Министерство образования и науки Российской Федерации ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ «САРАТОВСКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ Н.Г. ЧЕРНЫШЕВСКОГО»

Кафедра физики полупроводников

Исследование оптических свойств и микроструктуры сульфида свинца

АВТОРЕФЕРАТ БАКАЛАВРСКОЙ РАБОТЫ

студентки 4 курса 412 группы

направления 11.03.04 «Электроника и наноэлектроника»

факультета нано- и биомедицинских технологий

Дудкиной Марии Николаевны

Научный руководитель		
профессор, д.фм.н., профессор		А.Г. Роках
должность, ученая степень, ученое звание	подпись, дата	инициалы, фамилия
Зав. кафедрой		
профессор, д.фм.н., профессор		А.И. Михайлов
должность, ученая степень, ученое звание	подпись, дата	инициалы, фамилия

Саратов 2018

введение

Сульфид свинца используется для создания фотоприёмников начиная с первой половины XX века. В начале он применялся в виде природных поликристаллов (галенита), которые в основном использовались для фотоприемников инфракрасной (ИК) области спектра. В изготовления лабораторных исследованиях, выполненных кафедре физики на полупроводников, сульфид свинца входил в состав твёрдого раствора в поликристаллические пленки CdS - PbS. В этих исследованиях было показано что, несмотря на сравнительно малое содержание (10% весовых) сульфид свинца оказывал существенное влияние на оптические спектры указанных плёнок. Это послужило причиной для отдельного исследования оптических свойств сульфида свинца. Поскольку свойства полупроводников, в частности полупроводниковых плёнок, зависят от технологии ИХ приготовления, необходимо установление взаимосвязи между структурными, электрофизическими и оптическими свойствами изучаемых объектов. Целью настоящей работы исследование оптических является спектров И микроструктуры порошкового PbS и КТ на его основе. Для достижения поставленной цели решались следующие задачи:

- Исследование микрофотографий поверхности плёнок;
- Исследование рентгеновских спектров и состава плёнок;
- Исследование спектров отражения и пропускания.

ОСНОВНОЕ СОДЕРЖАНИЕ РАБОТЫ

В мультизèренном слое полученных химически наночастиц PbS (50-70 nm) наблюдались максимумы поглощения 7, 10, 17 μm, которые интерпретированы электронными переходами по правилам квантования энергии для квантовых точек.

С развитием технологий полупроводниковых наноразмерных и субмикронных частиц активно ведутся исследования по созданию на их основе

2

приборных, например, мультизѐренных, структур. При этом большинство работ посвящены широкозонным полупроводникам A²B⁶ с исследованиями типичных для них явлений фотопроводимости, фото- и катодолюминесценции. Представляют, однако, научный и практический интерес исследования узкозонных полупроводников, спецификой которых является наличие в них суперлѐгких и суперподвижных электронов, что приводит, в частности, к проявлению плазменного резонанса в длинноволновой области наночастиц узкозонный субфазы Pb_xCd_{1-x}S.

Изучение этих явлений в частицах и на их границах в мультизеренной структуре может позволить решать задачи регистрации и получения излучений в средней и дальней инфракрасной областях спектра.

Мультизѐренная структура представляла собой электроосаждѐнный на стеклянную с ITO подложку близкой к кубической форме наночастиц (40 – 70 нм) PbS, полученных химической реакцией гидроксида натрия и нитрата свинца в водном растворе. Контроль формы и размеров частиц в мультизѐренном слое проводился на сканирующем туннельном микроскопе Nanoeducator – 2 – NT – MDT (СТМ-изображение, рисунок 1 (а)) и на сканирующем электронном микроскопе (СЭМ-изображение, рисунок 1,(b)).





Рисунок 1 – Микроизображения образцов: *a* – типичная CTM-3D-топограмма мультизеренного слоя; *b* - СЭМ-изображение нанопорошка PbS с определением характерного размера зерен.

