

ISSN 2224-5286

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
ҰЛТТЫҚ ҒЫЛЫМ АКАДЕМИЯСЫНЫҢ

Х А Б А Р Л А Р Ы

ИЗВЕСТИЯ

НАЦИОНАЛЬНОЙ АКАДЕМИИ НАУК
РЕСПУБЛИКИ КАЗАХСТАН

NEWS

OF THE ACADEMY OF SCIENCES
OF THE REPUBLIC OF KAZAKHSTAN

**ХИМИЯ ЖӘНЕ ТЕХНОЛОГИЯ
СЕРИЯСЫ**



**СЕРИЯ
ХИМИИ И ТЕХНОЛОГИИ**



**SERIES
CHEMISTRY AND TECHNOLOGY**

3 (411)

МАМЫР – МАУСЫМ 2015 ж.

МАЙ – ИЮНЬ 2015 г.

MAY – JUNE 2015

1947 ЖЫЛДЫҢ ҚАҢТАР АЙЫНАН ШЫҒА БАСТАҒАН
ИЗДАЕТСЯ С ЯНВАРЯ 1947 ГОДА
PUBLISHED SINCE JANUARY 1947

ЖЫЛЫНА 6 РЕТ ШЫҒАДЫ
ВЫХОДИТ 6 РАЗ В ГОД
PUBLISHED 6 TIMES A YEAR

АЛМАТЫ, ҚР ҰҒА
АЛМАТЫ, НАН РК
ALMATY, NAS RK

Б а с р е д а к т о р

ҚР ҰҒА академигі
М. Ж. Жұрынов

Р е д а к ц и я а л қ а с ы :

хим. ғ. докторы, проф., ҚР ҰҒА академигі **Әдекенов С.М.**; хим. ғ. докторы, проф., ҚР ҰҒА академигі **Ғазалиев А.М.**; хим. ғ. докторы, проф., ҚР ҰҒА академигі **Ерғожин Е.Е.** (бас редактордың орынбасары); хим. ғ. докторы, проф., ҚР ҰҒА академигі **Пірәлиев К.Д.**; хим. ғ. докторы, проф., ҚР ҰҒА корр. мүшесі **Баешов А.Б.**; хим. ғ. докторы, проф., ҚР ҰҒА корр. мүшесі **Бүркітбаев М.М.**; хим. ғ. докторы, проф., ҚР ҰҒА корр. мүшесі **Жүсіпбеков У.Ж.**; хим. ғ. докторы, проф., ҚР ҰҒА корр. мүшесі **Итжанова Х.И.**; хим. ғ. докторы, проф., ҚР ҰҒА корр. мүшесі **Молдахметов М.З.**, техн. ғ. докторы, проф., ҚР ҰҒА корр. мүшесі **Мырхалықов Ж.У.**; мед. ғ. докторы, проф., ҚР ҰҒА корр. мүшесі **Рахымов К.Д.**; хим. ғ. докторы, проф., ҚР ҰҒА корр. мүшесі **Сатаев М.И.**; хим. ғ. докторы, проф., ҚР ҰҒА корр. мүшесі **Тәшімов Л.Т.**; хим. ғ. докторы, проф. **Мансұров З.А.**; техн. ғ. докторы, проф. **Наурызбаев М.К.**

Р е д а к ц и я к е ң е с і :

Беларусь Республикасының ҰҒА академигі **Агабеков В.Е.** (Беларусь); Украинаның ҰҒА академигі **Волков С.В.** (Украина); Қырғыз Республикасының ҰҒА академигі **Жоробекова Ш.Ж.** (Қырғызстан); Армения Республикасының ҰҒА академигі **Манташян А.А.** (Армения); Молдова Республикасының ҰҒА академигі **Туртэ К.** (Молдова); Әзірбайжан ҰҒА академигі **Фарзалиев В.** (Әзірбайжан); Тәжікстан Республикасының ҰҒА академигі **Халиков Д.Х.** (Тәжікстан); хим. ғ. докторы, проф. **Нараев В.Н.** (Ресей Федерациясы); философия ғ. докторы, профессор **Полина Прокопович** (Ұлыбритания); хим. ғ. докторы, профессор **Марек Сикорски** (Польша)

Главный редактор

академик НАН РК

М. Ж. Журинов

Редакционная коллегия:

доктор хим. наук, проф., академик НАН РК **С.М. Адекенов**; доктор хим. наук, проф., академик НАН РК **А.М. Газалиев**; доктор хим. наук, проф., академик НАН РК **Е.Е. Ергожин** (заместитель главного редактора); доктор хим. наук, проф., академик НАН РК **К.Д. Пралиев**; доктор хим. наук, проф., чл.-корр. НАН РК **А.Б. Баешов**; доктор хим. наук, проф., чл.-корр. НАН РК **М.М. Буркитбаев**; доктор хим. наук, проф., чл.-корр. НАН РК **У.Ж. Джусипбеков**; доктор хим. наук, проф., чл.-корр. НАН РК **Х.И. Итжанова**; доктор хим. наук, проф., чл.-корр. НАН РК **М.З. Мулдахметов**; доктор техн. наук, проф., чл.-корр. НАН РК **Ж.У. Мырхалыков**; доктор мед. наук, проф., чл.-корр. НАН РК **К.Д. Рахимов**; доктор хим. наук, проф., чл.-корр. НАН РК **М.И. Сатаев**; доктор хим. наук, проф., чл.-корр. НАН РК **Л.Т. Ташимов**; доктор хим. наук, проф. **З.А. Мансуров**; доктор техн. наук, проф. **М.К. Наурызбаев**

