

## Содержание тома

<i>Алексеева Т.Т., Бабкина Н.В., Гришук С.И., Яровая Н.В., Липатов Ю.С.</i> Влияние старения модифицированных полу-ВПС (ПУ/ПС) на их вязкоупругие и теплофизические свойства . . . . .	6,	110
<i>Альтернативная химическая энергетика (выездная сессия научных советов по проблемам "Неорганическая химия" и "Электрохимия" НАН Украины) . . . . .</i>	10,	127
<i>Андрійко Л.С., Мальшева М.Л., Зарко В.И., Януш В., Лебода Р.</i> Адсорбция кадмия (II) на поверхности исходных и модифицированных поливиниловым спиртом пиро-генных оксидных систем . . . . .	3,	36
<i>Базель Я.Р., Ломага Б.М., Кулакова Т.О.</i> Новый аурум-селективный электрод с пластифицированной мембраной . . . . .	6,	98
<i>Барабаш Р.Н., Алексеев С.А., Зайцев В.Н., Барбье Д.</i> Устойчивость к окислению и модифицирование винилсиланами пористого кремния . . . . .	10,	78
<i>Барчий И.Е., Глух О.С., Переш Е.Ю., Цигика В.В., Сабов М.Ю.</i> Система $Tl_2GeSe_3-Tl_4Ge_xSn_{1-x}Se_4-Tl_2SnSe_3$ . . . . .	7,	6
<i>Белякова Л.А., Варварин А.М., Хора А.В.</i> Адсорбционная и химическая иммобилизация $\beta$ -циклодекстрина на поверхности дисперсных кремнеземов . . . . .	3,	30
<i>Блайда И.А., Слюсаренко Л.И., Шанина Т.П.</i> Фазовый состав германийсодержащего сырья . . . . .	4,	84
<i>Брицун В.Н., Базавова И.М., Есипенко А.Н., Лозинский М.О.</i> Новый метод синтеза 3-алкил-7-арил-4Н-[1,3,4]гиадиазоло[2,3-с][1,2,4]триазин-4-онов . . . . .	7,	29
<i>Белая Н.И., Филиппенко Т.А., Овчарова О.Ю., Николаевский А.Н.</i> Антиоксидантная активность аминифенолов в процессе окисления этилбензола . . . . .	8,	112
<i>Белоус А.Г., Товстолыткин А.И., Вьюнов О.И., Ступин Ю.Д., Коваленко Л.Л.</i> Влияние метода получения на свойства пленок $La_{0.775}Sr_{0.225}MnO_3$ . . . . .	5,	21
<i>Богилло В.И., Базилевская М.С.</i> Компенсационный эффект при адсорбции на неоднородной поверхности твердых материалов . . . . .	8,	78
<i>Борисевич А.Н., Брицун В.Н., Пироженко В.В., Лозинский М.О.</i> Циклоконденсация N-арил-3-оксо-3-R-пропантаноамидов из соединений, содержащих активированную кратную связь . . . . .	5,	50
<i>Братычак М.Н., Червинский Т.И., Гагин М.Б., Намесник Я., Кропидловская А.</i> Структурирование эпоксид-олигоэфирных смесей в присутствии пероксидной производной эпоксидной смолы ЭД-20 . . . . .	7,	58
<i>Бровко А.А., Сергеева Т.А., Гончарова Л.А., Штомпель В.И., Кочетов А.А., Сергеева Л.М., Ельская А.В.</i> Структура и свойства полимерных мембран на основе полу-взаимопроникающих полимерных сеток . . . . .	7,	42
<i>Булавин В.И., Вьюнник И.Н.</i> Термодинамика конверсии ионных пар в спиртовых растворах HCl . . . . .	7,	14
<i>Бык С.В., Берсирова О.Л.</i> Анодное поведение серебра в присутствии комплекса $K[Ag(CN)_2]$ . . . . .	1,	72
<i>Былина Д.В., Мирная Т.А.</i> Физико-химические свойства и мезоморфизм лаурата лантана (III) и систем на его основе . . . . .	1,	37
<i>Васькевич А.И., Станинец В.И.</i> Взаимодействие замещенных 2-аллилтиопиримидин-4(3H)-онов с арилсульфенилхлоридами . . . . .	11,	37
<i>Васькевич А.И., Станинец В.И.</i> Взаимодействие замещенных 2-циннамилтиопиримидин-4(3H)-онов с арилсульфенилхлоридами . . . . .	3,	44
<i>Виленский В.А., Гончаренко Л.А., Глиевая Г.Е.</i> Влияние условий синтеза на структуру и физико-химические свойства нанокмпозитов ацетобутират целлюлозы – металл-содержащий олигоуретан . . . . .	9,	57

\* Полу жирным шрифтом обозначен номер журнала.

