# П. В. Дякин<sup>1</sup>, д. т. н. Ю. Е. Пивинский<sup>2</sup> (🖂), А. Ю. Колобов<sup>3</sup>

- <sup>1</sup> ФГБОУ ВО «Санкт-Петербургский государственный технологический институт (технический университет)», Санкт-Петербург, Россия
- <sup>2</sup> ООО НВФ «Керамбет-Огнеупор», Санкт-Петербург, Россия
- <sup>3</sup> ОАО «Первоуральский динасовый завод», г. Первоуральск Свердловской обл., Россия

УДК 666.762.11.022.66+666.762.8.022.66]:001.5

# ИССЛЕДОВАНИЯ В ОБЛАСТИ КОМПОЗИЦИОННЫХ ВКВС И ОГНЕУПОРНЫХ МАТЕРИАЛОВ НА ИХ ОСНОВЕ В СИСТЕМЕ Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-SiO<sub>2</sub>-SiC. Часть 3<sup>\*</sup>

Охарактеризованы реологические свойства как исходной (базовой) ВКВС боксита композиционного состава, так и с содержанием 15 % SiC, а также с добавками 1 и 2 % Si. Изучено влияние добавки металлического кремния, понижающей температуру спекания и способствующей образованию закрытой пористости. Установлено, что в интервале температур обжига 1300–1400 °С при снижении открытой пористости до 2,7 и 1,6 % материалов, содержащих добавку Si, замедляется или тормозится процесс окисления SiC или Si. Анализ дилатометрических исследований показал, что в процессе неизотермического нагрева образцов, содержащих SiC в пределах 10–30 %, отмечается определенная степень окисления SiC и замедляется процесс муллитизации материала.

**Ключевые слова:** *ВКВС, китайский боксит, карбид кремния, дилатометрические исследования, муллитизация, коэффициент окисления*  $K_{os}$ .

Актуальность исследований в области производства и применения огнеупорных и керамических материалов на основе или содержащих SiC обусловлена улучшенными эксплуатационными характеристиками этих материалов [1–5]. Специфическая особенность материалов, содержащих SiC, заключается в его способности к окислению до SiO<sub>2</sub>, что значительно ухудшает их свойства. Поэтому в этом направлении проводятся широкие исследования [2, 6–11].

Как показано на примере высокоглиноземистых материалов, полученных на основе ВКВС композиционного состава с преимущественным содержанием боксита и дополнительным содержанием высокодисперсного кварцевого стекла (ВДКС), а в ряде случаев корунда, плавленого бокситокорунда и реактивного глинозема, важную информацию о процессах их спекания

<sup>\*</sup> Продолжение. Части 1 и 2 статьи опубликованы в журнале «Новые огнеупоры» в № 3 и 5 за 2018 г. соответственно.



и муллитизации можно получить при исследованиях с применением высокотемпературного дилатометра [12–15]. Проведены дилатометрические исследования образцов материала, содержащих SiC в количестве 10, 15 и 30 %. Изучено также влияние температуры обжига с изотермической выдержкой 5 ч в интервале 1000–1400 °C на некоторые свойства материалов.

## ИСХОДНЫЕ СОСТАВЫ, ХАРАКТЕРИСТИКИ ВКВС И ОТЛИВОК НА ИХ ОСНОВЕ

Основные исследования в настоящей работе проведены на образцах в виде отливок-балочек размерами 10×10×80 мм, полученных на основе ВКВС боксита марки Rota-HD, содержащей также 11 % ВДКС [16], и дополнительно содержащих 15 % SiC. Интегральное и дифференциальное распределение частиц твердой фазы ВКВС боксита и полифракционного SiC показано на рис. 1. Дисперсный состав твердой фазы ВКВС боксита характеризуется  $d_m = 7,7$  мкм, содержанием частиц размерами менее 1 мкм 15 % и менее 5 мкм 42 % (см. рис. 1, а). При этом дисперсный состав ВКВС боксита имеет достаточно высокий коэффициент полидисперсности частиц ( $K_{\pi} = K_{80}/K_{20} = 16$ ), что позволяет получать отливки с пониженной пористостью [17, 18]. Зерновой состав SiC (см. рис. 1, б) представлен бимодальным распределением, первый интервал характеризуется частицами размера-

ми 3-40 мкм, второй — размерами 50-100 мкм;  $d_m = 27,4$  мкм,  $K_n = 4,6$ . В процессе дилатометрических исследований образцов использовали также составы с другой дисперсностью SiC.

Кроме того, изучены образцы более сложного состава с содержанием не только 15 % SiC, но и 1 и 2 % высокодисперсного Si, который в технологии углеродсодержащих огнеупоров применяют в качестве антиоксиданта [19, 20]. Частицы Si характеризовались размерами в пределах 0,5-40 мкм при  $d_m = 7,2$  мкм. Известно, что при температурах, превышающих 1000 °C, Si взаимодействует с углеродом, образуя SiC. С учетом того, что Si при температурах выше 500 °С окисляется, при изучении принятых в настоящей статье составов материалов целесообразно было изучить эту добавку в качестве понижающей температуру спекания и способствующей образованию закрытой пористости. В связи с тем что показатель открытой пористости существенно влияет на кинетику окисления SiC, предполагали, что за счет этого можно уменьшить степень окисления SiC в области повышенных температур.

Если ВКВС исходного состава получали непосредственным мокрым измельчением. то ВКВС композиционного состава в системе Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-SiO<sub>2</sub>-SiC получали смешением исходной суспензии боксита с предварительно полученной суспензией SiC. Последнюю готовили методом суспендирования исходного порошка SiC различной дисперсности в щелочной воде, характеризующейся рН в пределах 9,5-10,0 (вводили добавки жидкого стекла). Добавки 1 и 2 % Si при этом суспендировали совместно с SiC. В таблице представлены состав и основные характеристики ВКВС изученных составов, а также пористость исходных отливок, полученных на их основе.