Редакционный совет:

академик НАН Республики Беларусь **В.Е. Агабеков** (Беларусь); академик НАН Украины **С.В. Волков** (Украина); академик НАН Кыргызской Республики **Ш.Ж. Жоробекова** (Кыргызстан); академик НАН Республики Армения **А.А. Манташян** (Армения); академик НАН Республики Молдова **К. Туртэ** (Молдова); академик НАН Азербайджанской Республики **В. Фарзалиев** (Азербайджан); академик НАН Республики Таджикистан **Д.Х. Халиков** (Таджикистан); доктор хим. наук, проф. **В.Н. Нараев** (Россия); доктор философии, профессор **Полина Прокопович** (Великобритания); доктор хим. наук, профессор **Марек Сикорски** (Польша)

«Известия НАН РК. Серия химии и технологии». ISSN 2224-5286

Собственник: Республиканское общественное объединение «Национальная академия наук Республики Казахстан» (г. Алматы)

Свидетельство о постановке на учет периодического печатного издания в Комитете информации и архивов Министерства культуры и информации Республики Казахстан №10893-Ж, выданное 30.04.2010 г.

Периодичность: 6 раз в год

Тираж: 300 экземпляров

Адрес редакции: 050010, г. Алматы, ул. Шевченко, 28, ком. 219, 220, тел. 272-13-19, 272-13-18,
<http://наука-нанрк.kz / chemistry-technology.kz>

© Национальная академия наук Республики Казахстан, 2015

Адрес редакции: 050100, г. Алматы, ул. Кунаева, 142,
Институт органического катализа и электрохимии им. Д. В. Сокольского,
каб. 310, тел. 291-62-80, факс 291-57-22, e-mail: orgcat@nursat.kz

Адрес типографии: ИП «Аруна», г. Алматы, ул. Муратбаева, 75

Editor in chief

M. Zh. Zhurinov,
academician of NAS RK

Editorial board:

S.M. Adekenov, dr. chem. sc., prof., academician of NAS RK; **A.M. Gazaliev**, dr. chem. sc., prof., academician of NAS RK; **Ye.Ye. Yergozhin**, dr. chem. sc., prof., academician of NAS RK (deputy editor); **K.D. Praliyev**, dr. chem. sc., prof., academician of NAS RK; **A.B. Bayeshov**, dr. chem. sc., prof., corr. member of NAS RK; **M.M. Burkibayev**, dr. chem. sc., prof., corr. member of NAS RK; **U.Zh. Zhusipbekov**, dr. chem. sc., prof., corr. member of NAS RK; **Kh.I. Itzhanova**, dr. chem. sc., prof., corr. member of NAS RK; **M.Z. Muldakhmetov**, dr. eng. sc., prof., corr. member of NAS RK; **Zh.U. Myrkhalykov**, dr. eng. sc., prof., corr. member of NAS RK; **K.D. Rakhimov**, dr. med. sc., prof., corr. member of NAS RK; **M.I. Satayev**, dr. chem. sc., prof., corr. member of NAS RK; **L.T. Tashimov**, dr. chem. sc., prof., corr. member of NAS RK; **Z.A. Mansurov**, dr. chem. sc., prof.; **M.K. Nauryzbayev**, dr. eng. sc., prof.

Editorial staff:

V.Ye. Agabekov, NAS Belarus academician (Belarus); **S.V. Volkov**, NAS Ukraine academician (Ukraine); **Sh.Zh. Zhorobekov**, NAS Kyrgyzstan academician (Kyrgyzstan); **A.A. Mantashyan**, NAS Armenia academician (Armenia); **K. Turte**, NAS Moldova academician (Moldova); **V. Farzaliyev**, NAS Azerbaijan academician (Azerbaijan); **D.Kh. Khalikov**, NAS Tajikistan academician (Tajikistan); **V.N. Narayev**, dr. chem. sc., prof. (Russia); **Pauline Prokopovich**, dr. phylos., prof. (UK); **Marek Sikorski**, dr. chem. sc., prof. (Poland)

News of the National Academy of Sciences of the Republic of Kazakhstan. Series of chemistry and technology.
ISSN 2224-5286

Owner: RPA "National Academy of Sciences of the Republic of Kazakhstan" (Almaty)

The certificate of registration of a periodic printed publication in the Committee of Information and Archives of the Ministry of Culture and Information of the Republic of Kazakhstan N 10893-Ж, issued 30.04.2010

Periodicity: 6 times a year

Circulation: 300 copies

Editorial address: 28, Shevchenko str., of. 219, 220, Almaty, 050010, tel. 272-13-19, 272-13-18,
<http://nauka-nanrk.kz/chemistry-technology.kz>

