения волокнистых материалов. Сообщение V. Взаимодействие между животными волокнами и растворами нашатыря	99
А. Е. Порай-Кошиц. О процессе крашения волокнистых материалов. Сообщение VI. Крашение шерсти и хлопка субстантивными красителями основного характера	103
Н. Я. Солечник и Н. Д. Новосильцева. Крашение эфирно-целлюлозных пленок и лаков	187
А. Е. Порай-Кошиц. О процессе крашения волокнистых материалов. Сообщение VII. Крашение шерсти и хлопка индиго	359
А. И. Коган, Н. Н. Макаренко и П. А. Сикар. О фенольных эфирах канифоли и их применение в производстве лаков	377
Г. С. Барсуков. Эфирно-целлюлозные лаки	770
А. Я. Дринберг. Получение высыхающего масла из синтетических кислот и полимеров нефтекрекинга	1046, 1206
Н. В. Смирнов. Аппарат для испытания на механическую прочность волокон лаковых и масляных пленок	1104

ОРГАНИЧЕСКАЯ ТЕХНОЛОГИЯ

Н. А. Орлов и О. А. Радченко. К познанию гуминовых веществ. Сообщение V. Выветривание и гумификация некоторых природных битумов	113
С. С. Наметкин и А. С. Соснина. О природе сернистых соединений уральской (пермской) нефти и ее обессеривание	123
С. Л. Иванов и П. Т. Клоков. Синтез глицеридов с помощью реактива Твитчеля	171
С. Л. Иванов, Л. Е. Комарова и А. М. Коган. Изменения химического состава растительных масел при вымораживании и при обработке их поглощающими веществами	179
И. Шеттле и Н. Ключкин. Получение стеаратов целлюлозы по методу Кларка и Мальма	558
В. Лонгинов и В. Дзиркал. Абсолютирование спирта методом промывки в колонне спиртовыми растворами поглотителей	572

Д. В. Тищенко и А. Н. Чурбаков. Каталитическое омыление хлорбензола парами воды	764
И. Шеттле, Н. Ключкин и С. Коган. Об одной особенности при получении сложного эфира целлюлозы стеариновой кислоты	976
Д. Н. Грибоедов. Влияние окуривания сернистым газом на крепость хлопковой пряжи, окрашенной сернистым черным Ч. Ф.	980
А. П. Закошиков. Новый метод определения засоренности линтера	997
Е. З. Плюшкин. К вопросу получения триоксиглutarовой кислоты из ксилоты	1004
А. П. Закошиков. Новый способ оценки линтера по зрелости волокна и вычисления выходов целлюлозы при варке	1197
А. И. Бродович. Применение теорий сорбции паров к вопросу улавливания силикагелем бензола из коксового газа	1241
Н. А. Орлов и О. А. Радченко. К познанию гуминовых веществ. Сообщение VI. Выветривание кукурсита	1476
Г. А. Коржениовский. К вопросу о сульфоллизе целлюлозы	1480
П. М. Иванов. К уточнению метода Бана экстрагирования сырого жира	1523

КОЛЛОИДЫ

М. В. Чапек и Н. Е. Сакун. К физико-химии явления несмачиваемости торфа водой	197
А. В. Думанский, А. Г. Кульман и О. Н. Голосова. Связанная вода в гидрофильных коллоидных системах	585
Т. К. Гапоненков. Изменение выхода гидратопектина в зависимости от условий химического гидролиза протопектина	1037
А. И. Гершзон. Исследование процесса обезвоживания биокolloидов	1497

АГРОХИМИЯ

С. С. Драгунов. Гуминовые удобрения. I. Основные положения производства гуминовых удобрений	818
С. С. Драгунов, А. А. Куприянов, А. И. Наткина и П. А. Чесалкина. Гуминовые удобрения. Сообщение 2-е Изменение органического вещества торфов под влиянием аммиака и хлора	1055

АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Статьи общего характера

Н. П. Комарь. Метод колориметрирования Ф. Гана и Р. Клокмана в применении к цилиндрам Генера	420
С. И. Сходцев. О методике определения бромного числа для кислых продуктов	605
А. И. Амнантов. Центрифугирование, как метод изоляции осадка при количественных определениях	630
А. И. Шейнкман. Ход анализа группы сернистого аммония в присутствии PO_4''' (по методу малых количеств)	642
С. К. Чирков. О рациональной концентрации титрованных растворов	646
А. М. Белоусов и М. Г. Белоусова. Применение флотации в качественном анализе	837
С. А. Кузин. Применение метода флотации при разделении солей на составные компоненты	1065
С. К. Чирков. К методике определения растворимости, удельного веса, вязкости и электропроводности растворов солей	1323

