DOI: 10.17725/rensit.2024.16.387

Электрофизические и температурные характеристики

тонких слоёв квантовых точек Ag₂S Мазинов А.С., Тютюник А.С., Гурченко В.С.

Крымский федеральный университет им. В.И. Вернадского, https://cfuv.ru/

Симферополь 295007, Российская Федерация

E-mail: mazinovas@cfuv.ru, tyutyunikas@mail.ru, gurchenko_v@mail.ru

Поступила 02.05.2024, рецензирована 06.05.2024, принята 09.05.2024

 Π редставлена действительным членом РАЕН С. Π . Губиным

Аннотация: В работе представлено исследование электрофизических свойств тонких плёнок коллоидных квантовых точек сульфида серебра (КТ Ag_2S/SiO_2) и квантовых точек сульфида серебра, декорированных плазмонными наночастицами золота (КТ $Ag_2S/SiO_2/Au$). Проведено исследование температурных зависимостей проводимости в диапазоне температур от 300 до 360 К. Были получены значения энергии активации из линейных аппроксимаций вольт-амперных характеристик в координатах Аррениуса. Показано, что декорирование КТ Ag_2S/SiO_2 плазмонными наночастицами золота приводит к увеличению ширины запрещенной зоны с 0.29 до 0.89 эВ. В работе рассчитан фактор идеальности и определены основные механизмы проводимости представленных тонкоплёночных структур. Показано, что декорирование КТ Ag_2S/SiO_2 наночастицами Au приводит к изменению типа проводимости. Согласно модели $Motta-\Gamma$ ерни рассчитана подвижности носителей заряда.

Ключевые слова: квантовые точки, сульфид серебра, энергия активации, подвижность носителей заряда

УДК 537.312.6, 538.935, 53.096

Благодарности: Исследование выполнено за счёт гранта Российского научного фонда № 23-22-10007 и региона Крым.

Для цитирования: Мазинов А.С., Тютюник А.С., Гурченко В.С. Электрофизические и температурные характеристики тонких слоёв квантовых точек Ag_2S . *РЭНСИТ: Радиоэлектроника. Наносистемы. Информационные технологии*, 2024, 16(3):387-394. DOI: 10.17725/rensit.2024.16.387.

Electrophysical and temperature characteristics of Ag₂S quantum dots thin layers

Alim S. Mazinov, Andrey S. Tyutyunik, Vladimir S. Gurchenko

V.I. Vernadsky Crimean Federal University, https://cfuv.ru/

Simferopol 295007, Russian Federation

E-mail: mazinovas@cfuv.ru, tyutyunikas@mail.ru, gurchenko_v@mail.ru

Received May 02, 2024, peer-reviewed May 06, 2024, accepted May 09, 2024

Abstract: This paper presents a study of the electrical properties of colloidal silver sulfide quantum dots thin films (Ag_2S/SiO_2 QDs) and silver sulfide quantum dots decorated with Au plasmon nanoparticles ($Ag_2S/SiO_2/Au$ QDs). A study of the conductivity temperature dependences was carried out in the temperature range from 300 to 360 K. The activation energy values were obtained from linear approximations of the current-voltage characteristics in Arrhenius coordinates. It has been shown that decorating Ag_2S/SiO_2 QDs with Au plasmon nanoparticles leads to an increase in the band gap from 0.29 to 0.89 eV. In this work, the ideality factor is calculated and the main conductivity mechanisms of the presented thin-film structures are determined. It has been shown that decorating Ag_2S/SiO_2 QDs with Au plasmon nanoparticles leads to a change in the conductivity type. According to the Mott-Gurney model, the charge carriers mobility is calculated.

Keywords: quantum dots, silver sulfide, activation energy, charge carrier mobility UDC 537.312.6, 538.935, 53.096

Acknowledgments: This work has been supported by the grants the Russian Science Foundation, RSF 23-22-10007 and Crimea region.

For citation: Alim S. Mazinov, Andrey S. Tyutyunik, Vladimir S. Gurchenko. Electrophysical and temperature characteristics of Ag₂S quantum dots thin layers. RENSIT: Radioelectronics. Nanosystems. Information Technologies, 2024, 16(3)387-394e. DOI: 10.17725/j.rensit.2024.16.387.

