УДК 621.793.1:620.22

ФОРМИРОВАНИЕ НАНОКОМПОЗИТОВ Al₂O₃-C₀ СПОСОБОМ ЭЛЕКТРОННО-ЛУЧЕВОГО ИСПАРЕНИЯ В ВАКУУМЕ

Я. А. Стельмах 1 , Л. А. Крушинская 1 , Е. И. Оранская 2

¹Институт электросварки им. Е. О. Патона НАН Украины. 03680, Киев-150, ул. Боженко, 11. E-mail: office@paton.kiev.ua ²Институт химии поверхности им. А. А. Чуйко НАН Украины. 03164, Киев-17, ул. Генерала Наумова. E-mail: el_oranska@mail.ru

Приведены результаты исследований структуры и микротвердости толстых (20...60 мкм) керамико-металлических конденсатов Al_2O_3 —Со с различной концентрацией металлической добавки (2,5-90 мас.%), полученных способом электронно-лучевого осаждения. Выполненные исследования подтверждают возможность формирования стабильных нанокомпозитов Al_2O_3 —Со в интервале температур конденсации 300...950 °C. Обобщены закономерности формирования нанокомпозитов Al_2O_3 —Со. Установлено, что размер наночастиц кобальта в керамической матрице в зависимости от температуры конденсации T_{Π} можно варьировать от <4 (T_{Π} < 350 °C) до 20 (T_{Π} ~ 900 °C) нм. Микротвердость HV композитов, полученных при T_{Π} < 350 °C, слабо зависит от содержания металлической фазы и не превышает 5...6 ГПа. В интервале температур подложки (350 < T_{Π} < 820) °C микротвердость композитов HV равна примерно 10,5 (17 % Co); 7,5 (60 % Co); 7,0 (75 % Co) и 5,0 ГПа (90 % Co). Композиты, полученные в интервале (820 < T_{Π} < 950) °C отличаются развитой межкристаллитной пористостью, их микротвердость составляет примерно 2 ГПа. Фазовый состав нанокомпозитов Al_2O_3 —Со контролируется температурой подложки T_{Π} и концентрацией кобальта. Библиогр. 8, ил. 5.

Ключевые слова: электронно-лучевое осаждение; керамико-металлические материалы; нанокомпозиты; оксид алюминия; кобальт; наноструктура; микротвердость

Значительный интерес к созданию керметов с особо малыми (<100 нм) металлическими включениями отмечен с начала 1990-х гг., когда стало известно о благоприятном влиянии внедрения наноразмерных частиц в керамические матрицы для получения нанокомпозитов с высокой прочностью [1]. Развитие данного направления представляет интерес в связи с наличием потенциала повышения прочности и вязкости разрушения материалов одновременно в результате сочетания эффекта нанокомпозитов и пластичности второй металлической фазы. Среди возможных керамических матриц интерес представляет оксид алюминия, отличающийся широким спектром эксплуатационных характеристик, включая конструкционные качества, электрофизические свойства, химическую инертность, высокие значения твердости и термостойкости. Однако хрупкость Al₂O₃ ограничивает сферу его практического применения. В работе [2] подтверждается, что введение металлической фазы в матрицу оксида алюминия обеспечивает широкий температурный интервал формирования нанокермета и дополнительное повышение микротвердости конечной композиции.

Большое значение в качестве металлического компонента для нанокомпозитов на основе оксида

алюминия имеет кобальт. Отсутствие растворимости кобальта в ${\rm Al_2O_3}$ и его относительная жаростой-кость способствуют получению гетерогенных композиций (керметов) в широком интервале условий формирования. Согласно исследованиям, приведенным в работе [3], введение в матрицу ${\rm Al_2O_3}$ добавок кобальта размером 30 нм повышает значение вязкости разрушения от 3,7 до 6,7 МПа·м¹/². Высокое значение магнитного момента кобальта дополняет конструкционные характеристики нанокомпозитов на его основе функциональными (магнитными) свойствами [4].