Несмотря на несколько различающуюся плотность исходных суспензий, их  $C_V$  находились в пределах 0,69–0,70. Это объясняется тем, что плотность как SiC, так и Si заметно ниже, чем у частиц твердой фазы базовой ВКВС боксита. Из таблицы следует, что минимальными значениями  $\Pi_{\text{отк}}$  отличаются отливки на основе базовой ВКВС боксита ( $\Pi_{\text{отк}} = 14,6$  %), а максимальными ( $\Pi_{\text{отк}} = 18,5$  %) — на основе ВКВС, содержащих как 15 % SiC, так и 2 % Si (состав 4).

Свойства ВКВС композиционных составов 1-4 и отливок на их основе

Сройстро	1 (базовая	2 (c 15 %	3 (c 15 % SiC	4 (c 15 % SiC
Своиства	BKBC)	SiC)	+ 1 % Si)	+ 2 % Si)
Плотность, г/см <sup>3</sup>	2,72	2,65	2,64	2,64
Вязкость условная. °Е	15,0	8,7	14,0	10,7
$\eta_{\min}, \Pi a \cdot c, \pi p u$ $\dot{\epsilon} = 9 c^{-1}$	1,39	0,76	1,90	0,95
pH	7,6	9,5	9,6	9,7
Потк (120 °С), %	14,6	16,9	18,2	18,5



Рис. 1. Интегральное (1) и дифференциальное (2) распределение частиц по размерам: *а* — ВКВС боксита; *б* — карбид кремния

## РЕОЛОГИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

Из реологических кривых изученных ВКВС боксита композиционного состава видно (рис. 2), что все они характеризуются тиксотропнодилатантным характером течения [18]. При этом показатели  $\eta_{\scriptscriptstyle 2\Phi}$  в области минимальной  $\dot{\epsilon}$ (1 с-1) находятся в интервале 3,4-5,7 Па.с. Минимальные значения n<sub>эф</sub> (0,7-1,9 Па·с), соответствующие переходу тиксотропного характера течения в дилатантный, отмечаются при  $\dot{\epsilon} = 9 \ c^{-1}$ . Резкий рост η<sub>эф</sub> наблюдается при έ >50 с<sup>-1</sup>. Максимальный эффект дилатансии характерен для исходной BKBC (кривая 1). При увеличении ¿ от 5 до 145 с<sup>-1</sup>  $\eta_{3\phi}$  увеличивается более чем в 11 раз (от 1,26 до 14,0 Па·с). Минимальной η<sub>эф</sub> во всем интервале значений і, а также менее выраженной дилатансией характеризуется ВКВС с 15 % SiC (кривая 2). При сопоставимых значениях έ ее η<sub>эф</sub> увеличивается только до 6,0 Па·с. Это обусловлено тем, что вводимый SiC для данной ВКВС является микрозаполнителем, повышающим степень полидисперсности системы.



**Рис. 2.** Влияние градиента скорости сдвига  $\dot{\varepsilon}$  на эффективную вязкость  $\eta_{\Rightarrow \phi}$  ВКВС составов 1–4 (см. таблицу)

#### ВЛИЯНИЕ ТЕМПЕРАТУРЫ ОБЖИГА НА СВОЙСТВА МАТЕРИАЛОВ

Изучено влияние температуры обжига в интервале 1000–1400 °С на некоторые свойства материалов, как полученных на основе исходной ВКВС боксита, так и содержащих 15 % SiC, а также дополнительно 1 и 2 % Si.

У образцов исходного состава (рис. 3, кривая 1) до 1200 °С отмечается незначительная усадка (до 0,25 %). При дальнейшем росте *T* наблюдается существенный рост образцов (до 0,80–0,85 %), свидетельствующий о процессе образования вторичного муллита [12–15]. У образца с 15 % SiC (кривая 2) в отличие от исходного состава (кривая 1) заметный рост отмечается уже при 1200 °С. Однако после обжига при 1300 и 1400 °С показатели роста значительно ниже (0,2–0,75 %). Для составов с 1 и 2 % Si (кривые 3 и 4) характер-



**Рис. 3.** Влияние температуры обжига *T* с изотермической выдержкой 5 ч на изменения линейных размеров (*YL*, *P*) (*a*),  $\Pi_{\text{отк}}$  (*b*) и  $\rho_{\text{каж}}$  (*b*) образцов на основе BKBC составов 1–4 (см. таблицу)

ны повышенные значения усадки при *T* = 1150 °C по сравнению с составом *2* (кривая *2*). Резкий рост образцов отмечается в интервале 1300–1400 °C. Максимальный рост (0,9 %) отмечается у образцов с 2 % Si. Следует отметить разницу в механизме, определяющем рост образцов разных составов. Если у исходного он определяется значительной степенью муллитизации материала, то у остальных — как муллитизацией, так и окислением SiC и Si, сопровождающимся ростом объема.

Из рис. 3, б следует, что в интервале температур преимущественного спекания (1000–1200 °С) для образцов всех составов характерно незначительное (0,5–1,0 %) уменьшение  $\Pi_{\text{отк}}$ . Резкое различие показателей  $\Pi_{\text{отк}}$  наблюдается при 1300 и 1400 °С. Если у образца исходного состава отмечается заметный рост  $\Pi_{\text{отк}}$  до 16 %, то у остальных — резкое ее снижение до 10–11 % при 1300 °С и до 2,7–1,6 % при 1400 °С. Несмотря на максимальное значение исходной пористости (18,5 %) образцы с 2 % Si после обжига при 1400 °С характеризовались минимальной  $\Pi_{\text{отк}}$  (1,6 %).