© National Academy of Sciences of the Republic of Kazakhstan, 2015

Editorial address: Institute of Organic Catalysis and Electrochemistry named after D. V. Sokolsky
142, Kunayev str., of. 310, Almaty, 050100, tel. 291-62-80, fax 291-57-22,
e-mail: orgcat@nursat.kz

Address of printing house: ST "Aruna", 75, Muratbayev str, Almaty

NEWS

OF THE NATIONAL ACADEMY OF SCIENCES OF THE REPUBLIC OF KAZAKHSTAN
SERIES CHEMISTRY AND TECHNOLOGY

ISSN 2224-5286

Volume 3, Number 411 (2015), 102 – 108

**SELF-PROPAGATING HIGH TEMPERATURE SYNTHESIS
OF CHROMIUM BORIDE**

M. M. Koldasbekova, A. J. Seydualyeva, R. G. Abdulkarimova

Al-Farabi Kazakh National University, Almaty, Kazakhstan.

E-mail: m.koldasbekova@gmail.com

Keywords: chromium, boride, composites, ceramic, self-propagating, high-temperature, synthesis (SHS), mechanochemistry.

Abstract. Composite and ceramic materials – the third largest producer class of powdered materials, widely used in industry. In this research, have been shown the possibility of obtaining composite materials containing high-CrB₂ and Al₂O₃ mixture of Cr₂O₃, H₃BO₃ and Al by the method of self-propagating high-temperature synthesis (SHS). The influence of mechanical activation time on the phase composition and properties of the synthesized composite materials. It was found that the implementation of solid phase due to formation of SHS during mechanochemical activation of the powder mixture "layered composites", which goes to ultrafine grinding reagents size multiplied their area of contact. After preliminary mechanical activation acceleration of chemical reactions, moreover, a decrease of the initial temperature SH-synthesis of new materials. SHS products were investigated by X-ray diffraction and scanning electron microscope. In the products of high-temperature phase of the SHS found: chromium boride, aluminum oxide and spinel.

УДК 544.46:665.75:662.7

**САМОРАСПРОСТРАНЯЮЩИЙСЯ
ВЫСОКОТЕМПЕРАТУРНЫЙ СИНТЕЗ БОРИДОВ ХРОМА**

М. М. Колдасбекова, А. Ж. Сейдуалиева, Р. Г. Абдулкаримова

Казахский национальный университет им. аль-Фараби, Алматы, Казахстан

Ключевые слова: хром, бориды, композиты, керамика, самораспространение, высокотемпературность, синтез (СВС), механохимия.

Аннотация. Композиционные и керамические материалы – третий по объемам производства класс порошковых материалов, широко используемых в промышленности. В этом исследовании показаны возможности получения композиционных материалов, содержащих высокотемпературные CrB₂ и Al₂O₃ из смеси

Cr_2O_3 , H_3BO_3 и Al методом самораспространяющегося высокотемпературного синтеза (СВС). Исследовано влияние времени механической активации на фазовый состав и свойства синтезированных композиционных материалов. Было установлено, что реализация твердофазного СВС обусловлена образованием при механохимической активации из порошковой смеси “слоистых композитов”, в которых идёт измельчение реагентов до ультрадисперсных размеров, многократно увеличивается площадь их контакта. После предварительной механической активации происходит ускорение химических реакций, кроме того наблюдается уменьшение начальной температуры СВ-синтеза новых материалов.

Продукты СВС были исследованы методом рентгенофазового анализа и сканирующего электронного микроскопа. В продуктах СВС обнаружены высокотемпературные фазы боридов хрома, оксида алюминия и их шпинели.

Введение. Композиционные материалы на основе боридов хрома (III) и оксидов алюминия (III) обладают высокими эксплуатационными характеристиками и находят широкое применение при изготовлении разного типа износостойких металлокерамик [1, 2]. Применение для таких целей технологии самораспространяющегося высокотемпературного синтеза (СВС) позволяет синтезировать материалы определенного состава и структуры, обуславливающих химические и механические свойства за одну технологическую операцию, минуя длительный дорогостоящий обжиг [3, 4].

В настоящее время СВС – это мировая проблема, которая, несмотря на более чем 40-летнюю историю, продолжает прогрессивно развиваться [5]. СВС-технологии относятся к числу энергоэффективных, так как позволяют получать за один технологический цикл новые вещества и материалы, в том числе порошковые и объемные керамические материалы, используя тепло химических реакций [6]. К настоящему времени наиболее распространены два типа систем: смеси порошков (спрессованные или насыпной плотности) и гибридные системы газ-порошок или спрессованный агломерат [7]. Инициирование реакции горения исходных компонентов шихты возможно путём подвода кратковременного теплового импульса (электрическая спираль, лазерный луч и т.д.) или нагрева в печи [8].