Основными способами получения нанокомпозиционных керметов в настоящее время являются компактирование дисперсных (от 10 до 250 нм) порошков с последующим спеканием [3], а также зольгель метод [1]. Для получения износостойких нанокомпозиционных покрытий применяют газоплазменное напыление [5]. Однако потенциал физического осаждения парового потока в вакууме на подложки (готовые изделия) произвольных форм, позволяющие технологически контролировать состав, размер и степень консолидации структурных составляющих нанокерметов, практически не изучен. Поэтому в данной работе исследовали структуру, микротвердость и температурные условия формиро-



вания нанокомпозитов ${\rm Al_2O_3}$ —Со с различной концентрацией металлической составляющей.

Условия эксперимента, способы и объекты. Нанокомпозиционные вакуумные конденсаты системы Al₂O₃-Со для исследований синтезировали по классической двухтигельной схеме электронно-лучевого испарения в вакууме [6]. При этом одним электронным пучком испаряли штапик Al₂O₃, спрессованный из порошка оксида алюминия чистотой 99,75 %, другим — испаряли слитки кобальта чистотой не менее 99,9 %, полученные путем электронно-лучевого переплава в вакууме. Концентрацию кобальта варьировали в интервале 2,5...90,0 мас. %. Осаждение смешанных паровых потоков кобальта и оксида алюминия производили на подложки с заданным вдоль оси градиентом температуры [2, 6]. Такая методика позволяет в одном эксперименте получить информацию о структуре и свойствах конденсированных материалов в заданном непрерывном интервале температур осаждения. Градиент температуры 200...1000 °C вдоль подложки создавали путем закрепления одного ее края в медном водоохлаждаемом держателе и нагреванием электронным лучом противоположного края. Измерение градиента температуры проводили пятью хромель-алюмелевыми термопарами с погрешностью ±10 °C.

Скорость конденсации в экспериментах составляла в среднем 2...3 мкм/мин, давление остаточных газов в рабочей камере во время процесса испарения — $(1...2)\cdot 10^{-2}$ Па, толщина полученных конденсатов — 20...60 мкм.

Электронно-микроскопические исследования (СЭМ) морфологии поверхности конденсатов проводили на растровом сканирующем электронном микроскопе Camscan 4D в режиме вторичных электронов.

Для определения элементного состава полученных конденсатов использовали рентгеноспектральный микроанализатор (приставка EDX к микроскопу Cam Scan 4D), программы обработки результатов — INCA-2000. Погрешность измерений составляла ± 0.3 %.

Микротвердость HV конденсатов по Виккерсу измеряли с помощью специальной приставки Micro Duromat 4000E к оптическому микроскопу Polyvar Met в режиме автоматического нагружения при нагрузке на индентор 0,1...0,2 H.

Дифрактограммы образцов регистрировали на дифрактометре ДРОН-УМ1 в излучении $\mathrm{Co}K_\alpha$ линии анода с графитовым монохроматором в отраженном пучке при геометрии съемки по Брэггу—Брентано в угловом интервале 10...117° с шагом 0,1°. Расшифровка дифрактограмм была выполнена по каталогу JCPDS.

Исследовали тонкую структуру конденсатов оксида алюминия методом трансмиссионной электронной микроскопии (ТЭМ) на приборе H-800 (Hitachi) при энергии ускоренных электронов 150...200 кэВ. Для исследований брали тонкие участки, полученные отслоением от массивного конденсата.

Результаты и их обсуждение. Выполненные методом СЭМ исследования поверхности и сечения полученных конденсатов системы ${\rm Al_2O_3}$ —Со позволили установить, что морфология и размерность

структурных составляющих композитов зависит как от температуры подложки $T_{\rm n}$, так и от количества введенной металлической добавки кобальта. На рис. 1 представлены фотографии поверхности композитов ${\rm Al_2O_3}{\text{--}75}$ мас. % Со и ${\rm Al_2O_3}{\text{--90}}$ мас. % Со, полученных в интервале значений температуры 350...920 °C. Структуры поверхности ${\rm Al_2O_3}{\text{--}60}$ мас. % Со и ${\rm Al_2O_3}{\text{--75}}$ мас. % Со подобны.

Все композиты с добавкой 2,5...90,0 мас. % кобальта при $T_{\rm n}$ < 350 °C характеризуются довольно плотной, аморфизированной структурой.

