

ПРЕДМЕТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ

Цифры, набранные жирным шрифтом, обозначают порядковый номер выпуска, светлым шрифтом — страницу.

- Адсорбция окиси углерода, углекислого газа и кислорода палладием. 19, 77.
— палладием водорода при различных температурах 19, 76.
- Азот, связанный в виде нитрогруппы; способ количественного определения. 11, 53.
- Аквокомплексы, строение, физико-химические особенности кристаллогидратов. 21, 223.
- Активаторы и яды для катализаторов. 19, 71.
- Активность платины, иридия и палладия при окислении сернистого газа. 19, 80.
- Аланин, взаимодействие с солями трехвалентного хрома. 27, 20.
— внутрикомплексные соединения. 27, 33.
- Алюминий — палладий, исследование системы. 28, 256.
- Амальгамы жидките, новый метод отделений благородных металлов от неблагородных и одновременное использование для определения железа, меди и никеля. 22, 114.
- Амальгамация металлов, физико-химические основы. 13, 95.
— платины, как электролитический процесс. 13, 113.
- Амальгамационная проба на платину, методика. 11, 141.
- Амидобромотрамминовый ряд солей. 4, 22.
- Амидопентамиин, бромистая соль. 4, 42.
- Амиды четырехвалентной платины как кислоты и основания. 8, 115.
- Аминоацеталь, комилексные соединения с хлористой платиной. 7, 118.
- Аминосульфоновая кислота, новые соединения с платиной. 20, 99.
- Амиакаты двухвалентной платины, термическое разложение. 9, 73.
— кобальта и никеля, равновесие растворов при повышенном давлении и температуре. 23, 116.
— четырехвалентной платины как кислоты и основания. 8, 115.
- Аммиачные основания платины. 8, 173.
- Анализ количественный платиновой руды и ее остатков. 6, 249.
— платиновой руды, некоторые детали. 5, 364.
- медных шламов, методы определения различных металлов. 18, 94.
- металлов платиновой группы; развитие методов за 25 лет. 22, 7.
- Аналитическая комиссия Института по изучению платины и других благородных металлов, труды. 4, 339; 9, 91.
- Анодное поведение палладия в соляной кислоте. 28, 274.
- сплавов палладий — свинец в однопротонной азотной кислоте. 28, 268.
- — — серебро — свинец в однопротонной азотной кислоте. 28, 250.
- и потенциалы сплавов золота с платиной. 29, 197.
- растворение и потенциалы сплавов платины с медью. 29, 207.
- Аппараты для электролиза. 19, 53.
- Архипов, А. Н. Опыты изготовления изделий из платины в 1826 г. 5, 69.
- Аскорбиновая кислота, определение при помощи титрованием. 30, 176.
- применение для объемного определения платины. 30, 180.
- Асимметрическая хлористая соль типа Клеве. 11, 39.
- Аспарагиновая кислота, действие на хлороплатинит калия. 29, 37.
- Аффинаж металлов платиновой группы на Актонском аффинажном заводе. 16, 165.
- платины, история. 5, 6.
- Аффинажный завод, постройка в Екатеринбурге. 5, 6.
- Ахте, берггауптман. 5, 204.
- Ацетамид, взаимодействие с хлороплатинитом калия. 28, 235.
- комилексные соединения с платиной. 26, 101; 27, 175; 30, 21.
- Ацетиленгликольтилтиноэфир, соединения. 4, 125.
- Ацетиленовые производные, комплексные соединения с платиной. 23, 84; 29, 55.

- Ацетиленовые производные, применение к определению палладия и платины в медно-никелевых шламах. 22, 64.
- Ацетоксис, комплексные соединения с двухвалентной платиной. 28, 202.
- Ацетонитрил, соединения с иридием. 16, 53.
— с палладием. 21, 43.
— с платиной. 16, 57.
- Ацидоамидотетраминовые производные четырехвалентной платины. 4, 37.
- Барабушкин, Н. Н. Некролог. 5, 17; 13, 5.
- Бензидин, реагент на четырехвалентный придий. 4, 325.
- α -Бензоиноксим, салициальдоксим и α -фурилдиоксим, комплексные соединения с палладием, платиной и родием. 30, 159.
- Бериллий, сплавы с платиной. 21, 239.
- Биографические сведения о некоторых деятелях в области русского платинового дела. 5, 75.
- Бломстрранда соли, реакции. 23, 39.
- Богданович, В. П. зав. лаборатории аффиажного завода. 5, 24.
- Бора и фтора новые комплексы. 26, 216, 218.
- Борнилен. 3, 42.
- Бромистая платина, комплексные соединения. 2, 83; 4, 74.
- Бромистое соединение палладия. 4, 209.
- Бутлеров, А. М. 5, 74; 7, 331; 28, 11, 14; 30, 11, 12, 20.
- Варинский, И. И. — пробирер и преподаватель химии в Горном корпусе. 5, 5, 65, 79, 203.
- Вильм, Ф. В. 5, 20.
- Вильма соли. 7, 113.
- Висмут, комплексные соединения галогенидов с солянокислым этилендиамином. 29, 119.
— сплавы с родием. 7, 21.
- Внутрикомплексные соединения гидразидов кислот. 23, 73; 26, 62.
— трехвалентного хрома с гликолем и аналином и действие на них кислот. 27, 33.
- Вода, определение гидридным методом. 22, 149.
- Волков, Н. — маркшейдер, участвовавший в открытии первого месторождения платины на Урале. 5, 8.
- Вольфрам, сплавы с палладием. 23, 101.
— с платиной. 23, 234.
- Вольфрамовая и молибденовая синь, химическая природа и строение. 26, 155.
- Восстановление золота водородом под давлением из растворов хлоридов и цианидов. 22, 194.
— нитросоединений и некоторых других азотсодержащих соединений. 19, 94.
— серебра водородом под давлением из растворов нитрата и аммиаката. 22, 187.
- Вронченко, Ф.—министр финансов. 5, 50.
- Высоцкий, И. К. — геолог. 5, 20.
- Выставка юбилейная АН СССР, участие Института по изучению платины и других благородных металлов. 4, 507.
- Выступления на совещании по закономерности трансвлияния. 28, 56—119.
- Вязкость водных растворов гликоколовых соединений хрома. 28, 161.
- Галофилия фотобактерий. 3, 49.
- Гекса- и пентаминовые соли платины, деградация. 4, 21.
- Гексамины платины, отношение к различным реагентам. 4, 16.
- Гексапириты иридия, родия и кобальта. 29, 61.
- Гельм — алтекарь, работавший по анализу платины. 5, 5.
- Геометрические изомеры триаминов четырехвалентной платины. 6, 39.
- Гемоиролл, синтез его Л. А. Чугаевым. 3, 45.
- Герман, Р.—химик. 5, 70.
- Гесс, Г. И.—основатель термохимии. 5, 70.
- Гетерогенные аммиачные соединения придия. 30, 106.
- Гетерометатлические комплексные соединения, молекулярные перегруппировки в них. 3, 156.
- Гетерополикислоты, строение внутренней сферы. 27, 106.
— теория строения. 21, 234.
- Гетерополисоединения и изополисоединения, теория химического строения. 30, 44.
- Гидразиды кислот, внутрикомплексные соединения с двухвалентной платиной. 23, 73.
- Гидразин, соединения с платиной. 4, 298.
- Гидридный метод определения воды в аквокомплексных соединениях. 22, 149.
- Гидрирование ацетилена и его производных. 19, 90.
— олефинов и полиолефинов. 19, 89.
— и восстановление галлоидных соединений. 19, 94.
- Гидроксиламиновые соединения платины, окисление. 14, 41; 26, 48.
- Гидрогенизация альдегидов и кетонов. 19, 92.
— ароматических углеводородов. 19, 91.
— гетероциклических соединений. 19, 95.
— и восстановление при помощи платиновых и палладиевых катализаторов. 19, 88.
— кислотных производных. 19, 93.
— соединений, содержащих гидроксильную группу. 19, 92.
— циклических углеводородов. 19, 90.
- Гидролитические методы разделения платиновых металлов, обзор. 22, 136.
- Газе, Ф. И.—преподаватель химии Харьковского ун-та. 5, 64.