Слои на основе частиц PbS можно представить как совокупность кристаллитов с разной плотностью упаковки, при этом воздушные или иные прослойки между кристаллитами будут определять такой «рыхлость» структуры. Роль связующего между частицами, а также между частицами и подложкой будет играть «биндер» из органического поверхностно-активного вещества и растворителя, и, тем не менее, структуру такого покрытия будут определять частицы полупроводника PbS. Ha рисунке 2 показана рентгенограмма квантовых точек (КТ) PbS в толуоле с объемным содержанием 10 %, высаженных на поверхность стеклянной подложки и нанопорошка, полученного в коммерческих условиях химическим способом из водного раствора в виде наночастиц - кристаллитов. Исходный размер КТ (~4 нм) был значительно меньше самых мелких частиц порошка (50-70 нм по данным электронной микроскопии), уширение максимумов дифракции показало, что при осаждении средний размер КТ, определенный в соответствии с формулой Дебая - Шеррера, практически не изменялся, а уточненный размер частиц нанопорошка оказался порядка 15 нм.



Рисунок 2 Рентгенограмма КТ (1) и порошка PbS (2).

Из анализа спектров на рисунке 2 также следует присутствие в слое фазы окислов свинца, что говорит об активной роли кислорода, в том числе из окружающей среды, поскольку окисление нанопорошков PbS с размером частиц 10 – 20 нм, как обнаружено, начинается при температуре на 450 К ниже температуры начала окисления объемного сульфида свинца (870 К).

Измерения методом нарушенного полного внутреннего отражения (НПВО) проводились на ИК–Фурье спектрометре Nicolet 6700 с использованием приставки, позволяющей максимально снизить рассеяние света за счет плотного контакта образца с оптически более плотной средой.

Анализ спектра отражения в области плазменного резонанса проводился с использованием основных соотношений для круговой частоты $\dot{\omega}$ и длины волны $\lambda_{\dot{\omega}}$: $\dot{\omega}^2 = nq^2(m\dot{\epsilon})^{-1}$, $\lambda_{\dot{\omega}} = 2\pi c/\dot{\omega} = 2\pi cq^{-1}n^{-1/2}(m\dot{\epsilon})^{1/2}$, где: q – заряд электрона; c - скорость света. Спектр НПВО мультизёренного слоя PbS представлен на рисунке 3.



Рисунок 3 – Спектр НПВО мультизёренного слоя PbS.

На мультизѐренном слое PbS не удалось надѐжно наблюдать сигнал отражения, и был использован более чувствительный метод HПВО. На рисунке 3 представлен спектр отражения (HПВО) для мультизѐренного слоя PbS, где наблюдается несколько минимумов: 17, 10, 7 μ m. Полученные спектральные зависимости явно не соответствуют обычно получаемым картинам: плазменно-резонансным (рисунок 3) или интерференционным.

С учётом того, что для PbS $m/m_0 \ll 1$ и Λ может иметь относительно большие значения, его наночастицы 50-70 nm (рисунок 1) можно рассматривать как квантовые точки (КТ). Тогда можно считать, что значения энергии электронных переходов должны подчиняться правилам квантования для КТ с размером *a*, и энергетический спектр подчиняется формуле:

$$E = \frac{h^2(i^2 + k^2 + l^2)}{2ma^2}$$

где: *i*, *k*, *l* = 1, 2, 3... – числа, соответствующие номерам уровней (подзон) переходов. Вычисления по этой формуле для значений *m*=0.055*m*₀ и *a*=50 nm дают ряд величин максимумов поглощения для первых четырѐх разрешѐнных уровней (подзон): 34, 17, 10, 7 μ m, что хорошо соответствует данным минимумов НПВО рисунка 10, кроме длины волны 34 микрометра, которая аппаратно не разрешена.

