

РУССКОЕ ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКОЕ ОБЩЕСТВО

ЖУРНАЛ ПРИКЛАДНОЙ ХИМИИ

РЕДАКЦИОННАЯ КОЛЛЕГИЯ:

А. Г. БЕРГМАН, А. И. ГОРБОВ, О. Е. ЗВЯГИНЦЕВ, В. Н. ИПАТЬЕВ,
И. А. КАБЛУКОВ, Н. С. КУРНАКОВ, Е. И. ОРЛОВ, В. Е. ТИЩЕНКО,
А. Е. УСПЕНСКИЙ, Л. Ф. ФОКИН, Э. Х. ФРИЦМАН и А. Е. ЧИЧИБАБИН

ОТВЕТСТВЕННЫЙ РЕДАКТОР
А. И. ГОРБОВ

ПОМОЩНИК РЕДАКТОРА
О. Е. ЗВЯГИНЦЕВ

ТОМ ТРЕТИЙ

ГЛАВНОЕ УПРАВЛЕНИЕ НАУЧНЫМИ УЧРЕЖДЕНИЯМИ
ГОСУДАРСТВЕННОЕ ИЗДАТЕЛЬСТВО ☆ 1930

ОГЛАВЛЕНИЕ III ТОМА.

СТАТЬИ ОБЩЕГО ХАРАКТЕРА.

	Стр.
П. П. Викторов. Опыт применения потенциометра для оценки бучильного процесса	31
Б. Ронкин. Поездка на содовые озера Западной Сибири	261
С. М. Кролевец. Сточные воды коксобензольного завода и влияние их на водоемы	413
Н. Д. Аверкиев. О добыче иода из водорослей Черного моря «Красная филлофора»	589
А. П. Матвеев, Ю. Б. Пронин и О. И. Фрост. Метод непрерывного определения паров бензина в воздухе	1223
А. И. Горбов. Плотности водных растворов серного ангидрида	1233

НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

И. Е. Ададунов и Г. К. Боресков. Стойкий по отношению паров и контактных ядов ванадиевый катализатор для производства серной кислоты	11
П. П. Будников и Б. А. Хи ж. К вопросу о муллитизации огнеупорного шамотного припаса	21
В. В. Шишкин. Получение хромовых диафрагм	25
К. Н. Шабалин и В. С. Удинцева. Упругость паров CO_2 и NH_3 в аммиачно-содовом производстве	165
П. П. Будников и М. И. Некрич. К теории измельчения	191
П. И. Васильева. Аллюминат натрия как коагулянт для питьевой воды	207
В. П. Ильинский, Н. П. Лапин и Л. Н. Гольц. Электролитическое хромирование. Статья первая	309
Н. К. Воскресенская. Равновесие взаимной водной системы: хлористый натрий — серноокислый магний при 35°	321
С. З. Макаров. Физико-химическое исследование условий садки соды из рассолов содовых озер Танатар и Кучерпак	337
Н. Д. Пелих. Химическое равновесие фосфорнокальциевой соли, аммиака и углекислого аммония	351
З. А. Иофа и Л. Л. Клячко-Гурвич. Получение средней уксусно-кислой меди	361
З. А. Иофа, С. М. Кобрин и Л. Л. Клячко. Производство основной медянки из средней уксусно-медной соли	366