Из рис. 3, в следует, что показатели  $\rho_{\text{каж}}$  у образцов всех составов при 1150-1200 °С достигают максимальных значений. У исходных образцов (кривая 1) при повышении T от 1200 до 1300 °C ркаж существенно уменьшается (от 2,98 до 2,87 г/см<sup>3</sup>), что обусловлено эффектом вторичного муллитообразования в этом интервале температур [12-15]. Этот процесс, как известно, сопровождается снижением истинной плотности материала и некоторым увеличением пористости (см. рис. 3, б). У остальных материалов (кривые 2-4) наблюдаются значительно меньшие изменения р<sub>каж</sub> в интервале 1200-1400 °C; снижение ркаж составляет 0,03 г/см<sup>3</sup>. Между тем, как следует из рис. З, б, в этом интервале температур Потк образцов уменьшается весьма значительно — от 14,5-17,0 до 2,7-1,6 %, т. е. в среднем на 14-15 %. Несоответствие изменения показателей р<sub>каж</sub> и Потк обусловлено несколькими причинами. Прежде всего в рассматриваемом интервале температур обжига вследствие образования вторичного муллита и значительного окисления как SiC, так и Si существенно уменьшается истинная плотность материала. Однако более значительным является фактор образования закрытой пористости П<sub>зак</sub>. По ориентировочным данным, после обжига при 1400 °С она составляет 2-3 % у исходного материала и 15-17 % у материалов остальных составов. С учетом этих значений П<sub>зак</sub> общая пористость (открытая и закрытая) всех материалов после обжига при 1400 °С находится ориентировочно в интервале 18-20 %. Столь сушественная разница в показателях как открытой, так и закрытой пористости между исходным материалом и содержащими SiC и Si обусловлена, по всей видимости, значительным увеличением количества стеклофазы за счет образования оксидной пленки на частицах SiC и Si.

σ<sub>сж</sub> образцов на основе ВКВС композиционного состава показаны на рис. 4. После обжига при 1000 °С образцы базового состава (см. рис. 4, а, кривая 1) характеризуются относительно высоким  $\sigma_{\rm изг}$  (74 МПа), который увеличивается в 2 раза при повышении T до 1150 °C и составляет 148 МПа. При этом Потк снижается незначительно только на 0,2 % (от 15,3 до 15,1 % соответственно, см. рис. 3, б, кривая 1). Максимальные значения σ<sub>изг</sub> (155 МПа) достигаются после обжига при 1200 °С. Следует отметить, что и в ранее проведенных исследованиях влияния температуры обжига на свойства матричных систем на основе ВКВС композиционного состава в интервале 1150-1200 °С наблюдалось повышение оизг [13, 14]. Это обусловлено тем, что уже в интервале 1150-1200 °С в значительной степени проявляется эффект спекания в начальной стадии муллитизации материала. Однако повышение температуры обжига до 1400 °C приводит к снижению оизг до 87 МПа (см. рис. 4, а, кривая 1): это явление можно объяснить образованием кристобалита, вторичного муллита и дополнительного количества стеклофазы [15].

Образцы с 15 % SiC (см. рис. 4, *a*, кривая 2) при 1150 и 1200 °С характеризуются  $\sigma_{\rm H3T}$  100 и 128 МПа соответственно. Максимальные значения  $\sigma_{\rm H3T}$  достигаются при 1300 °С и составляют 130 МПа (см. рис. 4, *a*, кривая 2); при этом  $\Pi_{\rm отк}$  снижается от 16,9 до 9,6 % (см. рис. 3, *б*, кривая 2). Однако после обжига при 1400 °С  $\sigma_{\rm H3T}$  снижается до 121 МПа (см. рис. 4, *a*, кривая 2). Это можно объяснить тем, что в образцах состава 2 в интервале 1200–1400 °С происходят активное окисление SiC до SiO<sub>2</sub>, а также образование кристобалита, вторичного муллита и стеклофазы. При этом при 1400 °С у образцов состава 2 фиксируется снижение  $\Pi_{\rm отк}$  от 9,6 до 2,7 % (см. рис. 3, *б*, кривая 2).

Составы на основе ВКВС с 15 % SiC и добавками 1 и 2 % Si (см. рис. 4, а, кривые 3, 4) после обжига при 1000 °С имеют о<sub>изг</sub> 57,2 и 51,5 МПа соответственно. С повышением температуры обжига до 1300 °C показатели  $\sigma_{\mbox{\tiny изг}}$  увеличиваются более чем в 2 раза и составляют 126,4 и 118,6 МПа соответственно (см. рис. 4, а, кривые 3, 4). При этом  $\varPi_{\scriptscriptstyle \rm otk}$ у этих составов снижается от 18,5 и 18,2 % после обжига при 1000 °С до 10,9 и 10,7 % после обжига при 1300 °С (см. рис. 3, б, кривые 3, 4). Рост *Т* до 1400 °С приводит к снижению  $\sigma_{\rm изг}$  до 105 и 91,5 МПа (см. рис. 4, кривые 3, 4). Это можно объяснить влиянием стеклофазы, образованием в материале кристобалита и вторичного муллита [15]. При этом после обжига при 1400 °C за счет увеличения количества стеклофазы, образующейся при окислении SiC и Si, в составах 3 и 4 наблюдается значительное снижение Потк до 2,7 и 1,6 % соответственно (см. рис. 3, б, кривые 3, 4).

Для определения  $\sigma_{cm}$  использовали образцы размерами 10×10 мм после испытания их  $\sigma_{usr}$  [14]. Из рис. 4, б видно, что для исходного состава 1 и



**Рис. 4.** Зависимости  $\sigma_{\text{изг}}(a)$  и  $\sigma_{\text{сж}}(b)$  от *T* с изотермической выдержкой 5 ч образцов на основе ВКВС составов 1-4 (см. таблицу)

с 15 % SiC (состав 2) после обжига при 1000 °С  $\sigma_{cx}$  составляет 210 и 200 МПа соответственно. Максимальные значения  $\sigma_{cx}$  составов 1 и 2 достигаются после обжига при 1400 °С и составляют 615 и 525 МПа соответственно (см. рис. 4, *б*, кривые 1, 2). Следует отметить, что и в предыдущих исследованиях по изучению матричной системы на основе ВКВС боксита композиционного состава с 22 % плавленого электрокорунда в области 1300–1400 °С фиксировались сопоставимые показатели  $\sigma_{cx} = 600$  МПа [14].