С повышением $T_{\rm n}$ до 800 °C на поверхности конденсатов ${\rm Al_2O_3}$ –(17...75 мас. %) Со проявляется лишь слабый рельеф (рис. 1, I, a, δ). Однако уже при температуре 820 °C четко различимы структурные составляющие размером 2...5 мкм (рис. 1, I, a). При дальнейшем повышении температуры до 900 °C развивается пористость, существенно изменяющая микроструктуру и микротвердость конденсата (рис. 1, I, z).

В композитах с высоким значением концентрации кобальта (90 мас. %) при $T_{\rm II} = 400$ °C формируются хорошо выраженные равноосные кристаллиты и образуется межкристаллитная пористость (рис. 1, II, a). Дальнейшее повышение температуры до 800 °C (рис. 1, II, a–e) сопровождается непрерывным укрупнением как диаметра кристаллитов от 1 до 8...10 мкм, так и увеличением размера пормежду ними $(0,2...1,5\,$ мкм). Изменение микроструктуры при $T_{\rm II}$ 820 °C обусловлено диспергированием кристаллитов (рис. 1, II, ϵ).

Изменение микроструктуры в рассмотренных композитах при 800...900 °C связано, по всей видимости, с фазовым переходом γ -Al₂O₃ \rightarrow α -Al₂O₃ в этом температурном интервале [7].

В процессе исследования микротвердости полученных композитов в зависимости от температуры подложки обнаружена ее четкая корреляция с микроструктурой (рис. 2). При использовании малых добавок (2,5 мас. %) кобальта температурный интервал формирования твердого композита по сравнению с конденсатами чистого оксида алюминия расширяется незначительно. Композиты с 17 мас. % кобальта имеют максимальную твердость на уровне 10 ГПа.

Поскольку практический интерес с точки зрения магнитных свойств представляют композиты с повышенным содержанием кобальта, изучали композиты с массовой долей кобальта 60, 75, 90 %. Как и в случае применения других металлических добавок [2], кобальт существенно расширяет температурный интервал образования твердых конденсатов. Однако пористость, развивающаяся в композитах с высокой концентрацией металлической составляющей при температурах свыше 800...850 °C, накладывает ограничение на температурные условия получения твердых композитов. С помощью представленных на рис. 2 зависимостей установлен температурный интервал стабильной микротвердости для сравнения композитов с различной концентрацией кобальта. Он ограничен, с одной стороны, 600 °C (для композита с 17 мас. % кобальта), а с другой, -650 °C (для композита с 90 мас. % кобальта). Данные, представленные на рис. 3, позво-

27



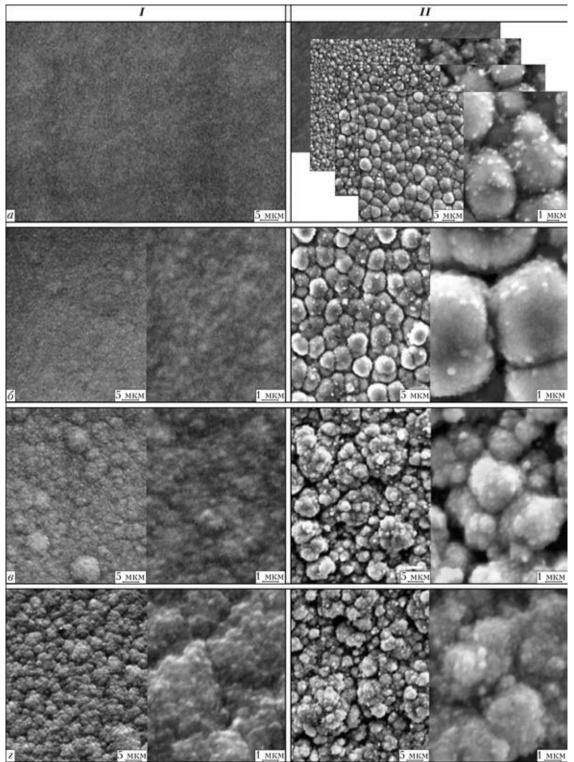


Рис. 1. Структура поверхности нанокомпозитов Al_2O_3 —Co в зависимости от температуры подложки T_n , °C: a=350...750; $\delta=770$; $\delta=820$; $\delta=920$; $\delta=92$

ляют сделать вывод о том, что в области высоких концентраций кобальта уровень микротвердости нанокомпозитов определяется количеством добавки и снижается с ее увеличением: 10,0...10,5 ГПа для 17%; 7,0...7,5 ГПа для 60%; 6,5...7,0 ГПа для 75%; 4,5...5,5 ГПа для 90% кобальта.

