## 06;07

## Гетеропереходная фотовольтаическая ячейка на основе смеси сополимера силана с производным фуллерена С<sub>70</sub>

© С.В. Костромин<sup>1</sup>, В.В. Малов<sup>2</sup>, А.Р. Тамеев<sup>2</sup>, С.В. Бронников<sup>1</sup>, L. Sacarescu<sup>3</sup>

<sup>1</sup> Институт высокомолекулярных соединений РАН, Санкт-Петербург, Россия <sup>2</sup> Институт физической химии и электрохимии им. А.Н. Фрумкина РАН, Москва, Россия <sup>3</sup> "Petru Poni" Institute of Macromolecular Chemistry, Romanian Academy, Iaşi, Romania E-mail: k-serg-v.mail.ru

## Поступило в Редакцию 29 июня 2015 г.

Изготовлены гетеропереходные фотовольтаические ячейки с использованием в качестве фотоактивного слоя смеси силанового сополимера с производным фуллерена PC<sub>70</sub>BM и измерены их рабочие характеристики. На основании данных, полученных методом циклической вольтамперометрии, построена диаграмма энергетических уровней компонентов ячейки. Анализ диаграммы и фотоэлектрических характеристик фотовольтаической ячейки позволил найти пути увеличения ее эффективности.

В настоящее время актуальной проблемой является получение экологически чистой энергии из возобновляемых источников. Решением проблемы является, в частности, создание фотопреобразователей световой энергии в электрическую. Неорганические солнечные батареи на основе кремния уже получили широкое распространение, а их КПД в лучших образцах из кристаллического кремния составляет более 20%. Однако они имеют ряд недостатков: высокая стоимость, большой вес, значительные энергозатраты и загрязнение окружающей среды при производстве и очистке кремния. По этой причине большой интерес вызывают новые фотоактивные материалы и структуры, в частности гетеропереходные полимерные солнечные батареи (ГПСБ) [1]. Типичный фотоактивный слой ячейки ГПСБ представляет собой тонкую

49

пленку, содержащую полимер (донор электрона) и фуллерен или его производные (акцептор электрона). Достоинствами ГПСБ являются простота получения, низкая стоимость, малый вес и гибкость.

Наиболее подробно исследованы органические ГПСБ, в которых парой донор-акцептор является поли-3-гексилтиофен (РЗНТ) и [6,6]-фенил-С<sub>61</sub>-метиловый эфир масляной кислоты (РС<sub>60</sub>ВМ) соответственно [2]. Эффективность преобразования солнечной энергии в такой системе не превышает 5% [3]. В многослойных органических ГПСБ КПД устройств достигают 9.6% [4], а в органонеорганических ГПСБ на основе тетраметиламмония тригалогенида свинца со структурой перовскита — в диапазоне от 12 до 20% [5]. Для увеличения эффективности органических ГПСБ ведутся активные работы по поиску новых донорных и акцепторных фотоактивных материалов.

Цель данной работы заключалась в изготовлении ячейки ГПСБ на основе нового силанового сополимера и производного фуллерена  $C_{70}$  и определении ее рабочих характеристик. Химическое строение компонентов рабочего слоя ячейки ГПСБ показано на рис. 1, *a*, *b*. В качестве донора использован сополимер метилсилана с дифенилсиланом (PSHDF) [6], а в качестве акцептора — производное фуллерена  $C_{70}$ : [6,6]-фенил- $C_{70}$ -метиловый эфир масляной кислоты (PC<sub>70</sub>BM), SES Research Co. Ltd. Схема ячейки ГПСБ и химическое строение компонентов активного слоя показаны на рис. 1, *c*.

Как видно из рис. 1, *c*, фотовольтаическая ячейка состоит из нескольких слоев: glass — стеклянная подложка; ITO — смешанный оксид индия—олова — фотоанод ячейки; PEDOT:PSS — комплекс поли-*3*,*4*-этилендиокситиофена с полистиролсульфонатом — буферный слой, который обеспечивает транспорт дырок, препятствуя электронам, к фотоаноду; PSHDF:PC<sub>70</sub>BM — смесь PSHDF и PC<sub>70</sub>BM; LiF/Al — фотокатод ячейки. Смесь PSHDF и PC<sub>70</sub>BM растворяли в хлороформе и путем центрифугирования подложки получали на ней тонкие пленки толщиной от 300 до 500 nm.

