

69. Коваленко Е. В., Петрашень В. И. К вопросу о природе дифенилкарбазидной реакции на шестивалентный хром // Ж. аналит. химии. — 1963. — Т. XVIII, Вып. 6 — С.742–749.
70. Саввин С. Б., Кузнецов В. В., Шереметьев С. В., Михайлова А. В. Оптические химические сенсоры (микро- и наносистемы) для анализа жидкостей // Рос. хим. журн. — 2008. — Т. LI, № 2. — С. 7–16.
71. Бусев А. И., Иванов В. М. Аналитическая химия золота — М.: Наука, 1973. — 262 с.
72. Лаврухина А. К., Юкина Л. В. Аналитическая химия марганца. — М.: Наука, 1974. — 218 с.
73. Профатилова И. А., Душенко Г. А., Михайлова О. И., Бумбер А. А. Циклопентадиеновые производные амидинов — реагенты для определения таллия, ртути и золота // Тез. докл. III Междуна. конф. по новым технологиям и приложениям современных физико-химических методов (ядерный магнитный резонанс, хроматография/масс-спектрометрия, ИК-Фурье спектроскопия и их комбинации) для изучения окружающей среды, включая секции молодых ученых Научно-образовательных центров. — Россия, 2001. — С.59.
74. Корольчук С. І. Основні барвники як аналітичні реагенти для визначення форм Os(VIII) та Os(VI): Автореф. дис. канд. хім. наук: 02.00.02. — Ужгород, 2009. — 18 с.
75. Kormosh Zh., Korolchuk S. New reagent for indirect spectrophotometric red-ox determination of Osmium (VI) // Chinese Chemical Letters. — 2008. — V.19, № 6. — P. 716 — 719.
76. Shigenori Nakano, Hiroyuki Ihara, Masaya Tanaka, Takuji Kawashima. Catalytic determination of ultratrace amounts of Cu(II) by the oxidative coupling reaction of 3-methyl-2-benzothiazolinone hydrazone with N,N-dimethylaniline // Microchimica Acta. — 1985. — V.85, № 5–6. — P. 455–465.
77. Черкесов А. И. Использование явления галохромии в количественном химическом анализе // Ж. аналит. химии. — 1960. — Т. XV. — С.651–655.
78. Чеботарев А. Н., Ефимова И. С. Кислотно-основные свойства функционально-аналитических групп 4-сульфо-2(4'-сульфонафталин-1'-азо)нафтола-1 в водном и водно-органических растворах // Методы и объекты химического анализа. — 2009. — Т. 4, №1 — С. 11–17.
79. Чеботарев А. Н., Ефимова И. С. Кармоазин — редокс-реагент для спектрофотометрического определения хрома, ртути, марганца и церия в их высших степенях окисления // Тез. докл. Сесії Наукової Ради НАН України з проблеми «Аналітична хімія». — Новий світ, 2009. — С. 55.
80. Чеботарев А. Н., Ефимова И. С. 4-сульфо-2(4'-сульфонафталин-1'-азо)нафтол-1 — редокс-реагент для спектрофотометрического определения ртути(II) // Вісн. харк. ун-ту, Хімія — 2008. — № 820, Вып.16 (39) — С. 136–141.
81. Пат. України на корисну модель, G01N21/78. Спосіб експресного визначення концентрації ртуті(II) у воді / Чеботарьов О. М., Ефімова І. С. — № 45307. Бюл. № 21. Опубл. 10.11.09 р.
82. Чеботарев А. Н., Ефимова И. С., 4-Сульфo-2(4'-сульфонафталин-1'-азo)нафтол-1 — редокс-реагент для спектрофотометрического определения марганца(VII) в растворе и на поверхности твердой фазы // Тез. докл. VIII Украинск. конф. по аналит. — Одесса, 2008. — С. 154.
83. Ефімова І. С., Рабошвіль К. В., Чеботарьов О. М. Особливості електрохімічної поведінки 4-сульфо-2(4'-сульфонафталин-1'-азо)нафтолу-1 в окисно-відновних системах з ртуті(II), хромом(VI), ванадієм(V), манганом(VII) та церієм(IV) // Тез. доп. XII Наук. конф. «Львівські хімічні читання — 2009» — Львів, 2009. — А15.
84. Ефімова І. С., Хомутова М. М. особенности комплексообразования в окислительно-восстановительной системе церий(IV)—4-сульфо-2(4'-сульфонафталин-1'-азо)нафтол-1 // Тез. доп. XI конф. молодых ученых та хіміків-студентів південного регіону України. — Одеса, 2008. — С.13.
85. Пат. України на корисну модель, G01N21/78. Спосіб визначення концентрації церію (IV) / Чеботарьов О. М., Ефімова І. С. — № 45566. Бюл. № 21. Опубл. 10.11.09 р.
86. Annette P. Aldrich, Constant M. G. Determination of iron and its redox speciation in seawater using catalytic cathodic stripping voltammetry // Electroanalysis. — 1998. — V.10, № 6. — P. 366–373.
87. Ashraf A. Mohamed, Saleh A. Ahmed, Mohamed F. El-Shahat. Catalytic spectrophotometric determination of molybdenum // Monatshefte für Chemie / Chemical Monthly. — 2002. — V. 133, № 1. — P. 455–465.

