

УДК 66: 533.9+004.9

doi:10.20998/2413-4295.2016.12.26

## ХАРАКТЕРИСТИКИ КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИХ СОЕДИНЕНИЙ КОБАЛЬТА ПОЛУЧЕННЫХ ПЛАЗМОХИМИЧЕСКОЙ ОБРАБОТКОЙ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ

О. В. СЕРГЕЕВА<sup>1\*</sup>, А. А. ПИВОВАРОВ<sup>2</sup>

<sup>1</sup> Кафедра специализированных компьютерных систем, ГВУЗ Украинский химико-технологический университет, г. Днепрпетровск, УКРАИНА

<sup>2</sup> Кафедра технологии неорганических веществ и экологии, ГВУЗ Украинский химико-технологический университет, г. Днепрпетровск, УКРАИНА

\*email: ov.sergeeva@mail.ru

**АННОТАЦИЯ** В данной работе рассмотрено получение высокодисперсных порошков кислородсодержащих соединений кобальта в водных средах. При использовании метода плазмохимической обработки раствора  $\text{Co}(\text{OH})_2$  получены осадки размерные характеристики которых лежат в диапазоне от 8 до 110 нм. Из них более чем 80% в диапазоне 10-50 нм. Более крупные частицы представлены в виде агломератов 0,5-5 мкм. Осадки представлены в виде бета-формы гидроксида кобальта (II),  $\text{CoO}$ ,  $\text{Co}_3\text{O}_4$ , что подтверждают данные рентгеноструктурного анализа. Доказана возможность управления процессом синтеза частиц путем корректировки его параметров.

**Ключевые слова:** контактная неравновесная плазма, раствор, наноразмерные частицы, кислородсодержащие соединения кобальта

## CHARACTERISTICS OF OXYGENATED COBALT COMPOUNDS OBTAINED BY PLASMA CHEMICAL TREATMENT OF AQUEOUS SOLUTIONS

O. V. SERGEEVA<sup>1\*</sup>, A. A. PIVOVAROV<sup>2</sup>

<sup>1</sup> Department of inorganic matter technology and ecology, Ukrainian State University of Chemical Technology, Dnepropetrovsk, UKRAINE

<sup>2</sup> Department of specialized computer systems, Ukrainian State University of Chemical Technology, Dnepropetrovsk, UKRAINE

**ABSTRACT.** In this paper we consider obtaining superfine powders of oxygen-containing compounds of cobalt in aqueous media. The attractiveness of receipt of the cobalt oxide from aqueous solutions by plasma-chemical treatment is the ability for their preparation, with a minimum of processing steps. As a result of the contact of the non-equilibrium plasma of reduced pressure are transformed from cobalt hydroxide in a mixture of compounds of oxide-hydroxide type. When using by plasma treatment method of solution  $\text{Co}(\text{OH})_2$  the precipitation dimensional characteristics of the precipitates are obtained which range from 8 to 110 nm. Of these, more than 80% in the range 10-50 nm. Larger particles are shown in the form of agglomerates 0,5-5 mm. The resulting precipitates were compounds which contain hydroxyl groups and water, which makes them promising in use as cathode materials in chemical current sources. X-ray analysis showed that the precipitates are shown in the form of beta-form of cobalt hydroxide (II),  $\text{CoO}$ ,  $\text{Co}_3\text{O}_4$ , and subject to processing parameters and drying the precipitation composition can be easily reproduced. By varying the application and drying conditions can be obtained the precipitates with certain characteristics. Thus, we can manage the process of synthesis of particles by adjusting the process parameters of plasma-chemical processing. The constructive design allows it and along with the ability to use very dilute solutions is advantage of this method. All of the above points to the prospects for the development of these studies.