Измерение вольт-амперной характеристики (ВАХ) — зависимости плотности тока J от напряжения V — фотовольтаических ячеек проводили в атмосфере аргона с использованием источника-измерителя Keithley 2400 (Keithley Instruments, Inc.) и имитатора солнечного света Oriel 96000 (Newport Corp.) при интенсивности излучения  $P_{in} = 100 \text{ mW/cm}^2$  (стандарт AM 1.5G). На рис. 2 показана ВАХ ячейки, состоящей из смеси PSHDF с PC<sub>70</sub>BM в массовом соотношении 1:1,

51



**Рис. 1.** Химическое строение компонентов рабочего слоя PSHDF (m = 7, n = 1) (a) и PC<sub>70</sub>BM (b), и схематическое изображение фотовольтаической ячейки (c).

без освещения и при освещении. Из зависимости плотности светового тока от напряжения (кривая 2) определили следующие характеристики ячейки: ток короткого замыкания  $J_{sc} = 1.32 \cdot 10^{-2} \text{ mA/cm}^2$ , напряжение разомкнутой цепи  $V_{oc} = 0.643 \text{ V}$  и коэффициент заполнения FF = 0.272. В разных образцах значения тока короткого замыкания  $J_{sc}$ 



**Рис. 2.** Зависимость плотности темнового (1) и светового (2) токов от напряжения для ячейки ГПСБ на основе смеси PSHDF:PC<sub>70</sub>BM (1:1).

лежали в пределах от 0.01 до  $0.02 \text{ mA/cm}^2$ , а напряжения разомкнутой цепи  $V_{oc}$  — между 0.60 и 0.76 V в зависимости от толщины рабочего слоя.

КПД преобразования мощности падающего света в электрическую в изготовленных ячейках определяли по стандартной формуле

$$\mu = \frac{J_{sc}V_{oc}FF \cdot 100\%}{P_{in}}$$

Значения КПД оказались относительно низкими (порядка 0.003%), что является следствием низких значений  $J_{sc}$  и *FF*. Однако величина напряжения открытой цепи  $V_{oc}$  превысила таковую для стандартных фотовольтаических гетеропереходных ячеек на основе РЗНТ и РС<sub>60</sub>ВМ. Полагаем, что это является следствием увеличения поглощения света ГПСБ в видимой области (400–640 nm) в связи с образованием комплекса с переносом заряда (КПЗ), а также значительным повышением квантового выхода фотогенерации свободных носителей заряда. К примеру, как установлено в работе [7], время переноса электрона с

53



Рис. 3. Диаграмма энергетических уровней компонентов ГПСБ.

полифениленвинилена на фуллерен не превышает 50 fs при фотовозбуждении донорно-акцепторной системы.

Ранее для изучения взаимодействия между донором и допантом в качестве модельной системы ГПСБ мы исследовали смесь PSHDF с фуллереном  $C_{60}$ . Методами УФ- и люминесцентной спектроскопии было показано, что компоненты смеси формируют КПЗ [6]. Обнаруженный эффект может быть использован при изготовлении ГПСБ, где система полисилан—фуллерен будет выполнять роль фотоактивного слоя. В отличие от фуллерена  $C_{60}$ , PC<sub>70</sub>BM обладает хорошей растворимостью в различных растворителях и значительно более широкой областью поглощения в видимой части спектра (400—640 nm), что положительно сказывается на эффективности преобразования солнечной энергии в фотовольтаических материалах.

На рис. З приведена диаграмма энергетических уровней: высших заполненных молекулярных орбиталей (НОМО) и низших незаполненных молекулярных орбиталей (LUMO) для компонентов ГПСБ. Значения энергий энергетических уровней для PSHDF и PC<sub>70</sub>BM были определены методом циклической вольтамперометрии, а для остальных компонентов ячейки взяты из литературы [2,3]. Разность энергий LUMO<sub>D</sub> – HOMO<sub>D</sub> и LUMO<sub>A</sub> – HOMO<sub>A</sub> обозначена стрелками.