Для СВ-синтеза материалов с определенной структурой и свойствами необходимы исследования как закономерностей горения (прежде всего, скорости и максимальной температуры горения от различных параметров процесса), так и изучение процессов, происходящих в микрообъеме реагирующей среды в каждой конкретной системе [9-11]. В связи с этим представляло интерес проведение комплексного исследования изменения физико-механических свойств материалов, полученных методом СВС на основе системы Cr_2O_3 - H_3BO_3 -Al-NaCl в широком диапазоне соотношения компонентов в зависимости от условий приготовления шихты и проведения синтеза. Механическая активация (МА) реагентов перед проведением СВС- процесса является очень важной стадией. Она приводит к увеличению химической активности обрабатываемых частиц за счет повышения их дефектности и или увеличения реакционной поверхности. Механохимическая активация подготавливает частицы к активному реагированию. Наибольший эффект от механохимической активации наблюдается в случае «идеального» твердопламенного СВС - процесса; при проведении СВС в жидкой фазе эффект может быть слабым или вообще отсутствовать. Таким образом, механохимическая активация является простым эффективным методом изменения физико-химических свойств и реакционной способности твердых тел и находит в последнее время все более широкое применение для модифицирования свойств различных материалов [12-16].

Бориды хрома привлекают внимание разработчиков жаростойких и твердых конструкционных материалов, благодаря уникальному сочетанию их стойкости к высокотемпературному окислению, твердости, износостойкости, электро- и теплопроводности. [17]. Керамика на основе боридов хрома востребована, в частности, в технологиях ионно-плазменного распыления ультра-твердых и жаростойких наноструктурных покрытий [18,19].

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Материалы, использовавшиеся в процессе выполнения работы. В работе в качестве основных исходных компонентов были выбраны следующие реагенты:

- H_3BO_3 - борная кислота, кристаллическое вещество белого цвета с чистотой не менее 99, 9%.

- Cr₂O₃ - оксид хрома, порошок зелёного цвета чистотой не менее 99, 8%.
- Al - алюминий, порошок марки ПА-4 (чистота 99%, дисперсность 65 мкм) марки ПА-4 (чистота 99,1%, частицы <40 мкм).
- NaCl - соляная кислота 5-10%

Оборудование:

1. Планетарно-центробежная мельница (ПЦМ) «Пульверизетте 5»
2. Электронные весы ВЛЭ-134
3. Лабораторный пресс марки "Carver"
4. Пирометр марки Raytek 3i 1M
5. Растровый электронный микроскоп Quanta 200i 3D
6. Дифрактометр «ДРОН-4М» с использованием кобальтового K_α-излучения в интервале 2θ = 10°-70°

Компоненты взвешивали на электронных весах, затем добавляли определённое количество дистиллированной воды, достаточное для приготовления полувлажной смеси с целью изготовления образцов прессованием.

Эксперименты проводили при комнатной температуре в атмосферной среде: приготовленные составы поджигали, инициируя реакцию порошковым магнием.

РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

Закономерности горения в системе Cr₂O₃- H₃BO₃-Al-NaCl. Целью настоящей работы является синтез керамических композитов на основе боридов хрома. Для получения композиционных материалов самораспространяющийся высокотемпературный синтез (СВС) проводили в системе Cr₂O₃- H₃BO₃-Al-NaCl.

Хлорид натрия рассматривается, как реагент способный выполнять функции: а) среда, которая предохраняет частички продукта от слипания, б) добавка, понижающая температуру горения и позволяющая получать продукт с меньшим размером частиц при процессах кристаллизации. Важно также, что конечный продукт очень легко очистить от хлорида натрия просто промыванием водой [20].

Реакция между реагентами, растворёнными в разбавителе с низкой температурой плавления, происходит в жидкой фазе и сопровождается кристаллизацией конечного продукта из раствора.

Синтез проводили на прессованных образцах (l = 20 мм, d = 20 мм) на воздухе при комнатной температуре согласно следующей реакции:



Для проведения СВ-синтеза были приготовлены составы с содержанием Cr₂O₃, H₃BO₃, Al и NaCl (10 масс. %). В процессе СВС пары борной кислоты окрашивали пламя в зелёный цвет.

На рисунке 1 приведена зависимость температуры горения образца от различного количества алюминия в системе Cr₂O₃- H₃BO₃-Al-NaCl.

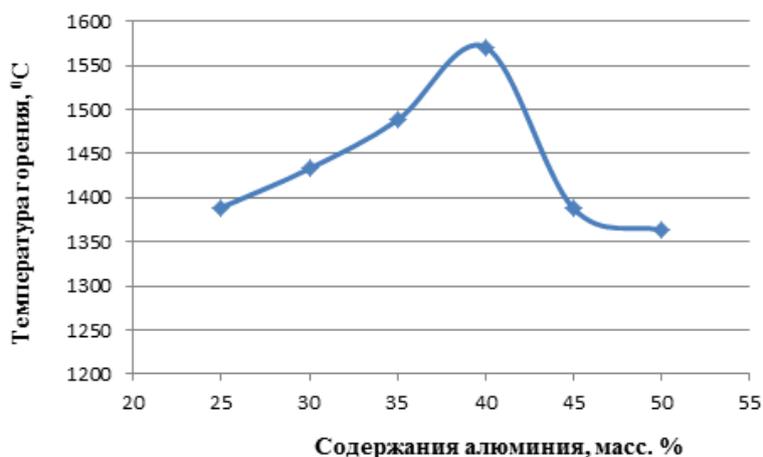


Рисунок 1 — Зависимость температуры горения образца от содержания алюминия

Как видно из рисунка 1, увеличение содержания алюминия до 40% приводит к росту температуры от 1389 до 1571^oC. Рост температуры объясняется тем, что реакция между хромом и бором, восстановленных алюминием из оксидов носит экзотермический характер. Дальнейшее увеличение содержания алюминия выше 40% приводит к снижению температуры СВС. Установлено оптимальное содержание алюминия 25-40 масс. %.