Часть минеральная

И. В. Тананаев. Быстрое определение Sn, Cu и Sb в баббите	223
И. В. Тананаев и Г. С. Савченко. Дробное качественное и количественное определение фтора	229
Н. И. Будаков. К колориметрическому методу количественного определения титана в силикатах	233
Альфред Горн и Е. Якуба. О новом способе быстрого и точного определения сероводорода и сернистой кислоты в генераторном газе	399
З. Рудницкий. Цветная реакция на SO_3''	402
Л. М. Кульберг. Новый метод дробного открытия кобальта	406
Н. А. Тананаев и И. Д. Фролов. Определение магния в виде окиси магния в присутствии аммиачных солей	609

Н. А. Тананаев и Г. Т. Михальчишин. Капельный метод приближенного количественного определения платины	613
И. В. Алексеева. Методы определения малых концентраций. Статья 5. Определение сульфата, сульфита и сульфида	616
А. А. Борковский и Н. А. Порфирьев. Определение Na_2SiF_6 в криолите	623
А. В. Филосовов. Определение титра раствора тиосульфата натрия по $\text{Cu}(\text{NH}_4)_2\text{Cl}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	628
А. И. Амиантов. Объемное определение кальция и магния в воде (микрометод)	632
С. М. Кролевец. Методика химического анализа хромистых шлаков	636
И. В. Тананаев. Методика получения чистого фторнатра	729
А. С. Комаровский и Н. С. Полуэктов. Новая цветная реакция на бериллий капельным методом	839
А. С. Комаровский и Н. С. Полуэктов. Чувствительная реакция на борную кислоту	841
А. С. Комаровский и Н. С. Полуэктов. Чувствительная реакция на медь капельным методом	844
И. М. Коренман. О чувствительности иодокрахмальной реакции	847
Ф. П. Зоркин. Определение бром-иона в присутствии больших количеств хлор-иона	852
И. В. Тананаев и Г. С. Савченко. К методике анализа технического фтористого натрия	1071
Л. М. Кульбер. Новый метод дробного открытия меди	1079
А. В. Филосовов. Определение титра раствора перманганата при помощи углекислого кальция	1085
А. В. Филосовов. Исследование глинит-цемента, содержащего известь в негашеном виде	1087
И. М. Коренман. Быстрое микроопределение железа	1092
И. М. Коренман. Открытие и микроопределение серебра, ртути и иодидов	1094
С. Ш. Гинзбург. Метод определения углекислого калия в поташной золе	1096
Н. А. Тананаев и А. М. Шаповаленко. Капельный метод открытия анионов	1258
С. К. Чирков и А. И. Шпикельман. Количественное определение брома в растворах, содержащих хлориды калия, натрия и магния	1270
Ю. Г. Титова. Определение свободной серной кислоты в присутствии солей меди	1277
Ф. И. Тришин. Метод быстрого определения ртути	1282
М. Шиголь. Дробное открытие цинка	1285
В. Ф. Стефановский. Об уротропиновом и броматном методах определения марганца в присутствии железа	1288
Б. А. Скопинцев. Определение „окисляемости“ в водах богатых хлоридами	1295
Е. А. Никифоров. Определение жесткости воды калиевыми солями жирных кислот масла хлопчатника	1298
Н. А. Тананаев и Д. Н. Киладзе. К вопросу об ускоренном определении малых количеств сульфата	1508
С. К. Чирков и А. Н. Шпикельман. Количественное определение иодидов в присутствии бромидов и хлоридов методом потенциометрического титрования	1511

Часть органическая

Е. Н. Таран. Новый способ количественного определения редуцирующих веществ (бихроматный)	213
С. А. Гликман и Н. Рязанцев. Электрометрическое титрование искусственных смол	251
В. Болотников и В. Гуров. Иодометрический метод определения свободной серы в резине	409
М. П. Бабкин. Опыт колориметрического определения фенола в водном растворе при помощи хлорного железа	415
А. Г. Коблянский. Осаждение меди цинком, как быстрый способ определения меди в пищевых продуктах	1081
А. Малков. Определение сахаров по методу Бертрана в присутствии фосфатов VI. Окисление сахаров окисью меди в щелочной среде	1254
В. Е. Тищенко и Н. В. Кошкин. Количественное определение фурфурола с помощью дифенил-тиобарбитуровой кислоты	1307
В. С. Смирнов. Методика определения лигнина и клетчатки в одной навеске в растительных веществах	1519
И. М. Иванов. К уточнению метода Бана экстрагирования сырого жира	1523

ГИГИЕНА ТРУДА, САНИТАРИЯ

С. В. Моисеев и Н. С. Гиллер. Очистка посеребренного песка загрязненного при фильтрации питьевой воды и способы, усиливающие его олигодинамическое действие	205
---	-----

