# 05;06;07;12 Диспергирование диоксида циркония импульсным лазерным излучением

© М.А. Пугачевский,<sup>1</sup> В.Г. Заводинский,<sup>1</sup> А.П. Кузьменко<sup>2</sup>

<sup>1</sup> Институт материаловедения ДвО РАН, 680042 Хабаровск, Россия <sup>2</sup> Курский государственный технический университет, 305040 Курск, Россия e-mail: pmaximal@mail.ru

(Поступило в Редакцию 12 февраля 2010 г. В окончательной редакции 6 июля 2010 г.)

Разработана методика получения наночастиц диоксида циркония под действием импульсного лазерного излучения. Методами просвечивающей электронной микроскопии и рентгенофазового анализа показано, что в процессе лазерной абляции формируется высокотемпературная кубическая фаза ZrO<sub>2</sub>. Выявлена зависимость размеров диспергированных частиц ZrO<sub>2</sub> от интенсивности лазерного излучения. Рассмотрена термодинамическая одномерная модель лазерной абляции диоксида циркония. Результаты аналитических расчетов абляции частиц ZrO<sub>2</sub> подтверждаются экспериментальными данными.

## Введение

Диоксид циркония обладает хорошими прочностными, теплоизоляционными и диэлектрическими свойствами в широком интервале температур, что позволяет рассматривать его в качестве перспективного материала как для производства конструкционных материалов, так и для применения в микроэлектронике [1]. Однако сильная зависимость коэффициента линейного расширения материала от температуры, связанная с полиморфностью ZrO<sub>2</sub> (моноклинная фаза стабильна ниже 1170°С, тетрагональная — от 1170 до 2370°С, кубическая выше 2370°С), значительно ограничивает его применение. На сегодняшний день широко распространенным методом стабилизации в нормальных условиях кубической фазы ZrO<sub>2</sub> является легирование чистого диоксида циркония примесями MgO, CaO, Y2O3 и т.д. Однако это приводит к возникновению большого числа кислородных вакансий в объеме материала, в результате стабилизированный диоксид циркония ухудшает свои диэлектрические характеристики и при температуре выше 1000°С проводит электрический ток. В связи с этим становится актуальной разработка метода формирования кубической фазы ZrO<sub>2</sub> без введения дополнительных примесей. Известно, что вещества с наноразмерной структурой обладают особыми свойствами [2]. Так, в работах [3-5] теоретически и экспериментально было показано, что наночастицы ZrO<sub>2</sub> могут иметь кубическую структуру в нормальных условиях. Наши предварительные исследования [6] показывают, что наночастицы кубической фазы ZrO2 можно также получать методом лазерной абляции.

Целью настоящей работы является экспериментальное и теоретическое исследование процесса диспергирования диоксида циркония под действием импульсного лазерного излучения.

## 1. Эксперимент

Эксперименты по диспергированию  $ZrO_2$  проводились с использованием твердотельного импульсного лазера YAG : Nd<sup>3+</sup> на базе лазерного комплекса "CKAT-301". Схема эксперимента представлена на рис. 1.

В качестве мишени для лазерной абляции был использован образец диоксида циркония, полученный путем переплавления химически чистого порошка ZrO<sub>2</sub> под действием непрерывного излучения оптоволоконного иттербиевого лазера ЛС-06. Рентгенографические исследования показали, что диоксид циркония после переплавления обладает моноклинной структурой [6]. Импульсное лазерное излучение вызывает абляцию диоксида циркония, в процессе которой диспергированные частицы ZrO<sub>2</sub> осаждаются на подложку монокристал-



**Рис. 1.** Схема эксперимента: *1* — импульсное лазерное излучение; *2* — диспергированные частицы ZrO<sub>2</sub>; *3* — мишень переплавленного ZrO<sub>2</sub>; *4* — графитовая кювета; *5* — пластина монокристаллического кремния; *6* — электродвигатель фильтра; *7* — фильтр диспергированных частиц.

лического кремния (100), расположенную на расстоянии 10 mm от мишени. Перед подложкой установлен фильтр диспергированных частиц, представляющий собой пластину с отверстиями, вращающуюся с помощью электродвигателя с заданной угловой скоростью. Варьируя скорость вращения фильтра частиц, можно ограничивать осаждение на подложку крупных частиц  $ZrO_2$  диаметром 0.1–1  $\mu$ m.

