

Содержание тома

<i>Александров В.Д., Соболев О.В., Соболев А.Ю.</i> Построение диаграммы состояния кристаллогидратов $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O} - \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	4, 94
<i>Андронат</i> Сергей Андреевич, академик НАН Украины, — 70-летие	12, 120
<i>Аникеев А.В., Прокопьев Т.М., Зубарева Т.М., Попов А.Ф.</i> Физико-химические характеристики димерных детергентов, синтезированных на основе третичных диаминов	5, 56
<i>Асаула В.М., Мирная Т.А., Яремчук Г.Г.</i> Особенности синтеза наночастиц CdS в ионных жидкокристаллических расплавах на основе алканоев кадмия	3, 27
<i>Бабюк Д.П., Нечипорук В.В.</i> Квантовые траектории в изучении реакции обмена водорода $\text{H} + \text{H}_2 = \text{H}_2 + \text{H}$	1, 23
<i>Байрачный Б.И., Ляшок Л.В., Афонина И.А., Черановский В.О., Орехова Т.В.</i> Электрохимический синтез нанокompозитных материалов для сенсоров на основе электроактивных полимеров	10, 106
<i>Белякова Л.А., Дзязько Ю.С.</i> Электропроводность нанопористого кремнезема, химически модифицированного β -циклодекстрином	5, 25
<i>Блинкова Л.В., Воробец В.С., Колбасов Г.Я.</i> Фотоэлектрохимические и электрокаталитические свойства пленок оксида титана, модифицированного лантаном	7, 56
<i>Бойко В.В., Кобылинский С.Н., Рябов С.В., Керча Ю.Ю.</i> Особенности синтеза молекулярно-импринтированных полимеров	1, 51
<i>Болотин А.В., Толстенко Ю.В., Нечипорук В.В., Ткач В.И.</i> Исследование взаимодействия органических катионов тетрациклического ряда и гетерополианионов структуры Кеггина с использованием математических методов нелинейной динамики в электрохимических методах анализа	10, 109
<i>Братенко М.К., Панасенко Н.В., Вовк М.В.</i> Новые функционализированные производные 1-(2-тиазолил)-пиразола	8, 107
<i>Братычак М.Н., Шуст Е.В., Астахова Е.Т., Ягупольский Ю.Л.</i> Химическая модификация эпоксидных смол флуорсодержащими спиртами-теломерами	8, 116
<i>Брусилонец А.А., Виниченко О.В., Брусилонец А.И., Лампека Р.Д.</i> Реакции тетраалкоксидов германия с соединениями двухкоординированного фосфора	1, 11
<i>Брусилонец А.А., Клишин Н.А., Лампека Р.Д., Брусилонец А.И.</i> Реакции алкокситрихлоридов германия с соединениями двухкоординированного фосфора, содержащими кратные P=N-связи	8, 73
<i>Брусилонец А.А., Лампека Р.Д., Брусилонец А.И.</i> Реакции серы с продуктами 1,2-присоединения алкоксидов германия и N,N,N'-трис(триметилсилил)амида имидофосфенистой кислоты	11, 15
<i>Буряк Н.И., Кочетова С.А., Волков С.В.</i> Синтез нанокompозитов палладия и платины на металлических и оксидных поверхностях из ацетамид-хлоридных расплавов и органических растворителей	2, 67
<i>Быков А.А., Зинченко В.Ф., Тимухин Е.В.</i> Исследование взаимодействия в системе $\text{MgO} - \text{CeF}_3 - \text{EuF}_3$	1, 16
<i>Ведь М.В., Сахненко Н.Д., Богоявленская Е.В.</i> Принципы повышения коррозионной стойкости сплавов алюминия: режимы оксидирования	5, 42
<i>Волкову С.В.,</i> главному редактору академику НАН Украины, — 75	11, 3
<i>Воловач О.В., Стрельцова Е.А.</i> Анализ межчастичного взаимодействия хлорида додецилпиридиния и Твина в смешанных водных растворах	12, 73
<i>Вольфович Ю.М., Дзязько Ю.С., Сосенкин В.П., Никольская Н.Ф.</i> Метод эталонной контактной порометрии для диагностики керамических мембран, модифицированных наночастицами неорганического ионита	12, 80
<i>Галстян С.Г., Тюпало Н.Ф., Галстян А.Г.</i> Кинетика окисления толула озоновоздушной	

* Полу жирным шрифтом обозначен номер журнала.