Виленский В.А., Овсянкина В.А., Глиевая Г.Е. Влияние растворителя и магнитного поля на структуру и теплофизические свойства композитов полиуретан—полисахарид . . . . .	4,	113
Витер В.Н., Нагорный П.Г. Синтез и свойства твердого раствора замещения $(\text{Cu}_{1-x}\text{Ni}_x)_3(\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ( $0 \leq x \leq 0.12$ ) . . . . .	4,	75
Воловненко Т.А., Тарасов А.В., Воловенко Ю.М. Внутримолекулярное нуклеофильное замещение в ряду 3-хлоризохинолинов . . . . .	8,	108
Вяткина О.В. Адсорбция и окислительная деструкция фенолов на монтмориллонитах в водных средах в присутствии перекиси водорода . . . . .	1,	44
Вяткина О.В., Першина Е.Д., Каздобин К.А. Природа кислотно-основной и каталитической активности монтмориллонита в водной среде . . . . .	7,	19
Ганнова Ю.Н., Паладе Д.М. Комплексообразование в смешанолигандных системах кобальта (II)—фенантролин—дипептиды аланилового ряда . . . . .	9,	12
Ганнова Ю.Н., Паладе Д.М. Переносчики молекулярного кислорода — комплексы кобальта (II) с дипептидами аланилового ряда . . . . .	4,	81
Генкина Е.А., Панов Э.В., Смазлий А.В., Глушак Т.С. Состав и поверхностная электропроводность нанокристаллического диоксида олова, допированного сурьмой и висмутом . . . . .	1,	53
Герасимчук А.И., Железнова Л.И., Мазуренко Е.А. Перспективы применения координационных соединений металлов для сборки молекулярных агрегатов . . . . .	10,	67
Герасимчук А.И., Мазуренко Е.А., Панашенко В.М., Железнова Л.И. Раскрытие хелатного цикла в $\beta$ -дикетонатных лигандах при образовании полиядерных комплексов металлов и олигомеров . . . . .	2,	77
Гоба В.Е., Ставицкая С.С., Цыба Н.Н., Коваль Н.М. Низкоплотные углеродные сорбенты из синтетических смол . . . . .	11,	12
Голдун О.В., Волковинская Л.С., Огенко В.М. Образование пространственных структур из растворов фуллеренов в области трехфазного контакта . . . . .	1,	15
Голыченко А.А., Штеменко А.В., Стародуб В.А. Стабильность цис/транс-изомерных смешанных карбоксилатно-галогенидных дирениевых комплексов . . . . .	12,	79
Головань С.В., Матюшов В.Ф. Ненасыщенные олигоарилэфиркетоны . . . . .	3,	63
Горбачук Н.П., Кириенко С.Н., Сидорко В.Р., Обушенко И.М. Термодинамические свойства $\text{Er}_5\text{Si}_3$ в широкой области температур . . . . .	11,	20
Грищук О.И., Шевчук А.В., Шевченко В.В. Морфология и ударная вязкость эпоксиакрилат-уретановых композиций, модифицированных реакционноспособными гиперразветвленными полиэфирами . . . . .	9,	47
Грищук О.И., Шевчук А.В., Шевченко В.В. Структура эпоксиакрилат-уретановых композиций, модифицированных реакционноспособными гиперразветвленными полиэфирами . . . . .	7,	47
Демченко О.В., Желтоножская Т.Б., Филиппченко С.А., Сыромятников В.Г. Структурные особенности привитых сополимеров полиакриламида к поливиниловому спирту с разной длиной прививок в блочном состоянии . . . . .	8,	120
Джамбек А.А., Джамбек О.И., Магордей Ф.В., Жилина З.И., Ишков Ю.В. Электрохимическое исследование Mn (III) с 5,10,15,20-тетрафенилпорфирином в составе кислородного газодиффузионного электрода . . . . .	2,	101
Дзязько Ю.С., Беляков В.Н., Стефаняк Н.В., Василюк С.Л. Зарядселективные свойства неорганических композиционных мембран . . . . .	5,	26
Дзязько Ю.С., Пальчук А.В., Рождественская Л.М., Лапик Ф., Беляков В.Н. Кинетика обмена ионов $\text{Cu}^{2+}$ и $\text{H}^+$ на гидрофосфате циркония . . . . .	10,	95
