聚合物和小分子叠层结构有机太阳电池研究^{*}

许中华 陈卫兵 叶玮琼 杨伟丰

(湖南工业大学计算机与通信学院,株洲 412007)

(2014年4月14日收到;2014年6月1日收到修改稿)

旋涂法和真空蒸发结合制备了 MEH-PPV:PCBM 体异质结和 CuPc/C60 有机小分子叠层有机太阳电池. 测试结果表明: MEH-PPV:PCBM 有源层和 Ag 中间层分别为 50 nm 和 0.5 nm 时, 与同等厚度有源层的 MEH-PPV:PCBM 体异质结器件和 CuPc/C60 小分子器件相比, 叠层器件太阳能转换效率大大提高, 达到了 1.86%.

关键词:聚(2-甲氧基,5-(2-乙基-乙氧基)-对苯乙炔),铜酞菁,叠层结构,太阳电池
 PACS: 88.40.hj, 88.40.jp, 88.40.jr
 DOI: 10.7498/aps.63.218801

1引言

有机太阳电池由于具有重量轻、小型、柔性和 低成本等突出特点正吸引着人们越来越多的注意, 但与硅太阳电池相比较低的能量转换效率导致其 实用化推广遇到了一定的困难^[1-4]. 有机太阳电 池的能量转换效率由光吸收效率、激子扩散效率 和载流子收集效率三者决定^[3].近年来,人们已经 提出了很多方法来提高有机太阳电池的效率,采 用聚合物叠层结构和合成新的低带隙聚合物和小 分子材料提高光吸收效率,将聚合物与C60衍生物 (PCBM)混合形成体异质结提高激子扩散效率,工 艺上采用热退火^[5]、溶液退火^[6,7]和加合物^[8,9]提 高有机太阳电池的载流子迁移率,这些方法使得有 机太阳电池的能量转换效率有了一定程度的提高. 华南理工大学吴宏滨团队与美国 Phillips66 公司和 Solarmer能源公司合作,采用新合成的聚合物有源 层材料,制备的反向结构单结聚合物太阳电池效率 达到了9.2%^[10];北京交通大学的刘晓东等采用常 用材料研究了Alq3小分子材料对聚(2-甲氧基, 5-(2-乙基-乙氧基)-对苯乙炔)(MEH-PPV)和PCBM 体异质结太阳电池的影响,最高能量转换效率达到

了1.25%^[11];美国Yang团队与日本住友化学合作, 采用住友化学新合成的聚合物有源层材料,制备的 叠层结构聚合物电池效率达到了10.6% [12]. 这些 高效实验室样品效率的提高主要靠新合成的材料, 但新合成低带隙的有机聚合物和有机小分子材料 比较困难, 主要是一些国际性的大公司在合成. 为 了进一步提高有机太阳电池效率,考虑到聚合物带 隙比较大,有机小分子带隙较小,叠合聚合物和有 机小分子组成叠层结构具有互补的光吸收,能有效 的提高光吸收效率和载流子收集效率. 常用材料 中的有机小分子有源层材料铜酞菁(CuPc:1.7 eV) 的光吸收谱为550—760 nm,聚合物有源层材料 聚(2-甲氧基, 5-(2-乙基-乙氧基)-对苯乙炔)(MEH-PPV: 2.3 eV) 光吸收谱范围为400-560 nm, 两者 相互之间互补性很好.因此,本文将聚合物MEH-PPV:PCBM和小分子CuPc/C60结合形成叠层结 构,研究了聚合物和中间层厚度变化对叠层有机太 阳电池性能的影响. 结果表明:MEH-PPV:PCBM 层和Ag中间层分别为50 nm 和 0.5 nm 时, 与传统 的MEH-PPV:PCBM异质结器件和CuPc/C60小 分子器件相比,叠层器件的太阳能转换效率大大提 高(1.86%).

© 2014 中国物理学会 Chinese Physical Society

^{*} 基金项目:科技部国家国际科技合作专项项目(批准号: 2013DFG52740)和湖南省自然科学基金(批准号: 12JJ3072)资助的课题. †通讯作者. E-mail: xuzhongh0733@163.com,

2 实 验

2.1 溶液配制

按照MEH-PPV:PCBM 重量比1:4,将MEH-PPV和PCBM以4 mg/ml和16 mg/ml溶解在氯 仿 (Chloroform)中,超声24h充分溶解后备用.所有有机材料都是在买了以后没有经过进一步提纯 直接使用.