смесью в уксусном ангидриде	4,	98
Герасимчук А.И., Железнова Л.И., Мазуренко Е.А., Мурафа Н., Rogovcov A.A., Шубрт Я. Формирование наноструктур оксид никеля—оксид индия методом CVD	6,	77
Гетьман Е.И., Яблочкова Н.В., Канюка Ю.В. Определение пределов изоморфного замещения стронция гадолинием в структуре гидроксованадата	7,	28
Глоба Н.И., Потапенко А.В., Присяжный В.Д., Лесничая Т.В., Кириллов С.А. Электрохимическое поведение наноразмерного TiO ₂ в соль-сольватных электролитах	10,	101
Глоба Н.И., Присяжный В.Д., Потапенко А.В., Диамант В.А. Электрохимическое поведение катода Li ₂ Mn ₂ O ₄ в электролитах на основе сольватов линейный эфир—натриевая соль	6,	101
Глух О.С., Сабов М.Ю., Барчий И.Е. Механизм образования тройных соединений в системе Tl ₂ Se—SnSe ₂	6,	81
Гога С.Т., Филатов Д.Ю., Кутузова Л.В., Мчедлов-Петросян Н.О. Взаимодействие сольватохромных пиридиний N-фенолятов с перхлоратами N-алкилпиридиния и родственными электролитами в органических растворителях	11,	38
Головань С.В., Матюшов В.Ф., Климчук Д.А. Модификация поверхности нанокристаллического диоксида титана	9,	72
Горбачук Н.П., Кириенко С.Н., Сидорко В.Р., Обушенко И.М. Низкотемпературные термодинамические характеристики моногерманита эрбия	4,	91
Горбачук Н.П., Кириенко С.Н., Сидорко В.Р., Обушенко И.М., Тищенко С.В. Высокотемпературные термодинамические характеристики ErGe	12,	91
Гринь Г.И., Семенов Е.А. Получение манганитов никеля при осаждении гидроксидов Mn(II) и Ni(II) в присутствии H ₂ O ₂	2,	77
Гудыма Н.В., Трофимчук А.К., Лосев В.М. Сорбция золота и палладия на силикагеле, модифицированном N-(4-меркаптофенил)-N'-пропилмочевинными группами	2,	114
Гусев А.Н., Мешкова С.Б., Топилова З.М., Шульгин В.Ф. Синтез, люминесцентные и термические свойства координационных соединений цинка с функционализированными 1,2,4-триазолами	10,	80
Дийчук В.В., Волощук А.Г., Нечипорук В.В. Термодинамические и электрохимические исследования межфазной границы CdTe—электролит	6,	84
Дюк В.Е., Горлова А.А., Маханькова В.Г., Козозей В.Н. Каталитическое разложение пероксида водорода разнометалльными комплексами Cu ^{II} /Mn ^{II} с этилендиамином в присутствии электролитов (1:1)	3,	36
Дюк В.Е., Грищенко Л.Н., Яцимирский В.К., Радкевич В.З., Чернявская Т.В. Новые низкотемпературные гетерогенно-каталитические системы на основе модифицированного угля	2,	95
Дудко А.В., Бонь В.В., Козачкова А.Н., Царик Н.В., Пехньо В.И. Синтез и молекулярное строение [бис-(1-аминопенталиден-1,1-дифосфонато-N,O)] Pd(II) дигидрата	6,	71
Запольский А.К. Агрегативная стойкость лиофильных коллоидно-дисперсных систем	10,	93
Затовский И.В. Взаимодействие TiN с расплавами Li ₂ O—P ₂ O ₅ : закономерности кристаллизации фосфатов титана и строение Li _{1,61} Ti ₂ (PO ₄) ₃	3,	21
Затовский И.В., Терещенко К.В., Баумер В.Н., Слободяник Н.С. Взаимодействие в системах M ^I ₂ O—M ^{III} ₂ O ₃ —P ₂ O ₅ —MoO ₃ (M ^I =Na,K; M ^{III} =Ga,In) и строение K ₃ In ₃ (PO ₄) ₄	2,	72
Зыбайло С.Н., Эбич Ю.Р., Емельянов Ю.В., Кузьменко С.Н., Кузьменко Н.Я. Расчет физико-химических характеристик алкоксититанатов по их химическому строению	2,	81