В результате исследований СВ-синтеза в системах Cr₂O₃-H₃BO₃-Al-NaCl обнаружено влияние содержания алюминия на структуру (рисунок 2) и формирование продуктов СВС (таблица 1).

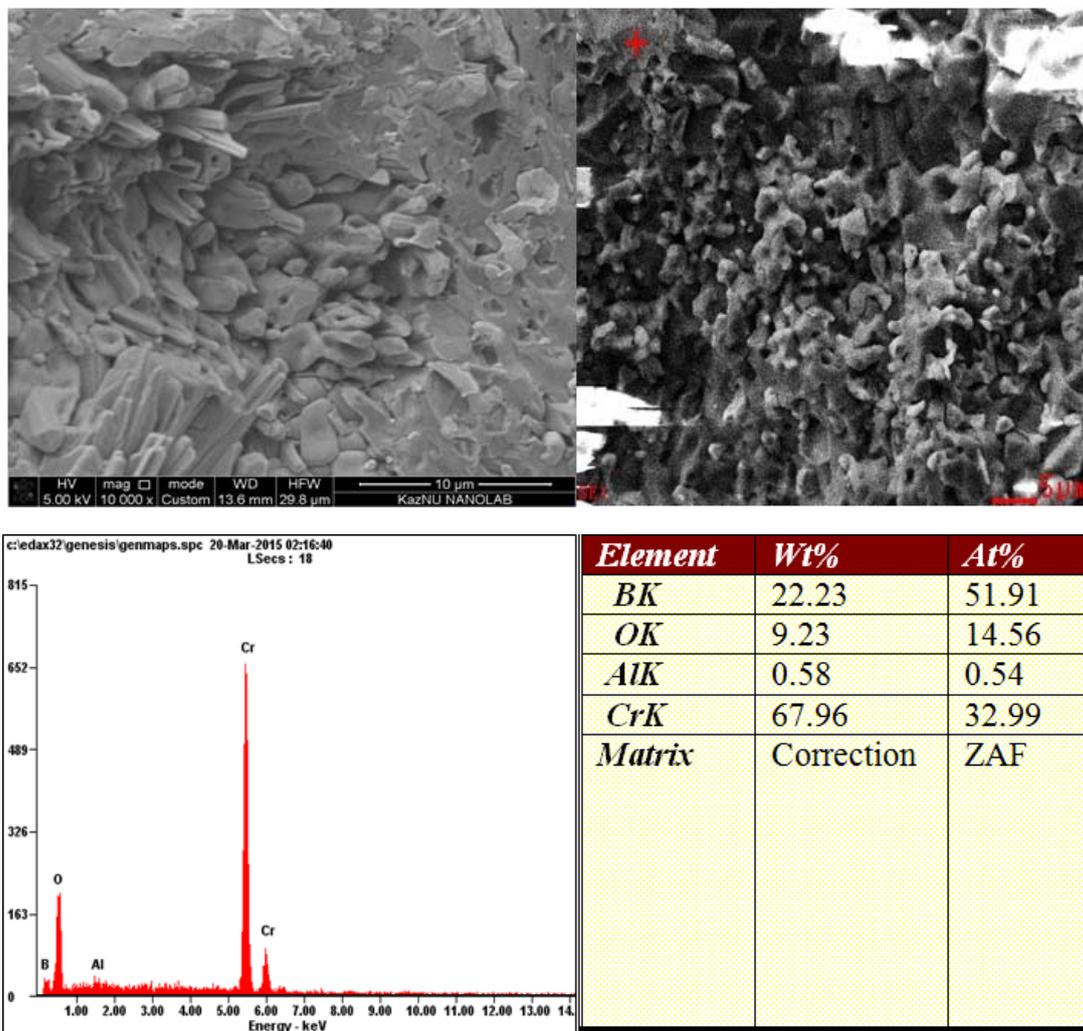


Рисунок 2 – Микрофотография продуктов синтеза горения системы Cr₂O₃-H₃BO₃-Al-NaCl

Таблица 1 – Рентгенофазовый анализ СВС-продуктов

Cr ₂ O ₃ -H ₃ BO ₃ -nAl	Содержание, %												
	CrB	CrB2	Cr2B	Cr5B3	CrB6	Cr3B4	Al1.98 Cr0.0203	SiO2	NaCrO2	Al2.667O4	Na (AlO2)	Al	Al5BO9
25%	15,1	3,7	3,5	–	2,9	–	55,1	2,5	–	–	7,0	–	10,3
30%	20,1	–	–	4,3	–	–	73,7	–	2,0	–	–	–	–
35%	15,2	–	–	–	–	1,8	79,4	1,6	2,0	–	–	–	–
40%	7,1	5,1	–	–	–	3,9	80,1	1,9	1,9	–	–	–	–
45%	–	6,7	–	–	–	3,1	73,6	–	–	8,0	–	3,3	5,3

По данным рентгенофазового анализа, видно, что в продуктах горения шихты присутствуют промежуточные продукты реакции – бориды CrB , CrB_2 , Cr_2B , Cr_5B_3 , CrB_6 и Cr_3B_4 . Эти результаты согласуются с данными по определению температуры горения. Более полному синтезу способствует использование 40 масс.% алюминия.

