3. Laser Level Scheme of Self-Interstitials in Epitaxial Ge Dots Encapsulated in Si / M. Grydlik [et al.] // Nano Lett. - 2016. - Vol. 16. - P. 6802-6807.

4. Room-temperature light emission from a highly strained Si/Ge superlattice / N. D. Zaharov [et al.] // Appl. Phys. Lett. - 2003. - Vol. 83. - P. 3083-3086.

## <u>С. Ю. ИНФОРОВИЧ<sup>1,2</sup>,</u> Д. Г. КУНИН<sup>1,2</sup>, К. А. МАКСИМЧУК<sup>1,2</sup>, А. А. БОНДАРУК<sup>1</sup>, А. А. РОТКОВИЧ<sup>1</sup>, Д. И. ТИШКЕВИЧ<sup>1</sup>

## ТЕХНОЛОГИЯ ПОЛУЧЕНИЯ ГИБКИХ РАДИАЦИОННЫХ ЭКРАНОВ НА ОСНОВЕ Ві/Та

<sup>1</sup>Научно-практический центр НАН Беларуси по материаловедению, Минск, Беларуси-<sup>2</sup>Белорусский государственный технологический университет, Минск, Беларусь E-mail: svyatinf@gmail.com

Введение. Развитие современной электротехники и робототехники обу словлено совершенствованием функциональных устройств, которые используются в различных областях. Например, электронные устройства и роботы, применяемые в зонах повышенной радиации, работают в критических условиях, подвергаясь сильному радиационному воздействию естественного и искусственного происхождения (электроны, гамма-излучение, тяжелые заряженные частицы и др.) [1]. Наиболее распространенным материалом радиационной защиты является свинец (Pb) из-за его высокой плотности и доступности. Однако этот материал имеет значительные недостатки: низкая механическая прочность и высокая токсичность. Альтернативой Pb могут быть многослойные материалы из тантала (Ta) и висмута (Bi), которые находятся рядом со свинцом в таблице Менделеева и имеют также высокие значения плотности. Они технологичны, нетоксичны и имеют невысокую стоимость. Более того, пленки Bi можно получать методом электрохимического осаждения [2, 3].

Цель работы – разработка и оптимизация технологии получения много слойных структур Bi/Ta и исследование их микроструктурных параметров.

**Материалы и методы.** Пленки Ві осаждались на подложку Та с подслоем Ni (толщина 30 мкм). Танталовые подложки механически обрабатывали абразивным материалом зернистостью P1000 с целью создания микроцарапин и ратвития микрорельефа поверхности. Затем при температуре 50 °C в течение 5 мпн осуществляли обезжиривание поверхности в водном растворе на основе NaOII (30 г/л), Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>(30 г/л), Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>(30 г/л) для удаления органических загрязноний с поверхности Та. Травление поверхности осуществляли в растворе H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (90 мл), HF (10 мл) в течение 1 мин при температуре 20 °C с целью удаления шарамов и увеличения шероховатости поверхности. Электрохимическое ослаж дение подслоя Ni проводили из электролита NiCl<sub>2</sub> (80 мг), HCl (40 мл/л) при плотности тока 25–45 мA/см<sup>2</sup> и времени осаждения 15 мин в гальваностатиче

ском режиме [4]. В качестве анода использовалась Ni пластина. Электрохимическое осаждение слоя Bi осуществляли из перхлоратного электролита  $HClO_4$  (400 мл/л),  $Bi_2O_3$  (40 г/л),  $H_2O$  (до 1 л) при плотности тока 15 мА/см<sup>2</sup> в течение 10 мин в гальваностатическом режиме [4]. Электрохимическое осаждение Bi и Ni проводили с использованием потенциостата/гальваностата P45-X. Изучение морфологии поверхности и химического состава пленок Bi осуществляли на сканирующем электронном микроскопе (СЭМ) Carl Ziess EVO10 при ускоряющем напряжении 20 кВ с приставкой Oxford Instruments.

Результаты и их обсуждение. На рис. 1 представлены СЭМ-изображения поверхности тантала на различных стадиях подготовки поверхности, описанных выше.



Рис. 1. СЭМ-изображения поверхности танталовой подложки после подготовки поверхности: до обработки (*a*), после шлифовки (*b*), после химического обезжиривания (*c*), после травления (*d*)

Из-за большой разности электродных потенциалов электроосаждение Ві на поверхность Та затруднено, поэтому для уменьшения разности электродных потенциалов и дальнейшего осаждения пленки Ві на поверхность Та электрокимически наносят подслой Ni. При проведении операций подготовки поверхности с каждым разом увеличивается шероховатость поверхности Та подложки (см. рис. 1), что способствует хорошей адгезии Ni на подложку.

На рис. 2 представлен микрорельеф поверхности слоя Ni и распределение химического состава.



Рис. 2. СЭМ-изображения (*a*, *b*) и распределение химического состава (*c*) поверхности пленки Ni, электроосажденного при плотности тока 25 мA/см<sup>2</sup>

Видно, что при плотности тока 25 мА/см<sup>2</sup> происходит неоднородное осажление Ni на поверхность Та, связанное с наводораживанием поверхности. Между тем с увеличением плотности тока до 45 мА/см<sup>2</sup> осаждение Ni происходит равномерно, что связано с повышением перенапряжения выделения водорода.

На рис. 3 показано, что при выполнении всех перечисленных технологических стадий можно получить равномерное, пластичное покрытие с хорошей адгезией на Та подложке.



Рис. 3. СЭМ-изображения поверхности слоя Bi (*a*), электроосажденного при плотности тока 15 мА/см<sup>2</sup>, гибкий радиационный экран на основе многослойной структуры Bi/Ta (*b*), распределение химического состава (*c*)

Выводы. Предложена технология электрохимического осаждения пленок Ві на гибкие подложки на основе Та фольги. Отработан и оптимизирован ряд технологических режимов по подготовке поверхности Та фольги к осаждению слоя Ві. Получены гибкие радиационные экраны на основе многослойной структуры Ві/Та. Показана перспективность использования пленок на основе Ві в качестве материала радиационной защиты от ионизирующих излучений.

## Литература

1. Effect of the Synthesis Conditions and Microstructure for Highly Effective Electron Shields Production Based on Bi Coatings / D. I. Tishkevich [et al.] // ACS Appl. Energy Mater. – 2018. – Vol. 1, № 4. – P. 1695–1702. https://doi.org/10.1021/acsaem.8b00179

2. The mechanical properties of W-Cu composite by activated sintering / P. Chen [et al.] // Int J. Refract. Met. Hard Mater. - 2013. - Vol. 36. - P. 220-224. https://doi.org/10.1016/j.ijr-mhm.2012.09.001

3. Early-Stage Growth Mechanism and Synthesis Conditions-Dependent Morphology of Nanocrystalline Bi Films Electrodeposited from Perchlorate Electrolyte / D. I. Tishkevich [et al.] // Nanomaterials. – 2020. – Vol. 10. – P. 1245. https://doi.org/10.3390/nano10061245

4. Electrochemical deposition regimes and critical influence of organic additives on the structure of Bi films / D. I. Tishkevich [et al.] // J. Alloys Compd. – 2018. – Vol. 735. – P. 1943–1948. https://doi. org/10.1016/j.jallcom.2017.11.329