

СИНТЕЗ И СВОЙСТВА НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

Сольвотермальный синтез фотокаталитически активного диоксида титана в уксусной кислоте <i>А. В. Здравков, Ю. С. Кудряшова, Г. Ф. Пругло, Н. Н. Химич</i>	1003
Новые фторохроматоуранилаты щелочных металлов – синтез и строение <i>В. Н. Серезжкин, Е. В. Пересыпкина, С. А. Новиков, А. В. Вировец, Л. Б. Серезжкина</i>	1008
Синтез и исследование основного карбоната цинка <i>С. В. Добрыднев, М. Ю. Молодцова, Н. Ф. Кизим</i>	1018
Ультразвуковой метод синтеза гидрозолей диоксида титана <i>М. М. Содержинова, Д. В. Тарасова, Ф. Х. Чибирова</i>	1022

КООРДИНАЦИОННЫЕ СОЕДИНЕНИЯ

Структурная организация и термическое поведение гетерополиядерного $[\text{Au}_2\{\text{S}_2\text{CN}(\text{CH}_3)_2\}_4][\text{ZnCl}_4]$ и гетеровалентного $([\text{Au}\{\text{S}_2\text{CN}(\text{CH}_3)_2\}_2][\text{AuCl}_2])_n$ комплексов, полученных на основе хемосорбционной системы $[\text{Zn}_2\{\text{S}_2\text{CN}(\text{CH}_3)_2\}_4]-\text{Au}^{3+}/2 \text{ M HCl}$ <i>А. В. Иванов, О. В. Лосева, Т. А. Родина, А. В. Герасименко, В. И. Сергиенко</i>	1028
--	------

ТЕОРЕТИЧЕСКАЯ НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Наночастицы платины на различных типах поверхности диоксида титана: квантово-химическое моделирование <i>А. С. Зюбин, Т. С. Зюбина, Ю. А. Добровольский, А. А. Бельмесов, В. М. Волохов</i>	1038
Закономерности температурной зависимости констант комплексообразования в водных растворах ацетатов металлов <i>А. И. Мишустин</i>	1046

ФИЗИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЯ

Кристаллизация стекол в системе $\text{MnNbOF}_5-\text{BaF}_2-\text{BiF}_3$ по данным спектроскопии КРС <i>Л. Н. Игнатьева, Н. В. Суровцев, Н. Н. Савченко, С. В. Адищев, С. А. Полищук, Ю. В. Марченко, В. М. Бузник</i>	1053
Колебательные спектры и электрофизические свойства фазы переменного состава $\text{Na}_{1-x}\text{Co}_{1-x}\text{Sc}_{1+x}(\text{MoO}_4)_3$ ($0 \leq x \leq 0.5$) со структурой назикона <i>Н. М. Кожевникова</i>	1060
Фазаобразование в системе с участием молибдатов серебра, кобальта и алюминия <i>И. Ю. Котова</i>	1066
Фазаобразование в системе $\text{ZrO}(\text{NO}_3)_2-\text{NaF}(\text{HF})-\text{H}_3\text{PO}_4-\text{H}_2\text{O}$ при 20°C <i>М. М. Годнева, В. Я. Кузнецов, М. П. Рыськина, В. В. Семушин, Н. Л. Михайлова</i>	1071

ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА НЕОРГАНИЧЕСКИХ СИСТЕМ

Система $\text{La}(\text{CCl}_3\text{COO})_3-\text{La}(\text{ClO}_4)_3-\text{H}_2\text{O}$ при 25°C <i>Л. С. Григорьева</i>	1081
Исследование системы $\text{NaF}-\text{NaBr}-\text{NaVO}_3$ и элементов ее ограничения <i>И. Н. Самсонова, Е. И. Фролов, И. К. Гаркушин</i>	1084
Исследование объединенного стабильного тетраэдра $\text{LiF}-\text{KBr}-\text{K}_2\text{MoO}_4-\text{KF}$ четырехкомпонентной взаимной системы $\text{Li}, \text{K} \text{F}, \text{Br}, \text{MoO}_4$ <i>И. К. Гаркушин, М. А. Радзиховская, Е. Г. Данилушкина</i>	1089

Взаимодействие в системе бромид цинка–карбамид–бромоводородная кислота–вода при 25°C

Р. Ш. Еркасов, Р. М. Несмеянова, А. Колпек, Г. Г. Абдуллина

1096

Фазовый комплекс четырехкомпонентной системы $\text{LiF}-\text{SrFCl}-\text{SrCO}_3-\text{SrMoO}_4$ и термодинамические свойства ее эвтектических составов

А. М. Гасаналиев, Б. Ю. Гаматаева, М. Т. Тагиров

1102

Фазовые равновесия в четырехкомпонентной системе $\text{KCl}-\text{KVO}_2-\text{K}_2\text{CO}_3-\text{K}_2\text{MoO}_4$

Ж. А. Кочкаров, М. В. Хубаева, Р. А. Жижуев

1108

ФИЗИКОХИМИЯ РАСТВОРОВ

Экстракционное и сорбционное концентрирование рения(VII) с использованием фосфорилсодержащих подандов

А. Н. Туранов, В. К. Карандашев, В. Е. Баулин, А. Ю. Цивадзе

1116

Сорбция рутения в виде гетерометаллических комплексов фосфорилсодержащими импрегнированными сорбентами

Г. А. Костин, Т. А. Баева, Т. М. Корда, Т. В. Ус, В. Г. Торгов

1122

Термодинамические характеристики реакций комплексообразования иона Cd^{2+} с L-аспарагиновой кислотой в водном растворе

Н. В. Чернявская, И. В. Фадеева, С. А. Бычкова

1129

Комплексообразующие свойства N-2-сульфоэтилхитозанов

Ю. С. Петрова, Л. К. Неудачина

1133

Правила для авторов

1138

Сдано в набор 02.04.2014 г.	Подписано к печати 23.06.2014 г.	Дата выхода в свет 12 еж*	Формат $60 \times 88 \frac{1}{8}$
Цифровая печать	Усл. печ. л. 17.5	Усл. кр.-отт. 3.0 тыс.	Уч.-изд. л. 17.5
	Тираж 166 экз.	Зак. 398	Бум. л. 8.75
		Цена свободная	

Учредитель: Российская академия наук

Издатель: Российская академия наук. Издательство “Наука”, 117997, Москва, Профсоюзная ул., 90

Оригинал-макет подготовлен МАИК “Наука/Интерпериодика”

Отпечатано в ППП “Типография “Наука”, 121099 Москва, Шубинский пер., 6