纳米成核点辅助结晶对钙钛矿光电 探测器性能的影响^{*}

孙雪¹⁾²⁾ 黄锋²⁾ 刘桂雄¹⁾ 苏子生^{3)†}

1) (华南理工大学机械与汽车工程学院,广州 510006)

2) (广州计量检测技术研究院,广州 510663)3) (泉州师范学院物理与信息工程学院,福建省先进微纳光子技术与器件重点实验室,泉州 362000)

(2022年1月26日收到; 2022年4月13日收到修改稿)

有机无机杂化钙钛矿材料因具有可调节的带隙宽度、优异的载流子传输性能、可低温溶液法制备等优 点,近年来在光电器件的应用研究上受到了广泛的关注.对于平面光电导型探测器,电荷在两电极之间需横 穿钙钛矿层,由于钙钛矿晶体的形成能较低,在晶界和薄膜表面易产生缺陷,光生载流子被缺陷阻挡而加剧 激子的非辐射复合,造成器件光电性能下降.本文通过在钙钛矿界面层下方引人微量的氧化石墨烯纳米片作 为钙钛矿晶体的有效成核点,使得钙钛矿晶体可依附于氧化石墨烯形核,降低钙钛矿晶体成核势垒的同时与 钙钛矿形成铅-氧键,最终获得晶体颗粒增大、晶界数量减少、薄膜致密的钙钛矿层.由于氧化石墨烯在玻璃 基底上的含量极低,大片玻璃基底裸露并与钙钛矿直接接触,因此钙钛矿层应视为制备在玻璃基底上.在氧 化石墨烯纳米片的影响下钙钛矿与玻璃基底的接触更为紧密,有效降低界面间的激子非辐射复合概率,提高 了界面间电荷传输性能.最终,在氧化石墨烯纳米片最优制备参数的影响下,钙钛矿光电探测器光电流相比 空白对照器件提高了1个数量级,在3V偏压下的开关电流比为5.22×10³,并且最优的光电探测器的光响应 速度明显提高,上升时间为9.6 ms,下降时间为6.6 ms.

关键词:钙钛矿光电探测器,有效成核点,钙钛矿结晶 PACS: 81.07.-b, 81.10.-h, 85.60.Gz

DOI: 10.7498/aps.71.20220189

1 引 言

将光信号转换为电信号的光电探测器在传感 器家族中占据着重要地位.目前,光电探测器的光 电转换材料多为无机半导体,如GaAs^[1-3],GaN^[4,5], Ge^[6,7]和Si^[8,9]等,虽然涵盖了从紫外到红外波段 的光波长,但这些无机半导体通常制备方法复杂, 价格昂贵,机械灵活性受限,一定程度上限制了大 规模的商业应用^[10].溶液法制备半导体,包括旋 涂、喷墨打印、喷涂等被认为是降低半导体光电探 测器制备成本的有效方法.目前溶液法制备涵盖了 多种常见的宽带隙金属氧化物半导体材料(如ZnO^[11], SnO₂^[12])、窄带隙量子点(如PbS^[13])和钙钛矿材料^[14]. 其中,钙钛矿材料具有带隙可调、高的光吸收系 数、长的载流子扩散长度以及双极性载流子传输特 性^[15,16],使得钙钛矿材料在可见光探测领域显示出 巨大的潜力,近年来受到广泛关注和研究.

光电探测器按照结构可分为二端型(光电二极 管型和光电导型)和三端型(光电晶体管型),其中 平面结构光电导型探测器具有制备简单,可重复性 高,更易于钙钛矿纳米片、纳米线及纳米粒子的构

^{*} 福建省自然科学基金 (批准号: 2020J01778) 资助的课题.

[†] 通信作者. E-mail: suzs@qztc.edu.cn

^{© 2022} 中国物理学会 Chinese Physical Society

建等优势^[17],但由于光生电荷在两电极间平面穿 过钙钛矿层,在长距离的电荷传输过程中,载流子 更容易被钙钛矿薄膜中的缺陷困住,造成光电流损 失,因此钙钛矿层的质量是影响探测器整体性能的 重要因素.然而,钙钛矿晶体的形成能较低,采用 溶液法制备的钙钛矿薄膜容易在晶体内部、晶界处 以及薄膜表面产生缺陷^[18].

通过控制钙钛矿薄膜的材料结构、引入添加 剂、优化制备方法等方式,钙钛矿薄膜的质量可被 有效提高. Zhu 等^[19] 在甲基胺 Sn-Pb 钙钛矿体系 中引入微量铷阳离子, 铷离子的掺杂提高了钙钛矿 结晶的可控性和结晶取向性,从而得到高质量的钙 钛矿薄膜,基于此制备的钙钛矿探测器具有高效率 的紫外-近红外 (300—1100 nm) 光谱响应, 并表现 出优异的工作稳定性. Meng 课题组^[20]利用富氧基 底, 使之与钙钛矿形成 Pb--O键, 采用增大钙钛 矿晶体颗粒减少钙钛矿薄膜缺陷密度,基于高质量 钙钛矿晶体的光电探测器得到了 0.73 A/W 的响 应度和 9.63 × 10¹⁰ Jones (1 Jones = 1 cm·Hz⁻²·W⁻¹) 的探测率. Wang 等^[21]采用压力辅助的溶剂工程 法对钙钛矿的结晶过程进行控制,有效增大了钙钛 矿晶体尺寸,减少晶界,并提高了钙钛矿薄膜在基 底上的覆盖,进而增大了光生载流子寿命,最终制 备的钙钛矿光电探测器显示出优越的光电性能. 可 见,对钙钛矿晶体的生长进行调控,得到平整致 密、晶界减少的钙钛矿薄膜,是提高平面结构光电 导型钙钛矿探测器性能的重要前提.