Иваненко А.П., Компаниченко Н.М., Омельчук А.А., Савчук Р.Н. Взаимодействие тетрафторида циркония с фторидами лантаноидов (II,III) (самария, европия, тулия и иттербия) и металлическим цирконием	5,	3
Ивлева Т.Н., Моренко В.В., Николаевский А.Н. Влияние фенольных антиоксидантов на окисление кумола в эмульсии	6,	124
Исаева Л.Е., Лев И.Е. Химический метод определения температурного интервала и температурного максимума образования нитридов молибдена в сталях	12,	102
Ищенко Е.В., Яцимирский А.В., Максимович Н.П., Гайдай С.В., Мисчанчук Б.Г. Адсорбционные свойства газочувствительных материалов сенсора CO	7,	37
Ищенко С.С., Денисенко В.Д., Лебедев Е.В., Будзинская В.Л., Штомпель В.И., Мужев В.В. Органо-неорганические копозиции на основе модифицированного карбамидом силиката натрия и изоцианатов	3,	58

Капран А.Ю. Парциальное окисление и разложение метанола на структурированных металлооксидных Cu—Zn—Se-содержащих катализаторах	7,	32
Кисленко В.Н., Олийнык Л.П., Курта О.С., Подоба Ю.Б. Формирование поликомплексов между (co)полимерами акриловой кислоты и диметиламиноэтиленметакрилата	1,	60
Клименко Н.Ю., Галаган Н.П. ИК-спектроскопическое исследование высокодисперсного кремнезема, титано- и алюмокремнеземов, модифицированных белком	6,	89
Клименко Т.А., Иванов В.В. Теоретические методы расчета статических полярностей углеводов, содержащих слабосвязанные π -системы	2,	97
Кобылинский С.Н., Штомпель В.И., Рябов С.В., Керча Ю.Ю. Структура и сорбционные свойства полимерных систем на основе пектина и полиэтиленамина	11,	64
Кобылянская С.Д., Гавриленко О.Н., Гомза Ю.П. Синтез наноразмерных систем (Li, La){Ti,Nb}O ₃ методом золь-гель	4,	84
Коваленко А.А., Брусиловец А.И. Реакции алкоксидов вольфрама (VI) с соединениями низкокоординированного фосфора, содержащими кратные P=N-связи	9,	3
Ковальчук Е.П., Макаровская Р.Е., Ковалишин Я.С., Ковальчук О.О. Восстановительная конденсация катионов арендиазония на медном катоде	7,	51
Ковальчук Е.П., Решетняк О.В. Электрохимическое восстановление солей арендиазония в присутствии ненасыщенных органических соединений	9,	38
Козак Н.В., Лобко Е.В., Перепелицына Л.Н., Бабич В.Ф., Харченко Н.Н. Поверхностные свойства полиуретанов, содержащих β -дикетонат европия(3+)	8,	121
Козак Р.С., Гладышевский Р.Е. Структурные свойства соединений системы PrAg ₂ —PrAl ₂ —PrGe ₂ при 873 К	3,	14
Козин В.Ф. Разделение сплава индий—олово с использованием соединений индия низкой степени окисления	9,	43
Козин В.Ф., Буряк Н.И. Кинетика и механизм образования интермедиатов и одновалентного цинка в системе Zn—ZnCl ₂	5,	37
Козин Л.Ф., Богданова А.К., Захарченко Н.Ф. Влияние тиоцианата на кинетику и механизм растворения золота в тиокарбамидных растворах с окислителем	7,	44
Козин Л.Ф., Волков С.В., Гончаренко С.Г., Кузьменко Е.Ф., Данильцев Б.И. Кинетика и механизм растворения в воде алюминия, активированного галлием и висмутом	1,	3
Козин Л.Ф., Волков С.В., Гончаренко С.Г., Пермьяков В.В., Данильцев Б.И. Кинетика и механизм растворения в воде алюминия и магния, активированных висмутом	11,	5
Козырев А.В., Прихна Т.А., Туркевич В.З., Мельников В.С., Нагорный П.А., Дуб С.Н. Закономерности образования фаз в системе Mg—MgO—В при давлении 2 ГПа	4,	102
Козьма А.А., Барчий И.Е., Переш Е.Ю., Соломон А.М., Цигика В.В. Фазовые равновесия в системе SnSe ₂ —Tl ₂ SnSe ₃ —TlBiSe ₂	12,	76
