УДК 546.221:539.232

# МИКРОСТРУКТУРА ПОВЕРХНОСТИ ПИРОЛИТИЧЕСКИХ ПЛЕНОК СУЛЬФИДА СВИНЦА

Т. В. Самофалова, Н. М. Овечкина, А. Н. Харин, В. Н. Семенов

Воронежский государственный университет, Университетская пл., 1, 394006 Воронеж, Россия e-mail: TSamofalova@bk.ru

Поступила в редакцию 17.06.2013 г.

Аннотация. Представлены результаты ACM и РЭМ исследований микроструктуры поверхности пленок сульфида свинца, синтезированных на ситалле методом пиролиза аэрозоля растворов координационных соединений в диапазоне температур 570—770 К.

Ключевые слова: сульфид свинца, поверхность, пленки, пиролиз аэрозоля, тиомочевинные координационные соединения, морфология.

### введение

Интерес к сульфидам свинца обусловлен возможностью создания на их основе тонкопленочных солнечных элементов, фотоприемников и фоторезисторов, температурно-чувствительных датчиков, детекторов в инфракрасной области спектра (от 850 до 3100 нм) [1—3]. Поэтому актуальным является получение пленок сульфидов свинца с заданной структурой и свойствами методом пиролиза аэрозоля растворов тиомочевинных координационных соединений (ТКС) [4].

Ранее нами были изучены процессы комплексообразования в водных растворах хлоридов олова, свинца и тиомочевины, а также установлено влияние состава и деструкции образующихся ТКС на процесс осаждения и фазовый состав пленок PbS [5]. Целью данной работы является исследование микроструктуры поверхности пленок сульфида свинца, полученных методом пиролиза аэрозоля растворов тиомочевинных координационных соединений, в зависимости от температуры осаждения и концентрации тиомочевины в исходном растворе.

## ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Синтез пленок сульфидов свинца осуществляли методом пиролиза аэрозоля водных растворов тиомочевинных координационных соединений. Для получения ТКС использовали хлорид свинца PbCl<sub>2</sub> марки «х. ч.» и тиомочевину N<sub>2</sub>H<sub>4</sub>CS (thio) марки «ос. ч.». Координационные соединения синтезировали при комнатной температуре в водном растворе, содержащем 0.04 моль/л хлорида свинца (II) и тиомочевину (0.08—0.2 моль/л). Известно [5, 6], что в этих условиях в растворе образуются координационные соединения состава [Pb (thio)  $_2$ Cl<sub>2</sub>].

Раствор ТКС металлов распыляли при помощи пневматической форсунки на нагреваемую подложку с последующей термической деструкцией комплексных соединений с образованием сульфида. Температуру синтеза образцов (T<sub>n</sub>) варьировали от 570 до 770 К. В качестве подложек были использованы пластины ситалла.

Исследования морфологии поверхности, построение гистограмм распределения высот и анализ характеристик рельефа поверхности определяли методами растровой электронной микроскопии (РЭМ) на приборе Jeol JSM-6510LV и атомно-силовой микроскопии (АСМ) — SOLVER P47. Использовались кремниевые кантилеверы NSG-11 производства NT-MDT. Параметры морфологии поверхности получены аппаратными средствами атомно-силового микроскопа.

Метод РЭМ позволяет сформировать представление о бо́льшей поверхности образца за короткий промежуток времени. В то время как ACM — более информативен при исследовании отдельных неоднородностей микроструктуры поверхности с точностью до 0.1 нм и позволяет получить информацию об их высоте [7].

# РЕЗУЛЬТАТЫ И ИХ ОБСУЖДЕНИЕ

На рис. 1 приведены сканы поверхности и гистограммы плотности распределения высот в пределах сканируемого участка, полученные в режиме регистрации рельефа методом ACM, иллюстриру-



**Рис. 1.** АСМ – сканы поверхности (*a*, *b*, *d*) и гистограммы плотности распределения значений высот (*б*, *c*, *e*) пленок PbS, синтезированных при Tn 570 (*a*, *b*), 670 (*b*, *c*) и 770 К (*d*, *e*)



Рис. 2. Микрофотографии поверхности пленок PbS, синтезированных при 570 (а) и 720 К (б).

ющие морфологию поверхности пленок PbS, синтезированных при  $T_n$  в диапазоне 570—770 К при соотношении исходных компонентов 1 : 4.