В работе [7] показано, что толстые вакуумные конденсаты оксида алюминия, полученные способом электронно-лучевого испарения, характеризу-

ются присутствием наноразмерного ${\rm Al_2O_3}$, а добавки металлов образуют в конденсатах наночастицы [2]. Выполненные с помощью ПЭМ исследования тонкой структуры показали, что конденсаты композита ${\rm Al_2O_3-7,5}$ мас. % Со, полученные при $T_{\rm II}$ 80 °C, имеют двухфазную структуру. Наночастицы кобальта размером 2...4 нм распределены в керамической матрице ${\rm Al_2O_3}$ (рис. 4, a, b). Микродифракция имеет размытое гало, характерное для структур с

28 _____ СЭМ



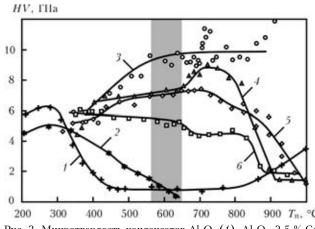


Рис. 2. Микротвердость конденсатов Al_2O_3 (1), Al_2O_3 –2,5 % Co (2), Al_2O_3 –17 % Co (3), Al_2O_3 –60 % Co (4), Al_2O_3 –75 % Co (5), Al_2O_3 –90 % Co (6) в зависимости от температуры подложки T_{π}

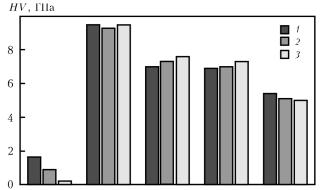
размерностью менее 4 нм (рис. 4, a). С ростом температуры до 400 °C размер наночастиц кобальта увеличивается (рис. 4, a) и согласно выполненным измерениям составляет 7...13 нм. Форма наночастиц кобальта сложная, отличная от сферической. Электронограммы свидетельствуют о кристаллической структуре наночастиц кобальта с кубическим типом решетки (β -Co).

Сохранение эксплуатационных и функциональных свойств нанокомпозитов определяется стабильностью наночастиц. Однако наночастицы металлов характеризуются высокой поверхностной активностью, проявляющейся в склонности к окислению.

Для определения фазового состава полученных композитов, среднего размера и оценки окисленности наночастиц кобальта выполнены рентгеноструктурные исследования образцов ${\rm Al_2O_3}$ –60 мас. % Со и ${\rm Al_2O_3}$ –90 мас. % Со в интервале температур 300...860 °C. Результаты исследований представлены на рис. 5.

В композите Al_2O_3 –60 мас.% кобальта, полученном при T_{π} 370 °C, кобальт рентгеноаморфен (размер наночастиц менее 4 нм). При повышении температуры до 460 °C появляются пики β –Со, что соответствует данным работы [8], средний размер наночастиц кобальта в этом композите составляет 5 нм.

С повышением температуры формирования композита пики β –Со становятся уже и выше, что соответствует повышению кристалличности кобальта. Согласно проведенным оценкам, увеличивается и



 Al_2O_3 –2,5Co Al_2O_3 –17Co Al_2O_3 –60Co Al_2O_3 –75Co Al_2O_3 –90Co Pис. 3. Диаграмма микротвердости композитов Al_2O_3 –Co, мас. %, в зависимости от T_n , °C: $I=550;\ 2=600;\ 3=650$

средний размер наночастиц кобальта: для $T_{_{\rm II}}$ 630 °C он составляет 7, а при 830 °C - 20 нм.