Козьма А.А., Переш Е.Ю., Барчий И.Е., Цигика В.В. Фазовые равновесия на квазибинарных сечениях квазитройной системы Tl ₂ Se—SnSe ₂ —Bi ₂ Se ₃	4,	80
Костюков В.В., Хомутова Н.М., Евстигнеев М.П. "Калибровка" гидрофобного вклада в свободную энергию реакций комплексообразования ароматических молекул в растворе	8,	96
Кочетова С.А., Савчук А.В., Буряк Н.И., Туманова Н.Х. Электрохимическое поведение золота в расплавленной смеси CO(NH ₂) ₂ —NH ₄ Cl	4,	112
Кравченко В.В., Луцок А.Ф., Котенко А.А. Влияние структуры четвертичных триалкилвинил-аммониевых солей на скорость их реакций с триэтиламин-N-оксидом в ацетонитриле	3,	55
Кублановский В.С., Никитенко В.Н., Руденко К.П. Составляющие энергии активации электрохимического восстановления палладия (II) из иминодиацетатного электролита	4,	107
Кушир О.В., Вовк М.В. Синтез функциональных производных пиримидо[6,1-с][1,4]-бензоксазина	1,	45
Кушир О.В., Цымбал И.Ф., Вовк М.В. Новый синтетический подход к полифункциональным производным тиазоло[3,2-с]пиримидина	5,	60
Ларин В.И., Егорова Л.М., Хоботова Э.Б., Баумер В.Н., Юрченко О.И., Титова Н.П. Исследование свойств отработанных травильных растворов α -латуни	1,	39
Ларин В.И., Егорова Л.М., Хоботова Э.Б., Самойлов Е.А., Юрченко О.И., Добрян М.А. Взаимосвязь скорости растворения латуни Л-62 и состава хлоридсодержащих комплексных частиц	11,	24
Лебедева И.О., Повстяной М.В., Повстяной В.М., Рябицкий А.Б., Панасюк А.Г. Взаимодействие 4-замещенных 5-карбэтокси-6-хлорметилпиримидин-2-онов с производными гидразина и гидразиды: синтез и структура	3,	46

<i>Лемеш Н.В., Лысенков Э.А., Гомза Ю.П., Кленко В.В., Хаврус В.А., Трипольский А.И., Стрижак П.Е.</i> Структура многослойных углеродных нанотрубок, полученных каталитическим разложением этилена на наночастицах никеля	5,	29
<i>Лещенко В.Н., Андрианова Е.Б., Грицкив А.Я., Трофимчук А.К.</i> Сорбционно-атомно-эмиссионное определение металлов при использовании трилона Б, фиксированного на силикагеле, модифицированном полиаминами	4,	122
<i>Литвин В.А., Галаган Р.Л., Минаев Б.П.</i> Экспериментальное и теоретическое исследование механизма формирования серебряных нанокластеров в реакции восстановления Ag^+ -иона 1,2-дигидроксиантрахиномом	7,	24
<i>Ломов Д.А., Смоляр Н.Н., Дударенко Г.В.</i> Синтез и межмолекулярная полициклизация N^{2-} -[4-(2-метил-3Н-имидазо[4,5- <i>b</i>]пиридин-3-ил)фенилпиридин-2,3-диамина	8,	111
<i>Лут Е.А., Минаев Б.Ф., Аксиментьева Е.И., Шевченко А.П.</i> Квантово-химическое и электрохимическое исследование окисления метионина в различных средах	2,	108
<i>Мага И.М.</i> Использование реакции азосочетания для определения индола методом высокоэффективной жидкостной хроматографии	10,	121
<i>Мага И.М.</i> Химико-аналитические характеристики триазена 3,5-дихлоранилина	6,	115
<i>Макота О.И.</i> Кинетика окисления циклооктена молекулярным кислородом в присутствии дисилицида молибдена на начальных стадиях процесса	3,	41
<i>Малевавший С.М., Панов Э.В., Генкина Е.А., Глуцук Т.С., Лапшин В.Ф.</i> Поверхностная электропроводность допированных нанокристаллов диоксида олова	7,	18