Дзязько Ю.С., Рождественская Л.М. Перенос ионов $\text{H}^+$ , $\text{Ni}^{2+}$ и $\text{Cr}^{3+}$ в высокогидратированном неорганическом ионите на основе гидрофосфата циркония . . . . .	11,	7
Дибривный В.Н., Бутылина Н.А., Кочубей В.В., Ван-Чин-Сян Ю.Я. Энтальпии парообразования и аддитивность производных карборанов-12 . . . . .	8,	94
Дорожук Р.А., Туров А.В., Лампека Р.Д. Синтез и строение С-2-тиофен-N-метил- и С-2-фуран-N-метилнитрона . . . . .	11,	44
Дурилин Д.А., Овчар О.В., Белоус А.Г. Композиционные диэлектрические материалы на основе титанатов магния . . . . .	1,	34
Дяченко В.Д. Препаративный путь к N-метилморфолиний 4-(3-пиридинил)-6-фе-		

нил-3-циано-5-этоксикарбонил-1,4-дигидропиридин-2-тиолату и его 2-алкилтио-производным . . . . .	4,	96
Дяченко В.Д. Синтез и алкилирование 4-[4-гидрокси(метокси)фенил]-3-циано-6,7-дигидро-5Н-пиридин-2(1Н)-тионов . . . . .	2,	116
Дяченко В.Д. Стереоселективный синтез и свойства 4,5-транс-2-алкилтио-4-арил-6-гидрокси-5-теноил-6-трифторметил-3-циано-1,4,5,6-тетрагидропиридинов . . . . .	3,	53
Елагин Г.И., Гевусь О.И., Мизюк В.Л., Кобрин Л.О., Сидоров Ю.И. Химизм образования $\alpha$ -эпоксипероксида из эпихлоргидрина, трет-бутилгидропероксида и калий гидроксида . . . . .	4,	104
Желтоножская Т.Б., Демченко О.В., Куницкая Л.Р., Сыромятников В.Г. Влияние молекулярной массы прививок на систему водородных связей и состояние в растворе привитых сополимеров полиакриламида к поливинилового спирту . . . . .	6,	118
Желтоножская Т.Б., Демченко О.В., Куницкая Л.Р., Сыромятников В.Г. Процессы набухания и растворения привитых сополимеров полиакриламида к поливинилового спирту с разной плотностью прививок . . . . .	11,	51
Жизневский В.М., Гуменецкий В.В., Мацькив Е.А., Иваськив И.Д. Изучение механизма промотирования щелочными катионами катализатора окислительного дегидрирования бутена-1 . . . . .	10,	89
Жизневский В.М., Гуменецкий В.В., Мацькив Е.А., Иваськив И.Д. Окислительный аммонолиз пропилена на оксидном Fe-Te-Mo катализаторе, промотированном оксидами Na и K . . . . .	7,	24
Забуга В.Я., Цапюк Г.Г., Яцимирский В.К., Романовская А.В., Федорчук М.Ю. Каталитическая активность оксидов марганца в реакции окисления сажи . . . . .	9,	20
Загородний В.В. Об оценке вариантов метода фундаментальных параметров для рентгенофлуоресцентного анализа рудоминералометаллических гетерогенных композиций . . . . .	10,	118
Зайцев В.Н., Халаф В.А., Зайцева Г.Н. Твердофазный экстрагент на основе кремнезема, модифицированного солью арилдiazония, для извлечения фенола . . . . .	2,	105
Зайцева Г.Н., Коноплицкая Е.П., Халаф В.А., Зайцев В.Н. Сорбционно-атомно-абсорбционное определение Cu (II), Cd (II), Zn (II) и Pb (II) в питьевой воде с помощью кремнезема, модифицированного пропилтиоэтиламином . . . . .	10,	108
Заславский А.М. Синтез сложных оксидных соединений методом лазерного испарения в вакууме . . . . .	4,	87
Зиновик Е.В. Термодинамический подход к получению диаграмм состав—свойство для твердых растворов со структурой шпинели в системе Li—Mn—Fe—O . . . . .	12,	81
Зиновик Е.В., Зиновик М.А. Восстановление медьсодержащих твердых растворов со структурой шпинели . . . . .	8,	83
Зинченко В.Ф., Ефрющина Н.П., Еремин О.Г., Маркив В.Я., Стоянова И.В., Белявина Н.Н., Ткач В.М., Мозговая О.В., Захаренко М.И. Состав, структура, оптические и магнитные свойства фаз в системе YbF <sub>3</sub> —CeF <sub>3</sub> . . . . .	3,	26