	Стр.
Э. Х. Фрицман. О водородистом палладии и его каталитическом действии	455
И. Е. Ададуров, Д. А. Дерибас и П. Я. Крайний. Диссоциация гипса в присутствии катализаторов	509
В. И. Николаев. Способ получения калиевой селитры и соляной кислоты	653
Н. П. Лапин и Л. Н. Гольц. Получение хромового ангидрида для хромирования	667
П. П. Будников и В. М. Лежоев. Основные шлаки доменных и их использование в целях получения бесклинкерного цемента	669
Н. Ф. Жир'ов. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ. Сообщение III.	675
С. С. Драгунов. К вопросу о степени полимеризации метафосфатов и растворимости метафосфатов кальция	797
Л. М. Зарудский. Исследование электролитического способа извлечения иода из нефтепромысловых вод	807
И. Е. Ададуров. Явления адсорбции, происходящие на поверхности станноцеолитового катализатора	833
М. М. Дубинин и С. А. Торопов. Адсорбционные свойства технических препаратов сажи	843
Е. В. Алексеевский и И. Д. Макаров. Способ приготовления активного платинового катализатора для промышленных целей	857
Е. В. Алексеевский и И. Г. Прейс. Приготовление и свойства активного дегидратирующего глиноземного катализатора для промышленных целей	859
Е. В. Алексеевский, А. П. Мусакин и И. Д. Макаров. Способ приготовления активного палладиевого катализатора для промышленных целей. Сообщение II	863
В. П. Ильинский и Н. П. Лапин. Электролитический способ получения красной кровяной соли	981
В. А. Плотников и М. М. Иваненко. Электрохимический метод получения арсенатов натрия и свинца	999
Н. Ф. Жиров. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ. Сообщение IV.	1007
М. О. Хармадарьян и К. И. Бродович. Условие образования гидросульфида натрия из сернистого натрия	1024
С. З. Макаров. О получении соды из насыщенных рассолов типа озера Танатар без механического загрязнения глауберовой солью	1031
В. Е. Тищенко и С. А. Смирнов. К вопросу о приготовлении жидкого золота	1041
А. В. Философов. О влиянии нагревания и кипячения на временную жесткость воды	1055
М. О. Хармадарьян и А. В. Петров. К вопросу об извлечении поташа из золы лузги подсолнуха	1063
И. И. Жуков. К вопросу об оптимальных условиях коагуляции при очистке воды реки Невы	1133
В. П. Ильинский и Т. Я. Тарасов. Получение персульфата аммония электролизом с высокой плотностью тока	1145
Н. П. Лапин и Л. Н. Гольц. Электролитическое хромирование. Влияние примеси азотной кислоты к хромировочным ваннам	1151
П. Н. Григорьев и И. И. Сильвестров. О высококислотоупорных материалах для химической и строительной промышленности	1155

ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ.

	Стр.
С. Н. Ушаков и А. Д. Соколов. О конденсации терпенов пихтового масла с формальдегидом	47
С. Н. Ушаков и А. В. Кон. О конденсации хлористого бензила под действием металлических галоидопроизводных	69
Е. В. Раковский и С. И. Соколов. Исследование тиюфенового (ихтиолового) масла, полученного из Кашпирского сланца	81
Н. Л. Караваев и П. Н. Одинцов. О кендырном пухе	91
М. М. Чиликин. Теплота адсорбции едкого натра клетчаткой и тепловой эффект мерсеризации	221
В. И. Оборин. Пути к получению фурфурола	231
Н. С. Коварский. К вопросу об окислении ацетил-ортотолуидина	241
А. А. Солонина и Н. А. Холево. О составе сольвентнафты	245
Н. А. Холево. Нитрация триметил-бензолов и исследование свойств их тринитропроизводных	251
В. Е. Тищенко, М. И. Лашкевич и М. Л. Скульская. О составе кубовой березовой смолы	375
Г. Ф. Комовский. К вопросу о возможности и опасности образования ацетиленистой меди в арматуре ацетиленовых баллонов и генераторов	401
В. Крестинский, А. Ливеровский и В. Мальмберг. К вопросу о составе осмольных скипидаров из <i>Pinus silvestris</i>	533
А. К. Шумейко. Установление технического метода получения терпингидрата из русских сортов скипидара	541
И. Г. Лакомкин. К вопросу о каталитическом получении ацетофенона	555
В. С. Садиков. К вопросу о применении активаторов при гидрогенизации жиров	573
Н. А. Орлов. Легкое масло смолы водяного газа	585
Б. К. Климов, В. А. Ланин и Б. И. Иванов. Исследование продуктов экстрагирования сапропеля органическими растворителями (автореферат)	631
В. Крестинский и Л. Баженова-Козловская. О левовращающем живичном скипидаре из <i>Pinus silvestris</i>	681
В. Крестинский, Ф. Солодкий и Г. Тольский. К вопросу о составе спиртовой фракции осмольных скипидаров	691
Н. А. Орлов, В. В. Тищенко и Н. Д. Лихачев. Материалы по бергинизации некоторых углей и смол	699
П. Шорыгин, И. Кизбер и Е. Смольянинова. Получение бензальдегида из хлористого бензила	721
Б. Климов и В. Ланин. Гидрогенизация и крекирование торфяной смолы под высоким давлением водорода	727
Б. А. Арбузов. К вопросу о составе печных скипидаров	867
Б. А. Арбузов. По поводу схемы Е. М. Любарского происхождения скипидаров различного состава	874
В. И. Минаев и Б. П. Федоров. Мезо-дихлорантрацен и его β -сульфокислота, как исходные продукты для получения ализарина. Сообщение II	881
В. С. Садиков и Е. А. Пожилцова. Исследование продуктов каталитического расщепления казеина	895
В. С. Садиков и Е. Блинчик. О влиянии пепсина на кожу на различных стадиях дубления	905