88. Ahmed T. Mubarak, Ashraf A. Mohamed, a, , Khaled F. Fawya and Ayed S. Al-Shihry. Highly sensitive catalytic determination of molybdenum // Talanta. — 2007. — V. 71, № 2. — P. 632–638.
89. Pourtedal H. R., Keshavarz M. H. Determination of Trace Amounts of Vanadium by Kinetic-Catalytic Spectrophotometric Methods // Chinese J. of Chemistry. — 2006. — V. 24, № 4. — P. 557–562.
90. Abbaspour A., Moosavi S. M., Mirzajani R. Catalytic spectrophotometric determination of vanadium (IV) based on the oxidation of alkali blue by potassium bromate // Iranian J. of Science & Technology, Transaction A. — 2007. — V.31, № A3. — P. 231–239.
91. Хомченко Г. П., Севастьянова К. Н. Окислительно-восстановительные реакции. — М.: Просвещение, 1980. — 144 с.
92. Бусев А. И. Синтез новых органических реагентов для неорганического анализа. — М.: Изд. Моск. ун-та, 1972. — 245 с.
93. Индикаторы. Т 2 / Под ред. Бишоп Э. — М.: Мир, 1976. — 446 с.
94. Саввин С. Б., Кузин Э. Л. Электронные спектры и структура органических реагентов. — М.: Наука, 1974. — 277 с.
95. Кравцова Н. М., Колориметрическое определение хрома кармозиновым методом // Труды комиссии по аналитической химии. — 1958. — Т.8 (XI). — С. 161–167.
96. Кравцова Н. М., Петрашень В. И., Колориметрическое определение хрома визуальным методом с применением кармозина // Труды Новоч. политех. ин-та им. С. Орджоникидзе. — 1956. — Т.41 (55). — С.27–34.

**О. М. Чеботарьов, І. С. Ефімова, С. В. Качан**

Одеський національний університет імені І. І. Мечникова,  
Хімічний факультет, кафедра аналітичної хімії,  
вул. Дворянська, 2, Одеса, 65082, Україна  
e-mail: alexch@ukr.net

**КОМПОНЕНТНИЙ СКЛАД І ХІМІКО-АНАЛІТИЧНІ  
ХАРАКТЕРИСТИКИ РЕДОКС-СИСТЕМ ПРИ  
СПЕКТРОФОТОМЕТРИЧНОМУ ВИЗНАЧЕННІ ІОНІВ МЕТАЛІВ  
ЗМІННОЇ ВАЛЕНТНОСТІ**

**Резюме**

Розглянуті і проаналізовані спектрофотометричні методики визначення іонів металів змінної валентності, які ґрунтуються на редокс-перетвореннях компонентів хімічної системи. Показано принциповий зв'язок числа компонентів приймаючих участь в окисно-відновному процесі, а також природи аналітичної форми з селективністю пропонованої редокс-реакції. Встановлено, що взаємне окислення-відновлення іону металу з органічним реагентом, обумовлює високу селективність даної реакції і може бути покладено в основу відповідної спектрофотометричної методики його визначення, яка не потребує попередніх стадій маскування або відокремлення супутніх іонів і макрооснови аналізуемого зразку.