	Стр.
И. Я. Шаферштейн. Определение паров метилового и этилового спирта в воздухе.	239
Е. А. Никифоров и В. Н. Мейтина. Фосфатный метод очистки питательной воды	392
Н. П. Комарь, Н. А. Сергунин и П. Ф. Файнберг. Определение паров спирта и эфира в воздухе	424
Н. П. Комарь, П. Е. Любимов и В. А. Минаков. Определение паров нитроглицерина в воздухе	429
Н. П. Комарь и В. П. Маевская. Определение сероуглерода в воздухе	433
Н. Н. Андреев и Э. С. Автономова. Оптимальные условия коагуляции воды р. Невы	592
Н. Н. Андреев и Е. В. Андреева. Коагуляция питьевых вод с помощью сульфата алюминия	600
С. А. Вознесенский и З. А. Арон. Очистка вод газогенераторных установок, работающих на буром угле	926
Ю. Д. Гольденберг. Новая методика определения SO_2 в воздухе	1099
Б. А. Скопинцев. Определение „окисляемости“ в водах богатыми хлоридами	1295
Е. А. Никифоров. Определение жесткости воды калиевыми солями жирных кислот масла хлопчатника	1298

ПРИБОРЫ И АППАРАТЫ

А. Н. Шукарев, И. П. Кривобабко и Л. А. Шукарева. Изотермический дифенил-метановый калориметр и его применение	259
В. Ф. Журавлев. К вопросу о быстром методе определения объемного веса	263
С. А. Павлов и Н. К. Барамбойм. Термоэлектрическое реле „ВИКП“	437
Б. А. Николюк. О получении хлористого бензила в железной внутриосвинцованной аппаратуре	564
М. М. Мушкатлат и И. М. Брускин. Аппаратура для непрерывного измерения pH	857
К. В. Чмутов. Реле для термостатов	1103
Н. В. Смирнов. Аппарат для испытания на механическую прочность волокон лаковых и масляных пленок	1104
С. И. Соколов и В. А. Пчелин. О ламповом потенциометре и применении его со стеклянным электродом	1316
С. К. Чирков. К методике определения растворимости, удельного веса, вязкости и электропроводности растворов солей	1323

ФОТОГРАФИЯ

В. А. Вейденбах. Влияние некоторых веществ, применяемых в фотографической практике, на потенциал бромисто-серебряного электрода	339
---	-----

ОБЗОРЫ

Э. Х. Фрицман. Изотоп водорода	271, 469,	656
Э. Х. Фрицман. Обзор работ по атомным весам и по изотопам		279
К. Загвоздкин. К теории термического восстановления фосфора из фосфатов кальция по способу Вёлера		455
В. А. Суходский и К. М. Горбунов. Тепловые данные по конденсации цинковых паров		1109

НЕКРОЛОГИ

А. Колосов. Павел Павлович Федотьев	1116
-------------------------------------	------

ХРОНИКА

Т. Волкова. Менделеевские дни	481
Т. Волкова. Библиотека Д. И. Менделеева	483
В. Е. Тищенко. Дмитрий Иванович Менделеев и Химическое Общество	1527
С. П. Вуколов. Дмитрий Иванович Менделеев и бездымный порох	1535
М. Н. Младенцев. Дмитрий Иванович Менделеев — метролог	1539
А. И. Горбов. Дмитрий Иванович Менделеев и „Основы Химии“	1544
Э. Х. Фрицман. Юбилейный Менделеевский съезд	1555

БИБЛИОГРАФИЯ

Е. В. Цехновицер. Коррозия латуни. Структура прокорродировавшей поверхности	867
П. П. Шорыгин. А. Е. Чичибабин. „Основные начала органической химии“	867
С. А. Толкачев. Шмидт-Гадамер. „Введение в качественный анализ“	1120