Эксперименты по диспергированию  $ZrO_2$  проводились при различных режимах лазерного воздействия: как в режиме однократных импульсов — для модельных экспериментов, в которых интенсивность лазерного излучения варьировалась в диапазоне  $10^8 - 10^{10}$  W/m<sup>2</sup>, длительность импульса 0.1 - 1 ms, так и в режиме многократных импульсов с частотой следования от 50 до 100 Hz, общим временем распыления 10 min.

Полученные слои наночастиц на кремнии исследовались в металлографический микроскоп МИМ-10 и сканирующий электронный микроскоп JEOL JSM-6490LV. Элементный состав частиц — на микрозондовой приставке к сканирующему микроскопу INCA Penta FETx3. Морфология и размеры частиц ZrO<sub>2</sub> изучались на атомно-силовых микроскопах (ACM) Ntegra Prima и AIST-NT Smart. Фазовый состав диспергированного материала определялся с помощью рентгеновского дифрактометра ДРОН-7. Структура наночастиц ZrO<sub>2</sub> изучалась также в просвечивающем электронном микроскопе (ПЭМ) Libra-120. Идентифицирование дифракционных картин осуществлялось по данным картотеки ACTM.

### 2. Результаты

В результате исследований оптической и сканирующей электронной микроскопии было определено, что диоксид циркония под действием импульсного лазерного излучения диспергирует (аблирует) частицами размером от 10 до 500 nm.

На рис. 2 представлены результаты ACM-исследований поверхности частиц, диспергированных при длительности импульсов  $150\,\mu$ s, интенсивности лазерного излучения  $6\cdot 10^9$  W/m<sup>2</sup>. Из рисунка видно, что частицы обладают сферической формой, что позволяет говорить о том, что диоксид циркония диспергирует в жидкой фазе.

На рис. 3 представлен гранулометрический состав частиц, определенный с помощью программного пакета Gwyddion к атомно-силовому микроскопу AIST-NT Smart. Согласно гранулометрическим данным, средний количественный размер частиц, диспергированных при данной интенсивности излучения, составляет порядка 45 nm.

Как показали исследования фазового состава, частицы ZrO<sub>2</sub>, диспергированные под действием импульсного лазерного излучения, обладают кубической структурой, которая обычно устойчива лишь при высоких температурах [6]. На рис. 4 представлены рентгеновские

₽ 50nm

200 mm

**Рис. 2.** АСМ-изображение наночастиц, диспергированных при интенсивности излучения  $6 \cdot 10^9$  W/m<sup>2</sup>: *a* — увеличение  $50\,000^x$ ; *b* —  $230\,000^x$ .

дифрактограммы от исходного образца  $ZrO_2$  (рис. 4, *a*) и от слоя диспергированных под действием лазера наночастиц  $ZrO_2$  (рис. 4, *b*). Из рисунка видно, что



**Рис. 3.** Гранулометрический состав наночастиц  $ZrO_2$ , диспергированных при интенсивности излучения  $6 \cdot 10^9 \text{ W/m}^2$ .



**Рис. 4.** Рентгеновские дифрактограммы: *а* — исходный образец диоксида циркония; *b* — слой диспергированных частиц ZrO<sub>2</sub>.



**Рис. 5.** ПЭМ-изображение диспергированных частиц  $ZrO_2$  при интенсивности излучения  $10^{10}$  W/m<sup>2</sup>; на вставке — электронограмма.

на дифрактограмме, соответствующей исходному ZrO<sub>2</sub>, присутствуют дифракционные максимумы: 3.16, 2.83, 2.61, 1.81, 1.48 Å, совпадающие как по интенсивности, так и по межплоскостным расстояниям с рефлексами моноклинной структуры ZrO<sub>2</sub> [7]. На дифрактограмме от аблированных частиц обнаруживаются основные максимумы: 2.90 Å (100%) для [111], 2.47 Å (37%) для [002], 1.79 Å (55%) для [202], 1.52 Å (34%) для [311], соответствующие рефлексам кубической структуры ZrO<sub>2</sub> [8].

