1. Колобов Ю. Р. Технологии формирования структуры и свойств титановых сплавов для медицинских имплантатов с биоактивными покрытиями // Российские нанотехнологии. Нанообзоры. 2009. Т. 4, № 11–12. С. 19–31.

2. Matthias Friedrich Funk. Microstructural stability of nanostructured fcc metals during cyclic deformation and fatigue: dissertation. Karlsruhe. 2012. P. 1–161.

3. Колобов Ю. Р., Корнеева Е. А., Храмов Г. В. [и др.]. Динамо-механический анализ и термомеханическая стабильность наноструктурированного технически чистого титана в интервале температур 20–600 °С // Российские нанотехнологии. 2013. Т. 8, вып. 5–6. С. 20–24.

## ХИМИЧЕСКИЙ СИНТЕЗ СМЕШАННЫХ МЕТАЛЛООКСИДОВ Sn<sub>v</sub>Mo<sub>v</sub>O<sub>v</sub>B МАТРИЦАХ АНОДНОГО ОКСИДА АЛЮМИНИЯ

Г. Г. Горох<sup>1</sup>, А. И. Захлебаева<sup>1</sup>, А. В. Пянко<sup>2</sup>, В. В. Жилинский<sup>2</sup>, Н. В. Богомазова<sup>2</sup>

<sup>1</sup>Белорусский государственный университет информатики и радиоэлектроники, Минск, Беларусь, e-mail: gorokh@bsuir.by <sup>2</sup>Белорусский государственный технологический университет, Минск, Беларусь,

e-mail: zhilinski@yandex.ru

Полупроводниковые металлооксидные пленки благодаря высокой чувствительности электропроводности к составу поверхности нашли широкое применение в качестве материалов чувствительных слоев газовых сенсоров [1]. Структурирование металлооксидных пленок путем нанесения на высокоупорядоченные нанопористые матрицы анодного оксида алюминия (AOA) позволяет увеличить эффективную площадь взаимодействия металлооксидов с молекулами газовой среды и тем самым повысить их чувствительность [2]. Одним из путей увеличения селективности и улучшения адсорбционно-каталитических и электронных свойств металлооксидов является формирование смешанных оксидов металлов с варьируемой морфологией, размером зерен и аспектным отношением площади поверхности формируемых пленок к их толщине [3]. В данной работе представлены результаты электрофоретического осаждения Sn<sub>x</sub>Mo<sub>y</sub>O<sub>z</sub> в матрицы AOA и исследования микроструктуры и состава сформированных систем.

Низкопрофильные матрицы АОА толщиной ~ 1 мкм формировали методом двухстадийного электрохимического анодирования 1,2 мкм Al, напыленного на Si подложки, в 0,4 M растворе  $H_3PO_4$  при напряжении анодирования 160 В и плотности тока 4 мА/см<sup>2</sup> [4]. Сформированный на первой стадии анодирования пористый оксид (рис. 1, *a*) селективно удаляли в фосфорно-хромовом растворе для структурирования поверхности непроанодированного алюминия отпечатками оксидных ячеек (рис. 1, *б*), после чего формировали упорядоченный слой АОА (рис. 1, *в*). Для расширения пор до 220 нм сформированные матрицы выдерживали в водном растворе  $CrO_3:H_3PO_4$  при T = 60 °C (рис. 1, *г*). Синтез соединения  $Sn_xMo_yO_z$  в сформированных матрицах АОА проводили послойным осаждением с чередованием слоев из гидроксидов олова и молибдена. Электрофоретическое осаждение слоя коллоидного гидроксида олова (II) в матрицы АОА осуществляли при анодной поляризации электрода и напряжении 50 В в течение 60 с из водного раствора 0,01 М K<sub>2</sub>[Sn(OH)<sub>4</sub>] и 0,01 М K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> при pH = 8 (рис. 1,  $\partial$ ). Полученный слой после естественной сушки на воздухе отжигали в течение 60 мин в кислород-азотной смеси при T = 750 °C для перехода Sn<sup>+2</sup> в Sn<sup>+4</sup> (рис. 1, *e*). Осаждение слоя гидроксида молибдена проводили путем частичного электрохимического восстановления молибдат-ионов из раствора 0,01 М (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>MoO<sub>3</sub> при катодной поляризации электрода и напряжении 50 В в течение 60 с. Образовавшийся слой подвергали естественной сушке, после чего отжигали в кислород-азотной смеси при T = 750 °C в течение 120 мин для формирования соединения Sn<sub>x</sub>Mo<sub>y</sub>O<sub>z</sub>. Повторяя операции осаждения гидроксидов олова и молибдена, формировали структуры, содержащие 30 слоев Sn<sub>x</sub>Mo<sub>y</sub>O<sub>z</sub>.

Электронно-микроскопические исследования сформированных структур показали равномерное распределение наноструктурированной пленки  $Sn_xMo_yO_z$  по поверхности и в порах АОА (рис. 2).

Обнаруженные в спектре исследуемых структур линии соответствовали элементному составу исходной матрицы и осажденной пленки: 1,432 эВ – Al; 0,56 эВ – O; 1,77 эВ – Si; 2,32 эВ – Mo; 3,44 эВ – Sn (рис. 3).



Рис. 1. Методика формирования металлооксидов Sn<sub>x</sub>Mo<sub>y</sub>O<sub>z</sub> в матрицах AOA: двухстадийное анодирование Al (*a–s*); расширение пор AOA (*c*); электрофоретическое осаждение гидроксидов металлов в матрицу AOA (*d*); отжиг сформированных структур (*e*)



Рис. 2. Фотографии поверхности (*a*) и скола ( $\delta$ ) матрицы АОА с нанесенной пленкой Sn<sub>x</sub>Mo<sub>y</sub>O<sub>z</sub>



Рис. 3. Рентгенограмма состава пленки Sn<sub>x</sub>Mo<sub>y</sub>O<sub>z</sub>, осажденной в матрицу AOA

Таким образом, осаждение смешанных металлооксидов выбранного состава в матрицы АОА позволяет создавать высокоструктурированные пленки с контролируемой микрогеометрией и толщиной, перспективные для дальнейшего применения в газовых сенсорах и сенсорных микросистемах.

1. Румянцева М. Н., Коваленко В. В., Гаськов А. М. [и др.] // Рос. хим. журн. 2007. LI (6). 61.

2. Захлебаева А. И., Ткач А. Н., Пянко А. В. // Новые направления развития приборостроения: материалы Междунар. научн.-техн. конф. Минск: БНТУ, 2016. С. 239.

3. Кривецкий В. В., Румянцева М. Н., Гаськов А. М. // Успехи химии. 2013. 82 (10). 917.

4. Жилинский В. В., Пянко А. В., Богомазова Н. В. [и др.]. // Новейшие достижения в области инновационного развития в химической промышленности и производстве строительных материалов: материалы Междунар. научн.-техн. конф. Минск: БГТУ, 2015. С. 223.