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. В. А. Киреев. О методах практического расчета упругости насыщенного пара чистых жидкостей	1
2. И. Е. Ададунов, Д. В. Гернет и А. М. Хатун. О регенерации отравленных мышьяком ванадиевых катализаторов без выемки их из контактного аппарата	17
3. В. И. Николаев и Н. П. Винтовкина. Поле изотерм совместной кристаллизации хлористого натрия и эпсомита	29
4. В. С. Ятлов, М. М. Коваленко и З. П. Виноградова. Получение фтористого алюминия взаимодействием фтористого водорода с гидратом окиси алюминия	39
5. Е. С. Кронман, В. И. Бибикова и М. А. Аксенова. Извлечение рения из молибденатов	47
6. С. А. Вознесенский и И. Т. Нагаткин. Исследование скорости реакции железа с медным купорос	51
7. С. А. Каменецкий. О скорости химической реакции на поверхности сульфидов	61
8. В. Н. Алферова и Т. Вл. Мироненко. Адсорбционные свойства трепелов ЦЧО	73
9. Н. Д. Зелинский, М. И. Ушаков, Б. М. Михайлов и Ю. А. Арбузов. О превращении ацетилена и уксусного альдегида в ацетон контактным путем	83
10. А. Е. Порай-Кошиц. О процессе крашения волокнистых материалов. Сообщение IV, V и VI	91
11. Н. А. Орлов и О. А. Радченко. К познанию гуминовых веществ. Сообщение V. Выветривание и гумификация некоторых природных битумов	113
12. С. С. Наметкин и А. С. Соснина. О природе сернистых соединений уральской (пермской) нефти и ее обессеривании	123
13. М. В. Лихощерстов и С. В. Алексеев. Получение этиленхлоргидрина с помощью монохлормочевины	127
14. М. Я. Каган, Г. Д. Любарский и С. Ф. Федоров. Каталитическое получение масляного альдегида и бутанола из ацетальдегида. Получение и гидрирование кротонowego альдегида	135
15. И. И. Еру. Деструктивная гидрогенизация нафталина	145
16. Е. И. Прокопец. К вопросу о механизме гидрирования нафталина при высокой температуре и давлении	159
17. С. Л. Иванов и П. Т. Клоков. Синтез глицеридов с помощью реактива Твитчеля	174
18. С. Л. Иванов, Л. Е. Комарова и А. М. Коган. Изменения химического состава растительных масел при вымораживании и при обработке их поглощающими веществами	179
19. Н. Я. Солечник. Крашение эфиро-целлюлозных пленок и лаков	187
20. И. И. Боргман. Гликолевый эфир канифоли	193
21. М. В. Чапек и Н. Е. Сакун. К физико-химии явления несмачиваемости торфа водой	197
22. С. В. Моисеев и Н. С. Гиллер. Очистка посеребренного песка, загрязненного при фильтрации питьевой воды, и способы, усиливающие его олигодинамическое действие	205
23. Е. Н. Таран. Новый способ количественного определения редуцирующих веществ (бихроматный)	213
24. И. В. Тананаев. Быстрое определение SnCu и Sb в баббите	223
25. И. В. Тананаев и Г. С. Савченко. Дробное качественное и количественное определение фтора	229
26. Н. И. Будаков. К колориметрическому методу количественного определения титана в силикатах	233
27. А. Г. Елищур. Исследование естественного магнетита	235
28. И. Я. Шаферштейн. Определение паров метилового и этилового спирта в воздухе	239
29. С. А. Гликман и Н. Рязанцев. Электрометрическое титрование искусственных смол	251
30. А. Н. Шукарев, И. П. Кривобабко и Л. А. Шукарева. Изотермический дифенилметановый калориметр и его применение	259
31. В. Ф. Журавлев. К вопросу о быстром методе определения объемного веса	263
32. Э. Х. Фрицман. Изотоп водорода	271
33. Э. Х. Фрицман. Обзор работ по атомным весам и по изотопам	279

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. Н. И. Кобозев и Н. Н. Соколов. Физико-химическое исследование элементов воздушной деполаризации	297
2. В. В. Шишкин и Э. Л. Краснопольская. Электролитическое осаждение хрома под давлением	314
3. Н. Д. Литвинов и И. Э. Фурмер. Определение вязкости и плотности расплавленного желтого фосфора в интервале от 45° до 95°	321
4. Я. А. Фиалков и Э. М. Натансон. Исследование изменения физико-химических свойств коллоидного серебра — протаргола при его хранении	328
5. В. А. Вейденбах. Влияние некоторых веществ, применяемых в фотографической практике, на потенциал Ag/AgBr	339
6. Н. Ф. Жиров. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ. Сообщение 6-ое. Сульфидцинк	343
7. А. Е. Порай-Кошиц. О процессе крашения волокнистых материалов. Сообщение VII. Крашение шерсти и хлопка индиго	359
8. В. Е. Тищенко и Г. А. Рудаков. Превращение камфена в уксусный и муравьиный эфир изоборнеола	369
9. Я. Б. Ашкинази. Получение 2-нитро- <i>p</i> -крезола из <i>p</i> -толуидина	373
10. А. И. Коган, Н. Н. Макаренко и П. А. Сикар. О фенольных эфирах канифоли и их применении в производстве лаков	377
11. С. В. Горбачев. Упругость пара анабазина и никотина	388
12. Е. А. Никифоров и В. Н. Мейтина. Фосфатный метод очистки питательной воды	392
13. Альфред Горн и Е. Якуба. О новом способе быстрого и точного определения сероводорода и сернистой кислоты в генераторном газе	399
14. З. Рудницкий. Цветная реакция на SO ₂	402
15. Л. М. Кульберг. Новый метод дробного открытия кобальта	406
16. В. Г. Болотников и В. В. Гурова. Иодометрический метод определения свободной серы в резине	409
17. М. П. Бабкин. Опыт колориметрического определения фенола в водном растворе при помощи хлорного железа	415
18. Н. П. Комарь. Метод колориметрирования Ф. Гана и Р. Клокмана в применении к цилиндрам Генера	420
19. Н. П. Комарь, Н. А. Сергунин и П. Ф. Файнберг. Определение паров спирта и эфира в воздухе	424
20. Н. П. Комарь, П. Е. Любимов и В. А. Минаков. Определение паров нитроглицерина в воздухе	429
21. Н. П. Комарь и В. П. Маевская. Определение сероуглерода в воздухе	433
22. С. А. Павлов и Н. К. Барамбоим. Термоэлектрическое реле	437
Обзоры	
23. П. П. Будников. Огнеупорные материалы и их коррозия	439
24. К. Загвоздкин. К теории термического восстановления фосфора из фосфатов кальция по способу Вёлера	455
25. Э. Х. Фрицман. Изотоп водорода	469
Х р о н и к а	

