



«Жер койнауын игерудің ресурстық-репродукциялық,  
аз қалдықты және экологиялық технологиялары»

атты «Болашаққа багдар: Рухани жонғыру» бағдарламасы аясындағы  
XVII халықаралық ғылыми-тәжірибелік конференцияның материалдары  
17-20 қыркүйек, 2018

«Ресурсовоспроизводящие, малоотходные и природоохранные  
технологии освоения недр»

Материалы XVII Международной научно-практической конференции  
проводимой в рамках Программы модернизации общественного сознания  
«Ориентация на будущее: духовное возрождение»  
17-20 сентября, 2018

"Resource-reproducing, low-waste and environmental technologies  
of subsoil development"

Materials of the XVII International Scientific and Practical  
Conference conducted within the framework of the  
Program for Modernization of Public Consciousness  
"Orientation for the Future: Spiritual Revival"  
17-20 of september, 2018

г. Актау

## ПОЛУЧЕНИЕ КОМПОЗИТОВ S@AgCl В ВОДНОЙ СРЕДЕ

Хан Н.Б<sup>1</sup>, Абуева Б.Б<sup>1</sup>, Буркитбаев М.М<sup>1</sup>, Надиров Р.К<sup>1</sup>, Уралбеков Б.М<sup>1</sup>, Уракаев Ф.Х.<sup>2</sup>

<sup>1</sup>Казахский национальный университет им. аль-Фараби

<sup>2</sup>Институт геологии и минералогии им. В.С. Соболева СО РАН

На сегодняшний день нанокомпозиты играют важную роль в различных отраслях науки и техники и спектр их применения очень широк [1–4].

Целью нашей работы является получение нанокомпозитов на основе серы и хлорида серебра в водной среде. Выбор системы S@AgCl объясняется тем, что, во-первых, составляющие данных нанокомпозитов обладают прикладными свойствами [5,6] с широкими областями применения (от фотокатализа до биомедицины [2,5–8]). Во-вторых, данный метод отличается простой схемой получения.

На первом этапе задача нашей работы состояла в отработке режимов синтеза нанокомпозитов и определении в конечном продукте наличия фаз элементной серы и хлорида серебра. Синтез протекал в три стадии: (1) в системе Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>8</sub>-HCl получали аморфную серу [9]; (2) в AgNO<sub>3</sub>-NaCl осаждали хлорид серебра; (3) смешанием двух первых систем, получали целевой раствор-сuspensionю S@AgCl. Порошок продукта выделяли на центрифуге и сушили при 50°C в течение ~ 12 час.

Рентгенофазовый анализ порошкового продукта, как и ожидалось, показал фазу только хлорида серебра (рисунок 1), но также есть возможность предполагать и наличие серы в композите по гало при малых углах 2θ.

Поэтому для полной идентификации серы в композите, согласно [10], была использована Рамановская спектроскопия с погрешностью измерения ±4 cm<sup>-1</sup> (синий лазер длиной волны 473 nm). Результат представлен на рисунке 2: основными волновыми числами элементной серы являются 152, 218 и 471 cm<sup>-1</sup> [10]; у полученного нами образца таковые равны 151.41; 220.87; 474.84 cm<sup>-1</sup>, что укладывается в интервал указанной погрешности и подтверждает наличие серы в целевом продукте.