**Keywords:** nonequilibrium plasma, solution of water, nanosized particles, oxygen-containing compounds of cobalt

### Введение

Интерес к микро- и наноразмерным частицам обусловлен, прежде всего, широким спектром возможностей их практического применения, в которых используются специфические свойства как самих частиц, так и модифицированных ими материалов. В настоящее время наблюдается активность в области разработки катодных материалов на основе оксидных соединений. Оксиды кобальта известны как катализаторы многих химических процессов. Оксидные соединения Co в настоящее время широко применяются в технике, производстве керамики и красителей. Из способов их получения известны гидротермальный синтез в

магнитном поле [1], электрохимический синтеза оксидных соединений из водных растворов [2, 3] и т.п.

Среди способов получения микро- и наночастиц большие группы образуют методы химического [4], электрохимического [2, 3, 5], электроимпульсного [6] и плазмохимического [7, 8] синтеза, основанные на восстановлении ионов металла в растворах, в условиях, благоприятствующих последующей агрегации атомов и ионов с образованием наночастиц. Каждая из этих групп имеет свои достоинства и недостатки, но использование плазмоэлектрохимического метода (в частности метода с использованием обработки водных сред контактной низкотемпературной

неравновесной плазмой (ННТП) пониженного давления) позволяет использовать преимущества каждой из групп [10]. Привлекательность использования плазмохимического получения оксидных соединений кобальта из водных растворов состоит в возможности их получения, при минимальном количестве стадий обработки раствора и позволяющее исключить введение дополнительных лигандов [2, 3]. При этом возникает необходимость в дополнительных данных, характеризующих частицы, полученные вышеназванным способом.

### Цель работы

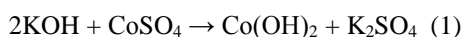
Под кислородсодержащими соединениями кобальта подразумевают в первую очередь оксиды и гидроксиды кобальта (II, III):  $\text{CoO}$ ,  $\text{Co}_3\text{O}_4$ ,  $\text{CoO}(\text{OH})$ ,  $\text{Co}(\text{OH})_2$  [1, 11]. В данном исследовании рассматривался процесс получения частиц, полученных при плазмохимической обработке  $\text{Co}(\text{OH})_2$  в дистиллированной воде. Целью данной работы являлось изучение процесса получения кислородсодержащими частиц в результате плазмохимической обработки жидкой среды и определение их характеристик. Для достижения поставленной цели изучался процесс получения осадка, образующегося в жидкости, проводилась оценка получившегося осадка, а также определялся состав и размеры полученных частиц.

### Результаты исследований процесса получения и характеристик осадка

Исследования проводились с помощью плазмохимического реактора с водяным охлаждением. Электроды располагались следующим образом: анод – в газовой фазе, катод – заглублен в жидкость. Расстояние от поверхности до анода составляло от 4 до 7 мм. В качестве реагентов использовались: дистиллированная вода,  $\text{KOH}$ ,  $\text{CoSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$ .

В реактор помещался  $\text{Co}(\text{OH})_2$  в дистиллированной воде.

Получение  $\text{Co}(\text{OH})_2$  проводилось по реакции (1) при обычной температуре и при осаждении небольшим избытком раствора  $\text{KOH}$ .



Далее с помощью центрифугирования отделялся  $\text{Co}(\text{OH})_2$  и промывался дистиллированной водой.

Обработке подвергали как свежий раствор синего цвета ( $\alpha$ -форма), так и отстоявшийся – розового ( $\beta$ -форма) (рис.1).



Рис. 1 –  $\text{Co}(\text{OH})_2$  в воде. Синий цвет ( $\alpha$ -форма)  
Розовый ( $\beta$ -форма).

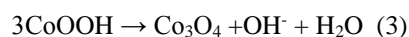
При обработке в реакторе в результате действия контактной неравновесной плазмы пониженного давления происходит превращение двухвалентного гидроксида в смесь соединений оксидно-гидроксидного типа, что проявляется в изменении цвета от светлого к темно-коричневому. При добавлении небольшого количества перекиси водорода в раствор  $\alpha$ -форма практически сразу переходит в  $\beta$ -форму, а при плазмохимической обработке происходит появление коричневого оттенка уже через 15 с обработки. Таким образом, гидроокись кобальта окисляется с изменением цвета окраски из розового в коричневый. Окисление ускоряется добавлением перекиси водорода.