- Гликоколевые комплексы хрома, полимеризация. 29, 113.
- Гликоль, взаимодействие с солями трехвалентного хрома. 27, 33.
- Глютамиловая кислота, действие на хлорплатинит калия. 29, 37.
- Г о л л я х о в с к и й, К. П.—геолог. 5, 9, 66.
- Государственная монополия добычи, очистки и торговли платиной. 5, 6.
- Г о л и а теория, приложение к комплексным соединениям. 4, 276.
- Г р о соль, действие аммиака. 11, 55.
- Г у м б о л ь д т, А.—естественосынтьель. 5, 24, 35, 48, 55.
- Дви-марганец, исследование сырой уральской платины на его содержание. 5, 193.
- Двухвалентная платина, титрование перманганатом. 11, 77.
- Д е б р э и Д е в и л л, способ плавки платины. 6, 21.
- Дегидрогенизация соединений, содержащих кислород. 19, 85.
- гетероциклических соединений. 19, 88.
 - спиртов. 19, 85.
 - углеводородов. 19, 86.
- Диалкиламины, комплексные соединения с платиной. 26, 95; 27, 99.
- Диамагнитная восприимчивость комплексных соединений платины. 24, 72; 25, 153.
- — — трехвалентного иридия. 30, 120.
- Диаминидороданиды, изомерия с солями серебра. 6, 158.
- Диаминовые и тетраминовые дихлориды палладия и платины, исследование кристаллов. 7, 170.
- Диацетимида платина, аналитическое использование реакции образования. 29, 141.
- Диметилглиоксим, взаимодействие с комплексными аминами родия. 22, 158.
- соединения с родием. 21, 156.
 - — с трехвалентным кобальтом. 30, 67, 76, 86.
- Диметилглиоксимин палладия, растворимость. 29, 77.
- Динитродиамминплатина, растворимость цис-изомера. 2, 75.
- Дипольные комплексные соли. 21, 219.
- моменты неорганических соединений. 22, 202.
- Дисперсия аномальная вращательная. 3, 49.
- Дисперсность препаратов платины. 19, 75.
- Дисульфиды и полисульфиды органические, соединения с платиной. 4, 118, 159.
- соединения с хлористым палладием. 4, 140.
- Дитиоэфиры органические, соединения с платинитритом. 4, 79.
- Диэлектрическая поляризация, определение состава комплексных соединений в растворах. 26, 189.
- Диэлектрическая проницаемость комплексных соединений платины, измерение. 21, 144.
- — криостат и жидкостный конденсатор для измерения кристаллических порошков. 29, 82.
 - — кристаллов хлористых платино- и палладотетраминов, температурная зависимость. 29, 94.
 - — некоторых комплексных соединений платины. 20, 132.
- Диэлькометр для кристаллических порошков. 18, 77; 29, 101.
- Добыча платины в Южной Африке. 19, 8.
- в Колумбии. 19, 8.
 - — — разных странах. 19, 10.
 - — — Соединенных Штатах Северной Америки. 19, 9.
 - и потребление платиновых металлов. 19, 5.
 - спутников платины. 19, 11.
- Драга. 5, 6.
- Д ю и а р к, Л.—геолог, 5, 21.
- Железо, определение при помощи жидких амальгам. 22, 114.
- спектральное определение малых количеств в платине и палладии. 23, 94.
 - сплав с палладием. 8, 25.
 - твердость и микроструктура сплавов с иридием. 20, 240.
 - твердость, микроструктура и температурный коэффициент электросопротивления сплавов с платиной. 7, 1.
- Жемчужный, С. Ф. 5, 20; 9, 163.
- Ж е р а р а соль, рентгенографическое исследование структуры. 20, 125.
- Завод Государственный московский платиновый. 5, 7.
- З а й ц е в, А. М.—геолог. 5, 21.
- З и н и на реакция на цитросоединениях платины. 7, 52.
- Золото, взаимодействие с природными сульфидами. 16, 109.
- восстановление под давлением из раствора хлоридов и цианидов. 22, 194.
 - определение методом потенциометрического титрования аскорбиновой кислотой. 30, 171.
 - сплавы с маргашем. 13, 129.
 - — — медью. 9, 172.
 - — — платиной. 6, 184; 29, ...
 - — — сурьмой. 7, 45.
 - электроамальгамация. 15, 101.
 - — — медью — палладий, исследование системы. 24, 36.
 - — — палладий — серебро, исследование системы. 20, 225.
 - — — платина, исследование системы. 20, 176.
 - — — серебро — палладий. Рентгенографическое исследование сплавов. 20, 5.
 - — — повышение механических свойств сплавов путем добавки четвертого компонента. 21, 242.
 - — — сплошное, определение в нем золота и платиноидов. 22, 121.

- Иванов, В. Н. — химик. 5, 20.
- Изоамилселенид, соединения с платиной. 4, 195.
- соединение с палладием. 4, 207.
- Изобутилселенид, соединение с палладием. 4, 207
- Изомеризация и циклизация над платиновыми и палладиевыми катализаторами. 19, 96.
- Изомерия, новый возможный вид у неорганических соединений. 23, 90.
- ацидокомплексных соединений платины. 27, 164.
- геометрическая триаминов четырехвалентной платины. 23, 9, 79.
- пиридиновых комплексных соединений четырехвалентной платины. 13, 57.
- циклически построенных соединений двухвалентной платины. 5, 55.
- цис- и транс-платосолей, природа. 5, 265.
- этиленовых хлоридов платины. 15, 5.
- динитротетрамминнитрата платины. 11, 53.
- цис-дихлоротетрамминхлорида платины. 16, 19.
- Изомерные формы треххлоробромонидиноамминоплатины, получение. 24, 60.
- Изомеры триаминхлорида четырехвалентной платины. 16, 9.
- дихлородиметиламинплатины. 26, 115.
- Изонитрилы, соединения с платиной. 4, 298.
- Изополисоединения и гетерополисоединения, теория химического строения. 30, 44.
- Инверсия знака вращения поляризованного луча. 6, 52, 55.
- Индикаторы, функции. 4, 501.
- Институт по изучению платины и других благородных металлов, его назначение и задачи. 1, 1; 3, 81.
- Иностранцев, А. А. — геолог. 5, 6.
- Иодаты кобальтиамминов. 28, 277.
- Иодистое серебро, применение для определения и разделения платиновых металлов. 27, 5.
- Иодистые соединения селенистого палладия. 4, 211.
- Иодониевые основания. 4, 13.
- Иосса, Г. А. — горный чиновник. 5, 9.
- Иридий, аммиачнодиметилглиоксиминовые соединения. 18, 31.
- анализ. 5, 189.
- аналитическое разделение с родием. 11, 135.
- висмутовый метод разделения с родием. 5, 362.
- гексанитриты комплексные. 29, 61.
- гидрат двуокиси, способ получения. 9, 135.
- губчатый, метод быстрого определения в нем железа. 5, 361.
- Иридий, извлечение из руды. 5, 332.
- количественное определение путем потенциометрического титрования. 22, 35; 30, 176.
- восстановлением однохлористой медью. 18, 100.
- колориметрическое определение в платине. 4, 324.
- купротитрическое титрование. 20, 149.
- комплексные соли с гидразином. 4, 52.
- хлоронитриты. 11, 13.
- гетерогенные соединения. 30, 106.
- метод отделения от родия сплавлением с висмутом. 6, 98.
- количественного разделения с родием по способу Гиббса. 22, 22.
- интродиметилглиоксиминовые соединения. 18, 23.
- новая качественная реакция. 4, 324.
- новый метод разделения с платиной. 9, 106.
- ряд гетерогенных аммиачных соединений. 30, 106.
- способ открытия в присутствии других металлов платиновой группы. 7, 205.
- окись. 9, 137.
- определение в хлорплатинатах. 8, 167.
- титрованием аскорбиновой кислотой. 30, 176.
- малых количеств. 28, 229.
- осмистый. 8, 260; 13, 123.
- отделение от родия при помощи хлористого хрома. 22, 16.
- получение в химически чистом состоянии. 5, 304.
- расплавленный 6, 17.
- спектральный анализ малых количеств в платиновых препаратах. 20, 168.
- спектральное определение в аффинированном родии. 22, 145.
- соединения с ацетонитрилом. 16, 53.
- с диметилглиоксимом. 15, 27; 18, 23, 31.
- сплавы. 7, 250.
- сплавы с платиной. 7, 13.
- строение комплексных сульфитоаммиачных соединений. 29, 66.
- сульфид, окисление азотной кислотой. 14, 19.
- твердость и микроструктура сплавов с железом. 20, 240.
- трехвалентный, магнитная восприимчивость некоторых комплексных соединений. 30, 120.
- новый ряд комплексных соединений. 4, 235.
- четырехвалентный, потенциометрическое титрование гидрохиноном, п-амидофенолом и п-метиламинофенолом. 16, 77.
- Источники добычи платины. 19, 11.

