Н.В. Богомазова, доц., канд. хим. наук; А.Н. Комаренко, студ.; Т.В. Галковский, магистрант; В.В. Жилинский, доц., канд. хим. наук; А.Н. Мурашкевич, проф., д-р техн. наук (БГТУ, г. Минск)

## ИОННОЕ НАСЛАИВАНИЕ И ЭЛЕКТРОННОТРАНСПОРТНЫЕ СВОЙСТВА ПОЛУПРОВОДНИКОВЫХ СУЛЬФИДОВ В МАТРИЦЕ АНОДНОГО ОКСИДА АЛЮМИНИЯ

Современные электронные устройства, в том числе полупроводниковые, характеризуются, с одной стороны, реальной наноразмерностью, а, с другой стороны, реальной многофункциональностью. Для этих разнообразных приборов ключевое значение имеют не менее разнообразные пленочные технологии, которые используются для нанесения функциональных покрытий, выполняющих роль активного слоя химических сенсоров, фотоэлементов, термогенераторов и других устройств. При всем многообразии пленочных физических и химических технологий задача разработки недорогостоящих и воспроизводимых процессов сохраняет свою актуальность, особенно для наноразмерных объектов. Наиболее доступными для решения таких технологических задач являются самоорганизующиеся жидкофазные методы, в которых для прецизионного наслаивания функциональных слоев в качестве прекурсоров могут использоваться коллоидные частицы, молекулы или ионы, распределенные в растворах-прекурсорах.

Тенденцией развития современных функциональных структур микро- и оптоэлектронных приборов является использование сложных гетероструктур, а также композиционных матрично-пленочных структур. В последнем случае предпочтительно использование диэлектрической пористой матрицы, которая, во-первых, обеспечивает электрическую изоляцию функциональных слоев от подложки, а, вовторых, выполняет структурирующую функцию. Актуальным примером востребованных технологических процессов формирования оксидных пористых матриц, в том числе при производстве и разработке электронных устройств различного назначения, является технология самоупорядоченного роста пористой оксидной матрицы при анодировании алюминия.

Новой задачей при исследовании указанных объектов и методик является формирование функциональных слоев с заданными струк-

турно-геометрическими параметрами на поверхности упорядоченно-профилированной диэлектрической матрицы с различным характером рельефа, например поры или столбики. Это открывает перспективы создания новых упорядоченных микро- и нанодисперсных гетероструктур, в которых при варьировании геометрических параметров матрицы возможна реализация функциональных физико-химических эффектов в слоях или элементах заданной химической природы, включая квантоворазмерные эффекты, например, управление шириной запрещенной зоны полупроводников.

Целью данной работыявлялось получение на поверхности традиционной для микро- и наноэлектроники кремниевой подложки многослойной структуры, включающей, во-первых, пористую диэлектрическую матрицу с развитой упорядоченной топологией, и, во-вторых, тонкий функциональный слой, характеризующийся стабильной температурной зависимостью электросопротивления в диапозоне температур от комнатной до 250 °C, необходимой для управления функциональными свойствами активного слоя, в частности хемо-, фото- или термочувствительностью.

Слой матричного оксида алюминия в наших образцах формировался с помощью электрохимической технологии самоорганизованного роста упорядоченного пористого оксида алюминия при сквозном анодировании субмикронных алюминиевых пленок, напыленных на поверхность кремниевых пластин КЭФ-4,5 или КДБ-10 [1]. Двухстадийное анодирование алюминиевых пленок с исходной толщиной около 0,5 мкм проводили в 0,3-0,5 М растворах малоновой кислоты в вольтстатическом режиме. Такие условия обеспечивали формирование ячеисто-пористой структуры анодной оксидной пленки со средним диаметром пор в диапазоне 100-200 нм, средним размером ячеек — 500 нм при высоте матричного слоя около 700 нм. Такая структура благоприятствует конформному нанесению функциональных покрытий жидкофазными химическими методами.

В качестве метода нанесения активного слоя нами выбран перспективный метод осаждения двумерных (2D) материалов в виде методики ионного наслаивания или метода SILAR (Successiveioniclayeradsorptionandreaction), который является недорогим, низкотемпературным и экологически малоопасным [2]. На данном этапе исследования матрично-пленочных структур в качестве функциональных слоев изучались три полупроводниковых сульфидных материала. Вопервых, широкозонный полупроводник класса  $A^2B^6ZnS$  ( $E_g$ =3,7 эB), который является традиционным высокоэффективным фоторезистивным и люминофорным материалом. Вместе с тем данное соединение