При этом, как обычно, процесс начинается с катодного пятна на разделе границы фаз газ – жидкость. Без добавления перекисных соединений раствор последовательно меняет окраску с синей на зеленую с последующим переходом к темно-коричневой и черной. Данное изменение окраски изображено на рис. 2.



Рис. 2 – Изменение окраски при обработке жидкой фазы ННТП. Продолжительность обработки 1-90с; 2-120с; 3-150с; 4-180с; 5-210с; 6-240с; 7-300; 8-360; 9-900с.

Примерный механизм процесса можно описать в виде реакций (2 - 5):



Полученный осадок, после окончания обработки отделяли от жидкости центрифугированием и затем сушили при комнатной температуре.

Осадки имели диапазон окраски от серо-зеленого до бурого и черного, в зависимости от времени обработки и введения добавок, что позволяет предположить наличие различных оксидных соединений кобальта (рис. 2). Например,  $\text{Co}_3\text{O}_4$ ,  $\text{CoO}$ .

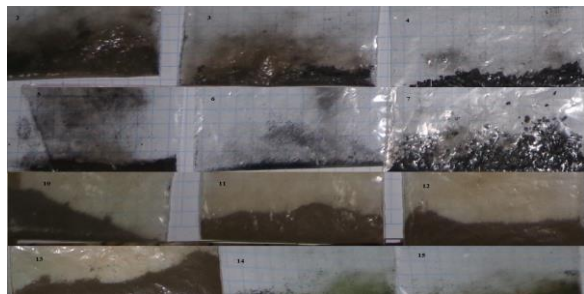


Рис. 3 – Внешний вид сухих осадков.

Наличие OH-группы указывает на возможное присутствие гидроксидов. Это подтверждают результаты рентгеноструктурного анализа, выполненного на установке ДРОН-3, показавшие наличие бета-формы гидроксида кобальта (II),  $\text{CoO}$ ,  $\text{Co}_3\text{O}_4$ . На рис. 4 приведены характеристики одного из осадков, полученного после обработки  $\text{Co}(\text{OH})_2$  в дистиллированной воде в течение 180с.

Количество оксидных соединений растёт при увеличении продолжительности обработки.

Содержание кобальта в исследуемом осадке определяли рентгенофлуоресцентным анализом. Термогравиметрический анализ был выполнен на оборудовании “Дериватограф – С”. Навеска составляла 40 мг, скорость нагрева  $5^\circ\text{C}\cdot\text{мин}^{-1}$ , общее количество воды и OH-групп оценивали, с помощью

термогравиметрических исследований исходя из потери веса в температурном интервале  $20\text{--}600^\circ\text{C}$ .

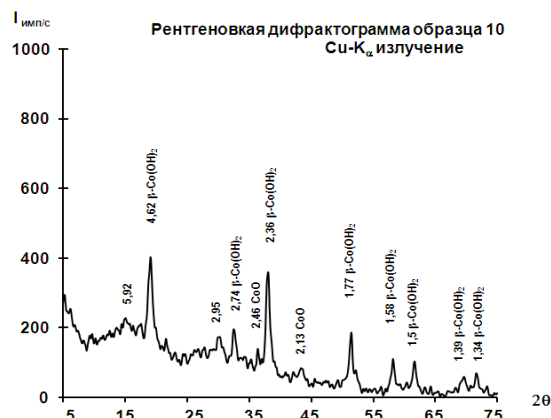


Рис. 4 – Рентгеновская дифрактограмма. Продолжительность обработки образца 180с.

