

СИНТЕЗ И СВОЙСТВА НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

Синтез, парообразование и термодинамика высокодисперсного порошка $\text{Nd}_2\text{Hf}_2\text{O}_7$

*В. Г. Севастьянов, Е. П. Симоненко, Д. В. Севастьянов, Н. П. Симоненко,
В. Л. Столярова, С. И. Лопатин, Н. Т. Кузнецов*

3

Синтез и исследование триуранатов состава $\text{M}^{\text{II}}\text{U}_3\text{O}_{10} \cdot n\text{H}_2\text{O}$
($\text{M}^{\text{II}} = \text{Mg}, \text{Mn}, \text{Co}, \text{Ni}, \text{Cu}, \text{Zn}, \text{Cd}$)

*Н. Г. Черноруков, О. В. Нипрук, А. В. Князев,
М. И. Арова, К. А. Чаплиёва*

11

Синтез магнитоактивного соединения на основе сульфата железа(II)

Ю. Г. Хабаров, И. М. Бабкин, Л. В. Гусаков, А. В. Малков

17

КООРДИНАЦИОННЫЕ СОЕДИНЕНИЯ

Синтез и строение $(\text{CN}_3\text{H}_6)_2[\text{UO}_2\text{CrO}_4(\text{C}_5\text{H}_3\text{N}(\text{COO})_2)]$

*Л. Б. Серезкина, Е. В. Пересыпкина, С. А. Новиков,
А. В. Вировец, В. Н. Серезкин*

22

Комплексы $\text{Sn}(\text{IV})$ с пиколиноилгидразонами 2-гидроксibenз-(2-гидроксинафт)альдегидов
(H_2Ps , H_2Pnf). Кристаллическая структура $[\text{SnCl}_3(\text{Ps} \cdot \text{H})] \cdot \text{CH}_3\text{OH}$
и $[\text{SnCl}_3(\text{Pnf} \cdot \text{H})] \cdot \text{CH}_3\text{OH}$

*И. И. Сейфуллина, Н. В. Шматкова, Р. И. Зубатюк,
О. В. Шишкин, А. В. Мазепа*

29

Синтез и строение комплексов платины $[\text{Ph}_4\text{P}]^+[\text{PtCl}_3(\text{DMSO})]^-$ и $[\text{Ph}_4\text{P}]^+[\text{PtCl}_5(\text{DMSO})]^-$

В. В. Шарутин, В. С. Сенчуриин, О. К. Шарутина, А. В. Гуцин

36

ТЕОРЕТИЧЕСКАЯ НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Оксохлориды ниобия в газовой фазе. Квантово-химические расчеты структурных параметров и относительной устойчивости изомеров

Е. Г. Ильин, В. Г. Яржемский, А. С. Паршаков, А. К. Буряк

41

Теоретическое исследование кластеров N_{20} , C_{20} и B_{20} , “сверхсжатых” внутри
икосаэдрических клеток C_{80} и He_{80}

О. П. Чаркин

49

Взаимодействие наночастиц платины с различными типами поверхности диоксида
олова: квантово-химическое моделирование

А. С. Зюбин, Т. С. Зюбина, Ю. А. Добровольский, В. М. Волохов

59

ФИЗИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЯ

Редокс-система на основе комплекса железа в качестве медиатора
фотоэлектрохимического преобразователя

*С. А. Козюхин, А. Е. Баранчиков, В. К. Иванов, М. А. Кискин,
В. А. Гринберг, В. В. Емец, Е. А. Нижниковский, А. Л. Ключев*

65

Структурные особенности зеленого гидроксида кобальта(III)

Д. А. Панкратов, А. А. Велигжанин, Я. В. Зубавичус

70

Структурные характеристики наноматериалов на основе квантовых точек CdS

*А. Я. Шаляпина, М. А. Запорожец, В. В. Волков, О. М. Жигалина,
В. И. Николайчик, С. П. Губин, А. С. Авилов*

77

ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СИСТЕМ

Фазообразование в квазибинарной системе $\text{Ag}_3\text{PO}_4\text{--ScPO}_4$

Л. Н. Комиссарова, О. И. Соловьев, Д. А. Русаков,
М. А. Стрелков, А. А. Филаретов

88

Физико-химическое взаимодействие в квазитройной системе $\text{TlSe--Tl}_2\text{SnSe}_3\text{--Se}$

И. Е. Барчий, Т. А. Малаховская-Росоха,
М. Ю. Сабов, М. Й. Филеп, Е. Ю. Переш

92

Фазовые равновесия в квазитройной системе $\text{GeTe--Sb}_2\text{Te}_3\text{--Bi}_2\text{Te}_3$

Г. Р. Гурбанов

96

Химическое взаимодействие в четырехкомпонентных взаимных системах
 $\text{Li, K} \parallel \text{F, Cl, MoO}_4$ и $\text{Li, K} \parallel \text{F(Cl), VO}_3, \text{MoO}_4$

Е. И. Сорокина, И. К. Гаркушин, Т. В. Губанова

101

Исследование четырехкомпонентной системы $\text{LiF--LiCl--LiBr--Li}_2\text{MoO}_4$

О. И. Лущикова, Е. И. Фролов, Т. В. Губанова, И. К. Гаркушин

107

ФИЗИКОХИМИЯ РАСТВОРОВ

Комплексообразование N-ацил-N'-(n-толуолсульфонил)гидразинов
с ионами цветных металлов в аммиачных средах

Л. Г. Чеканова, О. А. Воронкова, А. В. Радусhev,
П. Т. Павлов, Е. В. Байгачева

112

Физико-химические свойства тетрафенилборатов
и додецилсульфатов тетраалкиламмония

Е. Г. Кулапина, Е. С. Погорелова, Н. М. Макарова, Л. А. Бажанова

117

Сводное содержание тома 57, 2012 г.

122

Авторский указатель тома 57, 2012 г.

140

Сдано в набор 10.09.2012 г.	Подписано к печати 20.11.2012 г.	Формат бумаги $60 \times 88^{1/8}$
Цифровая печать	Усл. печ. л. 18.5	Усл. кр.-отт. 2.6 тыс.
	Тираж 139 экз.	Уч.-изд. л. 18.5
		Бум. л. 9.25
		Зак. 848

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