- Кадмий, комплексные соединения с тиомочевиной. 26, 34.
- соединения с о-фенилендиамином. 28, 166.
- Калориметр для определения малых тепловых эффектов медленно текущих химических реакций. 28, 142.
- Канкин, Е. Ф. — министр финансов. 5, 7, 48, 55.
- Карбонат хлорпентаминового основания. 4, 6.
- Карбониламиныдхлориды платины цис- и транс-конфигурации. 18, 59.
- Карпов. 3, 41.
- Карпинский, А. П. 5, 6, 20, 21, 70.
- Карпов Борис Григорьевич. Некролог. 18, 5.
- Катализ необратимый. 19, 95.
- Катализаторы, адсорбционные свойства 19, 76.
- платиновые и палладиевые. 19, 62.
 - способы приготовления. 19, 63.
- Кислота нитропруссидная, производные. 4, 104.
- никриновая, соли. 4, 111.
- Клаус Карл Карлович. 5, 72; 6, 1; 8, 259, 30, 11.
- Клеве, асимметрическая хлористая соль. 11, 39.
- Кобальт, гексанитриты комплексные. 29, 61.
- исследование реакций комплексных нитросоединений и аммонийных солей. 14, 123.
 - определение теплот образования галогенидов гексаммиакатов. 27, 152.
 - палладий, исследование системы 27, 202.
 - равновесие при повышенном давлении и температуре растворов аммиакатов. 23, 116.
 - серебро — палладий, исследование системы 27, 206.
 - синтез и определение теплоты образования диацетоната хлористого. 30, 39.
 - сплавы с платиной. 9, 23.
 - структурная химия комплексного родника. 26, 235.
 - трехвалентный, комплексные соединения с диметилглиоксимом. 30, 67, 76, 86.
 - — — магнитная восприимчивость комплексных соединений. 30, 109.
- Кобальтиаммины, различие в поведении геометрических изомеров. 29, 127.
- Кобальтиодаты. 28, 277.
- Козицкий, М. 5, 72.
- Колориметр фотоэлектрический, метод работы. 21, 204.
- Колориметрический метод определения небольших количеств платины в азотной кислоте и других продуктах. 16, 129.
- — — палладия в аффинированном серебре и других серебряных продуктах. 22, 129.
 - — — платины. 15, 125.
- Комплексные соединения, их значение и изучение. 1, 11.
- — — кристаллохимия. 21, 190.
 - — — окислительно-восстановительные свойства. 26, 178.
 - — — платины и действие на них ультракоротких волн. 16, 81.
 - — — платины. 18, 8.
 - — — платины с пропионамидом. 30, 26.
 - — — работы Н. С. Курнакова. 21, 7.
 - — — развитие представлений о строении. 30, 11.
 - — — спектры поглощения. 16, 87.
 - — — способ написания. 6, 56.
 - — — способность к дальнейшему присоединению. 7, 326.
 - — — физико-химические исследования. 10, 47.
- Концентрация предельная солей платиновых оснований. 4, 14.
- Координаты легких атомов в кристаллах комплексных соединений платины хлороаммиевых рядов, точность определения. 28, 183.
- Координационные числа, понижение с повышением электросродства. 4, 20.
- — — в комплексных соединениях, связь с числом вершин правильных выпуклых многогранников. 29, 133.
- Коренное месторождение платины. 5, 5.
- Краевой угол смачивания ртутью сплавов в системе золото — серебро. 13, 98.
- Кремний — палладий, исследование сплавов. 27, 219.
- Кривые нагревания соли Вильма. 5, 186.
- Криостат и жидкостный конденсатор для измерения диэлектрической проницаемости кристаллических порошков при низких температурах. 29, 82.
- Кристаллические структуры соединений металлов платиновой группы. 11, 112.
- Кристаллогидраты и аквокомплексы, физико-химические особенности в строении. 21, 223.
- Кристаллохимия комплексных соединений. 21, 190.
- Кристаллохимическая электроотрицательность комплексных ионов. 27, 152.
- Купротитическое титрование платины и придия. 20, 149.
- Купфер, И. Я. — профессор химии и физики Казанского ун-та. 5, 68.
- Курнаков, Н. С. 5, 16.
- Работы для платиновой промышленности СССР. 28, 138.
 - — — по изучению платиновых минералов и руд. 28, 140.
 - — — Труды по изучению сплавов металлов платиновой группы. 28, 136.
 - — — химии комплексных соединений платиновых металлов. 21, 7; 28, 133, 30, 13.
- Лебединский В. В. 5, 20.
- Левинсон-Лессинг, Ф. Ю. 5, 20, 21.

- Любарский, В. В. 5, 5, 9, 32, 65, 81, 204.
- Магнитная восприимчивость комплексных соединений трехвалентного кобальта. 30, 109.
- — — — — иридия. 30, 120.
- Мазурин. 5, 194.
- Мамышев, Н. Р. 5, 8.
- Маргалец, сплавы с золотом. 13, 129.
- Медали из платины и сплавов ее с придием. 5, 18.
- Медь, аналитическое отделение от платиновых металлов. 5, 344.
- определение при помощи жидких амальгам. 22, 114.
- сплавы с палладием. 24, 28.
- — платиной. 8, 5.
- — золото — палладий, исследование системы. 24, 35.
- — никель — палладий, исследование системы. 26, 24.
- — палладий, изучение превращений методом абсолютных термоэлектродвижущих сил. 27, 227.
- — палладий — серебро, исследование сплавов. 29, 163.
- — платина, анодное растворение и потенциалы сплавов. 29, 207.
- Ментилдикантогенид. 3, 34.
- Металлографическая комиссия Института по изучению платины и других благородных металлов, труды. 9, 413.
- Металлургия платины. 5, 323; 7, 295.
- Металлы, изготовленные в СССР, исследование. 9, 113.
- платиновой группы, физические свойства. 19, 55.
- — — руды, добыча и аффинаж, обработка, применение и свойства. 15, 137.
- — — платиновые, механические свойства. 19, 47.
- Метиламиновые соединения платины. 8, 37.
- Метилкарбилиамина и гидразина производные (красный ряд). 4, 300.
- Метилселенид, соединения. 4, 189.
- — с палладием. 4, 206.
- Методика получения некоторых аммиачных соединений двухвалентной платины. 20, 95.
- Методы анализов комплексных соединений. 4, 57.
- Механизм гидроксоамидо-реакций. 8, 159.
- Механические свойства сплавов палладий — серебро — золото, повышение путем добавки четвертого компонента. 21, 244.
- Миграция заместителей между центральными атомами. 5, 157.
- Микрокалориметрическое определение теплоты растворения нитрозопентахлорорутената аммония в воде. 27, 160.
- Мировая добыча и потребление платиновых металлов. Добыча платины по странам. 19, 5.
- Молекулярные веса изомерных диаминовых соединений платины. 6, 160.
- — ацетоксимых соединений платины и палладия, определение. 29, 45.
- Молекулярный вес диглицинохлороаквихрома в водных растворах. 29, 107.
- Молибден, сплавы с платиной. 14, 157.
- Молибденовая и вольфрамовая синь, химическая природа и строение производных. 26, 155.
- Монета платиновая. 5, 6.
- Монетный двор в С.-Петербурге в 1841 г. Способ обработки сырой платины, платиновых обрезков и опилков. 5, 249.
- Моно- и диселениды органические с комплексными соединениями палладия. 4, 202.
- Моно- и дисульфиды органические бромистой платины. 4, 74.
- Мононитриты двухвалентной платины. 4, 243.
- Моноселениды органические с комплексными соединениями платины и палладия, электропроводность. 4, 214.
- Моносульфиды органические некоторых платиновых соединений, электропроводность. 4, 146.
- платиновых соединений в метиловоспиртовом растворе, электропроводность. 4, 153.
- Мусин-Пушкин, А. А. 5, 58.
- Мухин, И. М. 5, 20, 71.
- Немилов, Владимир Александрович (некролог). 26, 7.
- Ненасыщенные молекулы, комплексные соединения с платиной. 20, 21.
- Неполярные галогениды, соединения типа полигалогенидных. 26, 124.
- Никель — медь — палладий, исследование системы. 26, 25.
- — платина — палладий, исследование системы. 24, 5.
- — серебро — палладий, исследование системы. 24, 15.
- — хром — палладий, исследование системы. 22, 175.
- новый метод определения при помощи жидких амальгам. 22, 114.
- определение теплот образования галогенидов гексамминатов. 27, 152.
- равновесие при повышенном давлении и температуре растворов аммиакатов. 23, 116.
- сплавы с палладием. 9, 13.
- — с платиной. 8, 17.
- Нитрильные соединения платины. 20, 84; 22, 168.
- — — взаимодействие с различными аминами. 21, 32.
- Нитриты платины. 5, 102; 6, 55.
- Нитрования реакция для соединений платины. 11, 45.
- Нитрогруппа, подвижность. 4, 261.
- последняя, устойчивость. 5, 106.
- комплексносвязанная, определение в соединениях платины. 9, 164.

- Нитрозильные соединения платины. 18, 66.
 Нитропруссидная кислота, производные. 4, 104.
 Нитросоединения платины. 8, 37.
 — изомерия граневых динитротриаминов. 7, 73
 — реакция нитрования. 7, 55.
 — электропроводность. 7, 98.
 Новый тип комплексных соединений платины. 20, 53.
 Норильское месторождение платины. 5, 7.
- Обработка сырой платины в лаборатории Горного корпуса. 5, 42.
 Озани Г. В. — химик и физик. 5, 67.
 Озон и перекись водорода, окисление. 5 85.
 Окись азота, соединения с платиной. 18, 61.
 — углерода, соединения с палладием 20, 31.
 — — — с платиной. 18, 50.
 Окисление аммиака в азотную кислоту. 19, 84.
 — комплексных соединений платины. 5, 85.
 — органических соединений в присутствии платины или палладия. 19, 82.
 — при помощи перекиси водорода и озона. 5, 85.
 — цис- и транс-нейтролитов двухвалентной платины азотной кислотой. 13, 59.
 — комплексных соединений платины. 7, 124.
 Окислительно-восстановительные свойства комплексных соединений. 26, 179.
 Оксими (органические реагенты), применение к анализу платиновых металлов. 30, 126.
 Олово, комплексные соединения. 27, 127, 137.
 — четыреххлористое, комплексное соединение с уксусной кислотой. 21, 228.
 Определение воды в аквокомплексных соединениях гидридным методом. 22, 149.
 — железа, меди и никеля при помощи жидких амальгам и новый метод отделения благородных металлов от неблагородных. 22, 114.
 золота и платиноидов в шлиховом золоте. 22, 121.
 — иридия в хлороплатинатах. 8, 167.
 — количественное платины и иридия восстановлением однохлористой медью при потенциометрическом титровании. 18, 100.
 палладия в аффинированном серебре и других серебряных продуктах, новый колориметрический метод. 22, 129.
 — содержания рутения в медно-никелевых шламах. 22, 76.
- Определение спектральное иридия, платины и палладия в аффинированном родии. 22, 145.
 — суммы платины и палладия в медно-никелевых шламах и концентратах путем совместного осаждения хлороплатината и хлоропалладата аммония. 22, 60.
- Опробование на платину, палладий, иридий и родий слитков с высоким содержанием платины по способу, принятому в лабораториях общества пробиреров Johnson and Sons. 9, 109.
- Оптическая деятельность платины. 6, 40.
 — — соединений четырехвалентной платины. 20, 107.
- Оптические деятельные антиподы. 6, 31.
- Оптические антиподы нитросоединений платины. 7, 53.
- Оргкомитет, доклад на совещании по закономерности трансвалиния. 28, 11.
- Окснамовая кислота, превращение в ряду производных. 7, 159.
- Окснавая кислота, плотность пара. 7, 226.
- Осмий, амальгама. 7, 227.
 — аморфный. 7, 219.
 — количественное определение путем потенциометрического титрования. 22, 35.
 — — — в различных соединениях. 6, 116, 310.
 — кристаллический. 7, 218.
 — новое комплексное основание. 4, 48; 7, 159.
 — новые реакции. 5, 359.
 — окисление. 6, 101.
 — определение в присутствии рутения. 6, 121.
 — пылевидный. 7, 217.
 — реакция с тиомочевиной. 4, 51.
 — — — с уротропином. 4, 51.
 — регенерация 6, 101.
 — условия осаждения. 6, 120.
 — четырехокись, комплексные производные. 7, 143.
 — — — перегонка. 6, 101.
 — — — повышение упругости пара. 6, 105.
 — — — распределение между четыреххлористым углеродом, водой и щелочью. 7, 150.
 — — — скорость отгонки из водных растворов. 7, 157.
 — — — природа. 7, 138.
 — — — солеобразующие свойства. 7, 144.
 — — — каталитическое разложение перекиси водорода в щелочном растворе. 7, 155.
- Осмилдиаммоний соли. 4, 48.
- Осмистый иридий, анализ. 5, 297; 7, 285.
 — — — исследование некоторых образцов. 8, 260.
 — — — обработка. 5, 334; 7, 255; 9, 31.
 — — — рентгенографическое исследование. 9, 49.
 — — — его добыча в Тасмании. 9, 141.