Результаты анализа приведены в таблице. Показано, что исследуемые осадки являются соединениями, в которых содержится вода и гидроксильные группы, что делает их перспективными в использовании в качестве катодных материалов в химических источниках тока. Рентгеноструктурный анализ показал, что при соблюдении параметров обработки и сушки состав осадков легко воспроизводится. Также очевидно, что полученные результаты близки к полученным авторами работ [2 - 3], но при этом не требуют введения в раствор лиганда  $\text{NH}_4\text{F}$ .

Таблица. Состав кислородсодержащих соединений кобальта в зависимости от условий его получения

Состав после сушки, % масс				Длительность обработки раствора ННТП, с	Добавки	Цвет раствора перед обработкой	Цвет осадка	
Co	O	OH	H <sub>2</sub> O				До сушки	После сушки
72.1	16	3	8,8	300	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> , 3%- 15мл/л	синий (α-форма Co(OH) <sub>2</sub> )	темно-коричневый	темно-коричневый
71.9	17	5	6,1	900	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> , 3%- 15мл/л	— // —	черный	черный
67,2	17	6,8	9,0	180	-	розовый (β-форма Co(OH) <sub>2</sub> )	светло-коричневый	светло-коричневый
67,1	16	7,1	9,5	120	-	— // —	светло-коричневый	светло-коричневый
68,6	16	7,3	8,1	300	-	— // —	светло-коричневый	светло-коричневый
48,1	22,9	12	16	150	-	синий (α-форма Co(OH) <sub>2</sub> )	зеленый	серо-зеленый
47,2	26,8	12	14	100	-	— // —	зелено-коричневый	коричнево-серый
47,9	24,1	13	15	120	-	— // —	зелено-коричневый	коричневый
48,4	26,6	12	12	240	-	— // —	коричневый	коричневый

Снимки частиц осадка, представлены на рис. 5

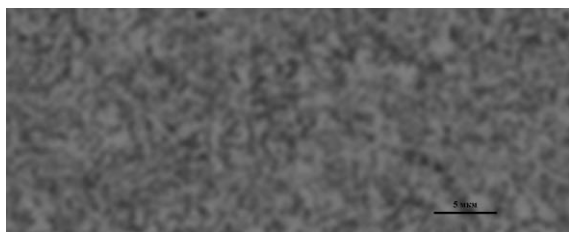


Рис. 5 – Частицы полученного осадка

### Обсуждение результатов

Анализ результатов исследования литературных источников позволяют выделить как наиболее перспективный для получения обводненные соединения, в которых содержится вода и гидроксильные группы, а также  $\text{CoO}$ ,  $\text{Co}_3\text{O}_4$ . При заданных давлении и силе тока процесса, в реакторе образуются частицы, представленные на рис. 2 - 6.

На рис. 6 представлены размерные характеристики частиц, полученные при обработке данных рентгеноструктурного анализа. Можно отметить, что более чем 80% частиц лежат в диапазоне 10 - 50 нм. Однако, учитывая снимки частиц (рис. 5) можно говорить о размерах частиц большей частью входящих в более крупные агрегаты, размерность которых 0,5 - 5 мкм.

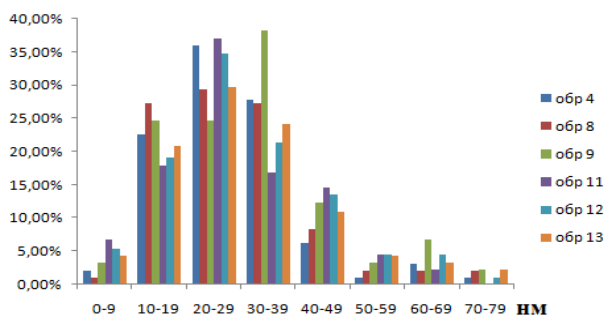


Рис. 6 – Размерные характеристики частиц, осадков, полученных при обработке раствора содержащего  $\text{Co}(\text{OH})_2$  контактной ННТП

### Выводы

Плазмохимическим методом синтезированы обводненные соединения, в которых содержится вода и гидроксильные группы, а также  $\text{CoO}$ ,  $\text{Co}_3\text{O}_4$ .