Образцы с 1 и 2 % Si (см. рис. 4, б, кривые 3, 4) при 1000 и 1200 °С имеют  $\sigma_{cx}$  190, 340 и 170, 315 МПа соответственно. Максимальные значения  $\sigma_{cx}$  у составов 3 и 4 с добавками Si (1 и 2 %) достигаются после обжига при 1300 °С и составляют 429 и 400 МПа соответственно (см. рис. 4, б, кривые 3, 4). Рост *T* до 1400 °С приводит к снижению  $\sigma_{cx}$  до 350 и 300 МПа соответственно (см. рис. 4, б, кривые 3, 4). Это объясняется тем, что в составах 3 и 4 по сравнению с составом 1 образуется большее количество стеклофазы, способствующей снижению  $\sigma_{cx}$  после обжига при 1400 °С [15].

Сопоставительный анализ показателей  $\sigma_{\rm изг}$ и  $\sigma_{\rm сж}$ , проведенный по аналогии с предыдущими исследованиями [14], показал, что если для исходного состава 1 значения коэффициента  $K = \sigma_{\rm сж}/\sigma_{\rm изг}$  в интервале 1000–1400 °C находятся в пределах 2,4–7,1, то для составов 2–4  $K = 2,9 \div 4,3$ . Это можно объяснить тем, что в составах 2–4 при повышенных температурах (1300–1400 °C) образуется большее количество стеклофазы. Увеличение количества стеклофазы при 1400 °С в составах 3 и 4 с 1 и 2 % Si приводит к снижению как σ<sub>изг</sub> (105 и 91,5 МПа), так и σ<sub>сж</sub> (350 и 300 МПа) соответственно (см. рис. 4, а, б, кривые 3, 4). Сопоставительный анализ изменения  $\sigma_{\rm изг}$  и  $\sigma_{\rm cm}$ исходного состава 1 и состава 2 с 15 % SiC после обжига при 1400 °C показал снижение оизг до 87 и 121 МПа соответственно, однако при этом фиксируется повышение  $\sigma_{cx}$  до 615 и 525 МПа соответственно (см. рис. 4, а, б, кривые 1, 2). Это можно объяснить тем, что при повышенных температурах обжига в изученных материалах более активно проходят процессы окисления SiC, образования кристобалита, вторичного муллита, сопровождаемые ростом объема материала, ростом микротрещин и др., что повышает дефектность структуры. В связи с этим предполагается, что структурный фактор при испытаниях образцов оказывает большее влияние на σ<sub>изг</sub>, чем на σ<sub>сж</sub>.

#### ВЛИЯНИЕ ТЕМПЕРАТУРЫ ОБЖИГА НА СТЕПЕНЬ ОКИСЛЕНИЯ SIC И Si

В предыдущих исследованиях [5, 10, 11] было показано, что SiC как компонент BKBC композиционного состава или материалов на их основе при определенных условиях (температура и продолжительность термообработки) подвергается окислению, что сопровождается увели-



**Рис. 5.** Гистограммы показателей прироста  $m_{np}(a)$  и степени окисления  $K_{ox}$  SiC и Si (б) образцов после обжига при различных температурах с изотермической выдержкой 5 ч: 1 — образцы с 15 % SiC; 2, 3 — то же с дополнительным содержанием 1 и 2 % Si

чением массы образцов вследствие окисления SiC. Изучено влияние температуры обжига в интервале 1000-1400 °С на увеличение массы (рис. 5, *a*) и степень окисления как SiC, так и Si (рис. 5, б) образцов на основе ВКВС композиционного состава, содержащих 15 % SiC, а также дополнительно 1 и 2 % Si. Как следует из рис. 5, a, прирост  $m_{\rm np}$  образцов всех составов закономерно увеличивается по мере роста Т [10]. Кроме того, при всех значениях Т  $m_{\rm np}$  образцов, содержащих Si (гистограммы 2, 3), заметно выше, чем у образцов без добавок Si (гистограмма 1). Как следует из рис. 5, а, гистограмма 1, т<sub>пр</sub> образцов этого состава в интервале 1000-1200 °C характеризуется относительно низкими значениями (в пределах 0,13-0,68 %), однако в области 1300–1400 °С  $m_{\rm np}$  резко возрастает до 1,4–2,8 % соответственно. У образцов с 2 % Si в области 1000-1400 °C значения  $m_{\rm np}$  увеличиваются от 0,4 до 3,4 % соответственно (гистограмма 3).

У образцов с добавкой Si анализ зависимости *m*<sub>пр</sub> или *K*<sub>ок</sub> SiC от температуры их обжига осложняется ввиду того, что определенный вклад в конечный результат вносят добавки Si. Предположили, что у материалов, содержащих 15 % SiC, 1 и 2 % Si, *m*<sub>пр</sub> за счет окисления SiC соответствует тр исходного состава. Исходя из этого предположения, m<sub>пр</sub> за счет окисления добавки 2 % Si можно определить по разнице показателей  $m_{\rm np}$ составов 3 и 1. Судя по гистограммам рис. 5, а, эта разница при Т 1000 и 1150 °C составит 0,27 и 0,43 %. Для T в интервале 1200-1400 °C отмечаются равные показатели  $m_{\rm np}$ , составляющие 0,6 %. Отмеченная особенность косвенно может свидетельствовать о том, что в этом интервале температур благодаря пониженной пористости материалов с добавкой Si замедляется или тормозится процесс окисления SiC или Si.

