УДК 620.92::546.824-31+549.31

И.О. Селянин, А.С. Ворох, Н.С. Кожевникова (ИХТТ УрО РАН, УрФУ, г. Екатеринбург)

СОЛНЕЧНЫЙ ЭЛЕМЕНТ НА ОСНОВЕ НАНОКРИСТАЛЛИЧЕСКОГО КОМПОЗИТА PbS/TiO₂, ПОЛУЧЕННОГО ЗОЛЬ-ГЕЛЬ МЕТОДОМ

Материалы на основе TiO₂ широко используются в области альтернативной энергетики, например, в качестве фотоактивного слоя солнечных электрохимических ячеек [1]. Для повышения эффективности солнечного элемента широко применяется метод сенсибилизации матрицы TiO₂ красителями и квантовыми точками [2] для уменьшения ширины запрещённой ЗОНЫ И увеличения фоточувствительности материала. Сенсибилизация красителем позволяет TiO₂ поглощать излучение в видимой области спектра, что труднодостижимо при использовании чистого диоксида титана. В качестве таких красителей могут выступать натуральные антоцианы (например, из сока черники) или искусственные красители (например, эозин метиленовый синий). В качестве квантовых точек используют металлов наночастицы халькогенидов с меньшей шириной запрещённой зоны, чем у чистого TiO₂ (3.2 эВ), например, сульфиды свинца [3] (0.4 эВ) или кадмия [4] (2.4 эВ). В данной работе предложен метод синтеза нанокристаллических композитов PbS/TiO₂, где наночастицы сульфида свинца играют роль сенсибилизирующего агента и показана возможность использования данного материала в качестве фотоактивного слоя солнечного элемента.

Синтез нанокристаллических композитов PbS/TiO₂ состоял из двух этапов: (I) химическое осаждение в растворе PbS и (II) золь-гель синтез для получения оксида титана. Причем реакция гидролиза nбутоксида титана (IV) Ti(OBu)₄ проводилась непосредственно в растворе сульфидных водном коллоидном наночастиц. Предложенный метод синтеза позволил получить нанокристаллический композит PbS/TiO₂ в нейтральной среде при низкой температуре и атмосферном давлении, без дополнительного нагрева ксерозолей при высоких температурах или применения обработок ультразвуком и агрессивными средами.

Полученные образцы исследованы методами рентгеновской дифракции (рис. 1). Дифракционные спектры всех образов получены с использованием автоматического дифрактометра Shimadzu MAXima-X XRD-7000 с излучением СиКа ($\lambda = 1.5406$ Å), в диапазоне углов 20

4

15-90° с шагом 0.03° и временем выдержки в точке 10 сек. Методом рентгенофазового анализа установлено, что композит состоит из наноструктурированных фаз TiO_2 – анатаза и брукита, а также содержит около 0.5 ат. % фазы нанокристаллического PbS.

Далее, используя синтезированные композиты PbS/TiO₂ в качестве замены чистого диоксида титана, были созданы ячейки Гретцеля. Создание тестовой ячейки идёт в несколько стадий:

- Нанесение PbS/TiO₂. К порошку PbS/TiO₂ массой 0.6 г был добавлен 1 мл уксусной кислоты с последующим перемешиванием и измельчением в ступке в течение 5 минут до образования суспензии, в которую был добавлен ПАВ. Однородный тонкий слой PbS/TiO₂ был нанесён на стекло ITO (indium tin oxide диоксид олова, допированный индием) Sigma-Aldrich.
- 2. Отжиг. После нанесения на стекло слой PbS/TiO₂ был помещен в печь на 30 минут при температуре 350°С для отжига на воздухе.
- 3. Окрашивание (для некоторых образцов). При окрашивании черникой в чашку Петри было налито 10 мл свежевыжатого черничного сока и на 60 минут помещено стекло, покрытое PbS/TiO₂. Для окрашивания диоксида титана Degussa P25 (Sigma-Aldrich) использовалось 10 мл раствора красителя эозина метиленового синего, по методике, описанной выше.
- 4. Покрытие углеродом противоэлектрода. Стекло с проводящим слоем ITO удерживалось над пламенем парафиновой свечи до формирования равномерного чёрного слоя сажи.
- 5. Сборка ячейки. Стекло, покрытое сажей, было помещено лицевой стороной вниз поверх стороны, пропитанной красителем PbS/TiO₂ второго стекла. Затем в зазор между двумя стёклами были добавлены 4 капли жидкого раствора йодидного электролита (0,127 г I₂ + 10 мл безводного этиленгликоля + 0,83 г KI).