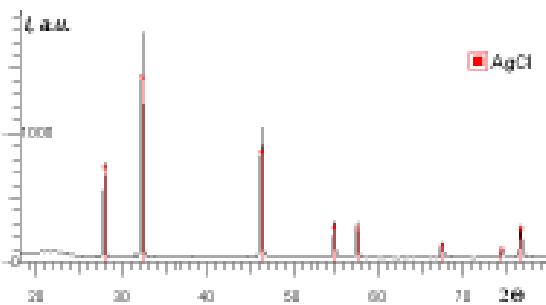


Рисунок 1 - Рентгенограмма S@AgCl порошкового образца S@AgCl

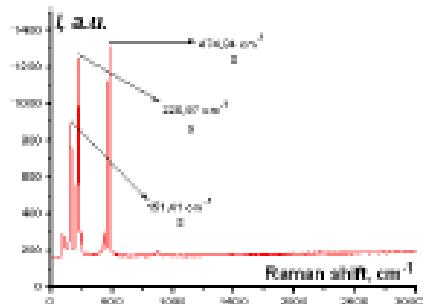


Рисунок 2 - Рамановская спектроскопия образца

Методами рентгенофазового анализа и Рамановской спектроскопии установлено, что путем раздельного синтеза в водной среде коллоидных частиц элементной серы и хлорида серебра с последующим их смешением удается синтезировать композит S@AgCl. В ближайшем будущем методами рассеяния света и электронной микроскопии планируется исследование размеров частиц композита, а также модификация режимов синтеза с поиском методов стабилизации наночастиц и конечной целью получения нанокомпозита S@AgCl.

Работа поддержана грантами РК (AP05133115 и BR05234566).

#### ЛИТЕРАТУРА

- 1 Bohidar H.D., Rawat K. Design of Nanostructures: Self-Assembly of Nanomaterials. - Wiley-VCH Verlag GmbH & Co. KGaA, 2017, 352 p.
- 2 Salahuddin N., Elbarbary A.A., Alkabes H.A. Antibacterial and anticancer activity of loaded quinazolinone polypyrrrole/chitosan silver chloride nanocomposite // International Journal of Polymeric Materials and Polymeric Biomaterials, 2017, 66(6), 307-316.
- 3 Ma H., He J., Xiong D.B., Wu J., Li Q., Dravid V., Zhao Y. Nickel cobalt hydroxide@reduced graphene oxide hybrid nanolayers for high performance asymmetric supercapacitors with remarkable cycling stability // ACS Applied Materials & Interfaces, 2016, 8(3), 1992-2000.

4 Cai A.J., Wang X.P., Qi Y.L., Ma Z.C. Hierarchical ZnO/S<sub>x</sub>N:GQD composites: Biotemplated synthesis and enhanced visible-light-driven photocatalytic activity // Applied Surface Science, 2017, 39(Part B: ST), 484-490.

5 Urakaev F.Kh., Bulavchenko A.I., Uralbekov B.M., Massalimov I.A., Tatykaev B.B., Bolatov A.K., et al. Mechanochemical synthesis of colloidal sulphur particles in the Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>–H<sub>2</sub>(C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>O<sub>4</sub>)–Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> system // Colloid Journal, 2016, 78(2), 210-219.

6 Urakaev F.Kh., Burkutbayev M.M., Tatykaev B.B., Uralbekov B.M. Mechanochemical synthesis of colloidal silver chloride particles in the NH<sub>4</sub>Cl–AgNO<sub>3</sub>–NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub> system // Colloid Journal, 2015, 77(5), 634-644.

7 An C., Wang S., Sun Y., Zhang Q., Zhang J., Wang C., Fang J. Plasmonic silver incorporated silver halides for efficient photocatalysis // Journal of Materials Chemistry A, 2016, 4(12), 4336-4352.

8 Urakaev F.Kh., Tatykaev B.B., Burkutbayev M.M., Bakhadur A.M., Uralbekov B.M. Mechanochemical synthesis of colloidal silver bromide particles in the NaBr–AgNO<sub>3</sub>–NaNO<sub>3</sub> system // Colloid Journal, 2016, 78(4), 525-532.

9 Urakaev F.Kh. Preparation, simulation and applications of monodisperse sulphur particles (overview) // International Journal of Computational Materials Science and Surface Engineering, 2011, 4(1), 69-86.

10 El Jaroudi O., Picquenard E., Gobeltz N., Demortier F., Corset J. Raman spectroscopy study of the reaction between sodium sulfide or disulfide and sulphur: Identity of the species formed in solid and liquid phases // Inorganic Chemistry, 1999, 38(12), 2917-2923.