2.2 制备工艺

带有35 nm厚PEDOT:PSS薄膜的ITO玻璃 (ITO方块电阻为35 Ω/□)用作衬底.采用WS-400B-8TFM/LITE旋涂机旋涂MEH-PPV:PCBM 有源层薄膜,形成MEH-PPV:PCBM体异质结,在 N₂气氛围下将MEH-PPV:PCBM有源层薄膜晾 干,装入(Edwards AUTO 500)真空腔中,在高真 空环境(~5×10⁻⁶ Torr,1 Torr = 133.322 Pa)下, 使用掩膜板热蒸发分别淀积银(Ag)中间层,然后, 顺序淀积CuPc层(15 nm)、C60层(30 nm)、BCP层 (5 nm).最后,使用掩模版、热蒸发淀积有源面积 为0.0867 cm²的铝(Al)阴极.淀积过程中,有机层 和金属层的淀积速率、膜厚由石英晶体振荡器膜厚 监测仪监测和控制,薄膜淀积速率控制在0.1—0.2 nm/s.制备的器件结构为(MEH-PPV:PCBM层前 面为带PEDOT:PSS的ITO层)

M5A25: MEH-PPV:PCBM(50 nm)/Ag(0.25 nm)/CuPc/C60/BCP/Al;

M5A50: MEH-PPV:PCBM(50 nm)/Ag(0.5 nm)/CuPc/C60/BCP/Al;

M5A100: MEH-PPV:PCBM(50 nm)/Ag(1.0 nm)/CuPc/C60/BCP/Al;

M3A50: MEH-PPV:PCBM(30 nm)/Ag(0.5 nm)/CuPc/C60/BCP/Al;

M8A50: MEH-PPV:PCBM(80 nm)/Ag(0.5 nm)/CuPc/C60/BCP/Al.

2.3 器件测试

室温下,使用带有可调Oriel 69907电源模块的Oriel 150 W太阳光模拟器,分别在暗环境和AM1.5太阳光照下测量器件的电流-电压特性.太

阳光密度采用 Oriel 辐射光功率计进行测量. ITO 玻璃上混合层的光吸收采用 Perkin-Elmer Lambda 900 紫外-可见光-红外(UV-Vis-NIR)光谱仪进行 测量. 采用 Dektak3 ST 台阶仪测量薄膜厚度.

3 结果和讨论

图1是聚合物和小分子叠层结构太阳电池结构图和能级图. 从器件结构图1(a)可见,前面靠近ITO的有机太阳电池是MEH-PPV:PCBM聚合物太阳电池(前子电池),后面的有机太阳电池是CuPc/C60有机小分子太阳电池(后子电池),中间层采用Ag作为复合导电层. 从能级图1(b)可见,前子电池和后子电池的能级搭配合理,吸收光能量产生的激子在界面处能有效分解为电子和空穴;Ag作为中间复合层材料其能级能配合前、后子电池. 理论上,叠合后有机太阳电池的开路电压为前、后两个电池开路电压之和. M5A50和单个前子电池、后子电池的电压比前、后子电池的开路电压之和略小,主要是因为中间层加入的影响,具体原因在后面讨论.



图 1 (a) 器件结构; (b) 能级图

图 3 是 MEH-PPV:PCBM 体 异 质 结、CuPc/ C60 小分子有源层薄膜和两者组成叠层结构有 源层的吸收谱. MEH-PPV:PCBM 体异质结吸收 谱主要集中在 400—550 nm 范围, 这是 MEH-PPV 中的π – π* 跃迁造成的. CuPc/C60 的吸收谱主要 位于 550—800 nm 的近红外区域, 有两个明显的吸 收峰, 其中 625 nm 附近的吸收峰是CuPc 二聚体 的吸收峰, 707 nm 附近的为CuPc 单体的吸收峰. 显然, 前后两个电池的吸收谱互补得非常好, 而叠 层结构电池的吸收谱可以看作前后两个子电池吸 收谱的叠加.



图 2 最优叠层电池和单个前子电池、后子电池的 J-V 特性



图 3 MEH-PPV:PCBM 体异质结、CuPc/C60 小分子 有源层薄膜和两者组成叠层结构有源层的吸收谱

半导体材料只能吸收能量比其带隙大的光子, 由于波长较长的光的透射特性较好,一般叠层结构 通常选用短波长吸收材料为临近ITO玻璃的第一 个电池,后面一个为长波长吸收材料.本文的材料 选择符合这个原则,且是聚合物和小分子相叠.优 化前后两个子电池结构使得两者的电流平衡,根据 前子电池的厚度和中间层厚度进行了一系列实验, 在100 mW/cm² 光照和无光照时测得的器件性能 如表1所示.

