Дина Х. А. Бесиса^{1,2} (🖾), д. т. н. Эмад М. М. Эвайс¹, Ясер М. З. Ахмед¹, Фуад И. Элхосини³, Т. Фенд⁴, к. т. н. Д. В. Кузнецов²

- ¹ Центральный металлургический научно-исследовательский институт (CMRDI), отделение огнеупорных и керамических материалов, г. Каир, Египет
- ² НИТУ «МИСиС», кафедра функциональных наносистем и высокотемпературных материалов, Москва, Россия
- ³ Университет АйнШамс, химическое отделение, факультет науки, г. Kaup, Erunem
- ⁴ Немецкий аэрокосмический центр Линдер Хоэ (Linder Höhe), г. Кёльн, Германия

УДК 620.22-419.8:[666.3:546.281'261

ВЛИЯНИЕ АТМОСФЕРЫ СПЕКАНИЯ НА ПРОИЗВОДСТВО КОМПОЗИТОВ ИЗ SIC/AIN-КЕРАМИКИ

Для разработки нового карбид/нитридного керамического материала, обладающего высокими способностью к спеканию и плотностью и пригодного для применения в условиях высоких температур и в области солнечной энергетики, в данной работе исследовали влияние различной атмосферы спекания на производство плотных SiC/AlN-керамических композитов. Было изготовлено несколько SiC/AlN- композитов (0–40 мас. %) путем спекания без воздействия давления при 2080 °C в течение 2 ч со спекающей добавкой 2,5 % смеси (Y₂O₃ + Al₂O₃). Исследовали влияние атмосферы аргон/вакуум и азот/вакуум на интенсивность реакций и уплотнение SiC/AlN-композитов. Результаты показали, что при спекании SiC/ AlN-керамики в азотной атмосфере увеличиваются потери массы, что приводит к ухудшению параметров ее уплотнения. И, наоборот, спекание в атмосфере аргона способствует и спеканию, и процессам уплотнения, т. е. аргон является более подходящей газовой средой для спекания SiC/AlN-керамики. Полученные без воздействия давления спеченные SiC/AlN-композиты могут применяться в условиях высоких температур.

Ключевые слова: SiC/AlN-композиты, атмосфера спекания, спекание без воздействия давления, рентгеновская дифракция XRD, параметры уплотнения.

введение

арбидкремниевая керамика является при-влекательным материалом для применения в инжиниринге, в области высоких температур и др. Материалы из такой керамики обладают высокими сопротивляемостью к механическим воздействиям, прочностью, модулем Юнга, термостойкостью, коэффициентом Зеебека, отличной абсорбцией, хорошими электронными свойствами, повышенными сопротивлением ползучести и стойкостью к окислению. Кроме того, эти материалы являются высокотемпературными полупроводниками с широкой энергетической зоной и обладают отличными характеристиками надежности при высоких температурах. К сожалению, карбид кремния все еще имеет ограничения по надежности и прочности в некоторых агрессивных средах [1],

> ⊠ Дина X. А. Бесиса E-mail: dina_hussien2002@yahoo.com

поэтому в SiC необходимо вводить фазу, обладающую высокой прочностью, отличными механическими свойствами.

Нитрид алюминия в этом отношении является привлекательным керамическим материалом. Он обладает такими уникальными характеристиками, как высокая теплопроводность, низкий ТКЛР, повышенные термостойкость, стойкость к коррозии и окислению, электрическое удельное сопротивление и механическая прочность. Поэтому AlN может применяться в условиях высоких температур, например в качестве огнеупора в металлургии, а также в полупроводниковых устройствах, таких как радиаторы-теплоотводы (heat sinks), в абразивных материалах, в уплотнителях и заполнителях (seals, filler materials), в оптоэлектронике, в диэлектрических слоях оптических запоминающих устройств, в электронных подложках и кристаллодержателях (chip carriers) — там, где важен высокий показатель теплопроводности. Однако возможности применения AlN под нагрузкой ограничены из-за низкой прочности [2-4]. Путем комбинирования карбидов и нитридов можно

создать новый материал с невиданными свойствами и преодолеть таким образом недостатки этих двух материалов по отдельности, соединив их различные характеристики в одну структуру.