Содержание

- 1. Введение (388)
- 2. Материалы и методы (389)
- 3. Результаты и обсуждение (389)
 - 3.1. Расчёт энергии активации (389)
 - 3.2. Определение доминирующего механизма проводимости (391)
- 4. Заключение (392) Λ итература (393)

1. ВВЕДЕНИЕ

В последние годы исследователи уделяют большое внимание свойствам наноструктур, реализованных на базе полупроводниковых коллоидных квантовых точек (КТ). Особый интерес вызывают новые структурные, электрические и оптические свойства, полученные посредством включения проводящих полупроводниковых наноматериалов в структуру КТ [1-4]. Наряду с этим интерес к коллоидным КТ обусловлен квантово-размерным эффектом, который определяет уникальные свойства квантовых точек. В частности, изменение размера КТ позволяет управлять положением пиков фотолюминесценции [5,6]. Как следствие коллоидные квантовые точки выступают в качестве активных элементов нового поколения фотодетекторов [3], ИК сенсоров [7], солнечных элементов [8,9], фототранзисторов [4]. При этом использование коллоидных растворов позволяет получить необходимые для приложений тонкие плёнки такими методами спин-коатинг, дип-коатинг, технология Лэнгмюра-Блоджетт и т.п. [3,4,9].

Полупроводниковые коллоидные серебра сульфида (Ag_2S) являются перспективными материалами с точки зрения их использования в качестве активных слоёв в современной электронике [9-11]. Преимуществом использования квантовых точек на

сульфида серебра является его малая токсичность и высокая эффективность. Квантовые точки Ag₂S характеризуются высоким коэффициентом поглощения и излучения электромагнитной энергии, высокой химической стабильностью и шириной запрещенной зоны порядка 0.9-1.1 эВ [12,13]. Исследователями было показано, что изменение размера частиц сульфида серебра позволяет варьировать ширину запрещенной зоны. Уменьшение среднего размера наночастиц $Ag_2Sc\sim500$ нм до ~60 нм приводит к увеличению ширины запрещенной зоны Ед с 0.88 до 1.21 эВ, что может быть использовано в устройствах [14].установлено фотовольтаики Также существенное влияние размерного эффекта и химической структуры на транспорт носителей частности, заряда. квантово-размерный эффект проявляется в виде закономерностей в процессах возбуждения и распада экситонов [8]. Достижение высоких значений подвижности носителей заряда также тесно связано с выбором поверхностного лиганда КТ, в том числе с использованием плазмонных наночастиц [6,9,12].Однако исследования процессов переноса заряда коллоидных квантовых точек литературе встречаются крайне редко. Отметим, что исследование КТ Ag₂S в основном посвящены люминесцентным, оптическим и фотокаталитическим свойствам, тогда как исследования механизмов образования и распада экситонов и механизмов проводимости в таких структурах являются актуальными и исследованы не в полной мере.

Данная работа направлена на исследование проявлений плазмон-экситонных взаимодействий при температурном воздействии для сэндвич структур и посвящена исследованию электрофизических свойств тонких плёнок КТ Ад, S, покрытых молекулами (3-меркаптопропил)триметоксисилана (MPTMS), также

декорированных сферическими наночастицами Au (НЧ Au). Работа направлена на исследование механизмов проводимости коллоидных КТ Ag₂S. Представленные здесь материалы являются развитием исследований электрофизических параметров сэндвич структур на основе плёнок КТ Ag₂S/SiO₂ и КТ Ag₂S/SiO₂/Au, о которых нами сообщалось ранее [15].

2. МАТЕРИАЛЫ И МЕТОДЫ

Объектами исследований служили коллоидные Ag₂S, приготовленные квантовые точки методами водного синтеза [15,16]. Методика синтеза коллоидных квантовых точек Ag₂S/SiO₂ заключалась в смешивании водных растворов нитрата серебра (AgNO₃) и (3-меркаптопропил)-(MPTMS) триметоксисилана мондялом соотношении 1:2 при рН 10. Далее в реакционную смесь добавляли водный раствор сульфида натрия (Na₂S) в молярном соотношении к AgNO₃