**Ключові слова:** органічний реагент, редокс-система, спектрофотометрія, визначення металів.

**A. N. Chebotarev, I. S. Efimova, S. V. Kachan**

I. I. Mechnikov Odessa National University,  
Department of Analytical Chemistry,  
Dvorynska St., 2, Odessa, 65082, Ukraine,  
e-mail: alexch@ukr.net

**THE COMPONENT COMPOSITION AND CHEMICO-ANALYTICAL  
CHARACTERISTICS OF THE REDOX-SYSTEMS AT THE VARIABLE  
VALENCY METAL IONS SPECTROPHOTOMETRIC DETERMINATION**

**Summary**

The spectrophotometric methods of the variable valency metal ions determination based on the chemical system components redox transformations have been viewed and analyzed. The fundamental relationship between the number of components involved in the redox process as well as the nature of the analytical form with the selectivity of the proposed redox reactions has been shown. The mutual reduction-oxidation of metal ions with organic reagents has been found to determine this reaction high selectivity and could be the basis for its determining spectrophotometric method not requiring masking or separation of accompanying ions and test sample macrobase preliminary stages.

**Key words:** organic reagent, redox-system, spectrophotometric, metals determination.

УДК 541.49:546.732

**Л. С. Скороход, И. И. Сейфулина, Т. Ф. Гудимович**

Одесский национальный университет,  
кафедра общей химии и полимеров,  
ул. Дворянская, 2, Одесса, 65082, Украина

### ТЕМПЛАТНЫЙ СИНТЕЗ В СИСТЕМАХ $\text{NiCl}_2$ -1-АМИНО-8-ГИДРОКСИНАФТАЛИНДИСУЛЬФОКИСЛОТА-2,4-БЕНЗОИН (АРОМАТИЧЕСКИЙ АЛЬДЕГИД)

Методом «самосборки» из систем  $\text{NiCl}_2$  — 1-амино-8-гидрокси-нафталиндисульфокислота-2,4-бензоин либо бензальдегид, *para*-гидроксибензальдегид, 2-гидрокси-1-нафтальдегид выделены комплексы:  $\text{K}_2[\text{Ni}(\text{C}_{24}\text{H}_{17}\text{NS}_2\text{O}_8)(\text{H}_2\text{O})_2]$  (I),  $[\text{Ni}_2(\text{C}_{17}\text{H}_{11}\text{NS}_2\text{O}_8)(\text{H}_2\text{O})_4]$  (II),  $\text{K}_2[\text{Ni}(\text{C}_{21}\text{H}_{13}\text{NS}_2\text{O}_8)(\text{H}_2\text{O})_2]$  (III),  $[\text{Ni}_2(\text{C}_{17}\text{H}_{11}\text{NS}_2\text{O}_7)(\text{OH})_2]$  (IV). I–IV исследованы методами элементного, рентгенофазового анализов, термогравиметрии, магнитной восприимчивости, электропроводности, спектроскопии (ИК- и диффузного отражения). Определена геометрия I–IV и способ координации лигандов в них.

**Ключевые слова:** 1-амино-8-гидрокси-нафталиндисульфокислота-2,4-бензоин, *para*-гидроксибензальдегид, бензальдегид, 2-гидрокси-1-нафтальдегид, темплатный синтез.