SiC/AlN-керамические композиты могут применяться во многих областях, в том числе в электронных усилителях (в трубках блуждающих волн), клистронах, электронных инструментах и высокотемпературных полях. Кроме того, электрические свойства (AlN + SiC)-керамики дают возможность применять ее как СВЧ-поглотитель в усилителях высокой мошности и в сверхвысокочастотных компонентах. в сенсорных материалах, в элементах термоэлектрического преобразования и в современных материалах с широкой энергетической зоной. Кроме того, тонкие пленки из SiC/AlN используют для производства широкого диапазона радиочастотных резонаторов и фильтров, которые применяют в телекоммуникационном оборудовании и датчиках [5-8].

Нитрид алюминия существует в шестиугольной кристаллической структуре (2H) с прочными ковалентными связями. Карбид кремния также является ковалентным соединением, существующим либо в кубической структуре (β-SiC, 3C), либо в различных шестиугольных или ромбоэдрических политипах (α-SiC, например, 2Н, 4Н, 6Н, 15К и 21К). Параметры кристаллической решетки, показатели теоретической плотности и молекулярный вес 2H SiC и 2H AlN почти одинаковы [5]. Обнаружено, что SiC и AlN могут вступать в реакции с образованием серии пространственных (2Н) твердых растворов в диапазоне 1800-2100 °С и в широком композиционном диапазоне, так как обладают похожей структурой и одинаковыми высокотемпературными свойствами [6-14]. Это может способствовать улучшению механических свойств и прочности [15]. Более того, установлено [16], что AlN способен замедлять рост зерна SiC и даже укреплять его микроструктуру.

Благодаря большой важности SiC/AlNкерамических композитов их свойства и синтез привлекают внимание ученых в течение последнего десятилетия. Были применены несколько методов для изготовления SiC/AlN-керамических композитов, например механическое смешивание порошков SiC и AlN или порошков Si₃N₄ и Al₄C₃ с последующим горячим прессованием [16, 17]; исследовали углеродно-термическое восстановление SiO₂ и Al₂O₃ [15, 18]. Тем не менее эти методы не обеспечивают достаточную степень чистоты конечного продукта и массовость производства. В последнее время используют другие методы для производства карбид/нитридных композитов, такие, например, как химическое осаждение из паров, молекулярно-пучковая эпитаксия из газовой пушки с участием плазмы, плазменное спекание и СВС [7, 19-23]. Но все эти методы сложны и дороги.

Спекание без воздействия давления является простым и недорогим методом, но с его помощью получить композиты высокой плотности без спекающих добавок невозможно. Спекаюшие добавки необходимы для получения в ходе спекания жидкой фазы, которая улучшает спекаемость и способствует процессу уплотнения материала [15-17]. В настоящей работе исследовали влияние различной атмосферы спекания на уплотнение SiC/AlN-керамических композитов. Методом спекания без воздействия давления были изготовлены различные композиты с разным содержанием AlN (0-40 %). Спекание проводили при 2080 °С в течение 2 ч с применением спекающей добавки 2,5 % смеси (Y₂O₃ + Al₂O₃). Исследовали влияние различной атмосферы спекания, а именно аргон/вакуум и азот/ вакуум, на интенсивность химических реакций и уплотнение SiC/AlN-композитов.

ХОД ЭКСПЕРИМЕНТА

Материалы высокой степени чистоты (99,99 %) AlN, α-SiC и β-SiC (поставщик — гонконгская компания «Тери Refractory Co.» Ltd, Китай) использовали в качестве исходных сырьевых материалов. Микроструктура исходных порошков показана на рис. 1, их характеристика приве-



Рис. 1. Микроструктура исходных порошков AlN (*a*), β-SiC (б) и α-SiC (в), полученная на растровом электронном микроскопе с автоэлектронной эмиссией (FESEM)

	-	
Порошок	Удельная поверхность, м²/г	Средний размер частиц, мкм
AlN	3,47	4,48
α-SiC	1,89	7,21
β-SiC	16,11	1,50

дена в таблице. Порошки Y₂O₃ и Al₂O₃ были добавлены в качестве спекающей добавки в количестве 2,5 мас. % от общего количества SiC и AlN для того, чтобы увеличить плотность полученных композитов. Были изготовлены SiC/ AlN-композиты с содержанием AlN 0, 10, 20, 30 и 40 % (соответственно образцы ОУА, 1УА, 2УА, ЗҮА и 4ҮА). Каждая смесь состояла из 50 % β-SiC + 50 % α-SiC. Смесь порошков каждого композита (~100 г) измельчали в шаровой планетарной мельнице с шарами из ZrO₂ в 100 %-ном растворе этанола в течение 5 ч. Полученную однородную смесь высушивали при 60 °С в течение 24 ч. На прессе КРД-30 А (Испания) были изготовлены образцы в виде цилиндров диаметром 20 и высотой 5 мм. Отпрессованные образцы были спечены без воздействия давления при 2080 °С в течение 2 ч в высокотемпературной графитовой печи в разных атмосферах (азот/вакуум, аргон/ вакуум). Скорость нагрева 10 °С/мин. Степень чистоты газов была очень высока (99,99 %). Давление было немного выше, чем давление окружающей среды. На рис. 2 показаны спеченные SiC/AlN-композиты.