- Основания природные и родственные. 6, 284.
 — платиновые. 6, 274.
- Отжиг, влияние на свойства платины, палладия и некоторых их сплавов. 16, 157.
- Открытие платины на Урале. 5, 201.
- Очистка шести платиновых металлов. 11, 205.
- платины, способ Клауса. 5, 243.
- сырой платины, новый способ, открытый Соболевским и Лубарским. 5, 204.
- Палладиевые комплексы различные, отношение к окиси углерода. 4, 142.
- Палладий — алюминий, исследование системы. 28, 256.
- анодное поведение в соляной кислоте. 28, 274.
- водородистый и его каталитическое действие. 5, 366.
- губчатый. 19, 67.
- диметилглиоксимин, растворимость. 29, 77.
- двухвалентный, ультрафиолетовые спектры поглощения комплексных соединений. 24, 129.
- исследования комплексных соединений. 11, 95.
- изучение гидролиза комплексных бромидов. 28, 215.
- извлечение из руды. 5, 330.
- исследование сплавов с рением. 28, 251.
- золото — медь, исследование системы. 24, 35.
- серебро, исследование системы. 20, 225.
- — — рентгенографическое исследование сплавов. 20, 5.
- золото — платина, исследование системы. 20, 176.
- кобальт, исследование системы. 27, 202.
- — — серебро, исследование системы. 27, 206.
- комплексные соединения с органическими моно- и диселенидами, кристаллографические и оптические свойства. 4, 202, 506.
- комплексные соединения с органическими моно- и дисульфидами. 4, 136.
- — — с салицилальдоксимом и бензиноксимом и α -фурилдиксимом. 30, 159.
- — — с β -фурфуральдиксимом. 30, 142
- медь, изучение превращений методом абсолютных термоэлектродвигущих сил. 27, 227.
- никель — медь, исследование системы. 26, 24.
- никель — хром, исследование сплавов. 22, 175.
- новые соединения и новый способ определения. 4, 331.
- определение в медно-никелевых шламах с применением ацетилена. 22, 64.
- молекулярных весов ацетоксимальных соединений. 29, 45.
- — в медно-никелевых шламах и концентратах суммы платины и палладия путем совместного осаждения хлороплатината и хлоропалладата аммония. 22, 60.
- Палладий, определение в медно-никелевых шламах и концентратах каломельным методом. 22, 43.
- — платина — никель, исследование системы. 24, 5.
- — — родий, исследование системы. 26, 16.
- — — серебро, исследование системы. 23, 104.
- растворение химическое и электрохимическое. 27, 239.
- родий, исследование термоэлектрических свойств сплавов. 29, 190.
- свинец, анодное поведение сплавов в однонормальной азотной кислоте. 28, 268.
- серебро — золото, повышение механических свойств сплавов путем добавки четвертого компонента. 21, 242.
- серебро — медь, исследование сплавов. 29, 163.
- серебро — никель, исследование системы. 24, 43.
- действие хлористого аммония при 300—350°. 26, 69.
- соединения с ацетонитрилом. 21, 43.
- — — окисью углерода. 20, 31.
- спектральное определение в нем малых количеств железа. 23, 94.
- — — количественное определение в платине. 20, 172.
- — — определение в аффинированном родии. 22, 145.
- спектрально чистый, некоторые физические свойства. 27, 187.
- сплавы свольфрамом. 23, 101.
- — — железом. 8, 25.
- — — кремнием. 27, 219.
- — — медью. 24, 26.
- — — никелем. 9, 13.
- — — серебром. 13, 167.
- — — сурьмой. 7, 32.
- — — 7, 235.
- термическая устойчивость комплексных соединений. 21, 126.
- хлористые соли, гидраты. 9, 163
- Палладоат калия дихлороплацино. 11, 104.
- Палладодиаммины. 11, 105.
- Палладозаминахлорид, растворимость. 29, 77.
- Палладотетраамины. 11, 105.
- Палладо- и платотетраамины хлористые, температурная зависимость диэлектрической проницаемости. 29, 101.
- Пассивное сопротивление центрального атома. 5, 119.
- Пентаминовая соль родия, растворимость в воде и соляной кислоте. 5, 364.
- Пентаминовые соединения четырехвалентной платины. 4, 3.
- Первый растворимый остаток при рас-

- творении шлиховой платины в пар-
ской водке, метод анализа. 9, 102.
- Перегруппировки молекулярные у комп-
лексных соединений платины. 2, 51.
— — у гетерометаллических комплекс-
ных соединений. 4, 505; 5, 156.
- Переходы взаимные между веществами
(нитритами платины). 4, 270.
- Печь для плавки платины. 6, 16.
- Пивоварова, М. Н., некролог. 14, 5.
- Пикриовая кислота, соли. 4, 411.
- Пикролоновая кислота, соединения. 4,
115.
- Пипел. 3, 46.
- Пинокамфол. 3, 46.
- Пиридин, внедрение во внутреннюю сферу
четырехвалентной платины. 11, 63.
— действие на тетрахлорэтилендиамин-
платину. 11, 63.
- Пиридиновые комплексные соединения четы-
рехвалентной платины. 13, 24.
- Писаржевский, Л. В., чтение
его памяти 24 марта 1940 г. Днепро-
петровск. 18, 8.
- Плавка и отливка платины. 5, 339.
— больших количеств платины в пламене-
ни гремучего газа, способ. 5, 13.
- Платебромпентаммин, соли. 4, 35.
- Платехлорпентаммин, соли. 4, 27.
- Платина, аммиачные основания. 8, 173.
— анодное растворение и потенциалы
сплавов с медью. 29, 207.
— атомная поляризация связевой ре-
фракции комплексных соединений. 21, 146.
— губчатая. 19, 64.
— двухвалентная, внутрикомплексные
соединения с гидразидодитиокарбо-
натом. 23, 72.
— исследование реакции взаимодей-
ствия сульфитных соединений с пи-
ридином и аммиаком. 27, 80.
— комплексные нитриты. 4, 502;
6, 23.
— комплексные соединения с ацеток-
симом. 28, 202.
— окисление азотной кислотой цис-
и транс-нейтролитов. 13, 53.
— двухвалентная, методика полу-
чения некоторых аммиачных соеди-
нений. 20, 95.
— сила изомерных оснований. 15,
35.
— действие хлористого аммония при
300—350°. 26, 69.
- Диэлектрическая постоянная ком-
plexных соединений. 20, 132.
- извлечение из руд. 5, 330.
- измерение диэлектрической постоян-
ной комплексных соединений. 21,
144.
- изомерия ацидокомплексных соеди-
нений. 27, 164.
- изучение гидролиза комплексных бро-
мидов. 28, 215.
- и сопутствующие ей металлы. 7, 211.
- Платина, исследование реакции с иод-ио-
ном. 21, 204.
— — — взаимодействия пиридиновых
и аммиачных соединений с сульфита-
ми щелочных металлов. 27, 89.
— — — аподного поведения и потенциалов
сплавов с золотом. 29, 197.
— количественное определение восста-
новлением однохлористой медией при
потенциометрическом титровании. 18,
100.
— — — в сплавах с родием. 22, 28.
— коллоидальная. 19, 69.
— колориметрический метод определе-
ния небольших количеств. 15, 125.
— комплексные соединения с ацет-
амидом. 26, 101; 27, 175.
— — — с ацетиленовыми производ-
ными. 23, 84; 29, 55.
— — — с диаллиламидом. 26, 95; 27, 99.
— — — с ненасыщенными молекулами.
20, 21.
— — — новый тип. 20, 53.
— — — обзор. 10, 33; 18, 8.
— — — с пропионамидом. 30, 26.
— — — с салицилальдоксимом, α -бен-
зоиноксимом, β -фурилдиоксимом. 30,
159.
— — — с β -фурфуральдоксимом. 30,
142.
— — — сульфитосоединения. 26, 83.
— координационная прочность некото-
рых заместителей в комплексных со-
единениях. 20, 42.
— кремний, физико-химическое иссле-
дование системы. 13, 145.
— кипрометрическое титрование. 20, 149.
— методика амальгамационной пробы.
11, 141.
— микроструктура, твердость и темпе-
ратурный коэффициент электросопро-
тивления сплавов с железом. 7, 1.
— некоторые вопросы стереохимии.
21, 54.
— нитрильные соединения. 20, 84.
— нитросоединения. 8, 37; 11, 21, 33,
45.
— новый метод разделения с придием.
9, 106.
— новые соединения с аминосульфоновой
кислотой. 20, 99.
— новые соединения и новый спо-
соб определения. 4, 331.
— определение азота в нитросоединениях
11, 61.
— — в медно-никелевых шламах с при-
менением ацетилена. 22, 64.
— — молекулярных весов ацетокси-
мных соединений. 29, 45.
— — суммы платины и палладия в мед-
но-никелевых шламах и концентра-
тах путем совместного осаждения
хлорплатината и хлорпалладата ам-
мония. 22, 60.
— — в медно-никелевых шламах и кон-
центратах каломельным методом. 22,
43.
— опыты по улетучиванию. 4, 493.