Ранее нами [1] была доказана возможность синтеза комплексов методом «самосборки» непосредственно взаимодействием в системах:  $\text{CoCl}_2$  — монокалиевая соль 1-амино-8-гидрокси-нафталиндисульфокислоты-2,4(1,8,2,4-ahKsHs'n) — бензоин (БЕНЗ), *para*-гидроксибензальдегид (ПГБА), бензальдегид (БА). Получена их полная физико-химическая характеристика.

В развитие данных исследований в настоящей работе была сформулирована цель:

- проверить возможность осуществления одностадийного синтеза комплексов никеля (II) из аналогичных систем;
- выделить соответствующие комплексы;
- совокупностью физико-химических методов элементного, рентгенофазового анализов, термогравиметрии, электропроводности, спектроскопий (ИК- и диффузного отражения) их охарактеризовать.

**Методика синтеза соединений I–IV.** Горячие этанольные растворы 0,01 моль 1,8,2,4-ahKsHs'n в 80 мл 0,01 моль, БЕНЗ (I) в 50 мл или альдегидов в 10 мл ПГБА (II), 2-гидрокси-1-нафтальдегид — ГНА (III), БА (IV) смешивали, добавляли 1 мл 50%-ного спиртового раствора КОН и кипятили с обратным холодильником в течение 1,5 ч. Затем к ним добавляли горячий раствор гексагидрата хлорида никеля (II) в 20 мл этанола (0,01 моль для I, 0,005 моль для II–IV) и дополнительно кипятили ещё 1 ч. После охлаждения образовавшиеся осадки веществ (I–IV) отделяли фильтрованием, промывали спиртом, эфиром и высушивали при комнатной температуре над

безводным CaCl<sub>2</sub> до постоянной массы. Выход: I — 64,4 %; II — 71,3 %; III — 69,1 %; IV — 70,1 %.

Содержание кобальта и никеля определяли спектральным рентгенофлюоресцентным методом на спектрометре СПАРК-1 с медным излучением в режиме 12 кВ–10 мА со скоростью отсчёта 400 имп/с; калия — методом пламенной фотометрии; углерод, водород, азот — на С,Н,Н-анализаторе; серу по методу Шенигера.

Рентгенограммы снимали на дифрактометре ДРОН-05 на железном антикатоде. Межплоскостные расстояния определяли по таблицам [2].

Термогравиметрический анализ проводили на Q-дериватографе Паулик-Паулик-Эрдей в статической воздушной атмосфере в температурном интервале 20–500С, скорость нагрева 10 град/мин, эталон —  $\alpha$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. ИК-спектры записывали в диапазоне 4000–350 см<sup>-1</sup> на спектрометре Spectrum-Elmer ВХ-II FT-IR (таблетки с KBr).

Спектры диффузного отражения (СДО) регистрировали на спектрометре Perkin-Elmer Lambda-9 в области 3000–30000 см<sup>-1</sup>, стандарт MgO ( $\beta_{\text{MgO}}=100\%$ ).

Измерение активного сопротивления (СДО) миллимолярных диметилформамидных растворов I–IV для расчёта молярной электропроводности проводили с помощью измерителя сопротивления (цифрового) Е 7–8 в пределах 0–10 мОм в сосуде Аррениуса.

Магнитную восприимчивость определяли по методу Гуи, при температуре 293 К. В качестве эталона для калибровки использовали Hg[Co(NCS)<sub>4</sub>].

## Результаты и их обсуждение

Темплатной реакцией в системах 1,8,2,4-ahKsHs'n — БЕНЗ (альдегиды: ПБА, ГНА) — хлорид никеля (II) получены комплексы I–IV. На основании данных элементного анализа в комплексах (I, III) мольное соотношение Ni<sup>2+</sup> : лиганд = 1:2, а в II, IV — 1:1 (табл. 1). Рентгенофазовый анализ подтвердил индивидуальность комплексов (I–IV). Соединение I характеризуется собственным набором межплоскостных расстояний и относительных интенсивностей: d, Å (I/I<sub>0</sub>, %) — 2,86 (26), 3,55 (31), 3,92(100), 5,02 (66), продукты II–IV рентгеноаморфны.

