2a том. 2 секция ЗАОЧНЫЕ ДОКЛАДЫ



ИССЛЕДОВАНИЕ ВЛИЯНИЯ ТЕМПЕРАТУРЫ НА СИНТЕЗ ДИБОРИДА ЦИРКОНИЯ

Чувашов В.Э., Кульметьева В.Б.

Пермский национальный исследовательский политехнический университет, 614990, Пермь, Комсомольский проспект 29, e-mail:slavachuvashov@yandex.ru

Диборид циркония представляет особый интерес в аэрокосмической и энергетической промышленности вследствие его высокой температуры плавления (3245°C), высокой теплопроводности, хорошей термостойкости, низкого коэффициента теплового расширения, сохранения прочности при повышенных температурах и стабильности в экстремальных средах ^{1,2}.

В настоящей работе исследовано влияние температуры на синтез диборида циркония карботермическим методом. В качестве исходных материалов для синтеза использовали золь оксида циркония, борную кислоту и коллоидный графит марки С-1.

Содержание борной кислоты и графита варьировали от стехиометрического до 3:8. Температуру синтеза изменяли от 1300 до 1500°С. Синтез проводили в потоке аргона. Скорость нагрева до температуры синтеза составляла 8°С/мин, изотермическая выдержка 2 часа, скорость потока аргона 4 л/мин. Фазовый состав порошка после синтеза определяли методом рентгенофазового анализа.

После синтеза при 1300° С зафиксировано образование ZrB_2 , хотя основную массу порошка составляет ZrO_2 . Увеличение температуры синтеза до 1400° С привело к росту содержания диборида циркония до 72% от общего количества порошка, при этом 6% составил оксид циркония и 22% графит. Дальнейшее повышение температуры до 1500° С вызвало снижение содержания ZrB_2 , до 51% и увеличение содержания оксида циркония до 25%.

Установлено, что наиболее оптимальной температурой для синтеза ZrB, является 1400°С.

Литература:

- 1. Fahrenholtz W.G., Wuchina E.J., Lee W.E., Zhou Y.. Ultra-high temperature ceramics, 2014, 458.
- 2. Eun Young Jung, Jung Hun Kim, Se Hyuk Jung, Sung Churl Choi. Journal of Alloys and Compounds, 2012, 538, 164-168.

Исследования выполнены при финансовой поддержке министерства науки и высшего образования РФ в рамках реализации базовой части государственного задания 11.8353.2017/8.9.