<i>Матвиенко В.Г., Нифантова Л.С.</i> Равновесие жидкость—пар в системе диоксид углерода—триэтиленгликоль	4,	88
<i>Моторина А.С., Колесник Д.Л., Тананайко О.Ю.</i> Определение тетрациклина методами молекулярной спектроскопии с помощью пленочного покрытия на основе диоксида кремния	12,	113
<i>Нагирный В.М., Апостолова Р.Д., Коломоец О.В., Шембель Е.М.</i> Природа электрокристаллизации V_2O_5 из растворов метаванадата аммония	12,	94
<i>Назаренко К.Г., Швиденко Т.И., Швиденко К.В.</i> Свойства производных 4,5-дигидроимидазо[1,2- <i>a</i>][1,10]фенантролина	1,	48
<i>Олексенко Л.П., Аринархова А.А., Яцимирский В.К., Луценко Л.В.</i> Каталитическая активность нанесенных цеолитных систем в реакции окисления СО	1,	29
<i>Памяти Виктора Васильевича Скопенко</i>	8,	127
<i>Петрушина Г.А., Цыганок Л.П., Вишникин А.Б.</i> Спектрофотометрическое определение аскорбиновой кислоты с помощью $P_2Mo_{18}O_{62}$	4,	116
<i>Пономаренко С.П., Боровиков Ю.Я., Сивачек Т.Е.</i> Протонодонорная способность и электрические свойства яблочной кислоты	9,	62
<i>Пшеничный Р.Н., Близнюк А.В., Савчук Р.Н., Омельчук А.А.</i> Поведение оксидов переходных и редкоземельных металлов в расплаве фторидов натрия и циркония	6,	74
<i>Пшеничный Р.Н., Савчук Р.Н., Самчук А.И., Омельчук А.А.</i> Взаимодействие оксидов РЗЭ и переходных металлов в эвтектическом расплаве LiF—NaF	9,	12
<i>Руденко А.С., Дзязько Ю.С., Пальчик А.В.</i> Нанокпозиционные неорганические сорбенты для извлечения из растворов ионов 3 <i>d</i> -металлов	9,	25
<i>Русакова Н.В., Коровин А.Ю., Смола С.С.</i> Спектроскопические свойства новых гетероядерных Ln(III)—Al(III) комплексов с диэтилентриамин-N,N,N',N',N"-пентауксусной кислотой	11,	19
<i>Савицкий П.В., Васьякевич Р.И., Станинец В.И.</i> Термические перегруппировки в ряду конденсированных производных [1,2,4]триазола	5,	64
<i>Савчук А.В., Туманова Н.Х., Буряк Н.И.</i> Электрохимическое поведение рутения в низкотемпературных расплавленных электролитах	6,	105
<i>Самчук А.И., Пономаренко А.Н., Антоненко А.Г.</i> Аналитические схемы микроволнового разложения горных пород и минералов и определение в них микроэлементов методом масс-спектрометрии с индукционно связанной плазмой	10,	115
<i>Сахненко Н.Д., Ведей М.В., Зинь И.Н., Корний С.А.</i> Принципы повышения коррозионной стойкости сплавов алюминия : гомогенизация поверхности	9,	50

Скопенко В.В., Фрицкий И.О., Голеня И.А., Бойко О.Н. Гидроксамовые кислоты как мости- ковые лиганды	3,	3
Скрипник М.М., Милокин М.В. Определение копланарных полихлорированных бифенилов в биоте бассейна Днепра методом газовой хроматографии /масс-спектрометрии	7,	65
Скриптун И.Н. Растворимость оксида меди (II) в гидроксидных и гидроксидно-хлоридных расплавах щелочных металлов	10,	90
Сливка Н.Ю., Геваза Ю.И., Станинец В.И., Корольчук С.И. Галогеноциклизация аллилтио- мочевин, полученных на основе 2-метил-(2'-алкенилтио)-4,6-диаминопиримидинов	8,	102
Слободянюк И.А., Щербакова Л.Г., Колбасов Г.Я., Русецкий И.А., Обловатная С.Я. Фото- чувствительность анодов на основе поликристаллических пленок CdSe и Cd _{0.65} Te _{0.35}	6,	98
Смоляр Н.Н., Абрамянц М.Г., Олейник Н.М., Матвеева Д.И., Бородин Я.С. Дегидрирование 4-арил(гетарил)производных спинацеамина и спинацина в мягких условиях	6,	121