Соединения I, III являются трёхионными электролитами, II, IV — неэлектролиты (табл. 1) [3].

По результатам элементного анализа и термогравиметрии установлено, что в состав комплексов I, II, III входят 2, 4 и 2 молекулы воды, соответственно. Их удаление происходит в интервале 130–160С. Это позволяет сделать вывод о их внутрисферном характере, что подтверждается присутствием в ИК-спектрах указанных комплексов полос  $\delta(\text{H}_2\text{O})$  (табл. 2). Полное разложение соединений I–IV происходит в интервале температур 340–490 °С.

Таблица 1

## Результаты элементного анализа и некоторые характеристики комплексов (I–IV)

Комп- лекс	Формула	Содержание (найдено/вычислено), %							Цвет	Молярная электро- проводность, $\text{Ом}^{-1}\text{см}^2\text{моль}^{-1}$
		C	H	N	K	S	Ni	H <sub>2</sub> O		
I	$\text{K}_2[\text{Ni}(\text{C}_{24}\text{H}_{17}\text{NS}_2\text{O}_8)_2(\text{H}_2\text{O})_2]$	$\frac{47,81}{48,20}$	$\frac{3,03}{3,18}$	$\frac{2,59}{2,34}$	$\frac{6,40}{6,53}$	$\frac{10,54}{10,71}$	$\frac{5,08}{4,94}$	$\frac{3,03}{3,01}$	Бордовый	132,6
II	$[\text{Ni}_2(\text{C}_{17}\text{H}_{11}\text{NS}_2\text{O}_8)_2(\text{H}_2\text{O})_4]$	$\frac{40,06}{39,53}$	$\frac{2,11}{2,13}$	$\frac{2,62}{2,71}$	–	$\frac{13,00}{12,40}$	$\frac{12,03}{11,43}$	$\frac{6,77}{6,97}$	Тёмно-зелёный	12,4
III	$\text{K}_2[\text{Ni}(\text{C}_{21}\text{H}_{13}\text{NS}_2\text{O}_8)_2(\text{H}_2\text{O})_2]$	$\frac{44,94}{45,20}$	$\frac{2,18}{2,33}$	$\frac{2,42}{2,51}$	$\frac{6,76}{7,00}$	$\frac{11,64}{11,48}$	$\frac{4,73}{5,29}$	$\frac{3,06}{3,23}$	Тёмно- болотный	111,3
IV	$[\text{Ni}_2(\text{C}_{17}\text{H}_{11}\text{NS}_2\text{O}_8)_2(\text{OH})_2]$	$\frac{38,79}{39,23}$	$\frac{2,00}{2,12}$	$\frac{2,51}{2,69}$	$\frac{7,20}{7,50}$	$\frac{12,06}{12,31}$	$\frac{10,98}{11,35}$	–	Тёмно- коричневый	10,5

Отнесение некоторых колебательных частот (см<sup>-1</sup>) в ИК-спектрах поглощения исходных соединений и комплексов (I–IV)

Соединение	$\nu(\text{OH})$	$\nu(\text{C}=\text{N})$	$\nu(\text{SO}_2)$	$\nu(\text{C}-\text{O})$	$\nu(\text{Ni}-\text{N})$	$\nu(\text{Ni}-\text{O})$
1, 8, 2, 4-ahKsHs`n	3440		1240, 1030			
БЕНЗ	3420			1210		
ПГБА	3460			1200		
ГНА	3470			1200		
I	3420	1570	1240, 1030	1210	610	500
II	3440	1560	1100, 1010	1170	600	490
III	3440	1560	1240, 1030	1160	620	520
IV	3440	1550	1100, 1000		610	500

Примечание:  $\delta(\text{NH}_2) = 1610 \text{ см}^{-1}$  (1,8,2,4-ahksHs`n);  $\nu(\text{C}=\text{O}) = 1680 \text{ см}^{-1}$  (БЕНЗ, ПГБА, ГНА),  $1700 \text{ см}^{-1}$  (БА);  $\delta(\text{H}_2\text{O}) \approx 1630 \text{ см}^{-1}$  (I–III);  $\nu(\text{OH}) = 3200$  (IV);  $\delta(\text{OH})_{\text{мост}} = 955 \text{ см}^{-1}$  (IV);

$\delta \left( \begin{array}{c} \text{M} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \quad \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{M} \end{array} \right) = 710 \text{ см}^{-1}$  (II).