Золотов Ю.А., Плетнев И.В., Смирнова С.В., Хачатрян К.С., Шведене Н.В., Зернов В.В. Экстракция органических соединений ионными жидкостями . . . . .	1,	3
Зябров К.В., Ильченко А.Я., Сломинский Ю.Л., Толмачев А.И. Полиметиновые красители на основе 2,2-дифтор-1,3,2-диоксаборинового комплекса, полученного из 2-ацетилдимедона . . . . .	5,	56
Иванко В.С., Варгалюк В.Ф., Ефименко Е.В. Кинетика и механизм электроосаждения меди и цинка в присутствии полифункциональных органических кислот . . . . .	10,	103
Ильченко А.Я., Ягупольский Л.М. Влияние атомов фтора в полиметиновой цепи на спектры поглощения цианиновых красителей . . . . .	2,	114
Ишков Ю.В., Жилина З.И., Мазепа А.В., Водзинский С.В., Бардай Л.П. Взаимодействие $\beta$ -халконпорфиринов с фенилгидразином . . . . .	9,	38
Кадурина Т.И., Лобок С.И., Лаевская Л.И., Шевчук А.В., Бровко А.А., Кочетов А.А., Шевченко В.В. Влияние степени генерации гиперразветвленных полиэфиров на структуру и свойства эпоксиизоциануратных полимеров . . . . .	11,	58

<i>Калиниченко И.Е., Выщеревич И.В.</i> Комплексообразование Cu (II) с 4-(2-пиридилазо)-резорцином . . . . .	6,	71
<i>Кисленко В.Н.</i> Влияние вязкости раствора на скорость привитой полимеризации виниловых мономеров к крахмалу в водной среде . . . . .	4,	122
<i>Кисленко В.Н., Олийник Л.П.</i> Растворимость комплексов меди (II), никеля (II) и кобальта (II) в присутствии ионов аммония и альгина . . . . .	6,	67
<i>Ключко А.А., Барвинченко В.Н., Туров В.В.</i> Супрамолекулярные взаимодействия в системе иммуноглобулин—вода—кремнезем . . . . .	6,	80
<i>Ковальчук Е.П., Остапович Б.Б., Турик З.Л., Ковалишин Я.С., Годованец И.М.</i> Кинетика окислительной поликонденсации анилина в растворе метилпирролидона . . . . .	3,	66
<i>Ковальчук Е.П., Остапович Б.Б., Турин З.Л., Ковалишин Я.С., Гончар М.В.</i> Синтез и исследование электропроводящих полимерных платформ для биосенсоров . . . . .	11,	29
<i>Колесник Н.П., Брюховецкая Н.В., Шермолович Ю.Г.</i> Взаимодействие хлорангидридов сульфинимидовых кислот с 3-хлорацетилацетоном . . . . .	3,	49
<i>Колодяжский А.В., Ардинцева А.В., Ковальчук Т.Н., Антонович В.П.</i> Влияние химических форм серы при ее атомно-эмиссионном определении в нефтепродуктах . . . . .	12,	97
<i>Коломиец А.Н., Волковинская Л.С., Голдун О.В., Огенко В.М., Григорук В.И.</i> Новый метод получения углеродных наноструктур с использованием оптики ближнего поля . . . . .	1,	13
<i>Корнилович Б.Ю.</i> Некоторые аспекты развития прикладной радиохимии и радиэкологии . . . . .	5,	3
<i>Коротких Н.И., Книшевицкий А.В., Пехтерева Т.М., Швайка О.П.</i> Реакция 1,3-дибензил-2-цианметил-2Н-бензимидазолина с органическими электрофилами . . . . .	7,	32
<i>Кочетова С.А., Буряк Н.И., Туманова Н.Х., Волков С.В.</i> Осаждение платины в виде покрытий или порошков макро- и наноструктуры из низкотемпературных расплавов . . . . .	1,	55
<i>Кравчик К.В., Пашкова Е.В., Вьюнов О.И., Белоус А.Г.</i> Влияние меди на степень стабилизации Y-ZrO <sub>2</sub> . . . . .	1,	31
<i>Кравчик К.В., Пашкова Е.В., Вьюнов О.И., Белоус А.Г.</i> Влияние условий осаждения гидроксидов на кристаллохимические особенности Y-ZrO <sub>2</sub> со структурой метастабильного (низкотемпературного) флюорита . . . . .	11,	3