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр
1. В. А. Киреев и А. А. Попов. О равновесии в жидких смесях и растворах. I. Температуры кипения и состав пара водных растворов этиленгликоля и окиси этилена	489
2. В. А. Киреев и Е. М. Хачадурова. О равновесии в жидких смесях и растворах. II. Температуры кипения и состав пара системы этиловый спирт — эфир	495
3. Б. Н. Долгов, Б. А. Болотов и А. Н. Попова. Очистка и конверсия газа, получающегося при электровозгонке фосфора	497
4. В. Я. Аносов и С. К. Чирков. К вопросу об оптимальных условиях осаждения кремнефтористого натрия	503
5. И. В. Гребенщиков и С. Е. Красиков. К вопросу о температуре спекания стекол	509
6. М. А. Безбородов. Поведение соды при изотермическом нагревании	517
7. Т. Я. Тарасов и Н. А. Хмелевская. Получение окиси алюминия из уррита сернокислым методом	529
8. В. Крестинский и А. Ещенко. К вопросу об окисляемости скипидаров из <i>Pinus silvestris</i> кислородом воздуха и чистым кислородом	535
9. А. Е. Арбузов и Б. П. Луговкин. К методике получения фурфурола	550
10. И. Шеттле и Н. Ключкин. Получение стеаратов целлюлозы по методу Кларка и Мальма	558
11. Б. А. Николук. О получении хлористого бензила в железной внутри освинцованной аппаратуре	564
12. Г. В. Пигулевский и М. А. Иванова. О новом растительном масле из семян кедровника (<i>Pinus pumila</i> Regel)	569
13. В. Лонгинов и В. Дзиркал. Абсолютирование спирта методом промывки в колонне спиртовыми растворами поглотителей	572
14. А. В. Думанский, А. Г. Кульман и О. Н. Голосова. Связанная вода в гидрофильных коллоидных системах	585
15. Н. Н. Андреев и Э. С. Автономова. Оптимальные условия коагуляции воды реки Невы	592
16. Н. Н. Андреев и Е. В. Андреева. Коагуляция питьевых вод с помощью сульфата алюминия	600
17. С. И. Сходцев. О методике определения бромного числа для кислых продуктов	605
18. Н. А. Тананаев и И. Д. Фролов. Определение магния в виде окиси магния в присутствии аммиачных солей	609
19. Н. А. Тананаев и Г. Т. Михальчишин. Капельный метод приближенного количественного определения платины	613
20. М. В. Алексеева. Методы определения малых концентраций. Статья 5-я. Определение сульфата, сульфита и сульфида	616
21. А. А. Борковский и Н. А. Порфирьев. Определение Na_2SiF_6 в криолите	623
22. А. В. Философов. Определение титра раствора тиосульфата натрия по $\text{Cu}(\text{NH}_4)_2\text{Cl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	628
23. А. И. Амиантов. Центрифугирование как метод изоляции осадка при количественных определениях	630
24. А. И. Амиантов. Объемное определение кальция и магния в воде (микрометод)	632
25. С. М. Кролевец. Методика химического анализа хромистых шлаков	636
26. А. И. Шейнкман. Ход анализа группы сернистого аммония в присутствии PO_4^{3-} (по методу малых количеств)	642
27. С. К. Чирков. О рациональной концентрации титрованных растворов	646
28. Э. Х. Фрицман. Изотоп водорода	656