Рис. 2. SiC/AlN-композиты после спекания при 2080 °C в течение 2 ч

Фазовый состав образцов исследовали с помощью рентгеновского дифрактометра «Brucker D8-Advance» с Си K_{α} -излучением (1,5406 Å). Открытую пористость и кажущуюся плотность образцов определяли методом Архимеда. Относительная плотность была рассчитана по теоретической плотности AlN (3,26 г/см³), SiC (3,21 г/ см³), Al₂O₃ (3,69 г/см³) и Y₂O₃ (5,03 г/см³) по правилу смешения. Микроструктуру исходных порошков и полученных композитов исследовали в обратно рассеянных электронах (back scattered electron — BSE) на автоэмиссионном сканирующем электронном микроскопе (FESEM) модели TM-1000 фирмы «Hitachi».

РЕЗУЛЬТАТЫ И ИХ ОБСУЖДЕНИЕ

56

На рис. 3 показаны рентгенограммы SiC/AlNкомпозитов с разным содержанием AlN (0-40 мас. %). Результаты ренгенофазового анализа композитов, спеченных в атмосфере аргон/вакуум, показали, что в образце ОУА в качестве основных фаз 2Н и 6Н содержится карбид кремния в шестиугольной кристаллической структуре, а фазы β-SiC отсутствуют. Это означает, что все фазы 3C β-SiC (50 мас. % было добавлено в качестве исходного материала) были замещены фазами 6H α-SiC, что подтверждает трансформацию $\beta \rightarrow \alpha$ в SiC при спекании при высоких температурах [24-26]. Однако по мере увеличения содержания AlN в образцах 1YA-4YA интенсивность фаз SiC снижается, а AlN постепенно vсиливается. Из рис. 3, а видно, что AlN существует в шестиугольной кристаллической структуре (2Н). Кроме того, дифракционные пики твердых растворов 2H SiC/AlN увеличиваются по мере роста содержания AlN. Это указывает на усиление реакций твердого раствора между AlN и SiC при более высоком содержании AlN.

Кроме того, было обнаружено, что в композитах 0YA и 1YA при 2 θ ~ 38 град присутствуют только фазы 6H. Однако начиная с композита 2YA и до 4YA этот пик сдвигается с 2H AlN с образованием разделенного пика 2H-6H. Вероятно, этот разделенный пик имеет отношение к твердому раствору SiC/AlN, что согласуется с данными других исследований. Это объясняет увеличение интенсивности пика по мере роста содержания AlN. Такое же поведение наблюдается при 2 θ ~ 63÷64 град. Это подтверждает тот факт, что AlN может растворяться не только в 2H SiC, но и в 6H SiC с образованием твердого раствора. Таким образом, в SiC/AlN-





композитах интенсифицируется образование и твердого раствора 2*H*, и твердого раствора 6*H*.

С другой стороны, на рентгенограммах композитов, спеченных в атмосфере азот/вакуум, обнаруживаются AlN и комбинация фаз α- и β-SiC (см. рис. 3, б). AlN и α-SiC существуют в шестиугольной кристаллической структуре 2H, а β-SiC — в кубической 3C. Это означает, что азот оказывает сильное воздействие на трансформацию β-SiC → α-SiC и предотвращает ее. Следовательно, β-SiC сохраняет свою кубическую кристаллическую структуру под воздействием атмосферы азота [27], причем интенсивность различных полученных фаз слабее в образцах, спеченных в атмосфере аргон/вакуум. Более того, дифракционный пик твердых растворов 2H SiC/AlN имеет разделенную форму при 20 ~ 38 град. Это означает, что в полученных композитах отсутствуют единственная фаза и завершенный твердый раствор, так как атмосфера азота препятствует образованию полностью растворенного твердого раствора SiC/AlN. Кроме того, никакие жидкие фазы при введении спекающей добавки в обоих композитах, спеченных в азоте и аргоне, не обнаруживаются. Это объясняется исчезновением жидких фаз в процессе спекания либо при кристаллизации жидкой фазы, либо при ее испарении.