Исходя из показанных на рис. 5, а данных по *m*<sub>пр</sub>, имеется возможность определить *K*<sub>ок</sub> как SiC, так и Si в образцах, обожженных при разной температуре. В части 2 статьи было отмечено, что процесс окисления SiC в образцах композиционного состава с переходом в SiO<sub>2</sub> в форме кристобалита сопровождается увеличением массы в 1,5 раза, а объема в 2,1 раза [11]. Исходя из содержания в образцах 15 % SiC, полный (100 %-ный) переход содержащегося в образцах SiC в SiO<sub>2</sub> должен сопровождаться 7,5 %-ным увеличением их массы. Из сопоставления полученных данных прироста П<sub>экс</sub> и приведенных расчетных П<sub>р</sub> в статье [12] предложен способ определения K<sub>ок</sub> SiC в материалах, исходя из соотношения  $K_{
m ok}$  =  $\Pi_{
m _{9KC}}$  /  $\Pi_{
m p}$  · 100 %, где  $\Pi_{
m p}$  = 0,5· $m_{
m SiC}$ , или  $\Pi_{\rm p}$  =  $m_{\rm SiC}$ ·1,5 –  $m_{\rm SiC}$ ;  $m_{\rm sic}$  — массовое содержание SiC. Принято считать, что частицы Si при 400-500 °C окисляются с образованием SiO<sub>2</sub>. Этот процесс сопровождается увеличением массы в 2,1 раза (атомная масса Si 28, SiO<sub>2</sub> 60). Поэтому при полном окислении Si за счет этого

процесса у образцов с 1 и 2 % Si увеличение массы может составить 1,1 и 2,2 % соответственно.

Исходя из изложенного, на рис. 5, б показаны гистограммы, характеризующие  $K_{\text{ок}}$  как SiC, так и Si в образцах трех изученных составов. Если основная (нижняя) часть столбиков характеризует  $K_{\text{ок}}$  SiC в образцах, то верхняя (заштрихованная) —  $K_{\text{ок}}$  Si. Исходя из показанных на рис. 5, б данных по  $K_{\text{ок}}$  SiC и Si образцов с 15 % SiC и дополнительно 2 % Si, на рис. 6 показано влияние T на  $K_{\text{ок}}$  SiC в образцах состава 1 и вычисленные значения  $K_{\text{ок}}$  Si в образце состава 3. При этом для определения  $K_{\text{ок}}$  Si за исходные значения  $m_{\text{пр}}$  для последнего случая принята разница между  $m_{\text{пр}}$  в составах 3 и 1 (см. рис. 5, *a*).

Из рис. 6 следует, что у образцов состава  $1 K_{\text{ок}}$ SiC существенно увеличивается по мере роста T. Характер зависимости аналогичных показателей  $K_{\text{ок}}$  для содержащегося в образцах состава 3 Si существенно различается. Если при T 1000–1200 °C наблюдается существенный рост  $K_{\text{ок}}$ , то в интервале 1200–1400 °C он остается постоянным (27–30 %). Максимальная разница в показателях  $K_{\text{ок}}$  для сопоставимых материалов (более чем в 7 раз) отмечается при минимальной T 1000 °C. При росте T до 1150, 1200 и 1300 °C разница в показателях  $K_{\text{ок}}$  снижается в 2,7, 3,1 и 1,5 раза соответственно. Однако при 1400 °C значение  $K_{\text{ок}}$  SiC заметно выше, чем  $K_{\text{ок}}$  Si.

### ДИЛАТОМЕТРИЧЕСКИЕ ИССЛЕДОВАНИЯ СПЕКАНИЯ И МУЛЛИТИЗАЦИИ В РЕЖИМЕ НЕИЗОТЕРМИЧЕСКОГО НАГРЕВА

Дилатометрические исследования образцов, как и в предыдущих работах [12, 13, 15], были выполнены на высокотемпературном дилатометре DIL 402 фирмы Netzsch, Германия. В дилатометре предусмотрен режим измерения относительного теплового расширения образцов со скоростью неизотермического нагрева 5 °С/мин (300 °С/ч) в интервале от 20 до 1400 или 1500 °С с одновременной постоянной фиксацией размеров. Поэтому, как было показано ранее [12, 13, 15], высокотемпературная дилатометрия является весьма чувствительным методом оценки спекания, а также структурно-фазовых изменений в материалах в процессе неизотермического нагрева.

Основные исследования проведены с использованием образцов как на основе базовой ВКВС состава боксит + ВДКС (рис. 7, *a*), так и с добавками 10, 15 и 30 % SiC (рис. 7, *б-е*). Как и в предыдущих работах [12, 13, 15], величину усадки при температурах нагрева 1000–1300 °С или роста за счет эффекта муллитообразования в интервале 1300–1500 °С оценивали по разнице между экстраполированной прямой *3* теплового расширения и кривой *1* (см. рис. 7).

Из рис. 7, *а* следует, что у образца базового состава уже при 1000 °С отмечается незначитель-



**Рис. 6.** Влияние T с изотермической выдержкой 5 ч на  $K_{\text{ок}}$  SiC в образцах состава 1 (кривая 1) и Si в образцах состава 3 (кривая 2)

ная усадка (0,05 %), которая по мере повышения температуры до 1150-1200 °С достигает 0,2 и 0,33 % соответственно. Уже при 1250 °С отмечается начальная стадия муллитизации, сопровождаемая незначительным ростом образца, что обеспечивает незначительное снижение усадки (от 0,33 до 0,30 %). При дальнейшем росте температуры процесс муллитизации ускоряется, что сопровождается уменьшением усадки до 0,33 % при 1300 °С, а при 1330 °С рост образца полностью компенсирует предшествующую усадку. Максимальная скорость процесса муллитизации характерна для интервала температур нагрева 1300-1400 °C. Как следует из сопоставления кривой 1 и прямой 3, относительный рост образца при 1400 °С достигает 0,8 %. С учетом компенсации предшествующей усадки образца (0,33 %) фактический рост образца за счет муллитизации материала 1,13 %. Реальный рост образца после исследования 0,8 %.