По данной методике были собраны следующие ячейки: ячейки с окрашенным и неокрашенным композитом PbS/TiO₂, ячейка с промышленно синтезированным диоксидом титана Degussa P25, а также для сравнения была собрана ячейка с композитом на основе CdS/TiO₂, полученным ранее.

Для измерения ВАХ солнечных элементов использована рабочая станция на основе источника света Zolix Gloria-X500A (имитация солнечного излучения). Интенсивность излучения, падающего на ячейку Гретцеля, была отрегулирована для обеспечения стандартных условий (спектр AM1.5G, освещённость 100 мВт/см², температура солнечного элемента 25°C) при помощи эталонной ячейки.

Для исследования прохождения электрического заряда через отдельные компоненты ячейки. также оценки a влияния сопротивления отдельных компонентов были собраны некомплектные тестовые солнечные элементы: (а) ячейка углерод-углерод; (б) углерод-электролит-углерод; (в) углерод-бумага-электролит-углерод; (г) углерод-электролит-краситель-TiO₂ (Degussa P25). Вольтамперные характеристики таких поглощающих, но не генерирующих ток ячеек подчиняются омическому закону и приведены на вставке рисунка 2. Сопротивление ячеек составило (а) 300.2, (б) 179.8, (в) 123.9, (г) 59.3 Ом. Исходя из вышеописанного следует, что потери на сопротивление в ячейке малы и не оказывают значительного влияния на общую производительность.



Рисунок 1.

Рентгенограмма нанокристаллического композита PbS/TiO₂ (штрихи указывают положение дифракционных пиков в структуре TiO₂ (анатаз) и PbS, соответственно)

Рисунок 2. Вольтамперные характеристики солнечных элементов

Анализ вольтамперных характеристик комплектных ячеек показал следующие результаты: наивысший ток короткого замыкания составил $I_{\kappa_3} = 85$ мкА, а наибольшее напряжение холостого хода $U_{xx} = 0.65$ В. Максимальная мощность P_m оценивалась из графика мощности. Из рисунка 2 видно, что окрашенный соком черники композит PbS/TiO₂ ($P_m = 25.4$ мкВт) показывает хороший результат по величине напряжения благодаря высокому качеству слоя PbS/TiO₂, но весьма посредственный по величине силы тока. Неокрашенный композит PbS/TiO₂ ($P_m = 6.2$ мкВт) напротив, показывает низкое

напряжение из-за плохой сенсибилизации вследствие малого количества PbS и аналогичное окрашенному композиту значение силы тока.

По величине силы тока более производительным является композит CdS/TiO₂, ($P_m = 9.7$ мкВт) благодаря хорошей сенсибилизирующей способности CdS, однако кривая BAX не имеет характерного вида и генерируемое напряжение данной ячейки крайне мало из-за плохой сплошности слоя CdS/TiO₂. Ячейка со слоем TiO₂ Degussa P25 ($P_m = 11.9$ мкВт), окрашенного эозином, демонстрирует большее значение по напряжению, и меньшее по силе тока в сравнении с CdS/TiO₂ и имеет аналогичный вид кривой BAX.

Низкая производительность ячеек может быть обусловлена как качеством составляющих ячейки: электролита, углеродного слоя противоэлектрода, взаимодействием проводящего слоя и композита при отжиге, так и качеством нанесенного слоя PbS/TiO₂ – его сплошностью, однородностью И характером интерфейса co стеклянной подложкой. На основании полученных данных можно сделать следующий вывод: предложенный метод синтеза позволяет получить нанокристаллический композит PbS/TiO₂, в котором наночастицы сульфида свинца играют роль сенсибилизирующего агента. Наличие электрического контакта между наночастицами сульфида и оксида подтверждается токогенерацией солнечного полученный элемента, где материал выступает В качестве фотоактивного слоя при облучении видимым светом.

ЛИТЕРАТУРА

1 Gratzel, M. Recent Advances in Sensitized Mesoscopic Solar Cells / M. Gratzel. Acc. Chem. Res., 42, 1788–1798, 2009.

2 Braga, A. Panchromatic Sensitized Solar Cells Based on Metal Sulfide Quantum Dots Grown Directly on Nanostructured TiO₂ Electrodes / A. Braga. Journal of Physical Chemistry Letters, 5, 454-460, 2011.

3 Acharya, K. P. Synthesis of PbS/TiO₂ Colloidal Heterostructures for Photovoltaic Applications / K. P. Acharya. Journal of Physical Chemistry C, 114, 12496-12504, 2010.

4 Wang, C. Photosensitization of TiO_2 nanorods with CdS quantum dots for photovoltaic applications: A wet-chemical approach / C. Wang. Nano Energy, 3, 440-447, 2012.

Работа выполнена при финансовой поддержке РНФ, проект 17-79-20165.