Параметры уплотнения, а также относительная плотность различных SiC/AlN-композитов (0ҮА-4ҮА) показаны на рис. 4. Обнаружено, что по мере увеличения содержания AlN кажущаяся и относительная плотность SiC/AlNкомпозитов снижается, а открытая пористость возрастает. У композита ОУА со 100 % SiC обнаружен самый высокий показатель плотности, а у композита 4YA с 40 % AlN показатель плотности самый низкий. Это объясняется переносом массы AlN в композитах с преобладанием AlN. AlN испаряется легче, чем SiC, и перенос массы происходит путем конденсации паров при высокой температуре [28]. В отличие от переноса массы диффузией по границам зерен перенос массы путем конденсации паров сопровождается ростом зерен без уплотнения. Этим объясняется снижение кажущейся плотности композита при увеличении содержания в нем AlN. AlN значительно влияет на потери массы, происходящие в ходе спекания SiC/AlN-композитов [29]. Обнаружено, что потери массы разных SiC/ AlN-композитов увеличиваются по мере роста содержания AlN при высоких температурах спекания (>2000 °С) [29].

После анализа параметров уплотнения различных SiC/AlN-композитов, спеченных в двух разных атмосферах (рис. 5), было замечено, что композиты, спеченные в аргоне, имеют наилучшие показатели плотности (2,66 г/см³ у композита 0YA, что составляет примерно 80,2 % показателя теоретической плотности) и пористости



Рис. 4. Параметры уплотнения SiC/AlN-композитов, спеченных в атмосфере аргон/вакуум (*a*) и азот/вакуум (б): ▲ — кажущаяся плотность; ◆ — относительная плотность; ● — открытая пористость

(23,7 % у того же композита). И наоборот, параметры уплотнения образцов, спеченных в азоте, оказались невысокими. У образца ОУА был получен самый высокий показатель плотности — 1,8 г/см³ и самый низкий показатель пористости — 41,8 %. Показатели относительной плотности у этих образцов не превышают 56,5 % теоретической плотности. Более низкие показатели плотности и более высокие показатели пористости образцов, спеченных в азоте, объясняются большими потерями массы при спекании в атмосфере азота [30–32] по реакции разложения

$$SiC + 2SiO_2 \rightleftharpoons 3SiO_{ra3} + CO_{ra3}.$$
 (1)

SiO₂ является продуктом окисления SiC и растворения кислорода в AlN и SiC, а свободный



Рис. 5. Сравнение показателей кажущейся плотности SiC/AlN-композитов, спеченных в атмосфере аргон/вакуум (■) и азот/вакуум (●)

углерод присутствует в SiC. Кроме того, SiC может также вступать в реакцию с Al₂O₃ (который присутствует в AlN), что способствует потере массы в ходе реакции

$$SiC + Al_2O_3 \rightleftharpoons Al_2O_{ra3} + SiO_{ra3} + CO_{ra3}.$$
 (2)

Следовательно, можно утверждать, что способность вступать в реакции и получаемые параметры уплотнения разных SiC/AlN-композитов зависят от атмосферы, в которой происходит спекание. Наиболее оптимальными условиями для получения низкопористых плотноспеченных SiC/AlN-композитов являются условия спекания при 2080 °С в течение 2 ч в атмосфере аргон/вакуум с добавкой 2,5 % смеси ($Y_2O_3 + Al_2O_3$).

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Спеканием без воздействия давления были изготовлены карбид/нитридные керамические материалы высокой плотности. Исследовано влияние различных атмосфер спекания

Библиографический список

1. **Pan**, **Y.-B**. Preparation and properties of SiC–AlN– Y_2O_3 multiphase ceramics / Y.-B. Pan, S. H. Tan, D. L. Jiang // J. Chin. Inorg. Mater. — 1995. — Vol. 10, $\mathbb{N} \ge 2$. — P. 189–192.

2. **Sheppard, M. L.** Aluminium nitride: a versatile but challenging material / *M. L. Sheppard* // Am. Ceram. Soc. Bull. — 1990. — Vol. 69, № 11. — P. 1801–1812.

 Prochaska, G. W. Aluminum nitride: A review of the knowledge base for physical property development / G. W. Prochaska, G. R. Miller // Mater. Res. Soc. Symp. Proc. – 1990. – Vol. 167. – P. 215–227.

4. *Chen, K. X.* Microstructure and thermo-kinetics analysis of CS AlN / *K. X. Chen, C. C. Ge, J. T. Li, W. B. Cao* // J. Mater. Res. — 1999. — Vol. 14, № 5. — P. 1944–1948.