Результаты исследований просвечивающей электронной микроскопии также свидетельствуют о формировании кубической фазы. На рис. 5 представлено электронно-микроскопическое изображение частиц ZrO<sub>2</sub>, диспергированных при длительности импульса 150  $\mu$ s, интенсивности лазерного излучения 10<sup>10</sup> W/m<sup>2</sup>. По гранулометрическим данным, средний размер частиц диоксида циркония составляет порядка 20 nm. На вставке к рисунку также показана электронограмма с дифракционными кольцами, период которых соответствует 2.901 Å для [111], 2.49 Å для [002], 1.77 Å для [202], 1.49 Å для [311]. Эти значения также принадлежат кубической фазе диоксида циркония [8].

Формирование высокотемпературной кубической фазы  $ZrO_2$  на поверхности подложки можно объяснить механизмом термостабилизации, суть которого заключается в развитии стабилизирующих термоупругих сил на поверхности частиц в результате быстрой кристаллизации. Высокие скорости охлаждения возникают в результате малых размеров аблированных частиц, согласно численным оценкам [9] скорость охлаждения достигает  $10^9$  K/s.

Электронно-микроскопические и ACM-исследования показали, что средний размер частиц, диспергирующих с поверхности мишени ZrO<sub>2</sub>, зависит от интенсивности лазерного излучения и не зависит от длительности лазерных импульсов. Из рис. 6 видно, что с увеличением интенсивности излучения размер диспергированных частиц ZrO<sub>2</sub> уменьшается.

Изучение сил адгезии аблированных частиц диоксида циркония на кремнии с помощью зонда атомно-силового микроскопа с постепенно увеличивающейся нагрузкой в диапазоне  $10 \mu$ N до 100 mN показало, что отслоение частиц диоксида циркония друг от друга происходит уже при нагрузке порядка 20 mN, а отслоение частиц ZrO<sub>2</sub> от кремниевой подложки — при нагрузке 10 mN. Эти данные свидетельствуют о слабом сцеплении частиц между собой и с подложкой, что позволяет использовать диспергированные частицы ZrO<sub>2</sub> в качестве нанопорошка.

Анализ эрозионных следов воздействия однократных лазерных импульсов на мишени ZrO<sub>2</sub> показал, что под действием лазерного излучения образуются радиальные кратеры, размер которых зависит от параметров воздействия. Согласно исследованиям атомно-силовой микроскопии, глубина кратеров линейно увеличивается



**Рис. 6.** Зависимость среднего размера частиц d, аблирующих с поверхности мишени  $ZrO_2$ , от интенсивности лазерного излучения  $I_0$ . Кривая — аппроксимация.



**Рис.** 7. *а* — зависимость положения фронта лазерной абляции  $z_{abl}$  в режиме однократного воздействия от длительности импульса *t* при интенсивности излучения  $I_0: \bullet - 1.5 \cdot 10^8$ ;  $\blacktriangle - 2 \cdot 10^8$ ;  $\blacklozenge - 5.6 \cdot 10^8$ ;  $\blacksquare - 1.3 \cdot 10^9$  W/m<sup>2</sup>; *b* — зависимость скорости фронта абляции  $V_{abl}$  от интенсивности излучения  $I_0$ .

в зависимости от длительности импульсов (рис. 7, *a*), что свидетельствует о развитии стационарного режима во время лазерной абляции вещества. Под действием лазерного излучения фронт абляции движется в глубь материала с постоянной скоростью. Согласно экспериментальным данным, скорость фронта абляции (m/s) находится в степенной зависимости  $V_{abl} = \gamma (\kappa I_0)^{0.39}$  от интенсивности лазерного излучения (рис. 7, *b*), где  $\gamma$ и  $\kappa$  — размерные коэффициенты — соответственно 2.8 · 10<sup>-5</sup> m/s и 1 m<sup>2</sup>/W.