Морфология поверхности пленок при T<sub>п</sub> = 570 К представляет собой совокупность зерен с произвольными формой, латеральными размерами и высотой (рис. 1*a*). Средний размер — 350 нм. Поверхность отдельных зерен обладает волнистым переходом высот, который может быть обусловлен процессом испарения растворителя, протекающим параллельно с процессом нанесения последующих слоев материала.

Микроструктура поверхности пленок, синтезированных при  $T_n = 670$  К, сформирована плотноупакованными зернами с ярко выраженными границами и с средним размером 250 нм (рис. 1*в*).

Повышение T<sub>п</sub> до 720 К приводит к появлению в микроструктуре поверхности зерен — латеральных элементов первого уровня, на поверхности которых хорошо просматриваются субзерна элементы второго уровня. Средний размер элементов первого и второго уровня составляет 300 и 100 нм соответственно. При этом наблюдается эффект «размывания» границ между зернами за счет их развитой поверхности.

Дальнейшее увеличение Т<sub>п</sub> до 770 К не сопровождается принципиальными изменениями в характере формирования морфологии поверхности пленок (рис. 1*д*). Наблюдается усиление эффекта уменьшения поверхности межзеренных границ. Средний размер зерен и субзерен составляет 350 и 140 нм соответственно.

Из анализа графиков распределения высот (рис. 16, *г*, *е*) следует, что высота наибольшего количества зерен (h) в пределах сканируемого участка изменяется незначительно от 72 до 60 нм для пленок, полученных при температурах 570 и 770 К, соответственно (табл. 1).

Т <sub>п</sub> , К	Размер частиц, нм	h, нм	Δ, нм	Ra, нм
570	350	72	153.9	19.6
670	250	74	108.8	8.3
720	300/100	55	118.9	13.9
770	350/140	60	121.7	14.4

Таблица 1. Структурные параметры пленок PbS, полученных при соотношении исходных компонентов 1:4

В табл. 1 приведены параметры морфологии поверхности синтезированных образцов PbS. Анализ приведенных данных показал нелинейную зависимость значения перепада высот рельефа в пределах участка сканирования ( $\Delta$ ) от температуры синтеза пленок. В диапазоне температур от 570 К до 670 К происходит снижение перепада высот рельефа поверхности от 153.9 до 108.8 нм соответственно. Дальнейшее увеличение Т<sub>п</sub> приводит к формированию рельефа с бо́льшим значением перепада высот — 118.9 нм при 720 К и 121.7 нм при 770 К.

Аналогичная нелинейная зависимость характерна и для значения шероховатости поверхности пленок с экстремумом в точке, соответствующей образцу с  $T_n = 670$  K.

На рис. 2 представлены электронно-микроскопические изображения пленок при T<sub>п</sub> 570 (рис. 2*a*) и 720 К (рис. 2*б*). Из анализа микрофотографий следует, что для морфологии поверхности пленок, синтезированных при 570 К, характерна высокая плотность неоднородностей рельефа, средний размер которых составляет 200 нм. Морфология поверхности пленок при T<sub>п</sub> 720 К является однородной, плотной и не содержит видимых дефектов. Средний размер неоднородностей рельефа — 160 нм.

Расхождения в значениях латерального размера неоднородностей рельефа объясняется особенностями используемых методов диагностики морфологии поверхности и, в частности, относительно низкой чувствительностью метода РЭМ к границе зерен.

На рис. 3 приведены сканы поверхности для пленок PbS, полученных при температуре 620 К и соотношениях исходных компонентов PbCl<sub>2</sub> и  $N_2H_4CS$  1 : 2 и 1 : 5 соответственно. Из анализа рисунков следует вывод о зависимости характера микроструктуры поверхности пленок от содержания тиомочевины в распыляемом растворе. Увеличение доли сульфидирующего агента приводит к более плотной упаковке зерен микроструктуры поверхности и менее развитому рельефу. Значения основных параметров морфологии поверхности приведены в табл. 2. Значение шероховатости

и перепада высот меняются в диапазоне от 13.6 до 9.7 нм и от 132.5 до 106 нм соответственно. Следует отметить, что независимо от соотношения компонентов  $PbCl_2$  и  $N_2H_4CS$  в распыляемом растворе происходит формирование пленок PbS кубической модификации.

