УДК 533.72;532

МОРФОЛОГИЯ И СВОЙСТВА ПЛЕНОК ZnO, ПОЛУЧЕННЫХ МЕТОДОМ МНОГОКРАТНОГО ЦЕНТРИФУГИРОВАНИЯ НА ПОДЛОЖКАХ ПОРИСТОГО КРЕМНИЯ

© 2016 г. В. С. Захвалинский^{1,} *, И. М. Голев², Л. В. Борисенко¹, Т. В. Прокопова², А. Н. Хмара¹, Е. А. Пилюк¹, Д. А. Колесников¹

¹Белгородский государственный национальный исследовательский университет, Белгород ²Военный учебно-научный центр военно-воздушных сил "Военно-воздушная академия", имени профессора Н.Е. Жуковского и Ю. А. Гагарина, Воронеж *E-mail: zakhvalinskii@bsu.edu.ru

Были получены слои пористого кремния (PS), многослойные пленки ZnO и гетероструктуры на их основе. Методами рентгеноспектрального энергодисперсионного анализа (EDX), рентгенофазового анализа (РФА) и растровой электронной микроскопии (РЭМ) была исследована морфология поверхности, химический и фазовый состав слоя PS и пленок ZnO, поперечный скол нанокомпозита (ZnO-PS). Проведены исследования вольт-амперных характеристик гетероструктур Al/Ag/p-Si(100)/PS/ZnO/Ag/Al и Al/Ag/p-Si(100) /PS/ZnO/SiC/Ag/Al.

DOI: 10.7868/S0367676516090556

введение

Оксид цинка (ZnO) - это широкозонный полупроводник с широким практическим применением, включающим катализаторы, датчики газов, химические сенсоры, приборы на акустических поверхностных волнах, солнечные элементы [1–3] и оптоэлектронные приборы [4]. Одно из направлений повышения эффективности источников белого света на основе ZnO – применение нанокомпозитов. Развитые поверхности слоев пористого кремния (PS) являются хорошими подложками для нанокомпозитных источников белого света на основе ZnO. Установлено, что композиты оксид цинка-пористый кремний (ZnO-PS) демонстрируют возрастание эмиссии белого света в диапазоне электромагнитного спектра от 1.4 до 3.3 эВ [5]. Распространенным решением при создании интенсивного источника белого света является смешение излучений красного, зеленого и голубого светодиодов [6]. Эффективность такого источника белого света подтверждается результатами исследования фотолюминесценции (ZnO-PS) нанокомпозита при возбуждении (3.81) эВ HeCd-лазером. В интенсивном спектре интервала от 1.4 до 3.3 эВ наблюдается наличие трех пиков красного (1.69 эВ), зеленого (2.34 эВ) и голубого (2.88 эВ) [5]. Гетероструктуры на основе (ZnO-PS) нанокомпозита получают влажным золь-гельным методом с использованием центрифугирования [7] и высоко частотным напылением ZnO на подложку PS [8]. Применяются различные методы получения наноразмерных образцов ZnO, которые направлены на использование электронных, оптических и пьезоэлектрических свойств оксида цинка [9]. Например, при разработке низкопороговых ультрафиолетовых лазеров, работающих при комнатной температуре [10, 11].

Следовательно, получение диодных структур на основе пористого кремния и оксида цинка является актуальной задачей. Настоящая статья посвящена получению пористого кремния, нанесению слоев ZnO методом многократного центрифугирования (sol-gel spin coating method), исследованию композита (ZnO-PS) и диодных гетероструктур на его основе.

ЭКСПЕРИМЕНТ

Слой PS был получен электрохимическим монокристаллического травлением пластин кремния *р*-типа проводимости марки КДБ-2 с кристаллографической ориентацией (100). Перед травлением на неполированную сторону кремния, предварительно очищенную от слоя SiO₂, последовательно наносили методом термического вакуумного напыления: пленка алюминия и. поверх нее, пленка серебра. Нанесение обратного металлического электрода – это часть процесса получения пористого кремния методом анодирования в растворе. Для создания надежного омического контакта пленки отжигались в вакуумной печи при температуре 450°С в течение 30 минут. Торцы образцов защищались от подтравливания слоем парафина. Травление было проведено в электролите состава: HF (48%) : $C_2H_5OH = 1 : 1$, в режиме постоянного тока при перемешивании электролита. Падение напряжения на электрохимической ячейке составляло порядка 1.2–1.8 В. Промывка образцов осуществлялась изопропиловым спиртом, ацетоном и петролейным эфиром.