В композитах с высокой массовой долей кобальта (90 %) уже при $T_{\rm II}$ 300 °C присутствуют α - и β -фазы кобальта, что подтверждается соответствующими дифракционными пиками (рис 5, δ). С повышением значения $T_{\rm II}$ α —Со переходит в более стабильную β -модификацию. Из соотношения интенсивностей дифракционных пиков определено количественное соотношение α - и β -фаз кобальта: при температуре $T_{\rm II}$ 300 °C массовая доля α -Со составила 27 %, при 460 °C — 15 %, 630 °C — 7 %, в случае 830 °C зарегистрированы лишь следы присутствия α -Со.

Средний размер наночастиц в композитах с 90 мас. % кобальта при $T_{\rm II}$ < 800 °C несколько выше, чем в композитах ${\rm Al_2O_3}$ –60 мас. % кобальта и составляет 9...10 нм для $T_{\rm II}$ 300...460 °C и 15 нм для 630 °C. Вместе с тем при $T_{\rm II}$ 830...860 °C средний размер наночастиц для композитов с 60 и 90 мас. % кобальта одинаков и составляет 20 нм.

Пики оксидов кобальта вплоть до 830...860 °C не были обнаружены, что позволяет сделать вывод о металлической природе наночастиц кобальта в полученных нанокомпозитах.

В работе [4] обнаружено, что ферромагнитные нанокомпозиты (ФНМК) ${\rm Al_2O_3}$ –Со, полученные способом электронно-лучевого осаждения, являются высокочувствительными магнитными материалами, характеризующимися переходом из суперпарамагнитного в ферромагнитное состояние, а также порогом перколяции электрических свойств в интервале концентраций кобальта 70...85 мас. %. Задавая температуру подложки и концентрацию ме-

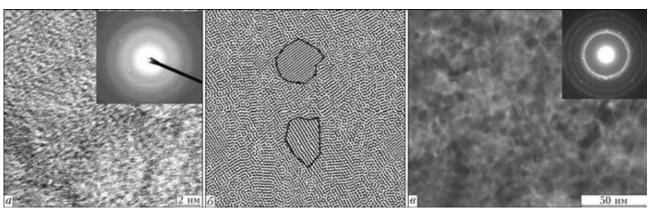


Рис. 4. Структура нанокомпозитов Al_2O_3 –17 мас. % Со (a) с Фурье-образом (б) и Al_2O_3 –75 мас. % Со (в)

29



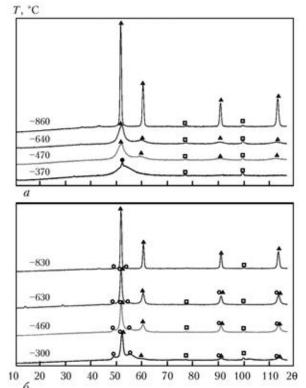


Рис. 5. Дифрактограммы нанокомпозитов Al_2O_3 –60 мас. % Со (a) и Al_2O_3 –90 мас. % Со (б), сформированных при различных значениях T_n ; $\Delta - \beta$ -кобальт, $O - \alpha$ -Со, $\bullet -$ аморфный кобальт, $\Box - \alpha$ -железо (подложка)

таллической фазы, можно управлять как структурными, так и магнитными характеристиками нанокомпозитов ${\rm Al_2O_3}$ —Со, варьируя размерность наночастиц кобальта в керамической матрице от нескольких до десятков нанометров, и придавать композитам свойства пара- или ферромагнетика.

Выводы

- 1. Размер наночастиц кобальта в нанокомпозитах, полученных при $T_{\rm n}$ < 350 °C, составляет менее 4 нм, а твердость таких композитов не превышает 5...6 ГПа.
- 2. Размер наночастиц кобальта в композитах, полученных в интервале температур подложки

350 °C < $T_{\rm II}$ < 820 °C, варьируется в интервале от 5 до 15 нм. Структура нанокомпозитов ${\rm Al_2O_3}$ —Со контролируется технологически — температурой подложки. В зависимости от концентрации она является плотной, содержащей фазу β -Со для 17... ... 60 мас. % кобальта; пористой, содержащей фазы α - и β -Со в композитах для 90 мас. % кобальта. В пористых нанокомпозитах по мере роста $T_{\rm II}$ содержание α -Со меняется от 20 до 0 мас. %, размер столбчатых кристаллитов увеличивается от 1 до 10 мкм, а размер пор увеличивается от 0,2 до 1,5 мкм. Микротвердость HV нанокомпозитов составляет примерно 10,5 (17 % Co); 7,5 (60 % Co); 7 (75 % Co) и 5 (90 % Co) $\Gamma\Pi a$.