Методика синтеза коллоидных квантовых Ag₂S/SiO₂, декорированных поверхности плазмонными НЧ Аи заключалась в следующем. Отдельно были синтезированы плазмонные НЧ Аи средним размером ~2-3 нм. Наночастицы золота были получены в ходе реакции восстановления золотохлорводородной кислоты (HAuCl 1 µM) водным раствором боргидрида натрия (NaBH, 0.2 мМ) в присутствии цетилтриметиламмония бромида (ЦТАБ 40 мМ) [17,18]. Декорирование поверхности КТ Ag₂S/SiO₂ плазмонными НЧ Au осуществляли дополнительной функционализации интерфейсов КТ аминогруппами. В частности,

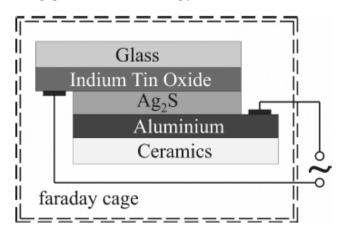


Рис. 1. Схема сэндвич-структуры в измерительной камере.

производили внесение этанольного раствора (3-аминопропил)-триметоксисилана (APTMS) в коллоидный раствор КТ Ag₂S/SiO₂. Далее осуществляли смешивание КОЛЛОИДНЫХ растворов НЧ Au и КТ Ag, S/SiO, в соотношении ~ 6:1 соответственно (далее КТ Ag₂S/SiO₂/Au) [17,18].

Формирование тонких плёнок КТ Ag₂S/ КТ Ag₂S/SiO₂/Au осуществляли методом полива на проводящие подложки [19]. Исследование электрических параметров тонких плёнок квантовых точек было реализовано путем формирования сэндвич-структур Al-Ag₂S/SiO₂-ITO и Al-Ag₂S/SiO₂/Au-ITO (рис. 1) [20]. Проводящие подложки алюминия и оксида индия-олова (ІТО), были получены методом магнетронного напыления. Удельное сопротивление ITO составляло 16-18 Ом/кв, в свою очередь сопротивление алюминия - 20 Ом/ кв. Исходный раствор исследуемых материалов в объёме 0.4 мл наносился на поверхность подложек, геометрические параметры которых составляли -10×10 мм.

Проводящие свойства. TOM числе температурные зависимости проводимости исследуемых структур измерялись при помощи анализатора полупроводников Keysight В1500А. Исследование проводящих свойств осуществлялось посредством анализа вольтамперных характеристик (ВАХ). Измерения проводились в диапазоне напряжений от -1 до 1 В. Исследование температурных зависимостей реализовано при помощи экранированной (клетка Фарадея), помещённой муфельную печь. Температурный диапазон составлял от 300 до 360 К.

3. РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

3.1. Расчёт энергии активации

В ходе проведения температурных измерений, в условиях прикладываемого к исследуемому образцу электрического $R\Lambda O\Pi$ напряжённости ($E < 10^2 \, \text{B/cm}$), было обнаружено, что температурная зависимость проводимости подчиняется известному экспоненциальному закону [21]:

$$\sigma = \sigma_0 e^{\frac{-E_a}{2kT}},\tag{1}$$

где $E_{_{a}}$ - энергия активации, σ - электропроводность исследуемого материала, k – постоянная Больцмана. Энергия активации в таком случае

$$E_a = \frac{2kT_1T_2}{T_2 - T_1} \ln \frac{\sigma}{\sigma_0},\tag{2}$$

где T_1 , T_2 – начальная и конечная температуры соответственно; о и о - электропроводности исследуемого материала при начальной и конечной температуре.

Таким образом, ДΛЯ тонкопленочных коллоидных квантовых точек значение энергии активации составило: КТ Ag₂S/SiO₂ - 0.3 эВ и КТ $Ag_2S/SiO_2/Au - 0.87$ эВ. Отметим, что декорирование КТ Ag₂S/SiO₂ плазмонными наночастицами золота приводит к увеличению ширины запрещённой зоны.

электрофизические Рассмотрим далее свойства исследуемых тонкопленочных структур KT Ag₂S/SiO₂ и KT Ag₂S/SiO₂/Au в области более высоких приложенных полей (E > 10² B/ см). На Рис. 2 представлены вольт-амперные характеристики в температурном диапазоне (BAXT) плёнок Ag₂S, сформированных в виде сэндвич структуры ITO-Ag₂S/SiO₂-Al и ITO- $Ag_{2}S/SiO_{2}/Au-Al$. Отметим, что для КТ $Ag_{2}S/SiO_{2}$ SiO₂ наблюдается уменьшение проводимости при увеличении температуры (Рис. 2a). В свою очередь при возрастании температуры проводимость КТ Ag₂S/SiO₂/Au увеличивается, что может быть связано с тепловым возбуждением носителей заряда и обусловлено проявлением плазмон-экситонного взаимодействия в системе KT $Ag_2S/SiO_2/Au$ (Рис. 2*b*).