Морфологию поверхности продуктов синтеза определили с помощью электронного сканирующего микроскопа (рисунок 2).

Из рисунка 2 видно, что в продукте горения системы на поверхности образцов имеется серая масса борида хрома и оплавленная масса белого цвета, которая характерна для выделяемых из зоны реакции жидких продуктов оксида алюминия. Внутри образца имеются ярко выраженные кристаллические продукты, по данным рентгенофазового анализа основным продуктом горения является смесь CrB_2 и Al_2O_3 .

Изучение влияния механической активации на процесс горения системы $\text{Cr}_2\text{O}_3\text{-H}_3\text{BO}_3\text{-Al-NaCl}$ проводилось в зависимости от различного содержания алюминия при комнатной температуре на воздухе.

Исследовали влияние времени предварительной механической активации системы на температуру горения. На рисунке 3 представлены зависимости температуры горения в воздухе активированных и неактивированных систем от времени активации и содержания алюминия в смеси $\text{Cr}_2\text{O}_3\text{-H}_3\text{BO}_3\text{-Al-NaCl}$.

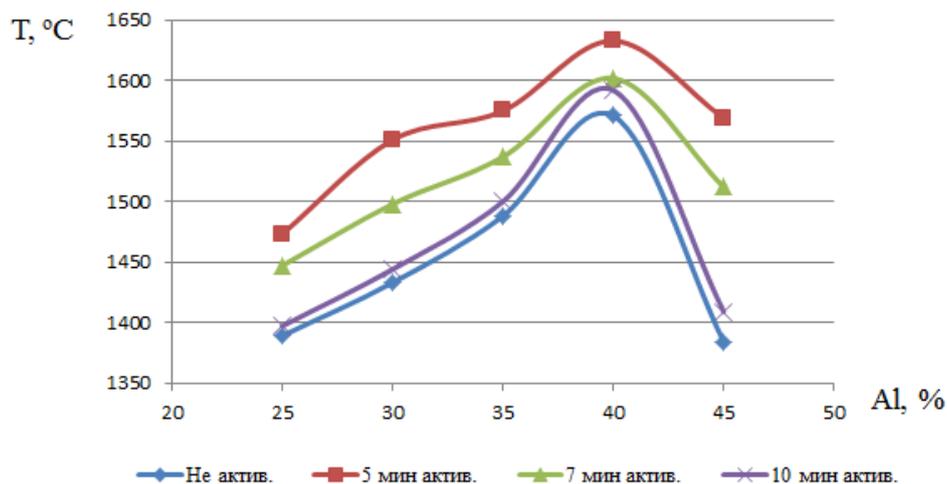


Рисунок 3 – Зависимость температуры горения от содержания алюминия для активированных и неактивированных систем $\text{Cr}_2\text{O}_3\text{-H}_3\text{BO}_3\text{-Al-NaCl}$

Из рисунка 3 видно повышение температуры горения систем с увеличением времени механохимической активации, так для 5 минут МА максимальная температура составляет 1633°C в системе с избытком алюминия 40% и для неактивированной системы 1571°C , что свидетельствует о полноте реакции после активации. При 7 минутах и более продолжительной активации этой же системы максимальная температура снижается. В ходе механохимической активации удельная поверхность шихты возрастает за счет измельчения частиц порошков, образования трещин, накопления микроструктурных и поверхностных дефектов, что способствует увеличению реакционной способности компонентов при СВ-синтезе. В результате проведенных экспериментов по определению температуры горения установлено, что значения температуры горения существенно зависят от времени механохимической активации. Установлено оптимальное время МА – 5 минут.

Заключение. Таким образом, показана возможность получения композиционных материалов методом самораспространяющегося высокотемпературного синтеза с предварительной механохимической активацией исходных реагентов, на основе боридов хрома, которые представляют большие перспективы для промышленного применения в разработке композитов с металлборидной матрицей.