Из рис. 7, а, б видно существенное различие  $\Delta L/L_0$  образцов с 10 % SiC и исходного. Несмотря на то что показатели максимального значения усадки для данного случая сопоставимы с исходным (0,31 % при 1200 °C), дальнейший характер кривой существенно отличается от показанного на рис. 7, а. У образца с 10 % SiC общий показатель роста в интервале 1200-1400 °С составляет 0,53 %, что более чем в 2 раза ниже аналогичного показателя исходного образца (1.13%). Это свидетельствует о том, что присутствие в образце 10 % SiC влияет на кинетику муллитизации (замедляет этот процесс). Поэтому реальный рост образца после его обжига в неизотермическом режиме примерно в 8 раз ниже, чем в исходном (0,1 и 0,8 % соответственно). Термообработанный по рассмотренному режиму образец с 10 % SiC характеризовался приростом массы 0,7 %. Исходя из того, что потери массы образца при нагреве до 1000 °С составляют 0,5 %, суммарный прирост составил 1,2 %. С учетом содержания в образце 10 % SiC его K<sub>ок</sub> = 24 %.

Существенно более выраженный эффект замедления процесса муллитизации отмечается у образца с 10 % SiC (*d<sub>m</sub>* = 27,4 мкм, см. рис. 7, *в*) и с со-



**Рис. 7.** Зависимость относительного изменения линейных размеров  $\Delta L/L_0$  от температуры нагрева в дилатометре при скорости ее повышения 5 °С/мин (1) и последующего произвольного охлаждения (2, указано стрелками); 3 — экстраполированная прямая теплового расширения образцов на основе ВКВС композиционного состава: a — базовый состав;  $\delta$  — с 10 % SiC ( $d_m$  = 5,7 мкм); e — с 10 % SiC ( $d_m$  = 27,4 мкм); e — с 15 % SiC ( $d_m$  = 27,4 мкм);  $\partial$  — с 30 % SiC ( $d_m$  = 90 мкм); e — с 30 % SiC (повторное измерение)

держанием в ВКВС композиционного состава 22 % плавленого электрокорунда [14]. Твердая фаза этой ВКВС характеризуется содержанием частиц размерами менее 1 мкм 11 %, менее 5 мкм 34 % и  $d_m = 11$  мкм [14]. У образца этого состава в интервале 1000-1300 °C отмечается примерно такой же характер изменения размеров, как и у вышерассмотренных (см. рис. 7, а, б). Однако в данном случае несмотря на некоторый рост образца его предшествующая усадка не компенсируется даже при повышении температуры нагрева до 1500 °С. В отличие от вышерассмотренных данных о конечном росте образцов (см. рис. 7, а, б) в данном случае отмечается некоторая усадка (0,16 %). Это свидетельствует об образовании в материале существенно меньшего количества муллита. У образца этого состава  $m_{\rm np}$  с учетом компенсации предшествующей дегидратации (m<sub>n</sub> = 0,5 %) оказался существенно выше и составил 1,7 %, что соответствует K<sub>ок</sub> SiC 34 %. Следует отметить, что в данном случае существенный рост  $m_{\rm up}$  обусловлен тем, что максимальная температура обжига образца была повышена от 1400 до 1500 °С.

Данные по тепловому расширению образца с 15 % SiC,  $d_m = 27,4$  мкм и с содержанием в составе ВКВС композиционного состава 22 % плавленого электрокорунда [14] показаны на рис. 7. г. В данном случае эффект спекания образца, сопровождаемый усадкой, отмечается в том же интервале температур, который характерен для образцов предыдущих составов (см. рис. 7, б, в). Между тем различие в данном случае состоит в том, что показатели усадки при всех температурах спекания существенно ниже и не превышают 0,15 % (при 1200 °С). В интервале 1200-1250 °С уже отмечается эффект муллитизации, сопровождаемый уменьшением показателя усадки в полтора раза (от 0,15 до 0,10 %). Полная компенсация усадки, характеризуемая точкой пересечения кривых 1 с экстраполированной прямой теплового расширения 3, достигается при температуре нагрева 1350 °С. Показатель линейного расширения (роста) после первого измерения ∆L/L<sub>0</sub> в области 20-1400 °С составляет 0,36 %. После повторного измерения он изменяется на незначительную величину и составляет 0,14 %;

суммарное значение роста после повторного измерения 0,5 %. Показатель  $m_{\rm пp}$  массы после двукратного нагрева и охлаждения образца в дилатометре с учетом компенсации предшествующей дегидратации ( $m_n = 0,5$  %) составил 1,81 %. С учетом содержания в образце 15 % SiC его  $K_{\rm ок} = 24,1$  %. Следует отметить, что для данного случая при сопоставлении с составом, представленным на рис. 7, в, снижение  $K_{\rm ок}$  обусловлено тем, что максимальная температура обжига образца составляла 1400 °С.

По сравнению с аналогичными данными, показанными на рис. 7, а, и для материалов с 10 и 15 % SiC (см. рис. 7, б-г) в данном случае (см. рис. 7, д) отмечается существенное отличие зависимости относительного изменения размеров образца от температуры нагрева. Прежде всего, в интервале 1000-1250 °C в данном случае отмечаются существенно меньшие показатели усадки. При этом максимальное ее значение (0,1 % при нагреве до 1150-1200 °C) более чем в 3 раза ниже, чем у образца с 10 % SiC (см. рис. 7, б). При этом компенсация усадки за счет процесса муллитизации материала, сопровождаемого ростом, достигается только при нагреве до 1400 °С. Из сопоставления данных по тепловому расширению образцов в интервале 1150-1400 °С следует, что у образца с 30 % SiC (см. рис. 7, ∂) этот показатель (0,29 %) почти в 2 раза ниже, чем у образца с 10 % SiC (0,53 %, см. рис. 7, б). При сравнении приведенных показателей с показателями базовой ВКВС (см. рис. 7, а) видно, что он составляет 1,32 %. Приведенные данные свидетельствуют о том, что у материалов данного состава в существенной степени замедляется процесс муллитизации, сопровождаемый ростом.