<i>Крамаренко А.В., Овчар О.В., Белоус А.Г.</i> Синтез и свойства метаниобата кобальта . . . . .	1,	22
<i>Кричмар С.И., Мишекин А.А.</i> Инжекционное определение редоксипрмесей с биамперометрической индикацией . . . . .	6,	106
<i>Куделко К.О., Пальчик А.В., Мальцева Т.В.</i> Подвижность адсорбированных двухвалентных катионов Cu <sup>2+</sup> , Cd <sup>2+</sup> , Pb <sup>2+</sup> в ионообменных материалах на основе оксигидратов Al, Zr, Sn, Ti . . . . .	1,	67
<i>Кудинова М.А., Ильченко А.Я., Кропачев А.В., Толмачев А.И.</i> Синтез и спектральные свойства красителей, производных тиохромена . . . . .	9,	34
<i>Курочкин В.Д.</i> Изотопный анализ селена, обогащенного изотопом <sup>74</sup> Se, на масс-спектрометре с тлеющим разрядом . . . . .	8,	103
<i>Куцевол Н.В., Мельник Н.П., Гене Ж.-М., Высоцкая В.И., Сыромятников В.Г.</i> Синтез, характеристика и некоторые функциональные возможности сополимеров полиакриламида, привитых к декстрану . . . . .	7,	52
<i>Лаврик Р.В., Нагорный П.Г., Слободяник Н.С.</i> Особенности кристаллического строения новых двойных фосфатов MMn <sub>6</sub> P <sub>7</sub> O <sub>24</sub> , где М – Na, K . . . . .	3,	22
<i>Лазутина О.М., Волошинец В.А., Македонский О.А., Стахурский А.Д.</i> Синтез и свойства эфиров на основе тетраметиленгликоля . . . . .	6,	125
<i>Ларин В.И., Хоботова Э.Б., Добрян М.А., Даценко В.В.</i> Электрохимическое растворение сплава МН19 в хлоридных растворах . . . . .	5,	42
<i>Лисняк С.С., Перкатюк И.И., Крицак С.Л., Панчак Б.Б.</i> Кристаллохимические параметры ферритов-гранатов . . . . .	4,	78
<i>Мальцева Т.В., Яценко Т.В., Пальчик А.В., Беляков В.Н.</i> Влияние гидродиоксида марганца на адсорбционные свойства оксигидратов алюминия, циркония, титана и олова . . . . .	9,	8
<i>Манилевич Ф.Д., Козин Л.Ф.</i> Кинетика и механизм анодной ионизации никеля в высококонцентрированном хлоридном растворе . . . . .	2,	95

<i>Марцин И.И., Косоруков П.А., Надел Л.Г., Соловьев Е.А., Михайлик В.А., Пластичина М.А.</i> Минеральный состав и свойства бентонита Варваровского месторождения . . . . .	5,	36
<i>Марцин И.И., Косоруков П.О., Надел Л.Г., Украинец И.И., Михайлик В.А., Шпак Л.Л.</i> Минеральный состав и свойства бентонита Томашпольского месторождения . . . . .	4,	91
<i>Мельниченко В.И., Манько К.И., Бовкуненко О.П.</i> Кинетика сополимеризации фторалкилметакрилатов с метилметакрилатом на начальных стадиях . . . . .	4,	118
<i>Милокин М.В., Вакуленко В.Ф., Гончарук В.В.</i> Исследование карбонильных продуктов окисления гуминовой кислоты озоном и совместно озоном и УФ-излучением . . . . .	12,	102
<i>Мищук Д.О., Вьюнов О.И., Овчар О.В.</i> Влияние вакансий на особенности структуры и релаксорные свойства (Sr, Ba, Na)Nb <sub>2</sub> O <sub>6</sub> . . . . .	1,	25
<i>Момот Л.Н., Желтоножская Т.Б., Пермякова Н.М., Федорчук С.В., Сыромятников В.Г.</i> Интермолекулярные поликомплексы полиакриламида и поливинилового спирта с рыхлой упаковкой сегментов . . . . .	9,	51
<i>Недилько С.А., Галаган Ю.А., Зенькович Е.Г.</i> Влияние редкоземельных элементов на сверхпроводящие свойства свинецсодержащей керамики . . . . .	12,	71
<i>Нечипорук В.В., Берладин И.В., Ткачук М.М.</i> Математическая модель осцилляций тока при катодном осаждении металлов . . . . .	6,	93
<i>Новые достижения в физико-неорганической химии в Украине . . . . .</i>	2,	124