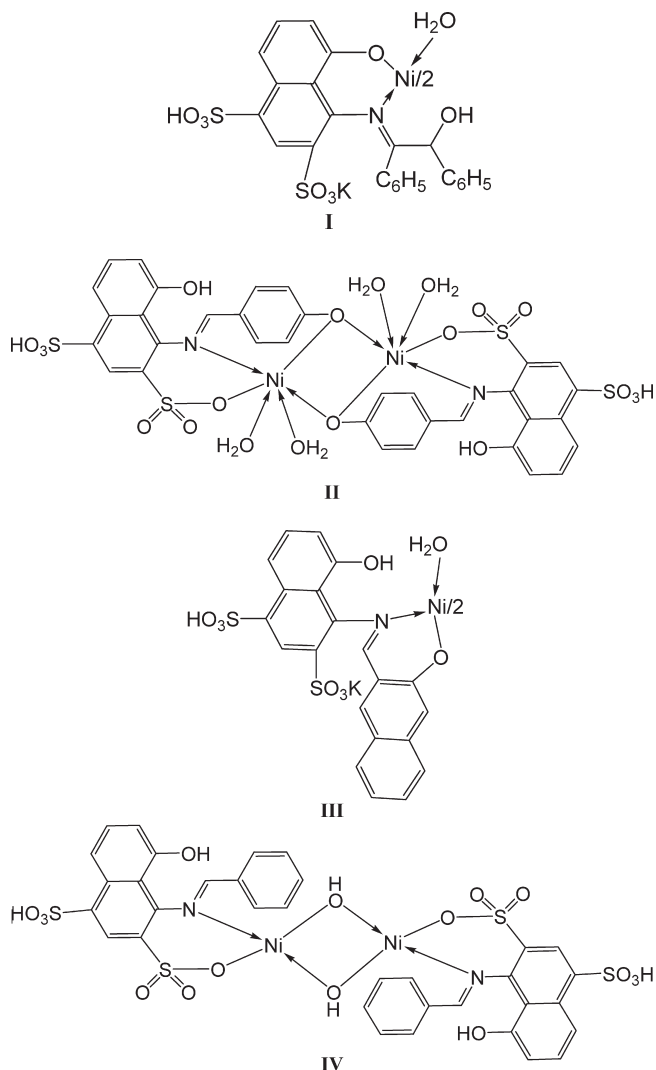
Способ координации лигандов был определён сравнением ИК-спектров исходных 1,8,2,4-ahKsHs`n, БЕНЗ, ПГБА, БА и комплексов (табл. 2). Особое внимание было уделено полосам поглощения, ответственным за валентные колебания C=O и C-O карбонильных фрагментов, а также деформационных NH<sub>2</sub> группы 1,8,2,4-ahKsHs`n. Оказалось, что в ИК-спектрах комплексов I–IV отсутствует полоса  $\nu(\text{C}=\text{O})$ , при этом появляется новая — валентных колебаний C=N, что свидетельствует о конденсации по аминогруппы 1,8,2,4-ahKsHs`n и карбонильному кислороду с образованием оснований Шиффа.