## 3. Расчеты и обсуждение

Одним из механизмов абляции материала под воздействием лазерного излучения может являться развитие упругих волн в объеме материала, индуцированных этим излучением. В литературе описаны случаи лазерной абляции вещества в атомарном состоянии [10], в то время как абляция вещества частицами размером 1-100 nm практически не рассматривается. Причиной удаления материала не отдельными атомами, а кластерами (частицами) под действием концентрированного потока энергии может являться большая энергия связи атомов между собой, которая обусловливает энергию активации их удаления с поверхности материала. Энергия связи ZrO<sub>2</sub> в объеме материала достаточно велика и составляет  $\approx 26.2 \, \text{eV}$  [11]. Однако, как показывают

расчеты, энергия связи, приходящаяся на частицу из группы атомов  $ZrO_2$ , значительно меньше, что может обусловливать абляцию диоксида циркония не отдельными атомами, а кластерами (наночастицами). С помощью программного пакета FH196MD [12], основанного на теории функционала электронной плотности, была определена зависимость энергии активации  $E_a$  от размера частицы d, которая с удовлетворительной точностью описывается простым выражением:

$$E_a = \frac{\beta}{d},\tag{1}$$

где  $\beta$  — размерный коэффициент  $1.51 \cdot 10^{-8} \text{ eV} \cdot \text{m}.$ 

Рассмотрим одномерную термодинамическую модель лазерной абляции исходного материала мишени под действием импульсного лазерного излучения. Предположим, что лазерное излучение оказывает тепловое воздействие на диоксид циркония в виде объемного источника, под действием которого материал ZrO<sub>2</sub> нагревается и удаляется (аблирует) с поверхности частицами определенного размера. Поскольку время воздействия лазерного импульса достаточно большое (свыше  $100 \,\mu s$ ), можно ограничиться рассмотрением стационарного режима лазерной абляции. Развитие стационарного режима абляции под действием лазерного импульса подтверждают также экспериментальные данные (рис. 7, *a*). В этом случае дифференциальное уравнение теплопроводности в движущейся системе координат, привязанной к фронту абляции [13–15], будет выглядеть следующим образом:

$$V_{\rm abl} \frac{\partial T}{\partial z} + \alpha \frac{\partial^2 T}{\partial z^2} + \frac{AI}{\rho c} = 0, \qquad (2)$$

$$I = I_0 (1 - R) e^{-az}.$$
 (3)

Граничные условия:

$$T(z = \infty) = T_0; \quad -\lambda \left. \frac{\partial T}{\partial z} \right|_{z=0} = \rho \Delta H V_{abl}.$$
 (4)

В уравнениях (2)–(4) приняты следующие обозначения:  $\rho$ , c,  $\lambda$ , a — соответственно плотность, теплоемкость, теплопроводность и температуропроводность ZrO<sub>2</sub>; I,  $I_0$  — интенсивность лазерного излучения в объеме и на поверхности мишени; A — коэффициент поглощения лазерного излучения; R — коэффициент отражения;  $T_0$  — начальная температура ZrO<sub>2</sub>;  $\Delta H$  энтальпия абляции частицы ZrO<sub>2</sub> с поверхности [15],  $V_{\rm abl}$  — скорость фронта абляции, определяемая уравнением:

$$V_{\rm abl} = V_0 e^{-\frac{L_a}{kT_s}},\tag{5}$$

где  $V_0$  — скорость звука в диоксиде циркония;  $E_a$  — энергия активации удаления частицы с поверхности; k — константа Больцмана,  $T_s$  — температура на поверхности.

В модели для простоты не учтены: зависимости констант материала от температуры; поглощение излучения продуктами лазерной абляции.



**Рис. 8.** Зависимость размера частиц d и энергии активации  $E_a$  от интенсивности лазерного излучения  $I_0$ .

Решением уравнения (2) является:

$$T(z) = \left(\frac{A\alpha(1-R)I_0}{\rho c (A\alpha - V_{abl})V_{abl}} - \frac{\Delta H}{c}\right) e^{-\frac{V_{abl}}{\alpha}z} - \frac{(1-R)I_0}{\rho c (A\alpha - V_{abl})} e^{-Az} + T_0.$$
 (6)

Температура на поверхности (при z = 0):

$$T_{s=}\frac{(1-R)I_0}{\rho c V_{abl}} - \frac{\Delta H}{c} + T_0.$$
(7)