	Стр.
А. Я. Дринберг. О процессах пептизации и коагуляции нитро- и ацетил-целлюлоз	915
А. В. Фрост. О возможности синтеза спиртов непосредственным гидратированием олефинов	1069
А. Сапожников и К. Снитко. Исследование влияния некоторых примесей на температуру затвердения нитроглицерина	1077
С. М. Липатов. К теории деполимеризации алкалицеллюлозы. Статья I	1087
С. М. Липатов и Е. Я. Винецкая. К теории деполимеризации алкалицеллюлозы. Статья II	1097
Н. Кротова. Об изменениях гидролизного числа при гидролизе целлюлоз различной предварительной обработки	1105
В. [Е. Тищенко и М. А. Белопольский. Опыты гидрирования фенола. Гексалин, его свойства и применения	1159
П. П. Викторов и А. А. Лебедев. Влияние валентности электролитов при субстантивном крашении	1175
П. Шорыгин, В. Исагулянц, Е. Жданович. Получение анисового альдегида (обепина) окислением анетол	1199
П. Шорыгин, В. Малуя и В. Елисеева. О получении анисового альдегида (обепина) синтетическим путем	1203
С. П. Серебровский и М. М. Соловьева. Родановое число абиетиновой кислоты	1209

АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ.

А. П. Дунаев. Анализ смеси кислот фосфора	105
А. А. Васильев. Определение кобальта титрованием кобальт-нитрита калия. Ф. И. Богоявленский. Приложение способа Де-Гена к определению содержания меди в медных сплавах	121
Ф. И. Богоявленский. К вопросу об определении медного и целлюлозного чисел в клетчатке	125
А. Ф. Добрянский и Я. О. Хисин. Нитробензольный метод определения содержания ароматических углеводов	139
Д. [Тарасенков. Температуры замерзания смесей бензола с толуолом, абсолютным спиртом и бензином	143
В. Е. Тищенко и В. М. Пермякова. Об очистке технической соляной кислоты	153
К. В. Алексеевский и Я. С. Пиказин. Сравнительное исследование некоторых методов определения галоидов в органических соединениях	255
А. В. Памфилов и М. В. Алексеева. Колориметрическое определение анилина	273
А. М. Белоусов. Быстрый метод определения олова и сурьмы в сплавах с большим содержанием меди	285
А. Васильев и Н. Матвеев. Весовое определение калия в виде кобальт-нитрита натрия	437
Г. П. Кауфман и С. Ф. Юшкевич. Количественный анализ конопляного масла	443
С. А. Толкачев и М. А. Портнов. Методы анализа красного фосфора	451
И. Н. Бушмакин и Е. П. Лопатина. Методы анализа фосфористой кислоты	605
	615