На основании проведенных исследований можно отметить, что величина полученных частиц осадка может изменяться в достаточно широких пределах. Варьируя параметры процесса плазмохимической обработки можно управлять получением каждого продукта. Изменяя условия сушки можно получать осадки с определенными характеристиками. Все вышперечисленное указывает на перспективность данных исследований для

разработок, включающих в себя разработку химических источников тока. Таким образом, возможно управление процессом синтеза частиц путем корректировки параметров процесса плазмохимической обработки, что благодаря его конструктивному оформлению не вызывает затруднений и является преимуществом данного метода.

### Список литературы

1. **Rahman, M. M.** Hydrothermal synthesis of nanostructured  $\text{Co}_3\text{O}_4$  materials under pulsed magnetic field and with an aging technique, and their electrochemical performance as anode for lithium-ion battery / **M. M. Rahman, J. Wang, X. Deng, Y. Li, H. Liu** // *Electrochimica Acta*. – 2009. – Vol. 55. – № 2. – P. 504-510. –doi:10.1016/j.electacta.2009.08.068.
2. **Иванова, Н. Д.** Электрохимический синтез наноструктурных оксидов Cr, Mo, Co и их свойства / **Н. Д. Иванова, Е. И. Болдырев, О. А. Стадник** и др. // *Доповіді НАН України*. – 2009. – № 2. – С. 131-134.
3. **Стадник, О. А.** Фотоэлектрохимические и электрокаталитические свойства нанодисперсных соединений на основе оксидов кобальта, синтезированных электрохимическим методом / **О. А. Стадник, В. С. Воробец, Г. Я. Колбасов** // *Украинский химический журнал*. – 2008. – т. 74, № 3. – С. 61-63.
4. **Ершов, Б. Г.** Наночастицы металлов в водных растворах: электронные, оптические и каталитические свойства / **Б. Г. Ершов** // *Российский химический журнал*. – 2001. – Т. XLV, № 3. – С. 20-30.
5. **Tronel, Fr.** Study of the electro-oxidation of  $\text{CoO}$  and  $\text{Co}(\text{OH})_2$  at 90 °C in alkaline medium / **Fr. Tronel, L. Guerlou-Demourgues, L. Goubault, P. Bernard, Cl. Delmas** // *Journal of Power Sources*. – 2008. – Vol. 179. – P.837-847. – doi:10.1016/j.jpowsour.2008.01.005.
6. **Lee, W. M.** Metal/Water chemical reaction coupled pulsed electrical discharge / **W. M. Lee** // *Journal of Applied Physics*. – 1991. – Vol. 69, № 10. – P. 6945-6951. – doi:10.1063/1.348931.
7. **Рутберг, Ф. Г.** Исследование физико-химических свойств наночастиц, полученных с помощью импульсных электрических разрядов в воде / **Ф. Г. Рутберг, В. В. Гусаров, В. А. Коликов** и др. // *Журнал технической физики*. – 2012. – Т. 82, № 12. – С. 33-36.
8. **Лепешев, А. А.** Плазмохимический синтез нанодисперсных порошков и полимерных наноконкомпозитов / **А. А. Лепешев, А. В. Ушаков, И. В. Карпов** // Красноярск: Сибирский федеральный университет. – 2012. – 328 с.
9. **Samukawa, S.** The 2012 Plasma Roadmap / **S. Samukawa, M. Hori, S. Rauf, K. Tachibana, P. Bruggeman, G. Kroesen** // *Journal of Physics D: Applied Physics*. – 2012. – Vol. 45, № 25. – P. 253001. – doi:10.1088/0022-3727/45/25/253001.
10. **Сергеева, О. В.** Получение микро- и наноразмерных соединений меди путем плазмохимической обработки растворов / **О. В. Сергеева** // *Технологический аудит и резервы производства*. – 2014. – № 5/3 (19). – С. 19-22. – doi:10.15587/2312-8372.2014.27943.
11. **Tang, C. W.** Characterization of cobalt oxides studied by FT-IR, Raman, TPR and TG-MS / **C. W. Tang, C. B.**