Сокольский Г.В., Демченко М.В., Иванов С.В., Меленевский Д.О., Держипольский А.Г. Вольтамперометрия диоксидмарганцевого электрода в кислотном растворе этанола	11,	51
Соловьев С.А., Кириенко П.И., Швец А.В. Роль Pd и вторичного носителя (Al ₂ O ₃ , ZrO ₂) в составе катализатора Co ₃ O ₄ /кордиерит в конверсии CO, NO и углеводородов	12,	86
Соловьева Е.Д., Пашкова Е.В., Гомза Ю.П. Влияние условий синтеза на фрактальную структуру и свойства нанодисперсного гексаферрита бария М-типа	3,	30
Соловьева Е.Д., Пашкова Е.В., Ивануцкий В.П., Хоменко Б.С., Белоус А.Г. Влияние природы железосодержащего компонента на фазовый состав, микроструктуру и свойства гекса- феррита бария М-типа	7,	3
Солопан С.А., Вьюнов О.И., Белоус А.Г. Золь-гель синтез пленок системы La _{0.775} Sr _{0.225} MnO ₃ и их свойства	5,	17
Ставицкая С.С., Сыч Н.В., Петренко Т.П., Трофименко С.И. Структурные, сорбционные и каталитические свойства активных углей различного происхождения, модифицирован- ных добавками, содержащими N, O, S, P	9,	17
Старова В.С., Куличенко С.А. Коллоидно-химическое состояние белков в растворах доде- цил- сульфата натрия в присутствии модификаторов	2,	118
Старова В.С., Щербина М.Г., Базилук Я.В., Куличенко С.А. Мицеллярно-экстракционное концентрирование катионных форм лекарственных веществ модифицированной фазой додецилсульфата натрия	12,	106
Старокадомский Д.Л. Влияние дисперсности и концентрации аэросила в составе полиэпок- сидных композиций на их набухание в кислых средах	8,	89
Старостенко Н.В., Марченко В.И., Гетьман Е.И., Лобода С.Н., Пасечник Л.В. Синтез кремниевых апатитов, модифицированных редкоземельными элементами	11,	34
Стезярянский Э.А., Гурьянова-Доскоц И.А., Омельчук А.А. Гомогенный катализ катионами натрия реакции электрохимического восстановления тиосульфата серебра из бинарно- го раствора вода—диметилформамид	1,	34
Стецик В.В. Концентрации практически предельной степени электролитической диссоциа- ции кислот и оснований в растворах с автопротолизом	6,	93
Сухарев С.Н., Сухарева О.Ю., Делеган-Кокайко С.В. Экстракционно-фотометрическое оп- ределение галлия и индия	6,	110
Тарасевич Ю.И., Аксененко Е.В., Бондаренко С.В. Энергетическая неоднородность поверх- ности полусинтетического микропористого сорбента на основе монтмориллонита и ок- сихлорида алюминия	11,	29
Тарасенко А.И., Галстян А.Г., Чалыш И.А. Кинетика жидкофазного окисления гидркси- толуолов озонозооушной смесью	2,	92
Тимошенко М.В., Белявина Н.Н., Титов Ю.А., Маркив В.Я., Слободянюк Н.С. Изотермичес- кое окисление порошков твердого раствора Cu _{1-x} Ga _x	4,	75
Тимошенко М.В., Белявина Н.Н., Титов Ю.А., Маркив В.Я., Слободянюк Н.С. Изотермичес- кое окисление порошков твердого раствора Cu _{1-x} Sn _x	10,	84
Титов Ю.А., Слободянюк Н.С., Краевская Я.А., Чумак В.В. Особенности механизмов обра- зования слоистых скандатов SrLn _n Sc _n O _{3n+1} из систем совместноакристаллизованных нитратов	5,	11
Ткач В.В., Боштан О.А., Нечипорук В.В. Математическая модель осцилляций тока и по- тенциала при электрополимеризации пятичленных гетероциклических соединений с одним гетероатомом	2,	101
Тодосийчук Т.Т., Яценко Л.Н., Дударенко Г.В. Влияние кремнийорганического модифика-		