	Стр.
С. В. Горбачев и И. А. Касаткина. Определение иодидов в присутствии других галоидов	623
А. Г. Белоусова, М. А. Тимохина и А. М. Белоусов. Метод быстрого определения влажности клея и желатины	741
Б. А. Скопинцев. О возможных ошибках при определении нитратов по методу Грандваль-Ляжу	747
М. О. Хармадарьян и К. О. Бродович. Упрощенный метод определения щелочных металлов	951
Б. Л. Молдавский. Новый метод определения малых количеств ртути в воздухе	955
Е. Познер и Р. А. Меликова. Определение сероводорода, метана и паровобразных углеводов при совместном их присутствии в воздухе	965
А. Б. Шахкелдиан. Колориметрическое количественное определение таннидов и оценка метода П. Мено	1117
В. И. Есафова. Об определении иодных чисел жидких жиров в эфирной среде	1217

ПРИБОРЫ И АППАРАТЫ.

А. Е. Арбузов. Лабораторные дефлегматоры для разгонки скипидара и других близкиопящих смесей	99
А. М. Белоусов. Сосуд для жидких поглотителей, помещаемых в эксикатор	440
А. М. Белоусов. Защита растворов, находящихся в бюретках, от действия света	441
Ив. Менделеев. Термостат большой точности	759

НЕКРОЛОГИ.

Сергей Федорович Жемчужный	3
Ф. Ю. Биске	301
В. Н. Королев	1125

* ХРОНИКА.

Н. С. Курнаков. О поездке на девятый съезд прикладной химии и выставку в Барселоне	291
Первая международная конференция по вопросам обогащения руд	295
Первая всесоюзная конференция по коррозии	296
В. Т. Изготовление древесной массы и картона из древесных отходов способом взрыва	297
Первая конференция заведующих лабораториями цветной и золото-платиновой промышленности	633
Первая всесоюзная конференция по химической литературе	651
Всеукраинская солевая конференция в Одессе	766
В. Тищенко. Второй пленум Комитета по химизации народного хозяйства СССР при СНК СССР	776
Совещание по коррозии и предохранению металлов	1127
А. Г. Стрельман. Всесоюзная конференция по научной метрологии	1259

БИБЛИОГРАФИЯ.

И. Ж. Jerome Alexander, Colloid Chemistry Theoretical and Applied, collected and edited, Vol. II	157
О. З. А. Fürth. Die Werkstoffe für den Bau chemischer Apparate	157
М. Немцов. Д. Н. Дурасов. Приборы высокого давления в химической лаборатории и обращение с ними	157
О. З. В. Ф. Гиллебранд. Химия силикатов. Методы анализа силикатных и карбонатных пород	158
В. К. Вальгис. Письмо в редакцию	158
О. Звягинцев. Химия и хозяйство, 1929, №№ 1, 2, 3, 4, 5	299
О. Звягинцев. «Металлург», 1929, №№ 1, 2, 3, 4	300
Н. Богданов. Проф. Л. Ф. Фокин. Синтез аммиака и органических продуктов из кокосового и водяного газов	501

ПРОТОКОЛЫ.

Протокол заседания Отделения прикладной химии Р. Ф.-Х. О. 17/X 1929 № 7	161
» » » » » » 28/XI 1929 № 8	162
» » » » » » 19/XII 1929 № 9	163
» » » » » » 16/I 1930	303
» » » » » » 20/II 1930	503
» » » » » » 20/III 1930	507
» » » » » » 17/IV 1930	595
» » » » » » 22/V 1930	979
» » » » » » 25/IX 1930	1129

ОТЧЕТЫ.