Ранее нами было показано, что при температуре 300 К коллоидные КТ Ag₂S/SiO₂/ Au имеют BAX близкую к линейной, что определяется омической проводимостью этой

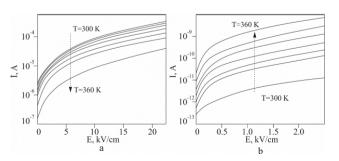


Рис. 2. BAXT тонкопленочных $KTAg_2S/SiO_2-(a)$ и $KT Ag_2S/SiO_2/Au - (b)$.

структуры [15]. Воздействие электромагнитным излучением видимого диапазона приводит к нелинейности ВАХ и изменению типа проводимости сэндвич структуры с омического на барьерный [15].

В данной работе мы наблюдаем схожее проявление изменения типа проводимости структуры ITO-Ag₂S/SiO₂/Au-Al. Аналогично предыдущим исследованиям, при температуре 300 К наблюдается идентичная, практически линейная ВАХ, однако нагреве структуры прослеживается увеличение нелинейности характеристики. Нелинейная ВАХ указывает на формирование барьерной структуры, В которой протекающий ток определяется инжекцией носителей заряда через барьер. Поэтому можно заключить, что в сэндвич структуре ITO-Ag₂S/SiO₂/Au-Al также возникает барьер Шоттки на границе контакта Al-Ag₂S/ SiO₂, аналогично структуре ITO-Ag₂S/SiO₂-Al. Механизм проводимости по типу эмиссии Шоттки [22, 23] и описывается уравнением (3):

$$J = A^* T^2 \exp\left\{\frac{-e\left[\varphi_b - \sqrt{eE/(4\pi\varepsilon_r\varepsilon_0)}\right]}{kT}\right\}, \quad (3)$$

где I – плотность тока; A^* – эффективная константа Ричардсона (т - эффективная масса носителей заряда; h – постоянная Планка); T – абсолютная температура; e – заряд электрона; $\varphi_{\rm b}$ – высота барьера Шоттки; E – напряжённость электрического поля; ε – динамическая диэлектрическая проницаемость; ε_0 – диэлектрическая постоянная; k – постоянная

$$A^* = 4\pi e m^* k^2 / h^3. (4)$$

Для определения механизма проводимости, построим ВАХТ в координатах Шоттки $\ln J(\sqrt{E})$ (**Рис. 3**) [24,25]. Наклон линейных

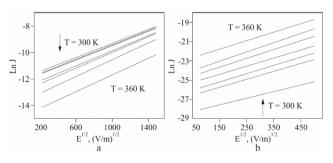


Рис. 3. BAXT в координатах Шоттки КТ Ag₂S/ $SiO_2 - (a) u KT Ag_2S/SiO_2/Au - (b)$.

аппроксимаций ВАХТ меняется в зависимости от температуры.

Исходя из значений угла наклона линейных аппроксимаций, в координатах Шоттки можно вычислить значение ε , воспользовавшись уравнением (3) [26]:

$$\varepsilon_r = \frac{e^3}{4\pi\varepsilon_0 b^2 k^2 T^2},\tag{5}$$

где *b* – тангенс угла наклона линейных аппроксимаций BAXT в координатах Шоттки.

Для оценки влияния нагрева на величину тока в исследуемых плёночных структурах счёт возбуждения носителей проводимости, ВАХТ могут быть рассмотрены в рамках теории термоэлектронной эмиссии [27,28]. В свою очередь ток, обусловленный тепловым возбуждением носителей заряда, будет описываться выражением (6):

$$J = A^* T^2 \exp\left(\frac{-E_a}{kT}\right),\tag{6}$$

где $E_{_{a}}$ – энергия активации носителей заряда. Прологарифмировав (6), получим (7):

$$\ln J = \ln(A^*T^2) - \frac{E_a}{kT}.\tag{7}$$

Представление ВАХТ координатах Аррениуса (lnI и (kT)-1), позволит найти значение энергии активации носителей заряда (Рис. 4) [24]. В частности, энергия активации соответствует наклону линейных аппроксимаций ВАХТ.