<i>Нощенко Г.В., Михалычко Б.М., Давыдов В.М.</i> Синтез и кристаллическая структура разногалогенидного π-комплекса [HC≡CCH <sub>2</sub> NH <sub>3</sub> ]CuC <sub>11.13</sub> Br <sub>0.87</sub> . . . . .	8,	74
<i>Олексенко Л.П.</i> Кинетика окисления монооксида углерода на медьсодержащем цеолите Cu/ZSM-5 . . . . .	10,	84
<i>Олексенко Л.П.</i> Природа активных центров нанесенных Со-содержащих катализаторов окисления СО . . . . .	3,	40
<i>Олийник Л.П., Врещена Н.Б.</i> Синтез и физико-химические исследования биядерных соединений состава [MThio <sub>n</sub> ][Fe(CN) <sub>5</sub> NO]·mH <sub>2</sub> O . . . . .	10,	75
<i>Памяти Нины Анатольевны Костроминой . . . . .</i>	8,	127
<i>Памяти члена-корреспондента НАН Украины Олега Григорьевича Зарубицкого . . . . .</i>	3,	72
<i>Перлова О.В., Ширькалова А.А., Менчук В.В.</i> Адсорбция хлоридов диалкиламмония свежесаженным гидроксидом уранила . . . . .	6,	86
<i>Пехтерева Т.М., Смирнов Ю.И., Капкан Л.М., Червинский А.Ю., Горкуненко О.А., Зимцев С.П., Коротких Н.И.</i> Влияние алкилирования второго атома азота гидразидов карбоновых кислот на цис/транс-конформационное равновесие . . . . .	12,	114
<i>Пирский Ю.К., Потаскалов В.А., Рейтер Л.Г., Андрийко А.А., Кублановский В.С.</i> Катализаторы электровосстановления молекулярного кислорода на основе продуктов термического разложения комплексов кобальта (III) и никеля (II) . . . . .	11,	25
<i>Пономаренко С.П., Боровиков Ю.Я., Сивачек Т.Е.</i> Протонодонорная способность бензойной кислоты и ее замещенных . . . . .	11,	47
<i>Пономаренко С.П., Боровиков Ю.Я., Сивачек Т.Е., Маковецкий В.П.</i> Спектроскопическое исследование комплексообразования пиридиновых соединений с иодом . . . . .	6,	75
<i>Пономаренко С.П., Боровиков Ю.Я., Сивачек Т.Е., Вовк Д.Н.</i> Электрические свойства комплексов пиридина и его метилзамещенных с иодом . . . . .	8,	89
<i>Пономаренко М.В., Лурье Л.Ф., Сергучев Ю.А.</i> Трансаннулярная циклизация 3,7-диметилен-бицикло[3.3.1]нонами под действием (PhSO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> NF . . . . .	7,	39
<i>Попов А.Ф., Кравченко В.В., Луцук А.Ф., Котенко А.А.</i> Влияние природы триалкиламмониевых групп на скорость реакций несимметричного фрагментарного обмена в винилониевых солях . . . . .	5,	54
<i>Походенко В.Д., к 70-летию академика НАН Украины . . . . .</i>	4,	127
<i>Пукас С.Я., Куприсюк В.В., Мельник А.Л., Семусь Н.З., Гладышевский Р.Е.</i> Соединения RA <sub>10.15</sub> Ge <sub>1.85</sub> (R = Tb, Dy, Ho) с ромбической структурой типа ZrSi <sub>2</sub> . . . . .	5,	16
<b>Рейтер Л.Г., Бутова Е.Д., Шульженко Е.А., Андрийко А.А.</b> Синтез и свойства полиядерных аминоэтилатных цинк – хром (III) и цинк – кобальт (III) комплексов . . . . .	3,	16

<i>Робота Л.П., Коробейник А.В., Зуб Ю.Л., Савельев Ю.В., Чуйко А.А.</i> Синтез гибридных органически-неорганических материалов с уретановыми фрагментами с использованием золь-гель метода . . . . .	11, 63
<i>Рождественская Л.М., Дзязько Ю.С., Беляков В.Н.</i> Селективное извлечение ионов Ni (II) с неорганическими ионообменниками на основе гидрофосфата циркония из разбавленных растворов . . . . .	1, 64
<i>Романив О.И., Аксельруд Л.Г., Давыдов В.М., Гладышевский Р.Е.</i> Влияние частичного замещения Sr(Ca) на Y, Pb или Bi на стойкость и кристаллическую структуру соединения $(Sr_8Ca_6)Cu_{24}O_{41}$ . . . . .	8, 67