Отчет о деятельности Р. Ф.-Х. О. за 1929 г.	I—XXIV
Список членов Химического отделения Р. Ф.-Х. О. за 1929 г.	XXV—XL

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. Сергей Федорович Жемчужный Некролог	3
2. И. Е. Ададуров и Г. К. Боресков. — Стойкий по отношению паров и контактных ядов ванадиевый катализатор для производства серной кислоты	11
3. П. П. Будников и Б. А. Хи ж. — К вопросу о муллитизации огнеупорного шамотного припаса	21
4. В. В. Шишкин. — Получение хромовых диафрагм	25
5. П. П. Викторов. — Опыт применения потенциометра для оценки бучильного процесса	31
6. С. Н. Ушаков и А. Д. Соколов. — О конденсации терпенов пихтового масла с формальдегидом	47
7. С. Н. Ушаков и А. В. Кон. — О конденсации хлористого бензила под действием металлических галоидопроизводных	69
8. Е. В. Раковский и С. И. Соколов. — Исследование тиюфенового (ихтиолового) масла, полученного из Каширского сланца	81
9. Н. Л. Караваев и П. Н. Одинцов. — О кендырном пухе	91
10. А. Е. Арбузов. — Лабораторные дефлегматоры для разгонки скипидара и других близко-кипящих смесей	99
11. А. П. Дунаев. — Анализ смеси кислот фосфора	105
12. А. А. Васильев. — Определение кобальта титрованием кобальт-нитрита калия	121
13. Ф. И. Богоявленский. — Приложение способа де-Гена к определению содержания меди в медных сплавах	125
14. Ф. И. Богоявленский. — К вопросу об определении медного и целлюлозного чисел в клетчатке	139
15. А. Ф. Добрянский и Я. О. Хисин. — Нитробензольный метод определения содержания ароматических углеводородов	143
16. Д. Тарасенков. — Температуры замерзания смесей бензола с толуолом, абсолютным спиртом и бензином	153

БИБЛИОГРАФИЯ

17. И. Ж. — <i>Alexander</i> . Colloid Chemistry. Vol. II	157
18. О. З. — <i>Furth</i> . Die Werkstoffe für den Bau chemischer Apparate	—
19. М. Немцов. — <i>Д. П. Дурасов</i> . Приборы высокого давления	—
20. О. З. — <i>Гиллебранд</i> . Химия силикатов	158
21. В. К. Вальгис. — Письмо в редакцию	—

Протоколы заседаний Отделения Прикладной Химии Р. Ф.-Х. Об-ва	161
Годовой отчет Р. Ф.-Х. Об-ва за 1929 год и список членов Об-ва	I

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. К. Н. Шабалин и В. С. Удинцева. Упругость паров CO_2 и NH_3 в аммиачно-содовом производстве	165
2. П. П. Будников и М. И. Некрич. К теории измельчения	191
3. П. И. Васильева. Аллюминат натрия, как коагулянт для питьевой воды	207
4. М. М. Чиликин. Теплота адсорбции едкого натра клетчаткой и тепловой эффект мерсеризации	221
5. В. И. Оборин. Пути к получению фурфурола	231
6. Н. С. Коварский. К вопросу об окислении ацетил-отолуидина	241
7. А. А. Соловина и Н. А. Холево. О составе сольвентафты	245
8. Н. А. Холево. Нитрация триметил-бензолов и исследование свойств их три-нитропроизводных	251
9. В. Е. Тищенко и В. М. Пермькова. Об очистке технической соляной кислоты	255
10. Б. Ронкин. Поездка на содовые озера Западной Сибири	261
11. К. В. Алексеевский и Я. С. Пиказин. Сравнительное исследование некоторых методов определения галоидов в органических соединениях	273
12. А. В. Памфилов и М. В. Алексеева. Колориметрическое определение анилина	285

ХРОНИКА

13. Н. С. Курнаков. О поездке на девятый съезд прикладной химии и выставку в Барселоне	291
14. Первая Международная конференция по вопросам обогащения руд	295
15. Первая Всесоюзная конференция по коррозии	296
16. В. Т. Изготовление древесной массы и картона из древесных отходов способом взрыва	297

БИБЛИОГРАФИЯ

17. О. З. „Химия и хозяйство“ №№ 1 — 5. 1929	299
18. О. Звягинцев. „Металлург“ №№ 1 — 4. 1929	300
Ф. Ю. Бискэ. Некролог	301
Протоколы заседаний Отделения прикладной химии Р. Ф.-Х. О.	303

СОДЕРЖАНИЕ.