- Платина — палладий — золото, исследование системы. 20, 176.
 — никель, исследование системы. 24, 5.
 — родий, исследование системы. 26, 16.
 — получение в трех изомерных формах хлоробромопиридиноаминосединий. 24, 60.
 — в химически-чистом состоянии. 5, 304.
 — практическая цель изучения. 1, 13.
 — применение аскорбиновой кислоты для объемного определения. 30, 180.
 ртуть, система. 18, 67.
 русская, история. 5, 201.
 — свойства. 6, 182.
 — торговая, свойства. 6, 182.
 — самородная тагильская. Результаты последовательного травления слабой царской водкой. 5, 363.
 — серебро — палладий, исследование системы. 23, 104.
 — соединения с ацетонитрилом. 16, 57.
 — с нитрилами. 18, 38; 21, 32; 22, 168.
 — — окисью азота. 18, 61.
 — — углерода. 18, 50.
 — — этиленовыми углеводородами. 27, 195.
 — сплавы с бериллием. 21, 239.
 — — вольфрамом. 21, 234.
 — — золотом. 6, 184.
 — — иридием. 7, 13.
 — — кобальтом. 9, 23.
 — — медью. 8, 5.
 — — молибденом. 14, 157.
 — — никелем. 8, 17.
 — — рением. 17, 223.
 — — хромом. 11, 125.
 — спектральное определение в аффинированном родии. 22, 145.
 — — малых количеств железа. 23, 94.
 — — в аффинированном серебре. 23, 97.
 — количественное определение в палладии. 20, 172.
 — спектрально чистая, свойства 27, 195.
 — способ плавления. 7, 241.
 — сульфитааммиачные и сульфитопиридиновые соединения. 27, 80, 89.
 — сырья, платиновые обрезки и опилки, способ очистки и обработки, введенный в С.-Петербургском монетном дворе в 1841 г. 5, 206.
 — твердость, микроструктура и электропроводность сплавов с серебром. 4, 306.
 — тиосульфатные соединения. 21, 74.
 — устойчивость комплексных соединий. 21, 126.
 — физические свойства. 6, 178.
 — формы нахождения в природе. 10, 14.
 — цис-дигидроксиаминихлорид. 26, 48.
- И платина цис- и транснитритов, теплоты горения. 8, 260.
 — четырехвалентная, аммиакаты и амиды как кислоты и основания. 8, 115.
 — пиридиновые комплексные соединения. 13, 21.
 — оптическая деятельность соединений. 20, 107.
 — — триамины. 16, 5.
 — — уточнение междуатомных расстояний в структуре кристалла трансдихлоротетрааминихлорида. 28, 282.
 — — цис-тетрамин. 16, 13.
 — чистая, выделение из платиновой руды. 4, 317.
 — — твердость. 6, 182.
 — — электропроводность. 6, 180.
 — электролитическое извлечение из черных шлихов. 4, 503.
 — электропроводность комплексных соединений. 8, 83.
 Платинирование. 19, 112.
 Платино-палладиевые смешанные комплексы. 11, 107.
 Платиновая промышленность русская в 1922 г. 4, 494.
 — подчинение крупным иностранным аффинерам. 5, 13.
 — столетие. 5, 1.
 — руда Уральская, химическое исследование остатков и металла рутения. 5, 226.
 — группа металлов, новый быстрый метод определения в рудах. 22, 80.
 Платиновый институт, работы по изучению металлов платиновой группы. 7, 329.
 Платиновые изделия, изучение качества и потерь при прокаливании. 4, 490.
 — термоэлектрический метод определения чистоты. 4, 484.
 — металлы, анализы и испытания руд. 7, 257.
 — гидролитический метод разделения при помощи окиси цинка. 24, 115.
 — изучение гидролиза и pH начала выделения гидроокисей комплексных хлоридов. 24, 100.
 — материалы по химии. 6, 195.
 — переработка остатков. 6, 196.
 — разделение. 5, 347.
 — свойства. 7, 213; 16, 151.
 — чистые, реакции. 6, 211.
 — соединения с гидразином и изопропилем. 4, 299.
 Платоцитротриаминонитрит. 2, 82.
 Платосоли, стереохимия. 8, 93.
 Платотетрамины. 6, 142, 147; 7, 161; 9, 163.
 Платодипиридинодиродано цис- и транс-. 6, 138.
 Платодизтилпендиаминидиродано. 6, 141.
 Платотетрапиридинодироданонплатинит. 6, 150.

- Подкопаев, Н. И. 5, 20.
 — Некролог. 9, 7.
 — Список трудов. 9, 11.
- Полигалогенидные соединения, образованные неполярными галогенидами. 26, 124.
- Полиморфные превращения родия. 29, 183.
- Поляризация атомная и связевая из рефракции комплексных соединений платины. 21, 146.
- диэлектрическая, применение для определения состава комплексных соединений. 26, 189.
- Потенциалы платины и палладия в сернокислой и солянокислой среде. 19, 104.
- Потенциометрическое титрование аскорбиновой кислотой, определение золота. 30, 171.
- определение иридия и осмия. 22, 35.
- Потребление (мировое) платиновых металлов и динамика цен. 19, 13.
- платины в отдельных странах и торговля ею. 19, 18.
- Правило циклов, исключения. 4, 268.
- Л. А. Чугаева. 5, 104.
- Превращение в сплавах медь — палладий, изучение методом абсолютных термоэлектродвигущих сил. 27, 227.
- Препараты для палладирования и платинирования. 19, 116.
- Применение органических реагентов (оксимов) к анализу платиновых металлов. 30, 126.
- палладия в качестве катализатора в производстве акрилина. 19, 60.
- и платины для гальванических покрытий. 19, 103.
- в дегидрогенизационном катализе. 19, 84.
- в качестве катализаторов. 19, 61.
- в лабораториях. 19, 45.
- в неорганическом катализе и основной химической промышленности. 19, 78.
- платиновых металлов. 19, 13.
- химии комплексных соединений в практике. 30, 5.
- Принадлежности лабораторные. 19, 56.
- Проволока, сетка, пластина и фольга платиновые. 19, 58.
- Производство и потребление платиновых металлов. 19, 19.
- серной кислоты контактное. 19, 79.
- Пропионамид, комплексные соединения с платиной. 30, 26.
- Пропионитрил, соединения с платиной. 16, 39.
- Пропионитрилацетонитрильное соединение двухвалентной платины. 20, 94.
- Протоколы заседаний Института по изучению платины и других благородных металлов. 4, 498; 5, 361; 7, 324; 8, 259; 9, 168.
- Протоколы третьего Всесоюзного совещания по химии комплексных соединений, состоявшегося в Москве 13—17 ноября 1944 г., извлечение. 21, 250.
- Прочность координационная некоторых внутрисферных заместителей для соединений платины. 20, 42.
- Пшеницын, Н. К. 5, 20.
- Раевский, К. 5, 20.
- Развитие представлений о строении комплексных соединений. 30, 11.
- Разделение и определение платиновых металлов с применением иодистого серебра. 27, 5.
- платиновых металлов при помощи оксида цинка, гидролитический метод. 24, 115.
- — обзор гидролитических методов. 22, 136.
- Расстояния междуатомные в структуре кристаллатранс-дихлоротетраминхлорида четырехвалентной платины. 28, 282.
- Растворение сырой шлиховой платины. 5, 323.
- химическое и электрохимическое палладия в растворах некоторых кислот и солей. 27, 238.
- Растворимость веществ в смешанных растворителях, порознь не растворяющих данное вещество. 11, 111.
- диметилглиоксимина палладия и палладозамминхлорида. 29, 77.
- Рациональный фазовый анализ шлама от электролиза никеля. 22, 95.
- Реактивы органические (оксимы), применение к анализу платиновых металлов. 30, 196.
- Реакции вытеснения в комплексных соединениях. 5, 173.
- каталитические с участием платины и палладия. 19, 96.
- Резолюция VI Всесоюзного совещания по комплексным соединениям, состоявшегося в Москве 1—4 декабря 1953 г. 30, 184.
- Рений. 5, 194.
- исследование сплавов с палладием. 28, 251.
- сплавы с платиной. 27, 223.
- Рентгенографические исследования. 20, 5, 74.
- Рентгеноструктурное исследование соли Жерара. 20, 125.
- кристаллов цис-тетрахлородиаминплатины. 29, 5.
- Рефрактометрический метод. 3, 56.
- Рефракция связевая и атомная комплексных соединений платины. 21, 146.
- коэффициенты тетрамминоплатохлорида. 18, 111.
- Решетка кристаллическая, энергия в комплексных соединениях двухвалентной платины. 30, 92.
- Роданиды двухвалентной платины. 6, 122.