- 3. Средний размер наночастиц β -Со в композитах, полученных в интервале $820~^{\circ}\text{C} < T_{_{\Pi}} < 950~^{\circ}\text{C}$, равен примерно 20~нм. Такие композиты характеризуются развитой межкристаллитной пористостью и и микротвердостью примерно $2~\Gamma\Pi a$.
- Niihara K. New design concept of structural ceramics ceramic nanocomposites // J. Ceram. Soc. Jpn. 1991. 99. P. 945–952.
- Стельмах Я. А. Механические свойства наноструктурных керметов на основе Al₂O₃, полученных электронно-лучевым осаждением в вакууме // Современ. электрометаллургия. 2012. № 2. С. 25–30.
- 3. Tai W. P., Watanabe T. Preparation and mechanical properties of Al₂O₃ reinforced by submicrometer Co particles // J. of Materials Science. 1998. **33**, is. 24. P. 5795–5801.
- Magnetic and electrical properties of ferromagnetic nanocomposites based on Co nanoparticles in Al₂O₃ matrix / M. V. Radchenko, G. V. Lashkarev, M. E. Bugaiova et al. // Phys. Stat. Sol. (b) 248. 2011. P. 1619–1622.
- Chow G.M., Ovid'ko I. A., Tsakalaros T. Nanostructured Films and Coatings. // Kluwer Academic Publishers (Netherlands). – 2000. – P. 131–148.
- 6. Яковчук К. Ю., Стельмах Я. А. Лабораторная электронно-лучевая установка для осаждения из паровой фазы неорганических материалов с аморфной, нано- и микроразмерной структурой // Материалы конференции НАНСИС-2004 (Киев, 12–14 окт. 2004). Киев, 2004. С. 387.
- Крушинская Л. А., Стельмах Я. А. Структура и некоторые свойства толстых конденсатов оксида алюминия, получаемых электронно-лучевым испарением и осаждением паровой фазы в вакууме. / Наносистемы, наноматериалы, нанотехнологии: Сб. научн. тр. Київ: Академперіодика, 2010. 8, № 4. С. 1003-1014.
- Кнунянц И. Л. Химическая энциклопедия: В 5 т. М. Советская энциклопедия, 1990. Т. 2. С. 414-671.

The paper presents the results of investigation of structure and microhardness of thick (20...60 µm) Al $_2$ O $_3$ -Co ceramicsmetal condensates with different concentration of metal additive (2.5...90 wt.%) produced by electron beam deposition. Performed investigations confirm the possibility of forming stable Al $_2$ O $_3$ -Co nanocomposites in the range of condensation temperatures of 300...950 °C. Regularities of forming Al $_2$ O $_3$ -Co nanocomposites are generalized. It is established that the size of cobalt nanoparticles in the ceramic matrix can be varied from <4 (T_s < 350 °C) to 20 (T_s ~ 900 °C) nm, depending on condensation temperature T_s . Microhardness HV of composites produced at T_s < 350 °C is weakly dependent on the content of metal phase and does not exceed 5...6 GPa. In the range of substrate temperatures (350 < T_s < 820) °C composite microhardness HV is equal to approximately 10.5 (17 % Co); 7.5 (60 % Co); 7.0 (75 % Co) and 5.0 GPa (90 % Co). Composites produced in the range of (820 < T_s < 950) °C feature ramified intercrystalline porosity, their microhardness being approximately 2 GPa. Phase composition of Al $_2$ O $_3$ -Co nanocomposites is controlled by substrate temperature T_s and cobalt concentration. 8 Ref., 5 Figures.

Keywords: electron beam deposition; ceramics-metal materials; nanocomposites; aluminium oxide; cobalt; nanostructure; microhardness

Поступила 21.03.2014

30 ______ СЭМ