	Стр.
1. В. П. Ильинский, Н. П. Лапин и Л. Н. Гольц. Электролитическое хромирование. <i>Статья первая</i>	309
2. Н. К. Воскресенская. Равновесие взаимной водной системы: хлористый натрий - сернокислый магний при 35°	321
3. С. З. Макаров. Физико-химическое исследование условий садки соды из рассолов содовых озер Танатар и Кучерпак	337
4. Н. Д. Пелих. Химическое равновесие фосфорнокальциевой соли, аммиака и углекислого аммония	351
5. З. А. Иофа и Л. Л. Клячко-Гурвич. Получение средней уксусно-кислой меди	361
6. З. А. Иофа, С. М. Кобрин и Л. Л. Клячко. Производство основной медянки из средней уксусно-медной соли	366
7. В. Е. Тищенко, М. И. Лашкевич и М. Л. Скульская. О составе кубовой березовой смолы	375
8. Г. Ф. Комовский. К вопросу о возможности и опасности образования ацетиленистой меди в арматуре ацетиленовых баллонов и генераторов	401
9. С. М. Кролевец. Сточные воды коксобензолного завода и влияние их на водоемы	413
10. А. М. Белоусов. Быстрый метод определения олова и сурьмы в сплавах с большим содержанием меди	437
11. А. М. Белоусов. Сосуд для жидких поглотителей, помещаемых в эксикатор	440
12. А. М. Белоусов. Защита растворов, находящихся в бюретках, от действия света	441
13. А. Васильев и Н. Матвеев. Весовое определение калия в виде кобальт-нитрита калия натрия	443
14. Г. П. Кауфман и С. Ф. Юшкевич. Количественный анализ конопляного масла	451

ОБЗОРЫ.

15. Э. Х. Фрицман. О водородистом палладии и его каталитическом действии	455
--	-----

БИБЛИОГРАФИЯ.

16. И. Богданов. Л. Ф. Фокин. Синтез аммиака	501
Протоколы заседаний отделения прикладной химии Р. Ф.-Х. О.	503

Адрес Редакции: Ленинград 34, Университетская наб., 7/9, Химическая лаборатория Университета.

СО Д Е Р Ж А Н И Е

	Стр.
1. И. Е. Ададу ров, Д. А. Дерибас и П. Я. Крайний. Диссоциация гипса в присутствии катализаторов	509
2. В. Крестинский, А. Ливеровский и В. Мальмберг. К вопросу о составе осмольных скипидаров из <i>Pinus silvestris</i>	533
3. А. К. Шумейко. Установление технического метода получения терпингидрата из русских сортов скипидара	541
4. И. Г. Лакомкин. К вопросу о каталитическом получении ацетофенона	555
5. В. С. Сади ков. К вопросу о применении активаторов при гидрогенизации жиров	573
6. Н. А. Орлов. Легкое масло смолы водяного газа	585
7. Н. Д. Аверкийев. О добыче иода из водорослей Черного моря „Красная филофора“	589
8. С. А. Толкачев и М. А. Портнов. Методы анализа красного фосфора	605
9. И. Н. Бушмакин и Е. П. Лопатина. Методы анализа фосфористой кислоты	615
10. С. В. Горбачев и И. А. Касаткина. Определение иодидов в присутствии других галоидов	623
11. Б. К. Климов, В. А. Ланин и Б. И. Иванов. Исследование продуктов экстрагирования сапроделя органическими растворителями (автореферат)	631

ХРОНИКА

12. Первая конференция заведующих лабораториями цветной и золотоплатиновой промышленности	633
13. Первая Всесоюзная конференция по химической литературе	651

Адрес Редакции: Ленинград 34, Университетская наб., 7/9, Химическая лаборатория Университета.