- Роданистая платина. 6, 151.
 Родий, аналитическое разделение с иридием. 11, 135.
 — висмутовый метод разделения с иридием. 6, 98, 362.
 — аффинированный, спектральное определение в нем иридия, платины и палладия. 22, 145.
 — взаимодействие комплексных аминов с диметилглиоксом. 22, 158.
 — выделение из платиновых остатков. 13, 73.
 — гексанитриты комплексные. 29, 61.
 — гексамминхлорид. 13, 13.
 — действие на хлористые растворы аммиака. 13, 11.
 — диаминпирита калиевая соль. 18, 20.
 — дихлоротетрамминпират. 13, 13.
 — извлечение из руды. 5, 332.
 — исследование термоэлектрических свойств сплавов с палладием. 29, 190.
 — количественное определение в сплавах. 22, 28.
 — — — разделение с иридием по способу Гиббса. 22, 22.
 — комплексные соединения с салицилальдоксимом, α -бензоиноксимом и α -фурилдиоксом. 30, 159.
 — — — с β -фурфуральдоксом. 30, 159.
 — металлический, действие на него крепкой серной кислоты. 5, 361.
 — растворение. 22, 111.
 — молекулярная электропроводность некоторых соединений. 21, 175.
 — моноамины. 7, 325; 13, 12.
 — нитроизоцидиновые соединения. 14, 33.
 — новые соединения и новый способ определения. 4, 331.
 — сульфитоаммиачные соединения. 21, 164; 30, 99.
 — новый ряд аммиачных соединений. 11, 5; 18, 19.
 — отделение от иридия. 5, 349; 22, 16.
 — — — при помощи иодистого калия. 5, 364.
 — очистка пентаминовой соли. 13, 80.
 — плавление. 7, 238.
 — платина — палладий, исследование системы. 26, 16.
 — полиморфные превращения. 29, 183.
 — соединения с диметилглиоксом. 15, 19; 21, 157.
 — с тиомочевиной. 9, 171.
 — спектральный анализ малых количеств в платиновых препаратах. 20, 168.
 — спектральное количественное определение в иридии. 20, 172.
 — сплавы с висмутом. 7, 21.
 — сульфитоаммиачные соединения. 16, 65.
 — триаминовый ряд соединений. 13, 13.
 — тринитротриизоцидин. 14, 38.
 — трихлоротриаммин. 13, 12.
- Родий, тройные комплексные соли. 4, 503; 5, 182; 7, 113.
 — — — получение. 16, 45.
 — хлоропентаминхлорид. 13, 12, 78.
 Родирование. 19, 116.
 Ртуть — платина, система. 18, 67.
 Руда, новый быстрый метод определения платиновых металлов. 22, 88.
 Рутений. 5, 260.
 — (III) аквокентахлорид. 14, 216.
 — весовой метод определения. 9, 151.
 — гексахлориды. 14, 216.
 — диаквокентахлорид. 17, 216.
 — исследование комплексных соединений. 14, 165.
 — новые реакции. 5, 359.
 — определение веса атома. 5, 265.
 — содержания в медно-никелевых шламах. 22, 76.
 — отделение от иридия и родия. 5, 352.
 — открытие К. Клаусом. 5, 6.
 — спектр поглощения четырехокиси. 13, 18.
 — сплавы. 7, 233.
 — степени окисления. 5, 268.
 — стереохимия. 5, 355.
 — химическое исследование остатков уральской платиновой руды. 5, 226.
 — хлористые соединения. 5, 273; 14, 196.
 — хлоросолей пиролиз. 14, 229.
- Салицилальдоксим, α -бензоиноксим и α -фурилдиоксим, комплексные соединения с палладием, платиной и родием. 30, 159.
- Салицилат-пиридин-ион металла, тройные комплексы. 26, 163.
- Самородок платины. 5, 19.
- Свинец — палладий, анодное поведение сплавов в однонормальной азотной кислоте. 28, 268.
- серебро, анодное поведение сплавов в однонормальной азотной кислоте. 28, 260.
- Свойства (механические) платиновых металлов. 19, 47.
- цис- и транс-роданидов платины. 6, 135.
- (электрохимические) палладия и платины. 19, 104.
- Севергин, В. М. 5, 65.
- Селениды органические, комплексные соединения с платиной и палладием. 4, 180.
- Селеновые меркаптаны. 3, 46.
- Сен-Клер-Девиль. 5, 6.
- Серебро аффинированное и другие серебряные продукты, новый колориметрический метод определения в них палладия 22, 129.
- спектральное определение в нем малых количеств платины и палладия. 23, 97.
- восстановление водородом под давлением из растворов нитрата и аммиаката. 22, 187.
- золото — палладий, повышение механических свойств сплавов путем

- добавки четвертого компонента. 21, 242.
- Серебро—золото—палладий, рентгенографическое исследование сплавов. 20, 5.
- иодистое, применение для определения и разделения платиновых металлов. 27, 5.
 - кобальт — палладий, исследование системы. 27, 206.
 - опыты по цементации содержащих платину маточников кристаллизации азотникислого серебра. 23, 133.
 - палладий — золото, исследование системы. 20, 225.
 - — — никель, исследование системы. 24, 15.
 - — — медь, исследование сплавов. 29, 207.
 - — — платина — палладий, исследование системы. 23, 104.
 - свинец, анодное поведение сплавов в однородной азотной кислоте. 28, 260.
 - сплавы с палладием. 13, 167.
 - твердость, микроструктура и электропроводность сплавов с платиной. 4, 306.
- Серебряномедные пересыщенные твердые растворы, распад и изменение свойств. 9, 169.
- Серная кислота — азотная кислота — вода, система. 6, 140.
- Сетка платиновая. 19, 58.
- Сила изомерных оснований комплексов двухвалентной платины. 15, 35.
- Симановский Петр Владимириевич (некролог). 22, 5.
- Система ангидрид серной кислоты — ангидрид азотной кислоты — вода, строение комплексных соединений. 26, 141.
- иридий — платина. 19, 22.
 - железо — медь — платина. 19, 35.
 - золото — палладий. 19, 30.
 - — никель. 19, 32.
 - золото — платина. 19, 27.
 - — палладий. 19, 34.
 - — кобальт — 19, 25.
 - — медь — никель — платина. 19, 34.
 - — железо — 19, 35.
 - — палладий. 19, 29.
 - — платина. 19, 23.
 - — никель — золото — палладий. 19, 32.
 - — медь — платина. 19, 34.
 - — палладий. 19, 31.
 - — платина. 19, 25.
 - — палладий — золото. 19, 30.
 - — — никель. 19, 32.
 - — — платина. 19, 34.
 - — — медь. 19, 29.
 - — — никель. 29, 31.
 - — — платина. 19, 30.
 - — — серебро. 19, 26.
 - — — хром. 19, 32.
 - — — платина — золото. 19, 27.
 - — — — палладий. 19, 34.
 - — — — иридий. 19, 32.
- Система платины — кобальт. 19, 25.
- — — медь. 19, 28.
 - — — никель. 19, 25.
 - — — медь — железо. 19, 35.
 - — — — никель. 19, 34.
 - — — палладий. 19, 30.
 - — — родий. 19, 24.
 - — — серебро. 19, 26.
 - — — хром. 19, 24.
 - — — родий — платина. 19, 21.
 - — — серебро — палладий. 19, 26.
 - — — платина. 19, 26.
 - — — хром — палладий. 19, 32.
 - — — платина. 19, 24.
- Скобликов М. 5, 20.
- Слитки с высоким содержанием платины, опробование по способу, принятому в лабораториях общества пробиреров Jonson and Sons. 9, 109.
- Смачивание золота амальгамами золота и серебра. 13, 104.
- время и изменение краевого угла при электроамальгамации золота. 15, 101.
- Смешанные растворители, порознь не растворяющие данное вещество. 11, 111.
- Смоляные кислоты. 3, 45.
- Сиядецкий, А. А. — химик. 5, 64.
- Соболевский, П. Г. 5, 6, 9, 32, 68, 75, 76, 204.
- Совещание по закономерности трансвлияния, материалы. 28, 9—128.
- третье Всесоюзное по химии комплексных соединений 13—17 ноября 1944 г. (Извлечения из протоколов, рецензия). 21, 250.
 - четвертое Всесоюзное по химии комплексных соединений. 23, 135.
 - пятое Всесоюзное по химии комплексных соединений, доклады. 26, 124.
 - шестое Всесоюзное по комплексным соединениям 1—4 декабря 1953 г., рецензия. 30, 184.
- Соединение дитионормального бутила 1,2-дитиогликолового эфира. 4, 92.
- дипропил-1,2-дитиогликолового эфира. 4, 30.
 - платины гидразиновые. 1, 14.
- Соколов, Д. И. 5, 5.
- Соли бромопентамминовые. 4, 21.
- платины гидроксопентамминового ряда. 4, 4.
 - — — хлоропентамминового ряда. 4, 4.
- Сольватация поляная, граница и строение концентрированных растворов электролитов. 26, 203.
- Спектральное количественное определение палладия в платине, платины в палладии и родия в иридии. 20, 172.
- определение иридия, платины и палладия в аффинированном родии. 22, 145.
 - малых количеств железа в платине и палладии. 23, 94.
 - — — платины и палладия в аффинированном серебре. 23, 97.