ЛИТЕРАТУРА

- [1] Левашов Е.А., Курбаткина В.В., Пацера Е.И., Погожев Ю.С., Рупасов С.И., Рогачев А.С. Самораспространяющийся высокотемпературный синтез перспективных керамических материалов для технологии осаждения функциональных наноструктурных покрытий // Цветная металлургия. – 2010. – №5. – С. 27-53.
- [2] Левашов Е.А., Рогачев А.С. Перспективные материалы и технологии самораспространяющегося высокотемпературного синтеза. – М.: МИССИС, 2011. – 377 с.
- [3] Сычев А.Е., Мержанов А.Г. Самораспространяющийся высокотемпературный синтез наноматериалов // Успехи химии. – 2004. – Т. 73, № 2. – С. 157-170.
- [4] Мержанова А.Г. Концепция развития горения и взрыва как области научно-технического прогресса. – Черногловка: Территория, 2003. – С. 78-93.
- [5] Тавадзе Г.Ф., Штейнберг А.С. Получение специальных материалов методами самораспространяющегося высокотемпературного синтеза. –Тбилиси: Меридиани, 2011. – С. 111-112.
- [6] Евтушенко А.Т., Пазарэ С., Торбунов С.С. Самораспространяющийся высокотемпературный синтез инструментальной стали // МиТОМ. – 2007. – № 4. – С. 43-46.
- [7] Emiliani L. Characterization and oxidation resistance of hot-pressed chromium diboride // Materials Science and Engineering. – 1993. – № 172. – P. 111-124.
- [8] Корчагин М.А., Григорьева Т.Ф., Баринаева А.П., Ляхов Н.З. Твердофазный режим самораспространяющегося высокотемпературного синтеза // Докл. РАН. – 2000. – Т.372, №1. – С. 40-42.
- [9] Швейкин Г.П. Керамика: прогнозы развития 2000–2005 гг. // Огнеупоры и техническая керамика. – 2005. – № 7. – С. 5-9.
- [10] Матовников А.В., Урбанович В.С., Чукина Т.А., Сидоров А.А., Новиков В.В. Комбинированный метод синтеза диборидов редкоземельных элементов // Неорганические материалы. – 2009. – Т. 45, № 4. – С. 414-416.
- [11] Bernard F., Gaffet E. Mechanical alloying in SHS research // Intern. J. Self-propagating high-temperature synth. – 2001. –Vol. 10, № 2. – P. 109-132.
- [12] Авакумова Е.Г. Фундаментальные основы механической активации, механосинтеза и механохимических технологий. – Новосибирск: Наука, 2009. –342 с.
- [13] Корчагин М.А., Григорьева Т.Ф., Бохонов Б.Б., Шарафутдинов А.П., Баринаева Б.Б., Ляхов Н.З. Твердофазный режим горения в механически активированных СВС-системах. Влияние продолжительности механической активации на характеристики процесса и состав продуктов горения // Физика горения и взрыва. – 2003. – Т. 39, № 1. – С. 51-68.
- [14] Романьков С.Е., Сагдолдина Ж.Б., Калоскин С.Д., Каевичер Е.В. Физика металлов и металловедение. – 2008. – Т. 106, № 1. – С. 70-78.
- [15] Корчагин М.А., Филимонов В. Ю., Смирнов Е. В., Ляхов Н. З. Тепловой взрыв механически активированной смеси $3\text{Ni} + \text{Al}$ // Физика горения и взрыва. – 2010. – № 1. – С. 48-53.
- [16] Корчагин М.А., Дудин Д.В. Использование самораспространяющегося высокотемпературного синтеза и механической активации для получения нанокмозитов // Физика горения и взрыва. – 2007. – Т.43, № 2. – С. 58-71.
- [17] Курбаткина В.В., Левашов А.Е., Пацера Е.И., Кочетов Н.А., Рогачев А.С. Исследование макрокинетических характеристик процессов горения предварительно механически активированных реакционных смесей Cr-B и Cr-Ti-B // Химия в интересах устойчивого развития. – 2009. – № 17. – P. 611-619.
- [18] Андриевский Р.А., Рагуля А.В. Наноструктурные материалы. – М.: Академия, 2005. – 187 с.
- [19] Smolyakov V.K., Lappshin O.V., Boldyrev V.V. Mechanochemical synthesis of nanosize products in heterogeneous systems: macroscopic kinetics // Intern. J. Self-propagating high-temperature synth. – 2008. – Vol. 8, № 1. – P. 20-29.
- [20] Khanra A.K., Pathak L.C., Mishra S.K., Godkhindia M.M. Effect of NaCl on the synthesis of TiB_2 powder by a self-propagating high-temperature synthesis technique // Materials Letters. – 2004. – № 58. – P. 733-738.