Wang, S. H. Chien // *Thermochimica Acta.* – 2008. – Vol. 473. – P. 68 - 73. – doi:10.1016/j.tca.2008.04.015

#### Bibliography (transliterated)

1. Rahman, M. M., Wang, J., Deng, X., Li, Y., Liu, H. (2009). Hydrothermal synthesis of nanostructured Co<sub>3</sub>O<sub>4</sub> materials under pulsed magnetic field and with an aging technique, and their electrochemical performance as anode for lithium-ion battery. *Electrochimica Acta*, 2009, **55**(2), 504-510, doi:10.1016/j.electacta.2009.08.068.
2. Ivanova, N. D., Boldyrev, E.I., Stadnik, O. A. Elektrokhimicheskiy sintez nano-strukturnykh oksidov Cr, Mo, Co i ikh svoystva [Electrochemical synthesis of nanostructured oxides of Cr, Mo, Co and their properties]. *Dopovidi NAN Ukraini [Extras. National Academy of Sciences of Ukraine]*, 2009, **2**, 131-134.
3. Stadnik, O. A., Vorobets, V. S., Kolbasov, G. Y. Fotoelektrokhimicheskie i elektrokataliticheskie svoystva nanodispersnykh soedineniy na osnove oksidov kobal'ta, sintezirovannykh elektrokhimicheskim metodom [Photoelectrochemical and electrocatalytic properties of nano-dispersed compounds based on cobalt oxide synthesized by electrochemical method]. *Ukrainskiy khimicheskii zhurnal [Ukr. Chem.]*, 2008, **74**(3), 61-63.
4. Ershov, B. G. Nanochastitsy metallov v vodnykh rastvorah: elektronnye, opticheskie i kataliticheskie svoystva. *Rossiiskii himicheskii zhurnal*, XLV, 2001, **3**, 20-30.
5. Tronel, Fr., Guerlou-Demourgues, L., Goubault, L., Bernard P., Delmas, Cl. Study of the electro-oxidation of CoO and Co(OH)<sub>2</sub> at 90 °C in alkaline medium. *Journal of Power Sources*. 2008, **179**, 837-847, doi:10.1016/j.jpowsour.2008.01.005.
6. Lee, W. M. Metal/Water chemical reaction coupled pulsed electrical discharge. *Journal of Applied Physics*, 1991, **69**(10), 6945-6951, doi:10.1063/1.348931.
7. Rutberg, F. G., Gusarov, V. V., Kolikov, V. A. et al. Issledovanie fiziko-himicheskikh svoistv nanochastits, poluchennykh s pomoshch'yu impul'snykh elektricheskikh razriadov v vode [Study of physico-chemical properties of the nanoparticles produced by pulsed electrical discharge in water]. *Zhurnal tehnikeskoj fiziki [Technical Physics]*, 2012, **82**(12), 33-36.
8. Lepeshev, A. A., Ushakov, A. V., Karpov, I. V. Plazmohimicheskii sintez nanodispersnykh poroshkov i polimernykh nanokompozitov [Plasma chemical synthesis of nanopowders and polymer nanocomposites]. *Krasnoyarsk: Sibirskiy federal'niy universitet*, 2012, 328 p.
9. Samukawa, S., Hori, M., Rauf, S., Tachibana, K., Bruggeman, P., Kroesen, G. et al. (2012, June 7). The 2012 Plasma Roadmap. *Journal of Physics D: Applied Physics*, 2012, **45**(25), 253001, doi:10.1088/0022-3727/45/25/253001.
10. Sergeeva, O. V. Obtaining of micro- and nanoscale copper compounds by plasma-chemical treatment of solutions. *Technology Audit And Production Reserves*, 2014, **5**(3(19)), 19-22, doi:10.15587/2312-8372.2014.27943.
11. Tang, C. W., Wang, C. B., Chien, S. H. Characterization of cobalt oxides studied by FT-IR, Raman, TPR and TG-MS. *Thermochimica Acta*. 2008, **473**, 68 - 73, doi:10.1016/j.tca.2008.04.015.