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. В. И. Николаев. Способ получения калиевой селитры и соляной кислоты	653
2. Н. П. Лапин и Л. Н. Гольц. Получение хромового ангидрида для хромирования	667
3. П. П. Будников и В. М. Лежоев. Основные шлаки доменных печей и их использование в целях получения безклинкерного цемента	669
4. Н. Ф. Жиров. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ. <i>Сообщение III</i>	675
5. В. Крестинский и Л. Баженова-Козловская. О левовращающем живичном скипидаре из <i>Pinus silvestris</i>	681
6. В. Крестинский, Ф. Солодкий и Г. Тольский. К вопросу о составе спиртовой фракции осмольных скипидаров	691
7. Н. А. Орлов, В. В. Тищенко и Н. Д. Лихачев. Материалы по бергнизации некоторых углей и смол	699
8. П. Шорыгин, И. Кизбер и Е. Смольянинова. Получение бензальдегида из хлористого бензила	721
9. Б. Климов и В. Ланин. Гидрогенезация и крекирование торфяной смолы под высоким давлением водорода	727
10. А. Г. Белоусова, М. А. Тимохина и А. М. Белоусов. Метод быстрого определения влажности клея и желатины	741
11. Б. А. Скопинцев. О возможных ошибках при определении нитратов по методу Грандваль-Ляжу	747
12. И. в. Менделеев. Термостат большой точности	759

ХРОНИКА

13. Всеукраинская солевая конференция	765
14. Второй пленум Комитета по химизации народного хозяйства СССР	776
15. Протоколы заседаний отделения Прикладной Химии Р. Ф.-Х. О.	795

Адрес Редакции: Ленинград, 34, Университетская наб., 7/9, Химическая лаборатория университета.

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. С. С. Драгунов. К вопросу о степени полимеризации метафосфатов и растворимости метафосфатов кальция	797
2. Л. М. Зарудский. Исследование электролитического способа извлечения иода из нефтепромысловых вод	807
3. И. Е. Ададу ров. Явления адсорбции, происходящие на поверхности станпоцеолитового катализатора	833
4. М. М. Дубинин и С. А. Торопов. Адсорбционные свойства технических препаратов сажи	843
5. Е. В. Алексеевский и И. Д. Макаров. Способ приготовления активного платинового катализатора для промышленных целей	857
6. Е. В. Алексеевский и И. Г. Прейс. Приготовление и свойства активного дегидратирующего глиноземного катализатора для промышленных целей	859
7. Е. В. Алексеевский, А. П. Мусакин и И. Д. Макаров. Способ приготовления активного палладиевого катализатора для промышленных целей. <i>Сообщение II.</i>	863
8. Б. А. Арбузов. К вопросу о составе печных скипидаров	867
9. Б. А. Арбузов. По поводу схемы Е. М. Любарского происхождения скипидаров различного состава	874
10. В. И. Минаев и Б. П. Федоров. Мезо-дихлорантрацен и его β -сульфокислота, как исходные продукты для получения ализарина. <i>Сообщение II.</i>	881
11. В. С. Садиков и Е. А. Пожилцова. Исследование продуктов каталитического расщепления казеина	895
12. В. С. Садиков и Е. Блинчик. О влиянии пепсина на кожу на различных стадиях дубления	905
13. А. Я. Дринберг. О процессах пептизации и коагуляции нитро- и ацетилцеллюлоз	915
14. М. О. Хармадарьян и К. О. Бродович. Упрощенный метод определения щелочных металлов	951
15. Б. Л. Молдавский. Новый метод определения малых количеств ртути в воздухе	955
16. Е. Познер и Р. А. Меликова. Определение сероводорода, метана и парообразных углеводородов при совместном их присутствии в воздухе	965
17. Протоколы заседаний отделения Прикладной Химии Р. Ф.-Х. О.	979

Адрес Редакции: Ленинград, 34, Университетская наб., 7/9, Химическая лаборатория университета.