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. А. П. Белопольский, С. Я. Шпунт, М. Т. Серебrenникова. Равновесие взаимной системы $\text{Na}_2\text{SO}_4 - \text{NH}_4\text{HCO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ при 0°	669
2. А. П. Белопольский и Н. П. Александров. К вопросу об использовании природного сульфата натрия для получения соды и сульфата аммония. О переработке маточных щелоков при разложении мирабилита аммиаком и углекислотой	687
3. М. О. Хармадарьян и Бродович. Влияние носителей на контактирующую способность пентоксида ванадия	725
4. Ив. Тананаев. Методика получения чистого фторнатра	729
5. В. Д. Поляков. Получение металлического бария и его амальгамы	731
6. М. О. Хармадарьян и Г. Д. Дахнюк. Каталитическое растворение меди в серной кислоте	736
7. И. И. Искольдский и О. С. Дружинина. Механика процесса обескремнивания алюминатов	740
8. Н. Д. Зелинский и М. Б. Турова-Поляк. Явления изомеризации при крекинге декагидронафталина хлористым алюминием	753
9. Б. А. Арбузов. Заметка к вопросу о составе русского живичного скипидара	757
10. Н. А. Орлов, М. Ф. Шостаковский и В. В. Шабаров. К вопросу о получении циклогексанола	760
11. Д. В. Тищенко и А. М. Чурбаков. Каталитическое омыление хлорбензола парами воды	764
12. Г. С. Барсуков. Эфироселлюлозные лаки	770
13. А. М. Беркенгейм, Е. В. Яворская, О. П. Альбицкая и Т. Ф. Данкова. Методы производства бензойного альдегида и бензойной кислоты из толуола	778
14. О. М. Чернцов и Н. С. Дроздов. Опыт сравнения методов получения фенил-бета-нафтиламина	785
15. А. Л. Клебанский и И. М. Долгопольский. Получение этиленгликоля из дихлорэтана	790
16. Н. М. Соколова. Коллоидно-химические явления в процессе формирования вискозной нити	807
17. С. С. Драгунов. Гуминовые удобрения. Основные положения производства гуминовых удобрений	818
18. М. В. Курлин. Новый вид силикагеля для регенерации масел	825
19. М. В. Курлин и А. М. Блинова. Об окислении трансформаторных масел	831
20. А. М. Белоусов и А. Г. Белоусова. Применение флотации в качественном анализе	837
21. А. С. Комаровский и Н. С. Полуэктов. Новая цветная реакция на бериллий капельным методом	839
22. А. С. Комаровский и Н. С. Полуэктов. Чувствительная реакция на борную кислоту	841
23. А. С. Комаровский и Н. С. Полуэктов. Чувствительная реакция на медь капельным методом	844
24. И. М. Коренман. О чувствительности иод-крахмальной реакции	847
25. Ф. П. Зоркин. Определение бром-иона в присутствии больших количеств хлор-иона	852
26. М. М. Мушкатблат и И. М. Брускин. Аппаратура для непрерывного измерения pH	857
Обзор	
27. А. Л. Рушинский. Перспективы синтеза ценных ароматических альдегидов из нового сырья	864
Библиография	867