表1中MEH-PPV:PCBM和CuPc/C60器件的J_{SC}, V_{OC}, FF和PCE分别为3.6 mA·cm⁻²和5.4 mA·cm⁻², 0.8 V和0.52 V, 37.5%和42.5%, 1.08%和1.19%,与已经报道的数值^[11,13] (4.2和7.2 mA·cm⁻², 0.8和0.52 V[参考文献[11]中的开路电压为0.71 V], 37.5%和43%, 1.26%和1.73% [参考文献[11]中的能量转换效率为0.76%])相比,短路电流明显小些,主要是两个电池有源层厚度都明显薄了一些,吸收光子数量减少导致能量转换效率低了一些.采用叠层结构时,从两个方面进行研究:一是研究调整中间层厚度对叠层电池性能的影响,另一方面是调整前子电池的厚度对叠层电池性能的影响.

表1 制备器件的性能

器件	$J_{\rm sc}/{\rm mA}{\cdot}{\rm cm}^{-2}$	$V_{\rm oc}/{ m V}$	FF/%	PCE/%	
MEH-PPV:PCB (50 nm)	M 3.6	0.8	37.5	1.08	
CuPc/C60	5.4	0.52	42.5	1.19	
M5A25	2.1	1.05	30	0.66	
M5A50	3.5	1.26	42	1.86	
M5A100	3.4	1.27	41	1.77	
M3A50	2.4	1.26	42	1.27	
M8A50	3.0	1.26	36	1.36	

从表1可见,当中间层厚度从0.25 nm增大 到 0.5 nm 时,叠层 电池短路 电流密度 J_{sc} 从 2.1 mA·cm⁻² 增加到3.5 mA·cm⁻², 开路电压从1.05 V增加到1.26 V, FF从0.3增加到0.42, 能量转换 效率从0.66%增加到1.86%. 主要原因是0.25 nm 的中间层没有形成一层完整的Ag原子层(Ag原 子的直径0.33 nm,目的是为施主和受主复合而 制备),不足以将前子电池和后子电池分开,导致 在前、后子电池通过中间层相连的有源层表层混 合了 MEH-PPV, PCBM, Ag和 CuPc 等物质, 有可 能形成MEH-PPV:PCBM体异质结、PCBM/CuPc 反向电池和Ag纳米簇, PCBM/CuPc 反向电池可 能导致叠层电池开路电压的降低;同时,该层可能 有较大的陷阱态,形成激子复合中心,降低激子扩 散长度,减少了叠层电池的短路电流密度,陷阱态 密度较高也将导致大的电阻,降低叠层电池的填 充因子. 当中间层厚度增加到0.5 nm时(大于Ag 原子直径0.33 nm), Ag原子能在前、后子电池之间

形成一层完整的中间层,将前子电池激子分解来 的电子和后子电池激子分解来的空穴在中间层复 合,保证叠层电池形成完整的短路电流通路,使得 叠层电池短路电流等于前、后子电池中短路电流小 的一个,同时,中间层将前、后子电池中短路电流小 的一个,同时,中间层将前、后子电池开路电压之 和.当中间层厚度增加到1.0 nm时,与0.5 nm中 间层叠层电池比较,短路电流密度有很微小的减 小(3.4 mA·cm⁻²),开路电压反而有很微小的上升 (1.27 V),填充因子略微减小,导致能量转换效率降 低到1.77%,主要原因归结为中间层厚度的增加导 致中间层电阻微弱增加,更厚的中间层也阻挡了更 多的入射光到达后子电池,使得叠层电池短路电流 密度轻微减少.更厚的中间层也更好的将前、后子 电池分开,所以开路电压有很微小的增加.

另一方面,当中间层厚度为0.5 nm,前子电池 的体异质结有源层厚度从30 nm 增加到50 nm, 再 到80 nm时(对应于M3A50, M5A50和M8A50样 品),叠层电池开路电压维持不变(1.26 V);而短路 电流密度则从2.4 mA·cm⁻² 增加到3.5 mA·cm⁻², 然后减小到3.0 mA·cm⁻²;填充因子从42%,42% 降到36%;能量转换效率从1.27%,1.86%降到 1.36%. 主要原因是前子电池的有源层厚度从30 nm增加到50 nm时,前子电池吸收的光子数量增 加,短路电流密度增加,从而使叠成电池电流密度 增加;但当前子电池的有源层厚度进一步增加到80 nm时,虽然导致了前子电池电流密度的增加,但前 子电池厚度的增加使到达后子电池的光子数量减 少,相应减少了后子电池的电流密度,使得叠层电 池的电流密度减少. 在前子电池有源层厚度增加的 过程中,最薄有源层厚度(30 nm)的等效串联电阻 最小,导致其填充因子最大.反之,最大有源层厚 度(80 nm)的等效串联电阻最大,导致其填充因子 最小.因此,前子电池有源层的最优厚度是50 nm, 形成的叠层电池能量转换效率为1.86%.