характеризуется достаточно низким значением произведения растворимости (ПР) порядка  $10^{-25}$ , что благоприятно для использования технологии ионного наслаивания. Вторым сульфидным объектом исследований являлся более узкозонный халькогенидный полупроводник класса  $A^4B^6SnS$  ( $E_9=1,1$  9B), который является доступным, технологичным материалом и исследуется в связи с перспективами использования, например, в альтернативных недорогих солнечных элементах. Значение ПР для SnS в 1000 раз меньше величины показателя ПР ZnS и составляет 3,0·10<sup>-28</sup>. В качестве третьего объекта наслаивания выступал сульфид самария, интерес к пленкам которого вновь возрос в рамках его приложения для изготовления чувствительных элементов датчиков механических величин, для создания портативных генераторов термоЭДС, химических сенсоров кислорода и других электронприборов повышенной радиационной стью.Особенностью наслаивания SmS<sub>x</sub> является многовариантность химического состояния такого сульфидного слоя. Устойчивыми фазами в системе Sm - S являются соединения SmS,  $Sm_2S_3$ ,  $Sm_3S_4$ .

Ионное наслаивание сульфидных пленок вышеуказанной химической природы осуществлялось с использованием в качестве катионных прекурсоров растворов сульфата цинка, хлоридов самария или олова с концентрацией 0,01-0,1 моль/л при рН= 2÷5. В качестве анионного прекурсора использовался 0,1 М раствор сульфида натрия при рН=11÷12. Продолжительность обработки в растворах-прекурсорах составляла 30 с, число циклов наслаивания — 15. Температура окончательного отжтга составляла 350 °C.

Данные электронной микроскопии поверхности полученных матрично-пленочных структур (рисунок 1) свидетельствуют о различном характере осаждения сульфидов Zn, Sm и Sn на поверхности пористого  $Al_2O_3$ .

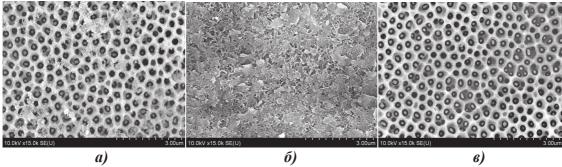


Рисунок 1 – Электронномикроскопические изображения поверхности структур  $ZnS_x/Al_2O_3/Si(a)$ ,  $SmS_x/Al_2O_3/Si(\delta)$  и  $SnS_x/Al_2O_3/Si(\delta)$ ,

Полное заращивание пористой диэлектрической матрицы в результате нанесения 15 монослоев наблюдалось при наслаивании  $SmS_x$ , который сформировался в виде сплошного рыхлого слоя (рисунок 1,6). Осаждение  $ZnS_x$  и  $SnS_x$  локализовалось на дне матричных пор (рисунок 1,a и 1,a). При этом пристеночное и поверхностное избирательное осаждение наблюдалось в случае сульфида цинка.

Исследования температурных зависимостей электросопротивления сформированных структур в диапазоне температур 20-250 °C показали, что полученные матрично-пленочные структуры являются достаточно высокоомными объектами (таблица 1) и проявляют полупроводниковый характер проводимости.

Таблица 1 — Электрофизические характеристики матрично-пленочных структур $MeS_x/Al_2O_3/Si$ 

Природа	R <sub>25</sub> <sup>ср</sup> , МОм		R <sub>220</sub> <sup>ср</sup> , МОм		
слоя	нагрев	охлаждение	нагрев	охлаждение	$\alpha_R^{max}, K^{-1}$
ZnS <sub>x</sub>	6,5	14,5	11,8	11,5	3,7·10 <sup>-1</sup>
$SmS_x$	12,6	13,67	6,9	7,35	8.10-2
$SnS_x$	1,0	0,5	0,003	0,004	2,3

Наиболее стабильные температурные зависимости электросопротивления получены для структур  $SmS_x/Al_2O_3/Si$ , которые характеризовались наиболее низким температурным коэффициентом электросопротивления  $8\cdot 10^{-2}~K^{-1}$  при высоком значении исходного электросопротивления структуры порядка 13 МОм. Такое поведение логично объясняется перколяционным электропереносом по сплошной полупроводниковой пленке. Для избирательно осажденной структуры  $SnS_x/Al_2O_3/Si$ неожиданно наблюдалось пониженное исходное электросопротивление и его скачкообразное изменение при различных температурах в режиме нагрева и охлаждения. Такие особенности электропереноса могут быть связаны с туннелированием носителей заряда между элементами сульфидных включений в диэлектрической матрице.

## ЛИТЕРАТУРА

- 1. Anodic formation of low-aspect-ratio porous alumina films for metal-oxide sensor application / G. Gorokh [et al.] // Electrochimica Acta. 2006. V. 52. P. 1771–1780.
- 2. Толстой, В. П. Реакции ионного наслаивания. Применение в нанотехнологии / В. П. Толстой // Успехи химии. -2006. Т.75, № 2.- С. 183-199.