По своей сути, энергия активации является эффективной высотой барьера Шоттки и описывается уравнением (7) [29]:

$$E_a = e\varphi_b - \sqrt{e^3 E / (4\pi\varepsilon_r \varepsilon_0)}.$$
 (8)

Значения энергии активации носителей заряда тонкопленочных КОЛЛОИДНЫХ КТ,

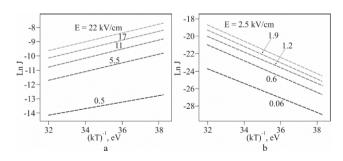


Рис. 4. BAXT в координатах Аррениуса KT $Ag_{s}S/$ $SiO_2 - (a) u KT Ag_2S/SiO_2/Au - (b)$.

вычисленные из линейных аппроксимаций ВАХТ в координатах Аррениуса, составило: КТ Ag₂S/SiO₂ – 0.29 эВ и КТ Ag₂S/SiO₂/Au – 0.89 эВ. Отметим, что значения энергии активации, полученные из линейных аппроксимаций ВАХТ координатах Аррениуса, коррелируются с результатами, полученными при помощи экспоненциального закона (уравнение 1).

3.2. Определение доминирующего механизма проводимости

Для определения механизма проводимости и оценки использования исследуемых материалов в органической электронике был рассчитан фактор идеальности п, который определялся по наклону линейной части прямого смещения графика ln(I)-V и рассчитывался из соотношения

$$\eta = \frac{e}{kT} \frac{dV}{d(\ln I)}.$$
 (9)

параметры идеального диода, у которого доминирующим является термоэлектронный эмиссионный механизм, фактор идеальности равен единице.

Полученные значения η для исследуемых плёночных структур Ад, В больше единицы (Таблица **2**). Следовательно, механизм проводимости таких соединений сложнее [31].

Определим доминирующий механизм проводимости, представив вольт-амперные логарифмической характеристики В (Рис. 5). В таком случае, зависимость тока отоннэжолидп то напряжения описывается типичным степенным законом $I \sim V^m$ [32], где т – значение наклона для каждой области приложенного напряжения характеризует кинетику носителей заряда.

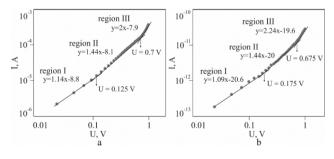


Рис. 5. Логарифм плотности тока как функция логарифма приложенного напряжения отрицательном смещении, где: $KT Ag_2S/SiO_2 - (a)$ и $KT Ag_2S/SiO_2/Au - (b)$.

Таблица 1

Meханизм проводимости КТ Ag₂S/SiO₂ и КТ Ag₂S/SiO₂/Au

Соединение	<i>m</i> 1	m2	m3	U(m1), B	<i>U</i> (<i>m</i> 2), B	U(m3), B
KT Ag ₂ S/SiO ₂	1.14	1.45	2	0 – 0.125	0.125 – 0.7	> 0.7
KT Ag ₂ S/SiO ₂ /Au	1.09	1.44	2.24	0 – 0.175	0.175 – 0.675	> 0.675

Рассматривая сэндвич структуру ITO-Ag₂S/ SiO_3 -Al, при температуре T = 300 K, мы можем выделить три региона характеризующие кинетику носителей заряда (Рис. 5а). Резистивный механизм проводимости, характеризующийся коэффициентом т, соответствует диапазону напряжений от 0 до 0.125 В (коэффициент *m*1, Таблица 1). Токовый режим с ограниченным пространственным зарядом (space charge limited conduction (SCLC))[30] работает в диапазоне напряжений от 0.125 до 0.7 В (коэффициент м2, Таблица 1). Третий диапазон, соответствующий переносу заряда за счет механизма trap charge conduction (TCLC) работает напряжениях более 0.7 В (коэффициент т3, Таблица 1) [30].