	Стр.
В. Ф. Пбстников, И. П. Кириллов, Т. И. Кунин. — К вопросу об окислении на ванадиевом катализаторе газов, богатых по содержанию сернистым ангидридом и кислородом	869
И. Е. Ададуров, Д. В. Гернет и А. М. Хитун. — Хромовые катализаторы для контактного окисления SO_2	875
Э. К. Лопатто и А. М. Савинаев. — О растворимости сернистого газа в серной кислоте	881
А. Э. Краузе и П. И. Соколов. — Влияние пузырьков выделяющихся газов на электропроводность раствора при электролизе	887
М. М. Ярлыкков. — Равновесное состояние растворимости систем $\text{KCl} - \text{H}_2\text{O} - \text{NH}_4\text{Cl}$ и $\text{NaCl} - \text{H}_2\text{O} - \text{NH}_4\text{Cl}$	902
А. В. Памфилов и Г. Н. Кипарисов. — Электрохимическое экстрагирование свинцовых соединений из руды	916
Н. Ф. Жиров. — Об изготовлении фосфоресцирующих веществ. Сообщение 7-е. Борный ангидрид	921
С. А. Вознесенский и З. А. Арон. — Очистка вод газогенераторных установок, работающих на буром угле	926
Г. И. Дешалит. — Опыт снижения сернистости кокса путем применения добавок-катализаторов в шихте	934
Я. Б. Ашкинази и М. С. Рабинович. — Восстановление 3-нитро-4-окситолуола в 3-амино-4-окситолуол	939
А. И. Киприанов и М. М. Дашевский. — Об окислении аценафтена в аценафтенхинон	944
С. Реформатский, В. Вишневский, Г. Яцун-Вишневская и А. Шульпекова. — О химической природе советских натуральных каучуков и гуттаперчи	950
А. М. Хомутов. — Полимеризация периллового масла	960
П. Н. Воскресенский. — О влиянии температуры на созревание вискозы	967
И. Г. Шеттле и Н. Ключкин. — Новый метод разложения ксантогената целлюлозы	972
И. Шеттле, Н. Ключкин и С. Коган. — Об одной особенности при получении сложного эфира целлюлозы стеариновой кислоты	976
Д. Н. Грибоедов. — Влияние окуривания сернистым газом на крепость хлопковой пряжи, окрашенной сернистым черным ЧФ	980
П. В. Роговина и О. А. Мебус. — Контроль процесса и качества мерсеризации иодометрическим способом	989
А. П. Закощиков. — Новый метод определения засоренности линтера	997
Е. З. Плюшкин. — К вопросу о получении триоксиглутаровой кислоты из ксилозы	1004
Е. З. Плюшкин и Н. М. Четвериков. — Получение кристаллической ксилозы из подсолнечной лузги	1008
Н. Я. Солечник. — Эфиры ксилана	1029
Т. К. Гапоненков. — Изменение выхода гидратопектина в зависимости от условий химического гидролиза протопектина	1037
А. Я. Дринберг. — Получение высыхающего масла из синтетических кислот и полимеров нефтекрекинга	1046
С. С. Драгунов, А. А. Куприянов, А. И. Наткина и П. А. Чесалкина. — Гуминовые удобрения. Сообщение 2-е. Изменение органического вещества торфов под влиянием аммиака и хлора	1055
С. А. Кузин. — Применение метода флотации при разделении солей на составные компоненты	1065
Ив. Тананаев и Г. С. Савченко. — К методике анализа технического фтористого натрия	1071
Л. М. Кульберг. — Новый метод дробного открытия меди	1079
А. Г. Коблянский. — Осаждение меди цинком как быстрый способ определения меди в пищевых продуктах	1081
А. В. Философов. — Определение титра растворов перманганата при помощи углекислого кальция	1085
А. В. Философов. — Исследование глинт-цемента, содержащего известь в негашеном виде	1087
А. В. Философов. — О действии нормальной соляной кислоты на схватившийся глинт-цемент	1089
И. М. Коренман. — Быстрое микроопределение железа	1092
И. М. Коренман. — Открытие и микроопределение серебра, ртути и нодидов	1094
С. Ш. Гинзбург. — Метод определения углекислого калия в поташной золе	1096
Ю. Д. Гольденберг. — Новая методика определения SO_2 в воздухе	1099
К. В. Чматов. — Реле для термостатов	1103
Н. В. Смирнов. — Аппарат для испытания на механическую прочность волокон лаковых и масляных пленок	1104
Обзоры	1108
А. Колосов. — Павел Павлович Федотьев (Некролог)	1116
Библиография	1120

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. Н. Д. Литвинов, Т. А. Крюков и Е. А. Курочкина. Определение вязкости фосфорной кислоты	1121
2. А. Г. Бергман, К. Куманин, А. П. Палкин и М. П. Головкин. Физико химическое исследование процесса получения термофосфатов. Статьи 1—4	1125
3. И. Е. Ададунов, П. П. Будников и А. И. Рябченков. Использование отходов от производства хлористого алюминия в качестве носителей для платины при окислении SO_2 в SO_3	1147
4. П. П. Будников. К вопросу получения высококачественного „полукислого“ огнеупорного кирпича	1153
5. Д. Е. Рябчиков и В. М. Шульман. К методике получения безводных хлоридов некоторых тяжелых металлов	1162
6. Б. П. Федоров, А. И. Смирнова и П. А. Семенов. Получение бутадиена из псевдобутилена	1166
7. А. Л. Клебанский и И. М. Долгопольский. Получение пропиленгликоля из пропиленхлорида	1181
8. Н. И. Шуйкин и Э. А. Федер. Каталитическое гидрирование толуола связанным водородом	1192
9. А. П. Закощиков. Новый способ оценки линтера и зрелости волокна и вычисления выходов целлюлозы при варке	1197
10. А. Я. Дринберг. О получении высыхающего масла из синтетических кислот и полимеров нефтекрекинга	1206
11. А. Я. Дринберг, А. А. Благоданова и Е. М. Прик. О лаковых смолах, получаемых нитрованием углеводородов нефти	1223
12. А. А. Морозов. О некоторых особенностях набухания целлофана в воде	1230
13. А. И. Бродович. Применение теорий сорбции паров к вопросу улавливания силикагелями бензола из коксового газа	1241
14. А. Малков. Определение сахаров по методу Бертрана в присутствии фосфатов. Сообщение. VI. Окисление сахаров окисью меди в щелочной среде	1254
15. Н. А. Тананаев и А. М. Шаповаленко. Капельный метод открытия анионов	1258
16. С. К. Чирков и А. И. Шпикельман. Количественное определение брома в растворах, содержащих хлориды калия, натрия и магния	1270
17. Ю. Г. Титова. Определения свободной серной кислоты в присутствии солей меди	1277
18. Ф. И. Тришин. Метод быстрого определения ртути	1282
19. М. Шиголь. Дробное открытие цинка	
20. В. Ф. Стефановский. Об уротропиновом и броматном методах определения марганца в присутствии железа	1285
21. Б. А. Скопинцев. Определение „окисляемости“ в водах, богатых хлоридами	1288
22. Е. А. Нисифоров. Определение жесткости воды калиевыми солями жирных кислот	1294
23. В. Е. Тищенко и Н. В. Кошкин. Количественное определение фурфурола с помощью дифенилтиобарбитуровой кислоты	1298
24. С. И. Соколов и В. А. Пчелин. О ламповом потенциометре и применении его со стеклянным электродом	1307
25. С. К. Чирков. К методике определения растворимости, удельного веса, вязкости и электропроводности растворов солей	1316
	1323