REFERENCES

- [1] Levashov E.A., Kurbatkina V.V., Patsera E.I., Pogozhev Y.S., Rupasov S.I., Rogachev A.S. *Cvetnaya metallurgiya*. **2010**, 27-53. (in Russ.)
- [2] Levashov E.A., Rogachev A.S. Advanced materials and technologies of self-propagating high-temperature synthesis. *M.: MISSIS*, **2011**, 377 (in Russ.)
- [3] Sychev A.E., Merzhanov A.G. *Uspеhi himii*. **2004**, 73, 157-170. (in Russ.)
- [4] Merzhanov A.G. The concept of combustion and explosion as a field of scientific and technical progress. – *Chernogolovka: Territoriya*, **2003**, 78-93 (in Russ.)
- [5] Tavazde G.F., Steinberg A.S. Preparation of special materials by self-propagating high-temperature synthesis. *Tbilisi: Meridian*, **2011**, 111-112 (in Russ.)
- [6] Yevtushenko A.T., Pazare S., Torbunov S.S. *MiTOM*. **2007**, 43-46 (in Russ.)
- [7] Emiliani L. *Materials Science and Engineering*. **1993**, 172, 111-124. (in Eng.)
- [8] Korchagin M.A., Grigorieva T.F., Barinov A.P., Lyakhov N.Z. *RAN*. **2000**, 372, p. 40-42. (in Russ.)
- [9] Shveikin G.P. *Ogneupory i technicheskaya keramika*. **2005**, 7, 5-9. (in Russ.)
- [10] Matovnikov A.V., Urbanowich V.S., Chukina T.A., Sidorov A.A., Novikov V.V. *Neorganicheskie materialy*. **2009**, 45, 414-416. (in Russ.)
- [11] Bernard F., Gaffet E. *Intern. J. Self-propagating high-temperature synthesis*. – **2001**, 10, 2. 109-132. (in Eng.)
- [12] Avakumova E.G. Fundamentals of mechanical activation and mechanochemical mechanosynthesis technologies. *Novosibirsk: Nauka*, **2009**, 342 p. (in Russ.)

- [13] Korchagin M.A., Grigorieva T.F., Bokhonov B.B., Sharafutdinov A.P., Barinov B.B., Lyakhov N.Z. *Fizika goreniya I vzryva*. **2003**, 1, 51-68. (in Russ.)
- [14] Romankov S.E., Sagdoldina Z.B., Kaloshkin S.D., Kaevitser E.V. *Fizika metallov I metallovedeniya*. **2008**, 106, 1, 70-78. (in Russ.)
- [15] Korchagin M.A., Filimonov V.Y., Smirnov E.V., Lyakhov N.Z. *Fizika goreniya I vzryva*. **2010**, 1, 48-53 (in Russ.)
- [16] Korchagin M.A., Dudin D.V. *Fizika goreniya I vzryva*. **2007**. 43, 2, 58-71. (in Russ.)
- [17] Kurbatkina V.V., Levashov A.E., Patsera E.I., Kochetov N.A., Rogachev A.S. *Himiya v interesah ustoichivogo razvitiya*. **2009**, 17, 611-619. (in Russ.)
- [18] Andrievsky R.A., Raguli A.V. Nanostructured materials. *M.: Akademiya*, **2005**, 187 p. (in Russ.)
- [19] Smolyakov V.K., Lappshin O.V., Boldyrev V.V. *Intern. J. Self-propagating high-temperature synthesis*. **2008**, 8, 1. P. 20-29. (in Eng.)
- [20] Khanra A.K., Pathak L.C., Mishra S.K., Godkhindia M.M. *Materials Letters*. **2004**, 58, 733– 738. (in Eng.)

ХРОМ БОРИДИНІНІ ӨЗДІГІНЕН ТАРАЛАТЫН ЖОҒАРЫ ТЕМПЕРАТУРАЛЫ СИНТЕЗІ

М. М. Қолдасбекова, А. Ж. Сейдуалиева, Р. Г. Абдулкаримова

Әл-Фараби атындағы Қазақ ұлттық университеті, Алматы, Қазақстан

Тірек сөздер: хром, боридтер, композиттер, керамика, өздігінен таралу, жоғары температуралық синтез (ӨЖС), механохимия.

Аннотация. Композициялық және керамикалық материалдар – өнеркәсіпте кеңінен қолданылатын, ұнтақ материалдардың өндірісі бойынша үшінші орынды иеленетін материалдар тобына жатады. Бұл зерттеуде өздігінен таралатын жоғары температуралы синтез (ӨЖС) әдісін қолданып Cr_2O_3 , H_3BO_3 және Al қоспасынан, жоғары температуралы CrB_2 және Al_2O_3 құрайтын композициялық материалдарды алудың мүмкіндіктері көрсетілген. Қатты фазалық ӨЖС өтуі механохимиялық активтеу кезінде «қатпарлы композит» ұнтақталған қоспасынан реагенттен ультрадисперсті өлшемге дейін майдалануы, әсерлесу бетін көп есе арттырады. Алдын-ала жасалынған механохимиялық активтеуден кейін, химиялық реакцияның жылдамдауы артып, ӨЖС өнімдерінің бастапқы температурасының төмендеуі байқалады. Механохимиялық активтеудің уақытының синтезделген композициялық материалдардың қасиеті мен фазалық құрамына әсері зерттелді. ӨЖС өнімдері рентгенофазалық анализ және сканирлеуші электронды микроскопия әдістерімен зерттелді. ӨЖС өнімдерінде жоғарытемпературалы хром боридінің, алюминий оксидінің және олардың шпинелдерінің фазалары анықталды.

Поступила 03.06.2015г.

Правила оформления статьи для публикации в журнале смотреть на сайте:

www:nauka-nanrk.kz

chemistry-technology.kz

Редакторы: *М. С. Ахметова, Т. А. Апендиев*
Верстка на компьютере *Д. Н. Калкабековой*

Подписано в печать 15.06.2015.
Формат 60x881/8. Бумага офсетная. Печать – ризограф.
10,75 п.л. Тираж 300. Заказ 3.