Анализируя сэндвич структуру ITO-Ag₂S/ SiO₂/Au-Al ранее было показано, что при температуре T = 300 K, доминирующим механизмом проводимости является резистивный механизм. При построении в логарифмической шкале зависимости плотности тока от напряжения, мы также получаем линейную характеристику, что определяется омической проводимостью. В свою очередь нагрев КТ Ag,S/SiO,/Au сопровождается увеличением нелинейности ВАХ – формированием барьера. В связи с этим рассмотрим механизмы проводимости сэндвич структуры ITO-Ag₂S/SiO₂/Au-Al при температуре T = 360 K (Рис. 5*b*). Можно выделить три региона отличающиеся углом наклона. Резистивный механизм проводимости КТ Ag₂S/ SiO₂/Au соответствует диапазону напряжений от 0 до 0.175 B (коэффициент *m*1, Таблица 1). Механизм SCLC преобладает в диапазоне напряжений от 0.175 до 0.675 В (коэффициент

Таблица 2 Энергия активации, фактор идеальности и кинетика носителей заряда КТ Ag₂S/SiO₂ и КТ Ag₂S/SiO₂/Au

Соединение	<i>Е</i> _а , эВ	Фактор идеальности η	$\mu_{\rm eff}$, ${ m M}^2~{ m B}^{\text{-1}}~{ m c}^{\text{-1}}$
KT Ag ₂ S/SiO ₂	0.29	3.39	3.81×10 ⁻⁷
KT Ag ₂ S/SiO ₂ /Au	0.89	1.37	1.25×10 ⁻¹⁰

м2, Таблица 1). Перенос заряда за счет механизма TCLC работает при напряжениях более 0.675 В (коэффициент м3, Таблица 1).

Параметр подвижности носителей заряда с ограниченным пространственным зарядом (SCLC) согласно модели Мотта-Герни [31], может быть описан следующим образом:

$$J_{SCLC} = \frac{9}{8} \varepsilon_0 \varepsilon_r \mu_{eff} \frac{V^2}{d^3}, \tag{10}$$

где ε_0 – диэлектрическая проницаемость вакуума; $\varepsilon_{_{\mathrm{r}}}$ – относительная диэлектрическая проницаемость материала; d-толщина плёнки; V– приложенное напряжение, а $\mu_{\rm eff}$ – эффективная подвижность заряда. Эффективная подвижность носителей заряда КТ Ag₂S/SiO₂ и КТ Ag₂S/ SiO₂/Au рассчитанная в соответствии с моделью Мотта-Герни представлена в Таблице 2.

4. ЗАКЛЮЧЕНИЕ

В результате исследования электрофизических свойств коллоидных КТ Ag₂S/SiO₂ и Ag₂S/SiO₂/ Аи подтверждены закономерности, указывающие на изменение типа проводимости с барьерной на омическую при декорировании Ag₂S/SiO₂ плазмонными наночастицами золота. Также установлено, что температурное воздействие сэндвич-структуру ITO-Ag₂S/SiO₂/Au-Al приводит к нелинейности ВАХ и изменению типа проводимости сэндвич-структуры с омического на барьерный. Показано, что проводимость сэндвич-структур ITO-Ag,S/SiO,-Al и ITO-Ag,S/ SiO₂/Au-Al определяется барьером Шоттки на границе КТ Ag₂S пленка-Al. С использованием двух методов были рассчитаны значения энергии активации процесса теплового возбуждения носителей заряда.

Показано, что декорирование КТ Ag₂S/ SiO₂ плазмонными наночастицами золота приводит к увеличению ширины запрещенной зоны с 0.29 до 0.89 эВ. Данный факт может быть обусловлен проявлением мелких ловушек плазмон-экситонного взаимодействия KT Ag₂S/SiO₂/Au, системе ЧТО косвенно

подтверждается уменьшением подвижности носителей заряда с 3.81×10^{-7} до 1.25×10^{-10} м²В-1с-1. Полученные результаты указывают на возможность разработки модельных диодных структур на основе коллоидных КТ Ag₂S/SiO₂ и Ag₂S/SiO₂/Au.