#### Сведения об авторах (About authors)

**Сергеева Ольга Вячеславовна** – кандидат технических наук, доцент, Украинский государственный химико-технологический университет, доцент кафедры специализированных компьютерных систем, г. Днепропетровск, Украина; e-mail: ov.sergeeva@mail.ru

**Sergeyeva Olga** – Candidate of Technical Sciences (Ph. D.), Docent, Associate Professor, Affiliation, Department of specialized computer systems, Ukrainian State University of Chemical Technology, Dnepropetrovsk, Ukraine, ov.sergeeva@mail.ru

**Пивоваров Александр Андреевич** – доктор технических наук, профессор, Украинский государственный химико-технологический университет, кафедра технологии неорганических веществ и экологии, г. Днепропетровск, Украина; e-mail: apivo@ua.fm

**Pivovarov Alexander** – Doctor of Technical Sciences, Professor, Department of inorganic matter technology and ecology, Ukrainian State University of Chemical Technology, Dnepropetrovsk, Ukraine; e-mail: apivo@ua.fm

Пожалуйста ссылайтесь на эту статью следующим образом:

**Сергеева, О. В.** Характеристики кислородсодержащих соединений кобальта полученных плазмохимической обработкой водных растворов / **О. В. Сергеева, А. А. Пивоваров** // Вестник НТУ «ХПИ», Серия: Новые решения в современных технологиях. – Харьков: НТУ «ХПИ». – 2016. – № 12 (1184). – С. 176-180. – doi:10.20998/2413-4295.2016.12.26.

Please cite this article as:

**Sergeyeva, O., Pivovarov, A.** Characteristics of oxygenated cobalt compounds obtained by plasma chemical treatment of aqueous solutions. *Bulletin of NTU "KhPI". Series: New solutions in modern technologies.* – Kharkiv: NTU "KhPI", 2016, **12** (1184), 176-180, doi:10.20998/2413-4295.2016.12.26.

Будь ласка посилайтесь на цю статтю наступним чином:

**Сергеева О. В.** Характеристики кисень вмісних з'єднань кобальту які отримано плазмохімічною обробкою водних розчинів / **О. В. Сергеева, О. А. Пивоваров** // Вісник НТУ «ХПІ», Серія: Нові рішення в сучасних технологіях. – Харків: НТУ «ХПІ». – 2016. – № 12 (1184). – С. 176-180. – doi:10.20998/2413-4295.2016.12.26.

**АНОТАЦІЯ** У даній роботі розглянуто отримання вискодисперсних порошків кисеньвмісних з'єднань кобальту в водних середовищах. При використанні методу плазмохімічної обробки розчину Co(OH)<sub>2</sub> отримані осади розмірні характеристики яких лежать в межах від 8 до 110 нм. З них більш ніж 80% в межах 10-50 нм. Більші частинки представлені у вигляді агрегатів 0,5-5 мкм. Осади представлено у вигляді бета-форми гідроксиду кобальту (II), CoO, Co<sub>3</sub>O<sub>4</sub>, що підтверджують результати рентгеноструктурного аналізу. Доведена можливість керування процесом синтезу частинок шляхом коригування його параметрів.

**Ключові слова:** контактна нерівноважна плазма, розчин, нанорозмірні частинки, кисеньвмісні з'єднання кобальту

Надійшла (received) 15.03.2016