Структурные	Соотношение PbCl <sub>2</sub> и N <sub>2</sub> H <sub>4</sub> CS в распыляемом растворе		
параметры	1:2	1:5	
Размер частиц, нм	250	175	
Ra, нм	13.6	9.7	
Δ, нм	132.5	106	
h, нм	58	45	

Таблица 2. Структурные параметры пленок PbS, полученных из растворов с различным соотношением исходных компонентов (T<sub>n</sub> = 620 K)

#### ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Методом пиролиза аэрозоля растворов тиомочевинных координационных соединений в диапазоне температур 570—770 К получены пленки сульфида свинца.

Показана зависимость морфологии поверхности от температуры синтеза. При повышении температуры осаждения происходит формирование



Рис. 3. АСМ – сканы поверхности пленок PbS, синтезированных при 620 К при соотношениях компонентов (PbCl<sub>2</sub> и  $N_2H_4CS$ ) 1 : 2 (*a*), 1 : 5 (*б*)

пленок PbS с более совершенной структурой и плотной упаковкой зерен. При этом пленки с наиболее однородной и плотной упаковкой зерен и минимальными значениями перепада высот и шероховатости получены при 670 К.

Установлено, что с повышением концентрации тиомочевины в распыляемом растворе осаждаемые пленки PbS характеризуются более плотной упаковкой зерен микроструктуры поверхности и менее развитым рельефом.

Работа выполнена в рамках ФЦП «Научные и научно-педагогические кадры инновационной России» на 2009—2013 годы. (Соглашение № 14. В37.21.0821).

Результаты получены на оборудовании ЦКПНО ВГУ.

### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Алешин А. Н., Любота В. Н., Мандель В. Е. и др. // Оптический журнал. 2004. Т. 71. № 7. С. 19—23.

2. *Uhuegbu C. C.* // Canadian Journal on Scientific and Industrial Research. 2011. T. 2. № 6. C. 230—241.

3. Гременок В. Ф., Рудь В. Ю., Рудь Ю. В. и др. // ФТП. 2011. Т. 45. № 8. С. 1084—1089.

4. *Семенов В. Н., Наумов А. В.* // Вестн. ВГУ. Серия химия, биология. 2000. № 2. С. 50—55.

5. Семенов В. Н., Овечкина Н. М. // ЖПХ. 2011. Т. 84. Вып. 12. С. 1950—1956.

6. Семенов В. Н., Овечкина Н. М., Волков В. В. // Вестник Воронежского государственного университета. Сер.: Химия. Биология. Фармация. 2010. № 2. С. 36—40.

7. *Рыков С. А.* Сканирующая зондовая микроскопия полупроводниковых материалов и наноструктур / под. ред. В. И. Ильина, А. Я. Шика. С-Пб.: Наука, 2001. 53 с.

Самофалова Татьяна Владимировна — к. х. н., ассистент кафедры общей и неорганической химии, Воронежский государственный университет, тел.: (4732) 208610, e-mail: TSamofalova@bk.ru

Овечкина Надежда Митрофановна — ассистент кафедры химии, фармацевтический факультет, Воронежская государственная медицинская академия имени Н. Н. Бурденко; e-mail: nadezhda.ovechkina@rambler.ru

Харин Алексей Николаевич — к. ф.-.м. н. директор ЦКПНО, Воронежский государственный университет, тел.: (473) 2207548, e-mail: a\_kharin@mail.ru

Семенов Виктор Николаевич — д. х. н, профессор кафедры общей и неорганической химии, химический факультет, Воронежский государственный университет, тел.: (473) 2208610

Samofalova Tatyana V. — Cand. Sci. (Chem.), Assistant Professor of the Department of General and Inorganic Chemistry, Voronezh State University; tel.: (473) 2208610, e-mail: TSamofalova@bk.ru

*Ovechkina Nadezhda M.* — Assistant Professor of the Department of Chemistry, Pharmaceutical Faculty, Voronezh N. N. Burdenko State Medical Academy; e-mail: nadezhda.ovechkina@rambler.ru

*Kharin Alexey N.* — Cand. Sci. (Phys.-Math.), Director of the Center of Collective Using the Scientific Equipments, Voronezh State University; tel.: (473) 207548, e-mail: a\_kharin@mail.ru

*Semenov Victor N.* — Dr. Sci. (Chem.), Professor, Head of Department of General and Inorganic Chemistry, Voronezh State University; tel.: (473) 2208610.