Существенное различие степени спекания (усадки) образца с 30 % SiC (см. рис. 7, ∂) и образцов, показанных на рис. 7, б-г, обусловлено не только повышенным содержанием SiC, но и существенно более крупным зерновым составом. Если d<sub>m</sub> частиц SiC образцов, показанных на рис. 7, б-г, составляет 5,7 и 27,4 мкм соответственно, то для полидисперсного SiC  $d_m = 90$ мкм. Таким образом, в данном случае вводимый в значительном объеме SiC можно считать микрозаполнителем. С учетом того, что истинная плотность SiC (3,21 г/см<sup>3</sup>) заметно ниже, чем у исходной ВКВС (3,55 г/см<sup>3</sup>), объемное содержание SiC в наполненной суспензии увеличивается от 30 мас. % до 32,2 об. %. С учетом того, что тепловое расширение SiC в интервале до 1000 °C составляет около 0,5 %, что примерно в 1,6 раза ниже, чем у  $Al_2O_3$  (0,8 %), показатель расширения образца с 30 % SiC, как следует из рис. 7, ∂, составляет около 0,57 %, что заметно ниже, чем у образцов, показанных на рис. 7, б-г.

Показатель  $m_{\pi p}$  после однократного нагрева и охлаждения образца с 30 % SiC (см. рис. 7,  $\partial$ ) составил 1,63 %, что выше, чем у образца с 10 % SiC (см. рис. 7, б). Характерно, что в процессе повторного нагрева до 1400 °С в дилатометре показатель  $m_{\rm пр}$  увеличился только на 0,15 % (см. рис. 7, е), т. е. суммарное увеличение массы образца составило 1,78 %, что соответствует Кок SiC около 12 %. С учетом скорости нагрева образца 5 °С/мин (300 °С/ч) общая продолжительность его пребывания в интервале температур возможного окисления (1100-1400 °C) составила при этом 2 ч. Как показано в части 1 настоящей статьи [10],  $m_{\rm up}$  массы образцов с аналогичным (30 %-ным) содержанием SiC после обжига при 1400 °С (выдержка 4 ч) составил 2 %, что вполне согласуется с вышерассмотренными данными. Следует отметить, что показатель теплового расширения образца после его повторного нагрева по сравнению с первичным (см. рис. 7, ∂) увеличился незначительно (от 0,57 до 0,60 %) в процессе нагрева до 1000 °С. Это также свидетельствует о незначительной степени окисления SiC и обусловлено прежде всего тем, что в данном случае SiC характеризуется существенно более крупным составом, который, как показано в части 2 статьи [11], обладает большей устойчивостью к окислению.

Из анализа экспериментальных данных, показанных на рис. 7, *а-е*, можно сделать вывод о том, что в процессе неизотермического нагрева образцов, содержащих SiC в пределах 10–30 %, отмечается определенная степень окисления SiC и замедляется процесс муллитизации материала.

# ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Охарактеризованы реологические свойства как исходной (базовой) ВКВС боксита композиционного состава, так и с содержанием 15 % SiC, а также с добавками 1 и 2 % Si. Определен их тиксотропно-дилатантный характер течения. Изучено влияние металлического кремния Si (1, 2 %) в качестве добавки, снижающей температуру спекания и способствующей образованию закрытой пористости. Установлено, что максимальные значения  $\sigma_{\mbox{\tiny изг}}$  и  $\sigma_{\mbox{\tiny сж}}$  соответствуют образцам базового состава и составляют  $\sigma_{\rm изг} = 155$ МПа (1200 °C) и σ<sub>сж</sub> = 615 МПа (1400 °C) соответственно, у образцов с 15 % SiC и Si (1, 2 %)  $\sigma_{\mu_{3T}}$ составляют 126 и 118 МПа,  $\sigma_{\rm cж}$  429 и 400 МПа соответственно (1300 °С). Определены *т*пр и *К*ок SiC и Si после обжига образцов при разных температурах. Установлено, что в интервале температур обжига 1300-1400 °С при понижении Потк до 2,7 и 1,6 % образцов с добавкой Si замедляется или тормозится процесс окисления SiC или Si. Анализ дилатометрических исследований показал, что в процессе неизотермического нагрева образцов, содержащих SiC в пределах 10-30 %, отмечается определенная степень окисления SiC и замедляется процесс муллитизации материала.

(Продолжение следует)

#### Библиографический список

1. **Кащеев, И. Д.** Химическая технология огнеупоров / И. Д. Кащеев, К. К. Стрелов, П. С. Мамыкин. — М. : Интернет Инжиниринг, 2007. — 752 с.

2. *Гнесин, Г. Г.* Карбидокремниевые материалы / *Г. Г. Гнесин.* — М. : Металлургия, 1977. — 215 с.

3. *Кайнарский, И. С.* Карборундовые огнеупоры / *И. С. Кайнарский, Э. В. Дегтярева.* — Харьков : Металлургия, 1963. — 252 с.

4. **Пивинский, Ю. Е.** Кварцевая керамика, ВКВС и керамобетоны. История создания и развития технологий / Ю. Е. Пивинский. — СПб. : Политехника-Принт, 2018. — 360 с.

5. **Пивинский, Ю. Е.** Исследования в области получения формованных и неформованных огнеупоров на основе высокоглиноземистых ВКВС. Часть 14. Состав и некоторые свойства керамобетонов композиционного состава в системе Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-SiO<sub>2</sub>-SiC<sub>2</sub>-C / Ю. Е. Пивинский, П. В. Дякин, Л. В. Остряков // Новые огнеупоры. — 2018. — № 2. — С. 24-31.

6. *Лавриненко, В. А.* Коррозия конструкционной керамики / *В. А. Лавриненко, Ю. Г. Гогоци.* — М. : Металлургия, 1989. — 198 с.

7. *Medvedovski, E.* Large sized SiC based wear, corrosion and thermal shock resistant ceramics produced by thixotropic casting technology / *E. Medvedovski* // Adv. in Appl. Ceram. — 2012. — Vol. 111, № 586. — P. 311–322.