<i>Русакова Н.В., Журавлев С.А., Жилина З.И., Ишков Ю.В., Кузьмин В.Е., Юданова И.В., Огниченко Л.Н., Коровин Ю.В.</i> Люминесценция иттербия в комплексах с несимметричными порфиринами . . . . .	10, 72
<i>Русецкий И.А., Колбасов Г.Я., Данько Д.Б., Солонин Ю.М., Щербакова Л.Г., Косско И.А.</i> Фотоэлектрохимические свойства GaAs-электрода, модифицированного Zn и Pt . . . . .	1, 62
<i>Савелова В.А., Белоусова И.А., Симаненко Ю.С., Попов А.Ф., Матвеев А.А., Матвиенко В.Н.</i> Влияние катиона $R_4N^+$ в концентрированных растворах $Et_4NOH$ и $Bu_4NOH$ на скорость расщепления эфиров органических кислот . . . . .	2, 120
<i>Савчук Р.Н., Компаниченко Н.М., Омельчук А.А.</i> Закономерности взаимодействия в системе $NaF-ZrF_4-M$ ( $M - Zr, Na$ ) . . . . .	1, 39
<i>Симаненко Т.В., Вишник А.Б., Цыганок Л.П.</i> Определение мышьяка (V) в виде ионного ассоциата 10-молибдо-2-вольфрамоарсената с кристаллическим фиолетовым в мицеллярной среде . . . . .	10, 113
<i>Скопенко В.В., к 70-летию академика НАН и АПН Украины . . . . .</i>	2, 126
<i>Слипенюк Т.С., Нечипорук В.В.</i> Исследование межчастичных взаимодействий в суспензиях синтетического алмаза . . . . .	10, 99
<i>Слободяник Н.С., Нагорный П.Г., Корниенко З.И., Бойко Р.С., Иваненко О.П., Затовский И.В., Огородник И.В.</i> Кристаллическая структура двойного дифосфата натрия и индия и твердые растворы на его основе . . . . .	5, 11
<i>Смоляр Н.Н., Лопатинская Х.Я., Ютилов Ю.М., Гресько С.В.</i> Галогенирование 5-амино- и 5-оксопроизводных имидазо[4,5- <i>b</i> ]пиридина . . . . .	4, 100
<i>Солопан С.А., Вьюнов О.И., Коваленко Л.Л., Белоус А.Г.</i> Синтез и свойства композиционных структур на основе сегнетоэлектрических и магнитных фаз . . . . .	1, 28
<i>Ставицкая С.С., Гоба В.Е., Томашевская А.Н., Картель Н.Т.</i> Углеродные материалы аэрогельного типа на основе тонкодисперсных саж различного происхождения . . . . .	5, 31
<i>Стадник О.А., Иванова Н.Д.</i> Каталитическая активность – фактор скорости электровосстановления оксидных соединений кобальта в протонных электролитах . . . . .	1, 70
<i>Сухарева О.Ю., Сухарев С.Н., Сливка М.В., Чундак С.Ю.</i> Разработка методик определения содержания тяжелых металлов (Hg, Cd, Pb) в объектах окружающей среды . . . . .	2, 109
<i>Тарасенко Ю.А., Герасимюк И.П., Лапко В.Ф., Хаврюченко В.Д.</i> Активность Pb/C-катализаторов в реакции разложения пероксида водорода . . . . .	2, 89
<i>Тевтуль Я.Ю., Филиппчук Т.В., Марковский Б.И., Синчук И.В.</i> Термодинамические и электрохимические параметры интеркаляции графитовых материалов . . . . .	12, 88
<i>Терещенко Т.А., Шевчук А.В., Привалко Э.Г., Шевченко В.В.</i> Золь-гель синтез и свойства органо-силикатных гибридных композитов на основе олигоуретанов различной структуры . . . . .	3, 57
<i>Титов Ю.А., Белявина Н.Н., Слободяник Н.С., Тимошенко М.В.</i> Особенности механизма образования и кристаллическая структура $M^+$ -модификаций $LnTaO_4$ . . . . .	2, 84
<i>Титов Ю.А., Слободяник Н.С., Чумак В.В.</i> Условия изовалентного замещения атомов PЗЭ в пятислойной перовскитоподобной структуре $CaLn_4Ti_5O_{17}$ . . . . .	7, 3
<i>Трохименко О.М., Зайцев В.Н., Пащенко Е.А.</i> Спектрофотометрическое определение церия (IV) при помощи дифениламин- <i>n</i> -сульфокислоты . . . . .	8, 100