ЛИТЕРАТУРА

- 1. Alharthi SS, Alzahrani A, Razvi MAN, Badawi A, Althobaiti MG. Spectroscopic and Electrical Properties of Ag₂S/PVA Nanocomposite Films for Visible-Light Optoelectronic Devices. Journal of Inorganic and Organometallic Polymers and Materials, 2020, 30(1):3878-3885.
- 2. Cotta MA. Quantum Dots and Applications: What Lies Ahead? ACS Applied Nano Materials, 2020, 3(6):4920-4924.
- 3. Lei Y, Xu S, Ding M, Li L, Sun Q, Wang ZL. Enhanced Photocatalysis by Synergistic Piezotronic Effect Exciton-Plasmon and Interaction Based (Ag-Ag₂S)/BaTiO₃ on Heterostructures. Advanced Functional Materials, 2020, 30(51):2005716.
- 4. Gao H, Wang F, Wang S, Wang X, Yi Z, Yang H. Photocatalytic activity tuning in a novel Ag₂S/CQDs/CuBi₂O₄ composite: Synthesis and photocatalytic mechanism. Materials Research Bulletin, 2019, 115:140-149.
- Kubendhiran S, Bao Z, Dave K, Liu R-S. Microfluidic Synthesis of Semiconducting Colloidal Quantum Dots and Their Applications. ACSAppliedNanoMaterials, 2019, 2(4):1773-1790.
- Chand S, Sharma E, Sharma P. Phase change induced quantization in NIR emitting Ag₂S nanocrystals: structural and optical response for solar energy applications. Journal of Alloys and Compounds, 2019, 770:1173-1180.
- 7. Smirnov MS, Ovchinnikov OV. IR luminescence mechanism in colloidal Ag₂S quantum dots. Journal of Luminescence, 2020, 227:117526.
- 8. Mir WJ, Swarnkar A, Sharma R, Katti A, Adarsh KV, Nag A. Origin of Unusual Excitonic Absorption and Emission from Colloidal Ag₂S Nanocrystals: Ultrafast Photophysics and Solar Cell. Journal of Physical Chemistry Letters, 2015, 6(19):3915-3922.
- 9. Tretyakov I, Svyatodukh S, Perepelitsa A, Ryabchun S, Kaurova N, Shurakov A, Smirnov M, Ovchinnikov O, Goltsman G. Ag2S QDs/

- Si Heterostructure-Based Ultrasensitive SWIR Range Detector. Nanomaterials, 2020, 10(5):861.
- 10. Geiregat P, Thourhout DV, Hens Z. A bright future for colloidal quantum dot lasers. NPG Asia Materials, 2019, 11(1).
- 11. Ruiz D, del Rosal B, Acebron M, Palencia C, Sun C, Cabanillas-Gonzalez J, Lopez-Haro M, Hungria AB, Jaque D, Juarez BH. Ag/Ag₂S nanocrystals for high sensitivity near-infrared luminescence nanothermometry. Advanced Functional Materials, 2016, 27(6):1604629.
- 12. Zamiri R, Abbastabar Ahangar H, Zakaria A, Zamiri G, Shabani M, Singh B, Ferreira JMF. The structural and optical constants of Ag₂S semiconductor nanostructure in the Far-Infrared. Chemistry Central Journal, 2015, 9(1).
- 13. Banerjee S, Bhattacharya S, Chakravorty D. Resistivity Hysteresis of Ag2S Nanocomposites. The Journal of Physical Chemistry C, 2007, 111(36):13410-13413.
- 14. Sadovnikov SI, Kuznetsova YV, Rempel AA. Ag2S silver sulfide nanoparticles and colloidal solutions: Synthesis and properties. Nano-Structures & Nano-Objects, 2016, 7:81-91.
- 15. Gurchenko VS, Mazinov AS, Tyutyunik AS, Grevtseva IG, Smirnov MS, Chevychelova TA, Ovchinnikov OV. The voltage-current and spectral characteristics of thin layers of Ag2S quantum dots and their mixtures with plasmon nanoparticles. Journal of the Korean Physical Society, 2023, 83:471-476.
- 16. Perepelitsa AS, Ovchinnikov OV, Smirnov MS, Kondratenko TS, Grevtseva IG, Aslanov SV, Khokhlov VY. Structural and optical properties of Ag₂S/SiO₂ core/shell quantum dots. Journal of Luminescence, 2021, 231:117805.
- 17. Grevtseva IG, Ovchinnikov OV, Smirnov MS, Kondratenko TS, Perepelitsa AS, Hussein AMH. Luminescence of Ag,S/SiO, Colloidal Quantum Dots Decorated with Small Au Nanoparticles. Optics and Spectroscopy, 2022, 130(11):567-572.
- 18. Grevtseva IG, Ovchinnikov OV, Smirnov MS, Tikhomirov SA, Ponyavina AN, Binh NTh, Minh PhH, Turishchev SU, Chuvenkova OA. Formation of plasmon-exciton nanostructures upon decorating Ag₂A/SiO₂ quantum dots with Au nanoparticles. Bulletin of the Russian Academy of Sciences: Physics, 2022, 86(6):692-695.