Далее образцы покрывались оксидом цинка методом центрифугирования по следующей технологии. К 0.3 моль · π^{-1} раствору ацетата цинка Zn(CH3COO)2 · 12H₂O в этиловом спирте, был добавлен 0.3 моль · π^{-1} раствор моноэтаноламина (MЭA) в соотношении 1 : 1. Полученный раствор наносился N = 7 раз на поверхность PS, после каждого нанесения образец подвергался центрифугированию, затем предварительному отжигу в течение 10 минут при T = 275°C. Процесс получения многослойной пленки ZnO завершался отжигом многослойных образцов в течение 10 минут при T = 650°C.

Фазовой состав и кристаллическую структуру полученных пленок ZnO исследовали методом рентгенофазового анализа на дифрактометре Rigaku IV, съемка θ -2 θ , в диапазоне углов 10-100 град, фильтр Ni K_{β} , Cu $K_{\alpha}\lambda = 1.54056$ Å, без монохроматора, в геометрии Брен-Брентано. Было установлено, что полученные пленки состояли из гексагонального оксида цинка пространственная группа P6₃mc (a = 3.2533 Å, c = 5.2073 Å). Химический состав полученных пленок контролировался методом энергодисперсионной рентгеновской спектроскопии (EDX). Было установлено, что состав пленок соответствовал ZnO. Спектры EDX, поперечное сечение нанокомпозита (ZnO-PS) и морфология поверхности пленки ZnO исследованы на сканирующем электронном микроскопе Ouanta 600 3D и Nova Nano 450.

После нанесения методом термического напыления омических контактов Al/Ag была получена гетероструктура Al/Ag/p-Si(100)/PS/ZnO/Ag/Al.

Методом ВЧ-магнетронного нереактивного напыления был нанесен дополнительный пассивирующий слой SiC и получена гетероструктура Al/Ag/p-Si(100)/PS/ZnO/SiC/Ag/Al.

Были проведены исследования вольт-амперных характеристик обеих гетероструктур.

РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

Нами был исследован процесс образования пор в *p*-Si (100) при анодировании в электролите на основе этилового спирта. Образцы оказались покрыты углублениями со сферической поверхностью — островками травления, начальной фазы образования



Рис. 1. Морфология поверхности *p*-Si (100) в начале образования PS (*a*), на вставке с увеличением в 50000 раз и изображение скола образца *p*-Si (100) на начальном этапе анодирования (δ).

пор, плотность тока составляла $i = 25 \text{ мA} \cdot \text{см}^{-2}$, а время травления t = 15 мин. Результаты исследования морфологии поверхности и скола образца в электронном сканирующем микроскопе приведены на рис. 1. При дальнейшем травлении на поверхности образца, начинают проступать более светлые квадратные контуры – субячейки. Субячейки образованы кристаллическими плоскостями (001), перпендикулярными поверхности. На рис. 2а видны субячейки слоя макропористого кремния, а на рис. 26 показано изображение скола образца PS/p-Si (100), полученного при плотности тока j = 15 мА/см² и времени травления t = 50 минут. Данные условия анодирования обеспечили образование на поверхности образца слоя макропористого кремния толщиной 9.7 мкм и средним диаметром пор 1.92 мкм.

После получения слоев пористого кремния на образцы наносился слой раствора ацетата цинка





Рис. 2. Изображение поверхности PS (*a*) и скола образца PS/*p*-Si (100) (*б*), полученного при плотности тока j = 15 мА · см⁻² и времени травления t = 50 мин.

и моноэтаноламина в этиловом спирте, предварительно выдержанного до образования золь-геля. Методом центрифугирования в сочетании с сушкой и отжигом была получена пленка ZnO.

Морфология поверхности пленки ZnO, нанесенной на слой пористого кремния, была исследована на сканирующих электронных микроскопах Quanta 600 3D и Nova Nano 450. На рис. *За* представлено поперечное сечение гетероструктуры ZnO/PS, полученное на сканирующем электронном микроскопе Quanta 600 3D. На сколе хорошо видна ячеистая структура пористого кремния. На рис. *Зб* приведен результат исследования морфологии поверхности многослойного покрытия ZnO. Как видно из рис. *Зб*, пленки ZnO обладают развитой поверхностью и покрыты трещинами. Использованная технология нанесения зольгеля методом центрифугирования с последующи-





Рис. 3. Поверхность пленки ZnO: a – поперечное сечение гетероструктуры ZnO/PS, полученное на сканирующем электронном микроскопе Quanta 600 3D; δ – поверхность внешнего слоя пленки ZnO.

