Письма в редакцию

УДК 621.762.52:544.778.4

Д. Ю. Косьянов*, П. В. Матейченко, И. О. Ворона, **Р. П. Явецкий, А. В. Толмачев** (г. Харьков) **kosjanovdenis@rambler.ru*

Траектория спекания разноразмерных порошков 2,88Y₂O₃-0,12Nd₂O₃-5Al₂O₃

Установлена зависимость между относительной плотностью и средним размером зерна керамики 4 % (ат.) $Nd^{3+}:Y_3Al_5O_{12}$, полученной реакционным спеканием разноразмерных порошков $2,88Y_2O_3-0,12Nd_2O_3-5Al_2O_3$. Показано, что аномальный ход траектории спекания при T > 1700 °С может быть обусловлен подавлением мобильности межзеренных границ керамики. Обнаружен частичный распад фазы граната с выпадением неидентифицированной примесной фазы по границам зерен Nd:YAG при температуре спекания керамики 1800 °С.

Ключевые слова: реакционное спекание, размер зерна, рекристаллизация, траектория спекания, оптическая керамика.

Траектория спекания является одной из фундаментальных характеристик нанопорошков и устанавливает связь между плотностью и размером зерна керамики. Ключевой особенностью финальной стадии спекания оксидных нанопорошков является конкуренция процессов уплотнения и аномального роста зерен, что затрудняет формирование высокоплотной керамики [1]. Разработка технологий получения оптической керамики с пористостью $\leq 10^{-3}$ % (по объему) невозможна без установления корреляции между условиями спекания и ее структурно-морфологическими свойствами. В данной работе изучены процессы уплотнения алюмоиттриевого граната, легированного ионами неодима Nd³⁺:Y₃Al₅O₁₂ (Nd:YAG), как наиболее распространенного материала современной квантовой электроники и лазерной инженерии.

Для консолидации использовали разноразмерные порошки $2,88Y_2O_3-0,12Nd_2O_3-5Al_2O_3$ (4 % (ат.) Nd:YAG), обеспечивающие оптимальный баланс между температурой формирования фазы граната и активностью порошков к спеканию [2]. Средний размер кристаллических частиц составлял: $d(Y_2O_3, Nd_2O_3) \approx 100$ нм, $d(Al_2O_3) \approx 250$ нм. В качестве спекающих добавок применяли тетраэтиловый эфир ортокремниевой кислоты (чистота > 99,999 %) и диоксид циркония ZrO₂ (чистота > 99 %) в количестве 0,5 и 0,1 %

© Д. Ю. КОСЬЯНОВ, П. В. МАТЕЙЧЕНКО, И. О. ВОРОНА, Р. П. ЯВЕЦКИЙ, А. В. ТОЛМАЧЕВ, 2015

ISSN 0203-3119. Сверхтвердые материалы, 2015, № 1

(по массе) соответственно. На промежуточном этапе спекания SiO_2 активизирует мобильность границ зерен [1], на финальном — ZrO_2 является стопором для их перемещения [3]. Реакционное вакуумное спекание порошков и характеризацию образцов керамики проводили согласно методике [2].

На рис. 1 приведена морфология образцов керамики 4 % (ат.) Nd:YAG после термического травления. Спекание при T = 1500 °C приводит к образованию закрытой пористости, а плотность керамики превышает 99,97 %. Средний размер зерна керамики составляет ~ 4 мкм (см. рис. 1, *a*). В образце фиксируются единичные поры, которые располагаются преимущественно по границам зерен. При увеличении температуры спекания до 1700 °C распределение зерен по размерам становится шире, а средний размер зерна достигает 12 мкм (см. рис. 1, *в*). При данных температурах наряду с удалением пор эффективно проходят процессы рекристаллизации. Дальнейшее повышение температуры спекания до 1800 °C вызывает выпадение примесной фазы (фаз) по границам зерен, природа которой требует дальнейшего уточнения. Средний размер зерна примесной фазы составляет ~ 1 мкм при размере матричной фазы ~ 5 мкм (см. рис. 1, *г*). Формирование новых фаз в системе может быть связано с распадом твердого раствора замещения Zr,Nd:YAG при высоких температурах (по аналогии с [4]).



Рис. 1. Морфология образцов керамики 4 % (ат.) Nd:YAG, полученных методом твердофазного реакционного спекания при T = 1500 (*a*), 1600 (*b*), 1700 (*b*), 1800 (*c*) °С в течение 2 ч.