- Спектральный анализ малых количеств иридия и родия в платиновых препаратах. 20, 168.
- Спектры платиновых металлов. 6, 302.
- поглощения комплексных соединений. 16, 87.
 - — соединений благородных металлов. 20, 115.
 - — ультрафиолетовые комплексные соединения двухвалентного палладия. 24, 129.
- Сплавы благородных металлов, указатель главнейшей литературы до 1935 г. 13, 179.
- для наконечников компасных игл. 19, 39.
 - — печей сопротивления. 19, 35.
 - — термозлементов. 19, 37.
 - — фильтр вискозной промышленности. 19, 39.
 - — электрических контактов. 19, 36.
 - — этажонов мер и весов. 19, 39.
 - зубоврачебные и медицинские. 19, 40.
 - катализаторные. 19, 38.
 - металлические, работы Иплатинового института по их изучению. 10, 1.
 - палладия и платины и их применение. 19, 21.
 - платины с 5, 7 1/2, 10, 15 и 20% иридия. 6, 17.
 - — с иридием производства заграничных фирм, исследование. 9, 419.
 - — с медью, палладием и другими металлами иностранных фирм, исследование. 9, 126.
 - ювелирные. 19, 42.
- Способ написания комплексных соединений. 6, 56.
- Стереоизомерия комплексных соединений. 4, 263.
- Стереоизомеры для класса нитросолей типа Клеве. 4, 273.
- Стереохимия платины, некоторые вопросы 21, 54.
- Стереохимия платосолей. 8, 93.
- Столетие русской платины. 5, 5.
- Строение внутренней сферы комплексов, электрометрическое титрование как метод определения. 20, 139.
- комплексных соединений, развития представлений. 30, 11.
 - кристаллов дихлоротетрапиридинникеля и дихлоротетрапиридинкобальта. 29, 19.
 - платиновых оснований. 11, 159.
 - холестерина. 3, 43.
- Структура и свойства платиновых и палладиевых катализаторов. 19, 73.
- кристалла транс-дихлоротетрамминхлорида четырехвалентной платины, уточнение междуатомных расстояний. 28, 282.
- Структуры кристаллические соединений металлов платиновой группы. 11, 112.
- Структурная химия комплексного родида кобальта. 26, 235.
- Структурная формула ментола. 3, 37.
- Структурный элемент молекулы. 5, 154.
- Сульфиды органические, комплексные соединения с четырехвалентной платиной. 4, 127.
- — (тиоэфиры), изомерные соединения платины. 4, 60.
 - — платиновых соединений, аналогичные солям 1-го основания Рейзе. 4, 100.
 - комплексные платины и палладия. 4, 55.
 - природные, взаимодействие с золотом. 16, 109.
- Сульфитааммиачные и сульфитопиридиновые соединения платины. 27, 80.
- соединения родия. 16, 65; 21, 164; 30, 99.
- Сульфитогруппа, трансвлияние. 27, 97.
- Сульфитокислоты платины комплексные. 4, 44.
- Сульфитосоединения платины комплексные. 26, 83.
- Сульфиты щелочных металлов, взаимодействие с пиридиновыми и аммиачными соединениями платины. 27, 89.
- Суперпозиция оптическая. 3, 53.
- Сурьма, сплавы с золотом. 7, 45.
- — с палладием. 7, 32.
- Сходство радикалов с химическими элементами. 4, 13.
- Сысоев В.—мастер. 5, 9.
- Съезд V Менделеевский по чистой и прикладной химии. 7, 326.
- Теллур, отделение от осмия и рутения. 5, 347.
- Тентелевский химический завод. 5, 6.
- Тепловой эффект перегрузировки в гетерометаллических комплексных соединениях. 5, 170.
- Теплота внутримолекулярного горения неорганических солей, метод определения в калориметрической бомбе. 30, 31.
- горения цис- и транс-нитритов платины. 8, 260.
 - образования диацетоната хлористого кобальта. 30, 31.
 - растворения нитрозопентахлорорутината аммония в воде. 27, 160.
- Теплоты образования гексаммиакатов галогенидов кобальта и никеля. 27, 152.
- Термическая устойчивость комплексных соединений платины и палладия. 21, 126.
- Термодинамика реакций комплексообразования в водных растворах. 26, 208.
- Термопары русские, свойства. 7, 324.
- и приготовление для них платины и платинородиевого сплава. 4, 474.
 - некоторые изменения свойств с температурой. 5, 366.
- Термохимия комплексных соединений. 27, 152 и 160; 30, 31, 39.

- Термоэлектрические свойства сплавов палладия с родием. 29, 190.
- Термоэлектрический метод определения чистоты платиновых изделий. 4, 484.
- Термоэлектродвижущие абсолютные силы, применение к изучению превращений в сплавах медь — палладий. 27, 227.
- Терпены. 3, 42.
- Тетрамминидсульфитоплатина. 16, 41.
- Тетрагаммоплатохлорид, коэффициенты рефракции. 18, 111.
- Тигли платиновые. 19, 51.
- Тиомочевина, комплексные соединения с кадмием. 26, 34.
- образование комплексных соединений. 27, 62.
- Тиоксемикарбазид, реакция взаимодействия с хлороплатинитом калия и ее аналитическое использование. 29, 149.
- Тиосульфатные соединения платины. 21, 74.
- Титрование соединений двухвалентной платины перманганатом калия. 11, 77.
- Точность определения координат легких атомов в кристаллах комплексных соединений платины хлороамминовых рядов. 28, 183.
- Трансвлияние. 5, 106; 7, 53; 30, 17.
- аммиака, гидроксиламина и нитрогруппы. 5, 131.
 - пути объяснения. 28, 45.
 - резолюция совещания по закономерности трансвлияния. 28, 128.
 - сульфитогруппы. 27, 97.
 - тиомочевины. 5, 129.
 - четырехвалентной платины. 5, 118.
 - материалы совещания по закономерности трансвлияния. 28, 9.
 - экспериментальное обоснование закономерности. 28, 14.
 - закономерность. 5, 125.
 - эффект. 5, 121.
 - правильность при наличии влияния цикла. 6, 24.
 - приложимость к пиридиновым комплексным соединениям четырехвалентной платины. 13, 55.
 - принцип. 21, 27.
 - следствия. 5, 155.
- Транс-закономерность Иёргенсена. 4, 261.
- Транс-конфигурация дихлоронитронипидинплатины. 18, 66.
- Триаминовые соли платины, карбонатный способ получения. 4, 25.
- — фосфатный способ получения. 4, 25.
- Триамины четырехвалентной платины. 5, 112; 16, 5.
- — платины, геометрические изомеры; 11, 32.
- Тройные комплексы в системе ион металла — пиридин — салицилат. 26, 162.
- Труды научные по платиновым металлам, появившиеся в России до 1846 г. 5, 58.
- Туйиловый спирт. 3, 38.
- Туйон. 3, 38.
- Указ о чеканке умеренного количества платиновой монеты. 3, 41.
- Ультракороткие волны, действие на комплексные соединения. 16, 81.
- Уральская платина. 5, 7, 18.
- Устойчивость к гидролизу некоторых комплексных соединений платиновых металлов, изучение влияния состава. 28, 213.
- комплексных соединений, влияние замыкания цикла. 3, 68.
 - термическая аммиачных соединений двухвалентной платины. 9, 163.
 - комплексных соединений платины и палладия. 21, 26.
- Фазовый рациональный анализ плама от электролиза никеля. 22, 95.
- Федоров Николай Федорович. Памяти замечательного мастера. 23, 5.
- Фениленидиамид, соединения с кадмием. 28, 166.
- Фенилселенид, соединения с палладием. 4, 208.
- — платиной. 4, 196.
- Фенилтиленовые соединения платины. 16, 23.
- Физико-химический анализ систем, имеющих значение в аналитической химии. 21, 203.
- Фольга платиновая. 19, 58.
- Фосфоресцирующие бактерии. 3, 48.
- Фрицман Эрнст Христианович (некролог). Список печатных трудов. 21, 12; 5, 20.
- Фричье Ю. Ф. 5, 20.
- Фтора и бора новые комплексы и гидрокситрифтобораты. 26, 216.
- Фтористые комплексы некоторых металлов в водных растворах, исследование. 26, 169.
- β-Фурфуралдиоксим, α-бензоиноксим и салицилалдоксим, комплексные соединения с палладием, платиной и родием. 30, 19.
- β-Фурфуральдиоксим, комплексные соединения с палладием, платиной и родием. 30, 142.
- Химическое строение изополисоединений и гетеросоединений. 30, 44.
- Хлопин, В. Г. 5, 20.
- Хлоридат аммония, электропроводность водных растворов. 21, 187.
- Хлорирование ментола. 3, 35.
- платиновых металлов хлористым аммонием. 24, 121.
- Хлористая соль амидохлорпентаммина. 4, 41.
- — хлоропентаммина платины. 4, 27.
- Хлористый аммоний, действие на платину и палладий при 300—350°. 26, 67.