В комплексах I–IV азометиновый атом азота вовлекается в координацию с никелем, о чём свидетельствует появление в ИК-спектрах новой полосы  $\nu(\text{Ni}-\text{N})$ . В области валентных колебаний гидроксигрупп в ИК-спектрах комплексов по сравнению с исходными лигандами были обнаружены следующие изменения: в I исчезает  $\nu(\text{OH})$  гидросидисульфокислоты и сохраняется  $\nu(\text{OH})$  бензоина. В отличие от него в II, III, IV сохраняется  $\nu(\text{OH})$  1,8,2,4-ahKsHs`n и исчезает  $\nu(\text{OH})$  альдегида в II, III. Из этого следует, что соответствующие гидроксигруппы депротонируются и связываются с Ni<sup>2+</sup>, на что указывает появление новой полосы  $\nu(\text{Ni}-\text{O})$ . Сульфогруппы оснований Шиффа в комплексах II, IV также участвуют в образовании связей с никелем (II), так как в их ИК-спектрах происходит смещение полосы  $\nu(\text{SO}_2)$  в низкочастотную область. В отличие от них в ИК-спектрах комплексов I, III эта полоса не смещается относительно ее положения в ИК-спектре 1,8,2,4-ahKsHs`n. Следовательно, в этих комплексах сульфогруппы не вовлекаются в координацию к Ni<sup>2+</sup>. В комплексе II кислороды депротонированных гидроксигрупп являются мостиковыми, что характер-

но для аналогичных соединений [4] и подтверждено наличием в ИК-спектре II полос деформационных колебаний оксомостики (табл. 2). В ИК-спектре комплекса IV появляются полосы поглощения колебаний  $\sim 3200 \text{ см}^{-1}$  и  $955 \text{ см}^{-1}$ , характерные для мостиковых OH-групп [5, 6] (табл. 2).

Пространственное строение комплексов было определено на основании данных спектров диффузного отражения и значений эффективных магнитных моментов (табл. 3). В случае комплексов I–III реализуется октаэдр, а IV представляет собой тетраэдр. При этом заниженные значения  $\mu_{\text{эфф.}}$  для II, IV и данные их элементного анализа позволяют заключить, что они являются димерами [7].

В итоге для комплексов I–IV были предложены схемы строения:



Таким образом, в результате проведенного исследования была доказана



возможность синтеза рассмотренных комплексов методом самосборки из соответствующих исходных реагентов. Показано, что координационный полиэдр Ni<sup>2+</sup> и тип образующегося комплекса определяет стереохимия лигандной системы, формирующейся в процессе самосборки.

Таблица 3

**Энергии электронных переходов и величины эффективных магнитных моментов комплексов I–IV**

Соединение	Электронный переход, см <sup>-1</sup>			Эффективный магнитный момент, М. Б. (Т 293 К)
	$\nu_1$	$\nu_2$	$\nu_3$	
I	${}^3A_{2g} \rightarrow {}^3T_{2g}(F)$	${}^3A_{2g} \rightarrow {}^3T_{1g}(F)$	${}^3A_{2g} \rightarrow {}^3T_{1g}(P)$	3,08
	7900	14000	20000	
II	8800	15900	22100	2,28
III	9400	16200	21000	3,11
IV	${}^3T_1(F) \rightarrow {}^3T_2$	${}^3T_1(F) \rightarrow {}^3A_2$	${}^3T_1(F) \rightarrow {}^3T_1(P)$	3,52
		8960	15080	

Примечание. Расчёт  $\mu_{\text{эфф.}}$  сделан на один ион Ni<sup>2+</sup> (II, IV).

## Литература

1. Скорород Л. С., Сейфуллина И. И., Власенко В. Г. Продукты комплексообразования в системах CoCl<sub>2</sub>-1-амино-8-гидрокси-нафталин-дисульфокислота-2,4- $\alpha$ -фенилацетофенон-ен-зальдегид и его гидроксипроизводные // Ж. общей химии. — 2009. — Т. 79. — № 1. — С. 39–43.
2. Толкачев С. С. Таблицы межплоскостных расстояний. — Л.: Химия, 1968. — 132 с.
3. Geary W. J. The use of conductivity measurements in organic solvents for characterization of coordination compounds // Coord. Chem Rev. — 1971. — V. 7. — P. 81–122.
4. Гарновский А. Д., Бурлов А. С., Луков В. В. и др. Металлохелаты новых тридентатных азометиновых лигандов с N,N,O- и N,N,S- донорными атомами // Коорд. химия. — 1996. — Т. 22. — № 11. — С. 838–843.
5. Григорьев А. И. Введение в колебательную спектроскопию неорганических соединений. — М.: МГУ, 1977. — 87 с.
6. Накомато К. ИК-спектры и КР неорганических соединений. — М.: Мир, 1991. — С. 256.
7. Богданов А. П., Зеленцов В. В., Падалко В. М. Магнетохимия и электронная спектроскопия соединений никеля (II) // Ж. неорган. химии. — 1977. — Т. 22. — № 10. — С. 2611–2628.