Зная из эксперимента зависимость скорости фронта абляции  $V_{abl}$  от интенсивности лазерного излучения  $I_0$  (рис. 7, *b*), можно определить с учетом (5), (7) выражение для энергии активации частиц, аблируемых с поверхности материала мишени:

$$E_a = k \left( \frac{(1-R)I_0}{\rho c V_{abl}} - \frac{\Delta H}{c} + T_0 \right) \ln \frac{V_0}{V_{abl}}.$$
 (8)

Учитывая (1), (8), можно определить зависимость размера частиц d, диспергированных с мишени ZrO<sub>2</sub> от интенсивности лазерного излучения  $I_0$  (рис. 8):

$$d = \frac{\beta}{k \left(\frac{(1-R)I_0}{\rho c V_{abl}} - \frac{\Delta H}{c} + T_0\right) \ln \frac{V_0}{V_{abl}}}.$$
 (9)

Результаты расчетов по (9) показывают качественное совпадение с экспериментальными данными (рис. 6). Количественное отличие можно объяснить наличием дефектов и пор в исходном материале, которые понижают энергию активации крупных частиц. Однако, согласно расчетам и экспериментальным данным, заметна общая тенденция к уменьшению размеров аблируемых наночастиц  $ZrO_2$  при увеличении интенсивности лазерного излучения.

#### Выводы

Под действием импульсного лазерного излучения диоксид циркония аблирует с поверхности наночастицами, размер которых зависит от интенсивности излучения. С увеличением интенсивности размер частиц ZrO<sub>2</sub> уменьшается. Осаждаясь на кремниевую подложку, наночастицы ZrO<sub>2</sub> кристаллизуются, сохраняя высокотемпературную кубическую фазу. Процесс диспергирования диоксида циркония удовлетворительно описывается в рамках термодинамической модели лазерной абляции.

Авторы выражают глубокую признательность Штареву Д.С. и Тимакову Д.И. за помощь, оказанную в процессе выполнения работы.

Работа выполнена при поддежке Российского фонда фундаментальных исследований (грант № 08-08-99150р\_офи).

#### Список литературы

- Science and Technology of Zirconia V., by S.P.S. Badwal, M.J. Bannister, R.H.J. Hannink, Lancaster: Technomic Publishing Co., 1993. 880 p.
- [2] Бардаханов С.П., Лысенко В.И., Номоев А.В., Труфанов Д.Ю. // Стекло и керамика. 2008. № 12. С. 10–13.
- [3] Tsunekawa S., Ito S., Kawazoe Y., Wang J.-T. // Nano Lett. 2003. Vol. 3. N 7. P. 871–875.
- [4] Roy S., Ghose J. // Mater. Res. Bull. 2000. Vol. 35. P. 1195–1203.
- [5] Martin U., Boysen H., Frey F. // Acta Cryst. Sect. B. 1993.
   Vol. 49. P. 403–413.
- [6] Кузьменко А.П., Петерсон М.В., Кузьменко Н.А. и др. // Вестн. ДВО РАН. 2005. № 6. С. 150–157.
- [7] Smith G.S. et al. // ICDD Grant-in-Aid. 1973.
- [8] Katz G. // J. Am. Ceram. Soc. 1971. Vol. 54. P. 531.
- [9] Пугачевский М.А. // Сб. тез. VI Росс. ежегодной конф. молодых научных сотрудников и аспирантов. М., 2009. С. 522–524.
- [10] Миркин Л.И. Физические основы обработки материалов лучами лазера. М.: Изд-во Московского университета, 1975. 162 с.
- [11] Заводинский В.Г., Чибисов А.Н. // ФТТ. 2006. Т. 48. Вып. 2. С. 343–347.
- [12] Bockstedte M., Kley A., Neugebauer J., Scheffler M. // Comp. Phys. Commun. 1997. Vol. 107. P. 187–222.
- [13] Анисимов С.И., Лукьянчук Б.С. // УФН. 2002. Т. 172. № 3. С. 301–333.
- [14] Рыкалин Н.Н. Воздействие концентрированных потоков энергии на материалы. М.: Наука, 1985. 246 с.
- [15] Arnold N., Buerle D. // J. Appl. Phis. A. 1999. Vol. 68. P. 363–367.