8. *Masakszu, Lida.* Effect of SiC oxidation on corrosion resistance of castable for metal line of blast furnace main trough / *Lida Masakszu, Maeda Eizo, Okamoto Tsuyoshi //* Taikabutsu Overseas. — 2007. — Vol. 27, № 2. — P. 90–95.

9. *Luz, A. P.* Refractory castable engineering / *A. P. Luz, M. A. J. Braulio, V. C. Pandolfelli.* — Goller Verlag GmbH, Baden-Baden, Germany, 2015. — 734 p.

10. **Пивинский, Ю. Е.** Исследования в области композиционных ВКВС и огнеупорных материалов на их основе в системе Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-SiO<sub>2</sub>-SiC. Часть 1 / Ю. Е. Пивинский, П. В. Дякин // Новые огнеупоры. — 2018. — № 3. — С. 17-27.

11. **Пивинский, Ю. Е.** Исследования в области композиционных ВКВС и огнеупорных материалов на их основе в системе Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-SiO<sub>2</sub>-SiC. Часть 2 / Ю. Е. Пивинский, П. В. Дякин // Новые огнеупоры. — 2018. — № 5. — С. 22-27.

12. **Пивинский, Ю. Е.** Исследования в области получения формованных и неформованных огнеупоров на основе высокоглиноземистых ВКВС. Часть 9. Получение и свойства смешанных ВКВС состава: плавленый бокситокорунд, кварцевое стекло, реактивный глинозем. Дилатометрические исследования материалов на их основе / Ю. Е. Пивинский, П. В. Дякин, А. Ю. Колобов // Новые огнеупоры. — 2017. — № 2. — С. 39-45.

**Pivinskii, Yu. E.** Research in the field of preparing molded and unmolded refractories based on high-alumina HCBS. Part 9. Preparation and properties of mixed HCBS composition: fuzed bauxite-corundum, quartz glass, reactive alumina. Dilatometric study of materials based on them / Yu. E. Pivinskii, P. V. Dyakin, A. Yu. Kolobov // Refractories and Industrial Ceramics. — 2017. — Vol. 58, № 1. — P. 103–108.

13. **Пивинский, Ю. Е.** Исследования в области получения формованных и неформованных огнеупоров на основе высокоглиноземистых ВКВС. Часть 11. ВКВС

композиционного состава: плавленый корундобоксит, спеченный боксит, кварцевое стекло и некоторые свойства материалов на их основе / Ю. Е. Пивинский, П. В. Дякин, Л. В. Остряков // Новые огнеупоры. — 2017. — № 8. — С. 57-63.

**Pivinskii, Yu. E.** Research in the field of preparing molded and unmolded refractories based on high-alumina HCBS. Part 11. Composite composition HCBS: fuzed corundum-bauxite, quartz glass and some properties of materials based on them / Yu. E. Pivinskii, P. V. Dyakin, L. V. Ostryakov // Refractories and Industrial Ceramics. - 2018. - Vol. 58, № 4. - P. 450-456.

14. **Пивинский, Ю. Е.** Исследования в области получения формованных и неформованных огнеупоров на основе высокоглиноземистых ВКВС. Часть 12. ВКВС композиционного состава: боксит, электрокорунд, кварцевое стекло и некоторые свойства материалов на их основе / Ю. Е. Пивинский, П. В. Дякин, Л. В. Остряков // Новые огнеупоры. — 2017. — № 10. — С. 8–15.

*Pivinskii, Yu. E.* Research in the field of preparing molded and unmolded refractories based on high-alumina HCBS. Part 12. Composite composition HCBS: bauxite, electrocorundum, quartz glass, and some properties of materials based on them / Yu. E. Pivinskii, P. V. Dyakin, L. V. Ostryakov // Refractories and Industrial Ceramics. — 2018. — Vol. 58, № 5. — P. 514–520.

15. **Пивинский, Ю. Е.** Исследования в области получения формованных и неформованных огнеупоров на основе высокоглиноземистых ВКВС. Часть 13. Влияние температуры обжига на фазовый состав, структуру и некоторые свойства материалов на основе ВКВС композиционного состава: боксит, электрокорунд, кварцевое стекло / Ю. Е. Пивинский, В. А. Перепелицын, П. В. Дякин [и др.] // Новые огнеупоры. — 2017. — № 12. — С. 27–35.

**Pivinskii, Yu. E.** Research in the field of preparing molded and unmolded refractories based on highalumina HCBS. Part 13. Effect of firing temperature on phase composition, structure, and some properties of materials based on composite composition HCBS (bauxite, electrocorundum, quartz glass) / Yu. E. Pivinskii, V. A. Perepelitsyn, P. V. Dyakin [et al.] // Refractories and Industrial Ceramics. -2018. -Vol. 58, Ne 6. -P. 652-659.

16. **Пивинский, Ю. Е.** Керамические и огнеупорные материалы : избр. тр. Т. 2 / *Ю. Е. Пивинский.* — СПб. : Стройиздат СПб., 2003. — 668 с.

17. **Пивинский, Ю. Е.** Неформованные огнеупоры. Т. І. Общие вопросы технологии / Ю. Е. Пивинский. — М. : Теплоэнергетик, 2003. — 448 с.

18. **Пивинский, Ю. Е.** Реология дисперсных систем, ВКВС и керамобетоны. Элементы нанотехнологий в силикатном материаловедении : избр. тр. Т. 3 / Ю. Е. Пивинский. — СПб. : Политехника, 2012. — 682 с.

19. **Кащеев, И. Д.** Оксидно-углеродистые огнеупоры / И. Д. Кащеев. — М. : Интермет Инжиниринг, 2000. — 265 с.

20. **Алленштейн, И.** Огнеупорные материалы. Структура, свойства, испытания : справочник / И. Алленштейн [и др.]; под ред. Г. Роучка, Х. Вутнау; пер. с нем. — М. : Интермет Инжиниринг, 2010. — 392 с.■

> Получено 25.06.18 © П. В. Дякин, Ю. Е. Пивинский, А. Ю. Колобов, 2018 г.