5. **Teusel, I.** Pressureless sintering of aluminium nitride/ silicon carbide ceramics / *I. Teusel, C. Rossel //* J. Mater. Sci. Lett. — 1992. — Vol. 11. — P. 205–207.

6. *Huang, J.-L.* Investigation of SiC–AlN system: part I. Microstructure and solid solution / *J.-L. Huang, J.-M. Jih* // J. Mater. Res. — 1995. — Vol. 10, № 3. — P. 651–658.

7. **Rafaniello, W.** Investigation of phase stability in the system SiC–AlN / W. Rafaniello, M. R. Plichta, A. V. Virkar // J. Am. Ceram. Soc. — 1983. — Vol. 66, № 4. — P. 272–276.

8. *Li, J.-F.* Preparation and mechanical properties of SiC-AlN ceramic alloy / *J.-F. Li, R. Watanabe* // J. Mater. Sci. — 1991. — Vol. 26, № 17. — P. 4813–4817.

9. *Lubis, A. H.* Microstructure-property relations of hotpressed silicon carbide-aluminum nitride compositions at room and elevated temperatures / *A. H. Lubis, N. L. Hetch, G. A. Graves, R. Ruh* // J. Am. Ceram. Soc. — 1999. — Vol. 82, № 9. — P. 2481–2489.

10. *Pan, Y.* In-situ characterization of SiC–AlN multiphase ceramics / *Y. Pan, S. Tan, D. Jiang* [et al.] // J. Mater. Sci. — 1999. — Vol. 34, № 21. — P. 5357–5360.

11. *Li, J.-F.* Pressureless sintering and high-temperature strength of AlN–SiC ceramics / *J.-F. Li, R. Watanabe* // J.

— аргон/вакуум и азот/вакуум на интенсивность реакций и параметры уплотнения SiC/ AlN-композитов. Обнаружено, что атмосфера спекания очень сильно влияет на свойства полученных композитов. При использовании азота снижаются образование твердого раствора SiC/AlN-композитов, а также трансформация β-SiC → α-SiC; увеличиваются потери массы; снижаются показатели уплотнения. И, напротив, атмосфера аргона способствует спеканию и уплотнению, т. е. является наиболее подходящей средой для получения высококачественных SiC/AlN-керамических композитов. Анализ с применением рентгеновского дифрактометра (XRD) образцов, спеченных в аргоне, подтвердил трансформацию $\beta \rightarrow \alpha$ в SiC появлением 4*H* SiC. Полученные SiC/AlN-композиты обладают уникальными свойствами. позволяющими использовать их в высокотемпературных областях.

* * *

Работа была выполнена в рамках проекта Министерства образования и науки РФ № RFMEFI57814X0044.

Ceram. Soc. Jpn, Int. Ed. — 1994. — Vol. 102, № 1188. — P. 727–731.

12. *Xu, Y. R.* Microstructure and mechanical properties of hot-pressed silicon carbide-aluminum nitride compositions / *Y. R. Xu, A. Zangvil, M. Landon, F. Thevenot* // J. Am. Ceram. Soc. — 1992. — Vol. 75, № 2. — P. 325–333.

13. *Huang, J.-L.* Investigation of SiC–AlN system: Part II. Mechanical properties / *J.-L. Huang, J.-M. Jih* // J. Am. Ceram. Soc. — 1996. — Vol. 79, № 5. — P. 1262–1264.

14. **Pan, Y.-B.** SiC-AlN particulate composites / Y.-B. *Pan, J.-H. Qiu, M. Kawagoe* [et al.] // J. Eur. Ceram. Soc. — 1999. — Vol. 19, № 9. — P. 1789–1893.

15. *Culter, I. B.* New materials in the Si-C-Al-O-N and related systems / *I. B. Culter, P. D. Miller, W. Rafaniello //* Nature (London). — 1978. — Vol. 275, Oct. 5. — P. 434, 435.

16. **Ruh**, **R**. Composition and properties of hot-pressed SiC-AlN solid solutions / *R*. *Ruh*, *A*. *Zangvil* // J. Am. Ceram. Soc.— 1982. — Vol. 65, № 5. — P. 260–265.

17. **Tsukuma**, **K**. A new compound $Si_3Al_4N_4C_3$ with the wurtzite structure in the system $Si_3N_4-Al_4C_3$ / K. *Tsukuma*, M. Shimada, M. Koizumi // J. Mater. Soc. Lett. - 1982. - Vol. 1, No 1. - P. 9.