- Хлорная платина — хлористый натрий — вода, тройная система при 25°. 4, 500.
- Хлороиридат аммония, растворимость в присутствии хлористого аммония. 4, 500.
- Хлоропалладат аммония, растворимость в растворе хлористого аммония. 5, 364.
- Хлоропентамминплатехлороплатинат Л. А. Чугаева. 26, 78.
- Хлоропентаминный ряд соединений, получение. 4, 6, 23.
- Хлороплатинат аммония, растворимость в присутствии хлористого аммония. 4, 600.
- пентаммина. 4, 29.
 - смешанный гексаминных солей. 4, 19.
 - определение иридия. 8, 167.
- Хлороплатинит калия, действие глютаминовой и аспарагиновой кислот. 29, 37.
- реакция взаимодействия с тиосемикарбазидом и ее аналитическое использование. 29, 149.
 - изучение взаимодействия с ацетамидом. 28, 235.
- Хлорорутенат — «акво». 14, 176.
- Antony et Iuccchesi. 14, 176.
 - Howe. 14, 176.
- Хлорорутенит обезвоженный. 14, 176.
- Миллати. 14, 176.
 - одноводный. 14, 176.
- Хлороссеновые соединения палладия. 4, 204.
- Хоруженков С. И. (Некролог). Список печатных трудов. 21, 17.
- Хром, вязкость водных растворов гликоколевых комплексных соединений. 28, 161.
- молекулярный вес диглицинохлороаквосоединений в водных растворах. 29, 113.
 - никель — палладий, исследование системы. 22, 175.
 - полимеризация гликоколевых комплексов. 29, 113.
 - сплавы с платиной. 41, 125.
 - трехвалентный, взаимодействие солей с гликоколем и аланином. 27, 20.
 - — внутрекомплексные соединения с гликоколем и аланином. 27, 33.
 - электропроводность гликоколевых комплексных соединений. 27, 47.
- Це́йз соль, взаимодействие с этилендиамином. 20, 21.
- Цементация содержащих платину маточников азотокислого серебра. 23, 132.
- Центральный атом, величина заряда. 14, 79.
- Цены и применение металлов платиновой группы, обзор. 7, 311.
- на платиновые металлы. 19, 16.
- Цианистые соединения платиновых металлов. 6, 292.
- Цикл, влияние на правильность трансвлияния. 6, 24.
- разрыв комплексных соединений платины. 14, 9.
- Циклен. 3, 43.
- Циклов правило в системе Тиле и правило Густавсона. 4, 504.
- Цис-закономерность Пейроне. 4, 261.
- Чашки платиновые. 19, 52.
- Черняев, И. И. 5, 20, 30, 9, 17.
- Работы по вопросу о трансвлиянии. 28, 43; 30, 17.
- Черни палладиевая. 19, 67.
- платиновая. 19, 65.
- Чтение памяти академика Л. В. Писаржевского 24 марта 1940 г. Днепропетровск. 18, 8.
- Чугаев, Л. А. 5, 20; 30, 15.
- Биографический очерк. 3, 14.
 - Вступительная лекция: «Современные задачи органической химии». 3, 16.
 - Доклады и записки. 3, 21.
 - Значение его работ в развитии химии. 21, 18.
 - Исследования в области комплексов платины. (Второй Петроградский период). 3, 70.
 - как научный работник. 3, 11.
 - комплексные соединения органических имидов и металлические соединения α -диоксимов. 3, 60.
 - Лекции по неорганической химии. 3, 10.
 - Литературно-популяризаторская деятельность. 3, 20.
 - Обзор работ по спутникам платины. 3, 76.
 - — по осмиию. 7, 138.
 - Основатель Института платины и других благородных металлов. 3, 17.
 - Памяти. 3, 51, 85; 7, 179.
 - Первые работы. 3, 8, 18.
 - Работы в области комплексных соединений. (Первый московский период.) 3, 60.
 - — в области органической химии. 3, 33.
 - — — технической химии. 3, 19.
 - по неорганической химии. 3, 19.
 - — — обороне. 3, 16.
 - — — оптическим свойствам химических соединений. 3, 47.
 - Семинары. 3, 24.
 - Список трудов. 7, 181.
 - Член химических обществ. 3, 17.
 - хлоропентамминплатехлороплатинат. 26, 78.
- Шлам медно-никелевый, определение содержания рутения. 22, 76.
- и концентраты, определение благородных металлов сплавлением с бурой. 22, 49.
 - и концентраты, определение платины и палладия каломельным методом. 22, 43.

- Шлам медно-никелевый, определение суммы платины и палладия путем совместного осаждения хлорплатината и хлорпалладата аммония. 22, 60.
- — — палладия и платины с применением ацетилена. 22, 64.
 - — — медный, методы анализа присутствующих элементов. 18, 94.
 - от электролиза никеля, рациональный фазовый анализ. 22, 95.
- Шлихи платиновые, определение в них платины. 15, 153.
- Шлиховая платина, метод анализа с определением меди и железа. 9, 96.
- — — быстрого анализа. 9, 91.
 - — — анализа с определением одних благородных металлов. 9, 92.
 - — — полного анализа. 9, 99.
- Шпатели платиновые. 19, 54.
- Экспедиция платиновая Академии Наук ССР 1930 г. 9, 164.
- Уральская платиновая. 8, 262.
- Электролиз, влияние лигатуры на процесс. 16, 139.
- Электролиты, строение и граница полной сольватации концентрированных растворов. 26, 203.
- Электрометрическое титрование как метод определения строения внутренней сферы комплексов. 20, 139.
- Электроная деформация, оптические и химические эффекты. 5, 361.
- Электропалладирование. 19, 105.
- Электропроводность амиакатов платинита. 2, 87.
- водных растворов хлороидата аммония. 21, 187.
 - гликоколевых комплексных соединений хрома. 27, 47.
 - комплексных соединений, молекулярная. 4, 144.
 - — — платины. 8, 83.
 - — — и палладия с органическими моноселенидами. 4, 244.
- Электропроводность молекулярная некоторых соединений родия и иридия. 21, 175.
- моносульфидов платиновых соединений в метиловоспиртовом растворе. 4, 153.
 - некоторых платиновых соединений с дисульфидами органическими. 4, 159.
 - хлоропентамиловых солей. 4, 11.
 - тетрахлороэтилендиаминпиридината платины. 11, 73.
- Энгельгард, Мориц. 5, 69.
- Энергия кристаллической решетки комплексных соединений двухвалентной платины. 30, 92.
- полная разность для цис- и транс-изомеров дихлородиаминплатины. 28, 142.
- Этиленаминбромиды платины, свойства. 16, 25.
- Этилен, осаждение благородных металлов. 20, 36.
- получение комплексных соединений с платиной. 23, 87.
- Этиленовые комплексы платины, получение с четырьмя различными заместителями во внутренней сфере. 20, 21.
- нитрохлориды платины. 16, 29.
 - соединения платины. 14, 77.
 - углеводороды, координационная прочность. 16, 35.
 - — — соединения с платиной. 15, 5;
 - — — 16, 21.
- Этиленпиридиновые хлориды платины, получение и свойства. 14, 105.
- Этилкарбилиамина производные. 4, 304.
- Этилсelenид, соединения с палладием. 4, 206.
- — — платиной. 4, 193.
- Этилтиоэфирпентаэтрит, соединения. 4, 120.
- Якоби, Б. С. — академик и его труды по платине. 5, 20, 71; 6, 11.

7015

Утверждено к печати
Институтом общей и неорганической химии
им. Н. С. Курнакова
Академии Наук СССР

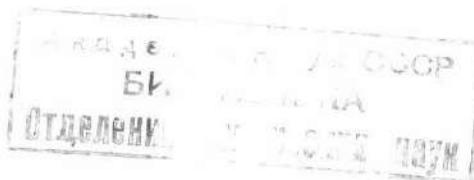
*

Редактор издательства *В. И. Белова*
Технический редактор *Т. Ф. Соколов*

*

РИСО АН СССР № 9-11Р. Сдано в набор 10/1 1955 г.
Подписано к печ. 22/III 1955 г. Формат бум.
70×108²/₁₄. Печати. лист. 14=19,1, уч.-изд. лист.
18,2. Тираж 1500. Т-02425. Издат. № 823.
Тип. зак. № 993. Цена 12 р. 75 к.

Издательство Академии Наук СССР.
Москва, Подсосенский пер., д. 21,
2-я типография Издательства АН СССР.
Москва, Шубинский пер., 10.



ИСПРАВЛЕНИЯ И ОПЕЧАТКИ

Стр.	Строка	Напечатано	Должно быть
22			
24	6 св. 12 сн.	[PtNH ₂ COCH ₃ NHCOCH ₃ Cl]	[PtNH ₂ COCH ₃ NHCOCH ₃ Cl]H ₂ O
24	5 св.	0,804 г	0,0804 г
115	7 св.	0,688 г	0,0688 г
126	1 сн.	Co(NH ₃) ₄] ⁺	Co(NH ₃) ₄] ³⁺
152	29 сн.	Бэнка	Бэнкса
160	8 сн.	[Pd ₄ CS(NH ₃) ₂]Cl ₂	[Pd ₄ CS(NH ₃) ₂]Cl ₂
	4 сн.	[Pt(C ₇ H ₆ O ₂ N ₂)]	[Pt(C ₇ H ₆ O ₂ N ₂)]

Известия Сектора платины, в. 30