Для анализа эффективности работы ГПСБ используют следующие показатели диаграммы энергетических уровней [2]:  $\Delta E_1 =$ = LUMO<sub>D</sub> – LUMO<sub>A</sub> определяет движущую силу диссоциации экситонов на полимере (донор) для преодоления энергии связи в экситоне и движение электрона к фотоаноду;  $\Delta E_2 =$  LUMO<sub>A</sub> – HOMO<sub>D</sub> определяет величину  $V_{oc}$  и  $\Delta E_3 =$  HOMO<sub>D</sub> – HOMO<sub>A</sub> определяет движущую силу диссоциации экситонов на PC<sub>70</sub>BM (акцептор) и движение дырок к фотокатоду.

Как видно из диаграммы,  $\Delta E_3$  невелика (0.64 eV), что обеспечивает успешную диссоциацию экситонов на акцепторе и движение дырок к катоду, а  $\Delta E_2$ , напротив, велика (1.36 eV), что положительно сказывается на величине напряжения открытой цепи  $V_{oc}$  и соответственно КПД ячейки. В то же время  $\Delta E_1$  достаточно велика ( $\sim 2 \text{ eV}$ ), что вызывает большие потери энергии при диссоциации экситонов (для сравнения: энергия связи дырки и электрона в экситоне порядка 0.3–0.5 eV [2]). Следовательно, для повышения эффективности диссоциации экситона, сформированного на полимере, необходимо понизить значение LUMO<sub>D</sub>.

Полимер прямым образом не участвует в поглощении света в видимой области, но способствует образованию КПЗ от экситонов  $PC_{70}BM$ . Действительно, перенос заряда происходит, вероятно, вследствие поглощения света  $PC_{70}BM$  и последующего переноса заряда к полимеру, поскольку уровни НОМО<sub>A</sub> и LUMO<sub>A</sub> выше, чем уровни НОМО<sub>D</sub> и LUMO<sub>D</sub> соответственно (рис. 3). Подобная роль широкой энергетической зоны полимера обсуждалась в работе [8].

Таким образом, создана фотовольтаическая ячейка ГПСБ на основе силанового сополимера PSHDF (донор) и производного фуллерена  $PC_{70}BM$  (акцептор). Полученная ячейка демонстрирует достаточно высокое значение напряжения разомкнутой цепи  $V_{oc}$ , что делает ее перспективной для дальнейших исследований. Предполагается улучшить параметры ячейки путем оптимизации состава (соотношение донор/акцептор и/или добавление третьего компонента) и толщины рабочего слоя, а также изменением состава буферного слоя.

Авторы выражают благодарность М.Г. Тедорадзе и Д.А. Лыпенко за помощь в приготовлении пленочных образцов.

Работа выполнена при финансовой поддержке Российского научного фонда (проект № 15-13-00170) и Российского фонда фундаментальных исследований (проект № 13-03-00033).

## Список литературы

- [1] Wright M., Uddin A. // Solar Energy Mater. Solar Cells. 2012. V. 107. P. 87-111.
- [2] He Y., Li Y. // Phys. Chem. Chem. Phys. 2011. V. 13. P. 1970-1983.
- [3] Ma W., Yang C., Gong X. et al. // Adv. Funct. Mater. 2005. V. 15. P. 1617–1622.
- [4] Li W., Furlan A., Hendriks K.H. et al. // J. Am. Chem. Soc. 2013. V. 135. P. 5529-5532.
- [5] Green M.A., Emery K., Hishikawa Y. et al. // Prog. Photovolt.: Res. Appl. 2014. V. 23. P. 1–9.
- [6] Sacarescu L., Kostromin S., Bronnikov S. // Mater. Chem. Phys. 2015.
  V. 149–150. P. 430–436.
- [7] Brabec C.J., Zerza G., Cerullo G. et al. // Chem. Phys. Lett. 2001. V. 340.
  P. 232-236.
- [8] Mizuno T., Akasaka Y., Tachibana H. // Jpn. J. Appl. Phys. 2012. V. 51. P. 10NE31.