Таблица 1 – Сводка литературных данных по PbS

E_g, eV	$\dot{\epsilon}/\dot{\epsilon}_0$	λ _r ,	m/m_0	Λ,	n
		μ m		nm	<i>c</i> , cm ⁻³
0,38	17	3,1	0,055	22	1
					017

Здесь: *n* – концентрация электронов в зоне проводимости;

Ед – ширина запрещенной зоны;

 $\lambda_r[\mu m] = 1,24/E_g[eV]$ — «красная» граница спектра собственного поглощения;

m/*m*₀ – отношение эффективной массы электрона в зоне проводимости к его массе «покоя»;

λώ – длина волны плазменного резонанса;

 $\Lambda = h(2mE)^{-1/2}$ – длина волны де Бройля для электрона (h – постоянная Планка,

Е – энергия электрона, отсчитанная от уровня Ферми);

 $n_c = (\Lambda)^{-3}$ – критическое (для кулоновского взаимодействия) значение концентрации электронов.

На рисунке 4 показан спектр оптического пропускания квантовых точек и порошка сульфида свинца. Мы видим, что в области 3500 нм существует серия из двух минимумов, напоминающая экситонную. Имеется менее выраженная серия в области 4250 нм, которая может быть связанна со второй экситонной серией сульфида свинца. Аналогичные результаты наблюдались в недавно опубликованной работе. Для удобства сравнения ниже приводится отрывок из этой статьи.



Рисунок 4 – График оптического пропускания КТ сульфида свинца, порошка сульфида свинца и слюды.

Из сравнения полученных нами результатов для сульфида свинца с опубликованными для CdS-PbS мы видим практически полное отражение спектрального отражения экситонных серий для этих двух веществ, включающих в свой состав сульфид свинца.

Из проведенных исследований следует отметить несколько основных свойств пленок PbS и CdS-PbS:

1 Порошок сульфида свинца, который классифицировался изготовителем, как аморфный, обнаруживает микро - и наноструктуру, о чем можно судить по микроскопическим и рентгено исследованиям (рисунок 86 и рисунок 9).

2 Спектры отражения обнаруживает минимумы, которые согласно расчетам могут быть обусловлены плазменным резонансом носителей заряда (для порошка сульфида свинца).

3 Вблизи края основного оптического поглощения обнаружены серии, напоминающие экситонные, хотя проявление экситонов в узкозонном полупроводнике при комнатной температуре может быть подставлено под сомнение, следует отметить, что мы имеет дело с квантово размерными структурами, в которых такие проявления наблюдались рядом исследователей.

Характерным для вышеописанных результатов, является практически полное совпадение спектров экситонов с результатами, опубликованными в

статье. Указанный факт, на наш взгляд, не является случайным совпадением. Он может свидетельствовать о наличии фазы «чистого» сульфида свинца в пленках CdS-PbS. Как было показано сотрудниками кафедры физики полупроводников (Роках А.Г., Шишкин М.И.) в ближней ИК области спектра имеется широкие полосы люминесценции, говорящие о том, что твердый раствор CdS в PbS, является непрерывным, а состоит из отдельных фаз. Теперь к числу этих фаз можно отнести и фазу «чистого» сульфида свинца, что до сих пор не являлось очевидным.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Проведенные исследования микроструктуры и оптических свойств порошка и квантовых точек сульфида свинца, носящие предварительный характер, показали наличие следующих закономерностей:

 Аморфный, по мнению изготовителя, порошок сульфида свинца имеет нано – и микроструктуру.

2) Элементы наноструктуры порошка сульфида свинца можно рассматривать как квантовые точки вследствие большой длины волны де Бройля для электронов проводимости (малой эффективной массы носителей заряда) в этом материале.

 В предположении вклада квантовых точек в состав порошка сульфида свинца положение минимумов спектра отражения подчиняется известным закономерностям.

4) Для квантовых точек сульфида свинца обнаружены две спектральные серии, которые можно отнести к экситонным. Эти серии по своему спектральному положению совпадают с недавно опубликованными для поликристаллических пленок CdS – PbS. Следует отметить, что проявление экситонов для такого узкозонного полупроводника, как PbS, при комнатной температуре известны из литературных данных.

9

5) Указанные в пункте 4 закономерности также указывают на наличие отдельной фазы «чистого» сульфида свинца в пленках CdS – PbS.