 Rafaniello, W. Fabrication and characteristics of SiC-AlN alloys / W. Rafaniello, K. Cho, A. V. Virkar // J. Mater. Sci. — 1981. — Vol. 16. — P. 3479–3488.

19. *Iangvil, A.* Phase relationships in the silicon carbidealuminum nitride system / *A. Iangvil, R. Ruh* // J. Am. Ceram. Soc. — 1988. — Vol. 71, № 10. — P. 884-890.

20. **Jenkins, I.** Growth of solid solutions of aluminum nitride and silicon carbide by metal organic chemical vapor deposition / *I. Jenkins, K. G. Irvine, M. G. Spencer* [et al.] // J. Cryst. Growth. — 1993. — Vol. 128, № 1–4. — P. 375–378.

21. *Kern, R. S.* Solid solutions of AlN and SiC grown by plasma-assisted, gas-source molecular beam epitaxy / *R*.

S. Kern, L. B. Rowland, S. Tanaka, R. F. Davis // J. Mater. Res. — 1993. — Vol. 8, № 7. — P. 1477–1480.

22. **Xue**, **H.** Synthesis of AlN–SiC composites and solid solutions by field-activated self-propagating combustion / *H. Xue*, *Z. A. Munir* // J. Eur. Ceram. Soc. — 1997. — Vol. 17, № 15/16. — P. 1787–1792.

23. Carrillo-Heian, E. M. Reactive synthesis and phase stability investigations in the aluminum nitridesilicon carbide system / E. M. Carrillo-Heian, H. Xue, M. Chyanagi, Z. A. Munir // J. Am. Ceram. Soc. -2000. - Vol. 83, \mathbb{N} 5. - P. 1103–1107.

24. *Heuer, A. H.* β → α transformation in polycrystalline SiC: I. Microstructural aspects / *A. H. Heuer, G. A. Fryburg, L. U. Ogbuji* [et al.] // J. Am. Ceram. Soc. — 1978. — Vol. 61, № 9/10. — P. 406–412.

25. **Ogbuji, L. U.** $\beta \rightarrow \alpha$ transformation in polycrystalline SiC: III. The thickening of *a* plates / *L. U. Ogbuji, T. E. Mitchell, A. H. Heuer //* J. Am. Ceram. Soc. — 1981. — Vol. 64, No 2. — P. 91–99.

26. *Malinge, A.* Pressureless sintering of beta silicon carbide nanoparticles / *A. Malinge, A. Coupé, Y. Le Petitcorps, R. Pailler* // J. Eur. Ceram. Soc. — 2012. — Vol. 32, № 16. — P. 4393–4400.

27. *Malinge, A.* Pressureless sintered silicon carbide tailored with aluminium nitride sintering agent / *A.*

Malinge, A. Coupé, S. Jouannigot [et al.] // J. Eur. Ceram. Soc. — 2012. — Vol. 32, № 16. — P. 4419–4426.

Camcohob, T. B. Handbook of high melting point compound / T. B. Camcohob. — China Industry Publisher, 1965.
Mandal, S. Gas pressure sintering of SiC-AlN

composites in nitrogen atmosphere / S. Mandal, K. Dhargupta, S. Ghatak // J. Ceram. Int. -2002. - Vol. 28, $N \ge 2. - P. 145-151.$

30. *Lee, J. K.* Formation of solid solution between SiC– AlN during liquid phase sintering / *J. K. Lee, H. Tanaka, H. Rim* // Mater. Lett. — 1996. — Vol. 29, № 1–3. — P. 1–6.

31. *Lee, J. K.* Preparation of SiC-AlN composites by liquid phase sintering and microstructure / *J. K. Lee, H. Tanaka, S. Otani* // J. Ceram. Soc. Japan. — 1995. — Vol. 103, № 1201. — P. 873–877.

32. *Grande, T.* Effect of weight loss on liquid phase sintered silicon carbide / *T. Grande, H. Sommerset, E. Hagen, K. Wiik, M.-A. Einarsrud //* J. Am. Ceram. Soc. — 1997. — Vol. 80, № 4. — P. 1047–1052.

Получено 16.06.17 © Дина Х. А. Бесиса, Эмад М. М. Эвайс, Ясер М. З. Ахмед, Фуад И. Элхосини, Т. Фенд, Д. В. Кузнецов, 2017 г. Пер. — **С. Н. Клявлина** (ОАО «Комбинат «Магнезит»)