тора на молекулярно-массовые характеристики эпоксиуретановых олигомеров	9,	66
Токменко И.И., Мирная Т.А., Яремчук Г.Г. Фазовая диаграмма и оптические свойства в системе Zn,Co C ₇ H ₁₅ COO	5,	20
Тронева А.В., Шембель Е.М., Максюта И.М. Полуэлемент твердый электролит—MnO ₂ для перезаряжаемых литиевых источников тока	11,	43
Трунова Е.К., Осадчая Е.В., Васиш А.В., Макотрик Т.А. Смешанолигандные комплексы кобальта (II) с этилендиаминдиантарной и янтарной кислотами	9,	8
Тытило И.В., Гладышевский Р.Е., Семеншин Д.И. Кристаллическая структура октациановольфрамата (IV) рубидия дигидрата	10,	77
Улуг Б., Тюркдемир Х.М., Улуг А., Бююкюнюр О., Ючел М.Б., Смытына В.А., Гриневич В.С., Филевская Л.Н. Структурные, спектроскопические и термические исследования дихлордиацетилацетоната олова (IV), синтезированного в водном растворе	7,	12
Файдюк Н.В., Сокольский В.Э., Роик А.С., Близнюк А.В., Савчук Р.Н., Омельчук А.А. Диаграмма состояния системы NaF—LiF—LaF ₃	8,	85
Фесенко А.В., Дацюк Ю.И., Прудюс С.В., Соколов В.М., Брей В.В. Прямой синтез бутилбутирата из <i>n</i> -бутанола на Cu—Pd/ZnO—ZrO ₂ —Al ₂ O ₃ -катализаторе	7,	40
Филатова А.А., Бойко В.Н., Ягульский Ю.Л., Турра В. Синтез и свойства 1,3,5-трис-(полифторалкилоксисульфонильных) производных бензола	9,	56
Фоманюк С.С., Краснов Ю.С., Колбасов Г.Я. Кинетика электрохромизма в катодно осажденных пленках гидроксида никеля и оксида ниобия	5,	48
Фрицкий И.О., Голень И.О., Бойко О.М., Хаукка М. Строение и магнитные свойства координационного полимера меди (II) с 2-пиколиновой кислотой – продуктом гидролитической деструкции 2-пиколингидроксиамовой кислоты	8,	75
Хмарская Л.А., Штеменко А.В. Взаимодействие карбоксилатных комплексов никеля (II), меди (II) и цинка (II) с модельными клеточными мембранами	5,	6
Хмарская Л.А., Штеменко А.В. Определение коэффициентов распределения вода— <i>n</i> -октанол для азотсодержащих и карбоксилатных комплексов никеля (II), меди (II) и цинка (II)	4,	19
Чеботарев А.Н., Рахлицкая Е.М. Адсорбционные свойства диметилхлорсиланаэросила, модифицированного диполярным растворителем	9,	31
Чергинцев В.Л., Реброва Т.П., Дацько Ю.Н., Беликов К.Н., Брылева Е.Ю. Определение растворимости оксидов никеля и цинка в расплаве CsI при 700 °С	12,	99
Черных Валентин Петрович — к 70-летию со дня рождения	2,	126
Чивирева Н.А., Сахарова О.А., Антонович В.П., Стоянова И.В., Стоянов А.О., Зинченко В.Ф., Топоров С.В. Ионметрическое определение фтора в труднорастворимых функциональных материалах на основе фторидов редкоземельных элементов после вскрытия комплексообразующими реагентами	7,	59
Чорная В.Н., Тодосийчук Т.Т., Менжерес Г.Я. Кинетика адсорбции и десорбции в бинарных и тройных растворах полимеров	3,	64
Чоренька Н.В. Электровосстановление комплексов палладия (II) из кислого и нейтрального глицинатного электролита	5,	51
Шевченко В.В., Стрюцкий А.В., Лысенков Э.А., Золотарев А.Р., Клименко Н.С. Синтез безводных протонпроводящих полимерных электролитов золь–гель методом на основе олигоуретанмочевинных прекурсоров	11,	58
Шовковская А.В., Трунова Е.К., Гудима А.О. Синтез и исследование комплексообразования нового фосфорсодержащего комплексона с 3d-металлами	8,	79