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. В. П. Ильинский и Н. Т. Лапин. Электролитический способ получения красной кровяной соли	981
2. В. А. Плотников и М. М. Иваненко. Электрохимический метод получения арсенатов натрия и свинца	999
У 3. Н. Ф. Жиров. Об изготовлении фосфоресцирующих веществ. <i>Сообщение IV</i>	1007
4. М. О. Хармадарьян и К. И. Бродович. Условия образования гидросульфида натрия из сернистого натрия	1023
5. С. З. Макаров. О получении соды из насыщенных рассолов типа оз. Танатар без механического загрязнения глауберовой солью	1031
6. В. Е. Тищенко и С. А. Смирнов. К вопросу о приготовлении жидкого золота	1041
7. А. В. Философов. О влиянии нагревания и кипячения на временную жесткость воды	1055
8. М. О. Хармадарьян и А. В. Петров. К вопросу об извлечении поташа из золы лузги подсолнуха	1063
9. А. В. Фрост. О возможности синтеза спиртов непосредственным гидратированием олефинов	1069
10. А. Сапожников и К. Снитко. Исследование влияния некоторых примесей на температуру затвердевания нитроглицерина	1077
11. С. М. Липатов. <i>Статья I</i> . К теории деполимеризации алкалицеллюлозы.	1087
12. С. М. Липатов и Е. Я. Винецкая. <i>Статья II</i> . К теории деполимеризации алкалицеллюлозы	1097
13. Н. Кротова. Об изменениях гидролизного числа при гидролизе целлюлоз различной предварительной обработки	1105
14. А. Б. Шахкелдиан. Колориметрическое количественное определение таннидов и оценка метода П. Меню	1117
15. О. Звягинцев. В. Н. Королев. Некролог	1125

ХРОНИКА

16. О. З. Совещание по коррозии и предохранению металлов	1127
17. Протоколы заседаний Отделения прикладной химии Г. Р. Ф.-Х. О.	1129

Адрес Редакции: Ленинград, 34, Университетская наб., 7/9, Химическая лаборатория университета.

СОДЕРЖАНИЕ.

	Стр.
1. И. И. Жуков. К вопросу об оптимальных условиях коагуляции при очистке воды р. Невы	1133
2. В. П. Ильинский и Г. Я. Тарасов. Получение персульфата аммония электролизом с высокой плотностью тока	1145
3. Н. П. Лапин и Л. Н. Гольц. Электролитическое хромирование. Влияние примеси азотной кислоты к хромировочным ваннам	1151
4. П. Н. Григорьев и И. И. Сильвестрович. О высококислотоупорных материалах для химической и строительной промышленности	1155
5. В. Е. Тищенко и М. А. Белопольский. Опыты гидрирования фенола. Гексалин, его свойства и применения	1159
6. П. П. Викторov и А. А. Лебедев. Влияние валентности электролитов при субстантивном крашении	1175
7. П. Шорьгин, В. Исагулянц и Е. Жданович. Получение анисового альдегида (обепина) окислением анетолa	1189
8. П. Шорьгин, В. Малуя и В. Елисеева. О получении анисового альдегида (обепина) синтетическим путем	1193
9. С. П. Серебровский и М. М. Соловьева. Родановое число абнетиновой кислоты	1199
10. В. И. Есафова. Об определении иодных чисел жидких жиров в эфирно-водной среде	1207
11. А. П. Матвеев, Ю. Б. Проппин и О. И. Фрост. Метод непрерывного определения паров бензина в воздухе	1223
12. А. И. Горбов. Плотности водных растворов серного ангидрида	1233

ХРОНИКА.

13. А. Г. Стрoльман. Всесоюзная конференция по научной метрологии . . .	1259
---	------

Адрес редакции: Ленинград, 34, Университетская наб., 7—9, химическая лаборатория университета.