<i>Трохименко О.М., Зайцев В.Н., Писарева Н.Е.</i> Влияние анионов сильных минеральных кислот на скорость протекания реакции Сендела-Кольтгофа . . . . .	1, 26
<i>Трунова Е.К., Роговцов А.А.</i> Комплексообразование в система церий (III) – этилендиаминдиантарная кислота . . . . .	12, 74

<i>Уминский М.В., Колесникова И.П., Колесников А.В.</i> Влияние технологических факторов на электрохимические свойства катодов из ацетиленовой сажи, активированной $NiCo_2O_4$ . . . . .	5,	47
<i>Усачев В.В., Швед Е.Н., Козорезова Е.И., Пономарев А.А.</i> Влияние структуры алифатических карбоновых кислот на каталитический ацидолиз эпихлоргидрина . . . . .	4,	108
<i>Федоришена Е.Н., Панов Э.В., Новоселова И.А.</i> Сравнение электрохимического поведения электродов на основе разных углеродных материалов в водных растворах электролитов . . . . .	1,	58
<i>Хиля О.В., Воловченко Т.А., Туров А.В., Воловенко Ю.М.</i> Алкилирование 2-(4-оксо-3,4-дигидро-2-хиназолинил)ацетонитрилов . . . . .	12,	108
<i>Царик Н.В., Козачкова А.Н., Костромин Н.А., Пехньо В.И.</i> Определение состава, расчет констант образования комплексов палладия с оксиэтилендифосфоновой кислотой . . . . .	1,	19
<i>Чмиленко Ф.А., Худякова С.Н., Вишникин А.Б.</i> Комплексообразование осмия (VI) с 3-метил-2,6-димеркапто-1,4-тиопираном в кислой среде . . . . .	6,	102
<i>Чоренька Н.В., Никитенко В.Н.</i> Синтез, идентификация, изомеризация и электрохимические свойства транс- и цис-диглицинатных комплексов палладия (II) . . . . .	1,	48
<i>Шандрук М.И., Зинченко О.В., Мамуня Е.П., Давиденко В.В., Гладкий Э.П., Лебедев Е.В.</i> Реокинетика и электропроводность процесса формирования эпоксидных композиций с Al-P-содержащими блоками . . . . .	8,	117
<i>Шевчук И.А., Симонова Т.Н., Гонтарь Е.С.</i> Извлечение и концентрирование разнорядных комплексов некоторых платиновых металлов с органическими основаниями и водорастворимыми экстрагентами . . . . .	9,	29
<i>Шистка Д.В., Оранская Е.И., Шапиро И.Г., Горников Ю.И., Брей В.А.</i> Фазовый состав и каталитическая активность $WO_3/ZrO_2$ , допированного элементами II-VI групп . . . . .	9,	15
<i>Шолудченко Л.И., Гетманчук Ю.П.</i> Фоточувствительные олигомеры на основе флуоренилсодержащих диолов . . . . .	6,	115
<i>Шпанько И.В., Садовая И.В.</i> Кинетика и механизм реакции фенилоксирана с бензойными кислотами в присутствии галогенидов и бензоатов тетраэтиламмония . . . . .	9,	42
<i>Штеменко А.В., Шаповал А.Н.</i> Восстановление перрената калия гипофосфитом натрия в смеси муравьиной и бромистоводородной кислот . . . . .	11,	17
<i>Щербакова Л.Г., Чупров С.С., Хомко Т.В., Адеев В.М.</i> Влияние металлических покрытий на электрохимические и водородсорбционные свойства интерметаллического соединения типа $AB_5$ . . . . .	12,	91
<i>Ягупольский Л.М.</i> Фторсодержащие заместители и их роль в создании химических соединений с особыми свойствами . . . . .	3,	3
<i>Яичевский О.З., Крамаренко А.В., Белоус А.Г.</i> Получение наноразмерных порошков оксидов ниобия и тантала . . . . .	9,	3
<i>Яценко Т.В., Василюк С.Л.</i> Особенности взаимодействия ионов $Cu(II)$ с оксигидратными сорбентами на основе титана и циркония . . . . .	1,	42
<i>Яценко Т.В., Мальцева Т.В., Пальчик А.В., Атаманюк В.Ю., Беляков В.Н.</i> Определение удельной поверхности оксигидратов элементов III-IV групп по данным потенциометрического титрования . . . . .	7,	10