<b>Антропогенное воздействие на окружающую среду при освоении месторождений нефти и газа на Арктическом шельфе</b>	
<b>Щерба В.А., Воробьев К.А., Лайшанов Р.Т.</b>	35
<b>Изучение технологии переработки руд месторождения Тебинбулак</b>	
<b>Арипов А.Р., Санжагмиров А.А., Вохилов Б.Р., Туробов Ш.Н., Намазов С.З.</b>	38
<b>Биотопливо из сине-зеленых водорослей (цианобактерий) поверхностных водных объектов – перспективная альтернатива нефти и газу недр</b>	
<b>Милюткин В.А., Каурова Г.В., Бородулла И.В., Агарков Е.А.</b>	40
<b>«Зеленые» технологии нефтяной промышленности</b>	
<b>Воробьев А.Е., Бол Чом Джумадж</b>	42
<b>Снижение экологической опасности добычи руд в Украине</b>	
<b>Миронова И.Г., Хоменко О.Е., Кононенко М.Н.</b>	49
<b>Методика анализа вскрывающих выработок</b>	
<b>Кушеков К.К., Демин В.Ф., Воробьев А.Е.</b>	51
<b>Технологические схемы вскрытия и подготовки запасов маломощных пластов</b>	
<b>Кушеков К.К., Демин В.Ф., Воробьев А.Е.</b>	54
<b>Применение мицеллярных растворов для повышения нефтеотдачи скважин</b>	
<b>Арифжанова М., Аюпова М., Усманова Г.</b>	58
<b>Исследование процесса очистки коммунально-бытовых сточных вод новыми нанитами</b>	
<b>Усманова Г., Аюпова М., Арифжанова М.</b>	60
<b>Экологический мониторинг и его задачи</b>	
<b>Алимбетов А.А., Аметов Я.И., Алламуратов К.К.</b>	63
<b>Technological methods of oil reproduction</b>	
<b>Vorobuev K.A.</b>	65
<b>Свойства и применение осажденных из полисульфидов нанокомпозитов серы с солями сульфатов и фосфатов</b>	
<b>Массалимов П.А., Ахметшин Б.С., Буркитбаев М.М., Уракаев Ф.Х.</b>	67
<b>Получение композитов <math>s@agCl</math> в водной среде</b>	
<b>Хав Н.В., Абуева Б.Б., Буркитбаев М.М., Надиров Р.К., Уралбеков Б.М., Уракаев Ф.Х.</b>	69
<b>Полимерные стабилизаторы для буровых растворов из отходов</b>	
<b>Гапбазаров С.Б.</b>	71
<b>Создание новых реагентов к буровым растворам на основе вторичных ресурсов</b>	
<b>Гапбазаров С.Б.</b>	73
<b>Эффективные присадочные материалы на основе отходов</b>	
<b>Хакимов А.М., Махмандов Д.М., Абдукалирова Ф.Б.</b>	75
<b>Обогащение графитовой руды Тасказакинского месторождения Бухарской области</b>	
<b>Алылов Д.К., Мирзаев А.У., Черниченко Н.И., Сабиров Б.Г.</b>	78
<b>Тасказакинское месторождение Бухарской области, как источник графитового сырья для промышленности Узбекистана</b>	
<b>Алылов Д.К., Мирзаев А.У., Черниченко Н.И., Сабиров Б.Г.</b>	81
<b>Совершенствование бурения скважин породоразрушающими инструментами кольцевого типа</b>	
<b>Федоров Б., Ратов Б., Коргасбеков Д., Тайбергенова И.</b>	83
<b>Физические и технологические свойства железистых кварцитов как основа рациональной схемы дезинтеграции</b>	
<b>Гэзгян Т. Н., Лаштев А.А., Золотухина С.Р.</b>	85