Л. С. Скороход, И. И. Сейфулина, Т. Ф. Гудимович

Одеський національний університет,  
кафедра загальної хімії і полімерів,  
вул. Дворянська, 2, Одеса, 65082, Україна

**ТЕМПЛАТНИЙ СИНТЕЗ В СИСТЕМАХ NiCl<sub>2</sub>-1-АМІНО-8-ГІДРОКСИНАФТАЛІНДИСУЛЬФОКИСЛОТА-2,4-БЕНЗОЇН (АРОМАТИЧНИЙ АЛЬДЕГІД)**

**Резюме**

Методом «самозбірки» із систем NiCl<sub>2</sub> — 1-аміно-8-гідроксинафталіндисульфокислота-2,4-бензоїн або бензальдегід, *para*-гідроксибензальдегід, 2-гідрокси-1-нафталальдегід виділені комплекси: K<sub>2</sub>[Ni(C<sub>24</sub>H<sub>17</sub>NS<sub>2</sub>O<sub>8</sub>)(H<sub>2</sub>O)<sub>2</sub>] (I), [Ni<sub>2</sub>(C<sub>17</sub>H<sub>11</sub>NS<sub>2</sub>O<sub>8</sub>)(H<sub>2</sub>O)<sub>4</sub>] (II), K<sub>2</sub>[Ni(C<sub>21</sub>H<sub>13</sub>NS<sub>2</sub>O<sub>8</sub>)(H<sub>2</sub>O)<sub>2</sub>] (III), [Ni<sub>2</sub>(C<sub>17</sub>H<sub>11</sub>NS<sub>2</sub>O<sub>7</sub>)(OH)<sub>2</sub>] (IV). I–IV досліджені методами елементного, рентгенофазового аналізу, термогравіметрії, магнітної сприйнятливості, електропровідності, спектроскопії (ІЧ- та дифузного відбиття). Визначена геометрія I–IV та спосіб координації лігандів в них.

**Ключові слова:** 1-аміно-8-гідроксинафталіндисульфокислота-2,4-бензоїн, *para*-гідроксибензальдегід, бензальдегід, 2-гідрокси-1-нафталальдегід, темплатний синтез.

L. S. Skorokhod, I. I. Seifullina, T. F. Gudymovich

Odessa National University,  
Department of General Chemistry and Polymers  
Dvoryanskaya st., 2, Odessa, 65082, Ukraine

**TEMPLATE SYNTHESIS IN SYSTEMS NiCl<sub>2</sub>-1-AMINO-8-HYDROXYNAPHTALENEDISULFONIC-2,4ACID-BENZOIN (AROMATIC ALDEHYDE)**

**Summary**

From systems NiCl<sub>2</sub>-1-amino-8-hydroxynaphtalenedisulfonic-2,4acid-benzoin or benzaldehyde, *para*-hydroxybenzaldehyde, 2-hydroxy-1-naphtaldehyde complexes: were obtained by method of self — assemblage. I — IV were investigated by elementary analysis, X-ray powder diffraction, thermogravimetry, IR- and diffuse spectroscopy, their magnetic susceptibilities and electric conductivities were determined. The geometry of I-IV and coordination modes of ligands were determined.

**Key words:** 1-amino-8-hydroxynaphtalenedisulfonic-2,4acid, benzoin, *p*-hydroxybenzaldehyde, 2-hydroxy-1-naphtaldehyde, template synthesis.