综合考虑叠层结构中前子电池和中间层厚度, M5A50叠层电池具有最佳能量转换效率1.86%.相 对于单个的前子电池和单个的后子电池能量转 换效率1.08%和1.19%,能量转化效率有约72%和 56%的提高.

4 结 论

制备了由聚合物体异质结前电池和有机小分子后子电池组成的叠成结构有机太阳电池.通过 对中间层厚度和前子电池有源层厚度的调整,制 备的最优叠层结构有机太阳电池(能量转换效率达 1.86%),相对于单个的前子电池和单个的后子电 池,能量转化效率有约72%和56%的提高.

参考文献

- Ameri T, Dennler G, Lungenschmied C, Brabec C 2009 Energy Environ. Sci. 2 347
- [2] Sista S, Park M-H, Hong Z, Wu Y, Hou J, Kwan W L, Li G, Yang Y 2010 Adv. Mater. 22 380
- [3] Peumans P, Yakimov A, Forrest S R 2003 J. Appl. Phys. 93 3693
- [4] Kim J Y, Lee K, Coates N E., Moses D, Nguyen T Q, Dante M, Heeger A J 2007 Science 317 222
- [5] Padinger F, Rittberger R S, Scariciftci N S 2003 Adv. Funct. Mater. 13 85
- [6] Li G, Shrortiya V, Huang J, Yao Y, Moriarty T, Emery K, Yang Y 2005 Nature Mater. 4 864
- [7] Zhao Y, Xie Z Y, Qu Y, Geng Y H, Wang L X 2007 Appl. Phys. Lett. 90 043504
- [8] Peet J, Kim J Y, Coates N E, Ma W L, Moses D, Heeger A J, Bazan G C 2007 Nature Mater. 6 497
- [9] Kim B G, Kim M S, Kim J S 2010 Acsnano 4 2160
- [10] He Z, Zhong C, Su S, Xu M, Wu H, Cao Y 2012 Nature Photonics 6 591
- [11] Liu X D, Xu Z, Zhang F J, Zhao S L, Zhang T H, Gong W, Song J L, Kong C, Yan G, Xu X R 2010 *Chin. Phys.* B 19 118601
- [12] You J, Letian Dou, Yoshimura K, Kato T, Ohya K, Moriarty T, Emery K, Chen C-C, Gao J, Li G, Yang Y 2013 *Nature Communications* 4 1446
- [13] Chen W B, Yang W F, Zou H J, Tang J X, Deng L F and Lai P T 2011 Acta Phys. Sin. 60 117107 (in Chinese) [陈卫兵,杨伟丰, 邹豪杰, 汤建新, 邓林峰, 黎沛涛 2011 物 理学报 60 117107]

A study of tandem structure organic solar cells composed of polymer and small molecular sub-cells^{*}

Xu Zhong-Hua[†] Chen Wei-Bing Ye Wei-Qiong Yang Wei-Feng

(School of Computer and Communication, Hunan University of Technology, Zhuzhou 412007, China) (Received 14 April 2014; revised manuscript received 1 June 2014)

Abstract

A tandem solar cell, composed of a MEH-PPV:PCBM bulk heterojunction front sub-cell and a CuPc/PCBM small molecule back sub-cell, is fabricated by spin-coating and vacuum evaporating methods. Measurement results show that an optimal tandem solar cell with 50 nm MEH-PPV:PCBM active layer thickness and 0.5 nm Ag inter-layer thickness can be obtained with a power conversion efficiency of 1.86%

Keywords: poly[2-methoxy-5-(2-ethylhexyloxy)-1, 4-phenylenevinylene], copper(II) phthalocyanine, tandem structure, solar cell

PACS: 88.40.hj, 88.40.jp, 88.40.jr

DOI: 10.7498/aps.63.218801

^{*} Project supported by the International Science & Technology Cooperation Program of China(Grant No. 2013DFG52740) and the Hunan Provincial Natural Science Foundation, China(Grant No. 12JJ3072).

[†] Corresponding author. E-mail: xuzhongh0733@163.com,