Рис. 2 иллюстрирует траекторию спекания разноразмерных порошков 2,88Y₂O₃-0,12Nd₂O₃-5Al₂O₃. Известно, что при увеличении температуры спекания средний размер зерна керамики Nd:YAG значительно возрастает, а выше критической (~1800 °C) температуры фиксируется аномальный рост зерен [1]. Действительно, в интервале температур спекания 1500-1700 °C

средний размер зерна керамики, как и ее плотность, увеличиваются (см. рис. 2). Однако дальнейшее повышение температуры спекания от 1700 до 1750 °С приводит к снижению размера зерна с 12 до 8 мкм (см. рис. 2). Вероятно, это обусловлено концентрированием катионов Zr⁴⁺ у границ зерен Nd:YAG, что уменьшает их поверхностную энергию и подвижность (за счет более высокого предела растворимости примеси на границах кристаллитов по сравнению с объемом зерен) [5]. Ингибирующее действие ионов Zr⁴⁺ обусловлено замедлением процесса диффузии атомов Y^{3+} (Nd³⁺), контролирующих подвижность межзеренных границ Nd:YAG, за счет формирования дополнительных междоузельных атомов кислорода (О_i") [4, 6]. Сокращение пути миграции вакансий от пор к стокам (границам зерен) вследствие замедления движения границы растущего зерна приводит к более полному удалению пор через пересекающие их границы зерен, уменьшает вероятность захвата пор внутрь растущего кристаллита ("захлопывание") и обеспечивает получение более равномерной структуры с плотностью 99,993 % [5]. Формирование примесных фаз при температуре спекания 1800 °С, являющихся естественными стопорами процессов массопереноса, влияет не только на процессы рекристаллизации (снижает размер зерна до 5 мкм), но и приводит к значительному снижению интегральной плотности керамики до значения 99.973 %.



Рис. 2. Траектория спекания порошков 2,88У₂O₃-0,12Nd₂O₃-5Al₂O₃.

В результате изучения траектории спекания разноразмерных порошков 2,88У₂О₃--0,12Nd₂O₃--5Al₂O₃ было предположено, что аномальный ход траектории при температурах выше 17000 °С обусловлен ингибирующим действием катионов Zr^{4+} на мобильность межзеренных границ Nd:YAG за счет формирования дополнительных междоузельных атомов кислорода (O_i"), замедляющих диффузию структурообразующих катионов Y³⁺ (Nd³⁺). Повышение температуры спекания до T = 1800 °C приводит к частичному распаду фазы граната и стабилизации по границам зерен неидентифицированной примесной фазы. Определен температурный диапазон получения монофазной оптической керамики 4 % (ат.) Nd: YAG с относительной плотностью > 99,993 %, который составляет 1750±20 °C. Полученные результаты могут быть использованы для оптимизации технологии создания активных элементов твердотельных лазеров.

Встановлено зв'язок відносної щільності та середнього розміру зерна кераміки 4 % (ат.) Nd^{3+} :Y₃Al₅O₁₂, отриманої реакційним спіканням різнорозмірних порошків 2,88Y₂O₃-0,12Nd₂O₃-5Al₂O₃. Показано, що аномальний хід траєкторії спікання при T > 1700 °C може бути обумовлений пригніченням мобільності міжзеренних границь кераміки. Виявлено частковий розпад фази гранату з формуванням неіндентифікованої домішкової фази по границях зерен Nd:YAG при температурі спікання кераміки 1800 °C.

Ключові слова: дифузія, розмір зерна, рекристалізація, траєкторія спікання, оптична кераміка.

A relationship between relative density and average grain size of 4 am.% Nd^{3+} : $Y_3Al_5O_{12}$ ceramics obtained by reaction sintering of 2,88 Y_2O_3 -0,12 Nd_2O_3 -5 Al_2O_3 powders of different size has been established. It has been shown that the anomalous behavior of sintering trajectory at T>1700 °C may be due to inhibition of grain boundaries mobility. Partial decomposition of garnet phase with precipitation of unidentified impurity phase by grain boundaries Nd:YAG ceramics at the sintering temperature of 1800 C has been found.

Keywords: reaction sintering, grain size, recrystallization, sintering trajectory, optical ceramics.

- Boulesteix R., Maître A., Chrétien L. et al. Microstructural evolution during vacuum sintering of yttrium aluminum garnet transparent ceramics: toward the origin of residual porosity affecting the transparency // J. Am. Ceram. Soc. – 2013. – 96, N 6. – P. 1724–1731.
- Yavetskiy R. P., Baumer V. N., Doroshenko A. G. et al. Phase formation and densification peculiarities of Nd³⁺:Y₃Al₅O₁₂ during reactive sintering // J. Cryst. Growth. – 2014. – 401. – P. 839–843.
- 3. *Jin L., Zhang J., Wang S.* ZrO₂-doped Y₂O₃ transparent ceramics via slip casting and vacuum sintering // J. Eur. Ceram. Soc. 2010. **30**. P. 2139–2143.
- Maître A., Salle C., Boulesteix R. et al. Effect of silica on the reactive sintering of polycrystalline Nd:YAG ceramics // J. Am. Ceram. Soc. – 2008. – 91, N 2. – P. 406–413.
- 5. Гегузин Я. Е. Очерки о диффузии в кристаллах. М.: Наука, 1974. 253 с.
- 6. Lange F. F., Hirlinger M. M. Hindrance of grain growth in A1₂O₃ by ZrO₂ inclusions // J. Am. Ceram. Soc. 1984. **67**, N 3. P. 164–168.

Ин-т монокристаллов НАН Украины

Поступило 01.10.14