Адрес редакции: Ленинград, 53, Университетская наб., 7/9, Университет, Химическая Лаборатория.

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. В. Е. Тищенко. — Александр Иванович Горбов. К полувековому юбилею его службы науке и родине	1329
2. В. А. Киреев, С. И. Каплан и В. Н. Злобин. — О равновесии в жидкостных смесях и растворах. III. Температуры кипения и состав пара систем хлористый бензил—толуол и этиленхлоргидрин—вода	1333
3. И. Е. Ададуров и П. Д. Диденко. — Причины возрастания активности платиновой сетки при окислении аммиака	1339
4. И. Е. Ададуров, Н. В. Апанасенко, Л. М. Орлова и А. Н. Рябченко. — Влияние состава и расположения контактной массы на каталитическую активность хромовых катализаторов	1355
5. П. П. Будников, С. А. Жихаревич и С. Д. Лукова. — О химически стойких огнеупорных материалах для печей производства сернистого натрия	1363
6. М. Татарский. — Технический способ получения двуокиси титана из апатитосфеновой породы без помощи серной кислоты	1374
7. Н. Ф. Жиров, Т. Е. Гетьман и Е. Я. Матенко. — Об изготовлении фосфоресцирующих веществ. Сообщение 8-е. Борная кислота	1382
8. М. К. Гроздовский и З. М. Чуханов. — Процесс газификации топлива воздухом, обогащенным кислородом	1398
9. В. Н. Лайнер и А. Д. Майниц. — Выделение металлов из растворов их солей действием органических восстановителей под давлением	1421
10. М. Б. Турова, А. А. Бalandin, М. С. Меркурова и М. В. Гусева. — Каталитическое получение бутилацетата и бутилбутирата	1454
11. А. А. Ваншейдт и Э. М. Казанова. — О получении спирта из этилена путем каталитической гидратации	1461
12. Н. А. Орлов и О. А. Радченко. — К познанию гуминовых веществ. Сообщение IV. Выветривание кукуерсита	1476
13. Г. А. Коржениовский. — К вопросу о сульфоллизе целлюлозы	1480
14. А. И. Геризон. — Исследование процессов обезвоживания биокolloидов	1497
15. И. А. Таранаев и Г. Н. Киладзе. — К вопросу об ускоренном определении малых количеств сульфата	1508
16. С. К. Чирков и А. И. Шпикельман. — Количественное определение иодидов в присутствии бромидов и хлоридов методом потенциометрического титрования	1511
17. В. С. Смирнов. — Методика определения лигнина и клетчатки в одной навеске в растительных веществах	1519
18. П. М. Иванов. — К уточнению метода Бана экстрагирования сырого жира	1523
19. В. Е. Тищенко. — Д. И. Менделеев и Русское химическое общество	1526
20. С. П. Вуколов. — Д. И. Менделеев и бездымный порох	1535
21. М. Н. Младенцев. — Дмитрий Иванович Менделеев—метролог	1539
22. А. Н. Горбов. — Дмитрий Иванович Менделеев и „Основы химии“	1544
ХРОНИКА	
23. Э. Х. Фрицман — Юбилейный Менделеевский Съезд	1554

Адрес Редакции: Ленинград 164, Университетская наб. д. 7/9, Университет, химическая лаборатория.