ми отжигами обеспечивает сплошное покрытие только в случае многослойной пленки ZnO.

Было проведено исследование вольт-амперных характеристик гетероструктур Al/Ag/p-Si(100)/ PS/ZnO/Ag/Al и Al/Ag/p-Si(100)/PS/ZnO/SiC/ Ag/Al при комнатной температуре. Как видно из рис. 4*a* использованная технология центрифугирования с последующими отжигами позволила создать диодную гетероструктуру на основе пористого кремния и ZnO.

Характеристики диодной структуры были существенно улучшены после нанесения пассивирующего слоя SiC. Как видно из рис. 4 δ прямой максимальный ток в гетероструктуре Al/Ag/p-Si(100)/ PS/ZnO/SiC/Ag/Al увеличился почти на два порядка и обратное максимальное напряжение более чем в 4 раза по сравнению с гетероструктурой Al/Ag/p-Si(100)/PS/ZnO/Ag/Al.



Рис. 4. Вольт-амперные характеристики гетероструктур: a - Al/Ag/p-Si(100)/PS/ZnO/Ag/Al; $\delta - Al/Ag/p$ -Si(100)/PS/ZnO/SiC/Ag/Al.

выводы

На подложках монокристаллического *p*-Si(100) были получены слои пористого кремния методом анодирования в растворе. Методом многократного центрифугирования, разложения, сушки и отжига золь-гельных слоев (sol-gel spin coating method) были получены многослойные пленки ZnO. Технология получения пленок основана на многократном нанесении слоев растворов ацетата цинка $Zn(CH_3COO)_2 \cdot 12H_2O$ в изопропиловом спирте и моноэтаноламине и на их термическом разложении. Методами рентгеноспектрального

энергодисперсионного анализа (EDX), рентгенофазового анализа (РФА) и растровой электронной микроскопии (РЭМ) были исследованы морфология поверхности, химический и фазовый состав пленок ZnO. Методом ВЧ-магнетронного напыления на поверхность ZnO был нанесен пассивирующий слой SiC. Было проведено исследование вольт-амперной характеристики полученной гетероструктуры Al/Ag/p-Si(100)/PS/ZnO/ Ag/Al. Показано, что нанесение пассивирующего слоя SiC на многослойную пленку ZnO улучшает свойства диодной гетероструктуры. Полученная в результате гетероструктура Al/Ag/p-Si(100)/PS/ ZnO/SiC/Ag/Al обладала большим прямым максимальным током и максимальным обратным напряжением.

Работа была поддержана Российским фондом фундаментальных исследований, проект № 15-42-03192. Исследования были проведены на научном оборудовании Центра коллективного пользования "Диагностика структуры и свойств наноматериалов" Белгородского государственного национального исследовательского университета, при финансовой поддержке Министерства образования и науки РФ в рамках проекта № 14.594.21.0010, уникальный код RFMEFI59414X0010.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Nomura K., Ohta H., Ueda K. et al. // Science. 2003. V. 300. P. 1269.
- Huang M.H., Mao S., Feick H. et al. // Science. 2001. V. 292. P. 1897.
- 3. Lee C.T., Su Y.K., Wang H.M. // Thin Solid Films. 1987. V. 150. P. 283.
- Yamamoto T., Katayama-Yoshida H. // Jap. J. Appl. Phys. 1999. V. 38. P. L166.
- Singh R.G., Singh F., Kanjilal D. et al. // J. Phys. D: Appl. Phys. 2009. V. 42. P. 062002.
- 6. *Schubert E.F.* // Light Emitting Diodes. Cambridge: Cambridge Univ. Press, 2nd. 2006. P. 431.
- Kim Y.-S., Taib W.-P., Shu S.-J. // Thin Solid Films. 2005. V. 491. P. 153.
- 8. Kayahan E. // J. Lumin. 2010. V. 130. P. 1295.
- 9. *Nikoobakht B.* // Chem. Mater. 2007. V. 19. № 22. P. 5279.
- Ли Л.Е., Демьянец Л.Н., Никитин С.И., Лавриков А.С. // Квантовая электрон. 2006. Т. 36. С. 233.
- 11. Демьянец Л.Н., Ли Л.Е., Уварова Т.Г., Мининзон Ю.М. // Неорган. матер. 2008. Т. 44. С. 45.