- 19. Gusev AN, Mazinov AS, Tyutyunik AS, Fitaev IS, Gurchenko VS, Braga EV. Effect of Doping with N, Br, and F Atoms on Electrodynamic Characteristics and Physical Properties of Isatinβ-anil. Technical Physics, 2021, 66(1):84-92.
- 20. Gusev AN, Mazinov AS, Shevchenko AI, Tyutyunik AS, Gurchenko VS, Braga EV. Research of heterojunctions based on the system of fullerene and hydrazine. Applied Physics, 2019, (6):48-53.
- 21. Laidler KJ. The development of the Arrhenius equation. Journal of Chemical Education, 1984, 61(6):494.
- 22. Lengyel G. Schottky Emission and Conduction in Some Organic Insulating Materials. Journal of Applied Physics, 1966, 37(2):807-810.
- 23. Matsumura M, Jinde Y, Akai T, Kimura T. Analysis of Current-Voltage Characteristics of Organic Electroluminescent Devices on the Basis of Schottky Emission Mechanism. Japanese Journal of Applied Physics, 1996, 35(11):5735-5739.
- 24. Tyutyunik AS, Gurchenko VS, Mazinov AS. Investigation of temperature dependences of current-voltage characteristics of hybrid organic materials based on zinc complexes. Applied Physics, 2021, (5):81-87.
- 25. Rusu M, Rusu GI. High-field electrical conduction in thin-film sandwich structures of the metal/organic semiconductor/metal type. Applied Surface Science, 1998, 126(3-4):246-254.
- 26. Белявский ПЮ, Плотников ВВ. Исследование температурных зависимостей ВОЛЬТамперных характеристик тонкопленочных конденсаторов на основе твердых растворов титаната бария стронция. Известия высших учебных заведений России. Радиоэлектроника, 2016, 1:38-43.
- 27. Badali Y, Azizian-Kalandaragh Y, Akhlaghi EA, Altindal S. Ultrasound-Assisted Method for Preparation of Ag₂S Nanostructures: Fabrication of Au/Ag₂S-PVA/n-Si Schottky Barrier Diode and Exploring Their Electrical Properties. Journal of Electronic Materials, 2020, 49(1).
- 28. De Leeuw DM, Lous EJ. Metal-insulatorsemiconductor Schottky-type diodes of doped thiophene oligomers. Synthetic Metals, 1994, 65(1):45-53.
- 29. Chang S-T, Lee JY. Electrical conduction mechanism in high-dielectric-constant

- (Ba0.5,Sr0.5)TiO3 thin films. Applied Physics Letters, 2002, 80(4):655-657.
- 30. Gusev A, Braga E, Tyutyunik A, Gurchenko V, Berezovskaya M, Kryukova M, Kiskin M, Linert W. Synthesis, Photoluminescence and Electrical Study of Pyrazolone-Based Azomethine Ligand Zn(II) Complexes. Materials, 2020, 13(24):5698.
- 31. Dhifaoui H, Aloui W, Bouazizi A. Optical, and electrochemical electrical properties p-N,N-dimethyl-amino-benzylidenemalononitrile thin films. Materials Research Express, 2020, 7(4):045101.
- 32. Gupta RK, Ghosh K, Kahol PK. Fabrication and electrical characterization of Au/p-Si/ STO/Au contact. Current Applied Physics, 2009, 9(5):933-936.

Мазинов Алим Сеит-Аметович

д.ф.-м.н., доцент

Крымский фед. ун-т им. В.И. Вернадского

Симферополь 295007, Россия

E-mail: mazinovas@cfuv.ru

Тютюник Андрей Сергеевич

к.ф.-м.н.

Крымский фед. ун-т им. В.И. Вернадского

Симферополь 295007, Россия

E-mail: tyutyunikas@mail.ru

Гурченко Владимир Сергеевич

м.н.с.

Крымский фед. ун-т им. В.И. Вернадского

Симферополь 295007, Россия

E-mail: gurchenko_v@mail.ru.