石墨烯是由单层碳原子以 sp²杂化方式键合 构成的呈六边形网状结构的二维材料,具有优异的 光学、电学、热学等性能,近年来在材料科学等领 域受到了广泛关注和研究.但石墨烯自身的不溶性 以及片层间的范德瓦耳斯力和 π-π 堆积作用,使得 石墨烯在通常情况下在水和有机溶剂中会发生不 可逆的团聚和沉淀^[22,23].作为石墨烯衍生物,氧化 石墨烯具有与石墨烯基本一致的二维层状结构,其 表面与边缘引入了多种含氧官能团,如羟基(—OH)、 羰基(—C=OO)、羧基(—COOH)等,含氧基团 的存在使得氧化石墨烯在水中具有良好的分散性 和稳定性,因而氧化石墨烯更适于溶液加工^[24].

本文采用一种操作简便、成本低廉的方法提高 钙钛矿的结晶性能及界面质量.通过在玻璃基底上 沉积微量的氧化石墨烯纳米片 (GOSs) 作为钙钛 矿晶体的有效成核中心,在 GOSs 的影响下,一方 面钙钛矿薄膜与玻璃基底结合更为紧密,有效减少 了界面间缺陷的产生;另一方面,GOSs的存在有效降低了钙钛矿晶体的成核势垒并与钙钛矿形成 铅-氧键,最终得到了晶体颗粒增大、晶界数量减 少、薄膜致密的钙钛矿层,有效降低钙钛矿界面间 的激子非辐射复合概率,提高了载流子传输性能. 最终,最优GOSs制备参数下的平面光电导型钙钛 矿光电探测器在3V偏压下的光电流相比空白对 照器件提高1个数量级,开关比达5.22×10³,并 且响应速度相应提高,上升、下降时间分别为9.6 和6.6 ms.

2 实 验

2.1 实验材料

GOSs 粉末购自南京先丰纳米材料科技有限 公司, PbI₂和 CH₃NH₃I 购自西安宝莱特光电科技 有限公司, N, N-二甲基甲酰胺 (DMF, 无水级 99.8%)和二甲基亚砜 (DMSO, 色谱纯) 购买于阿 拉丁试剂有限公司.

2.2 器件制备

本文所用的玻璃基底依次经过玻璃清洗剂、丙酮、去离子水、异丙醇超声 30 min,清洗完毕后取 出吹干,随后放置于臭氧-紫外灯下照射 20 min 以 去除基底表面残留的有机物. 沉积 GOSs 的过程在 空气中进行. 将 GOSs 粉末分散于去离子水中,浓 度分别为 0.025, 0.05, 0.1 mg/mL,超声处理 5 min 后得到 GOSs 分散液.不同浓度的 GOSs 水分散液 均用 0.45 μ m 过滤头过滤以去除分散液中的杂质, 随后分别滴在经臭氧-紫外灯充分照射的玻璃基底 上,在旋涂参数为 5000 r/min 的条件下旋涂 60 s, 将沉积有 GOSs 的玻璃基底放置于 120 °C 热台上 退火 20 min 后转移至氮气手套箱.本文将上述不 同浓度 GOSs 分散液沉积在玻璃基底上所得的样 品分别命名为 G_{0.025}, G_{0.05}和 G_{0.1},相应地,空白玻 璃基底命名为 G₀.

MAPbI₃采用一步反溶剂法制备. 将摩尔比 为 1:1 的 PbI₂和 CH₃NH₃I 粉末溶于体积比为 7:3 的 DMF 和 DMSO 混合溶液中,将上述钙钛矿前 驱体溶液于 70 ℃ 热台上加热搅拌过夜使之充分 溶解. 以 2000 r/min, 60 s 的旋涂参数分别在 G_{0.025}, G_{0.05}, G_{0.1} 以及 G₀上旋涂充分溶解的钙钛矿前驱 体溶液,在旋涂开始的第 20 s 向基底滴加 500 µL 氯苯反溶剂,旋涂完毕后将基底放置于 100 ℃ 热 台退火 10 min,得到钙钛矿薄膜.待钙钛矿薄膜冷却至室温后,将钙钛矿薄膜放入真空镀膜机中蒸 镀 7.5 nm MoO₃和 60 nm Au 电极,本文报道的 探测器沟道长度和宽度分别为 1000 和 60 μm.

2.3 测试及表征

采用原子力显微镜 (AFM, Bruker Multi Mode 8) 对沉积在硅片上的 GOSs 表面形貌进行表征,采用 扫描电子显微镜 (SEM, Hitachi 4800) 和 X射线衍 射仪 (XRD, Rigaku D/Max-2500) 对不同基底上 的钙钛矿薄膜形貌及钙钛矿结晶性能进行表征, GOSs 和钙钛矿薄膜在玻璃基底上的吸收光谱采 用 Shimadzu UV3101 PC 光谱仪测量. 在黑暗和 光照 (100 mW/cm², AM 1.5 G 太阳模拟器)条件 下采用 Keithley 2400 测量钙钛矿探测器的电压-电流 (I-V) 特性. 外量子效率 (EQE) 采用本实验 室自己搭建的系统测量,包括锁相放大器 (Stanford SR803)、斩波器 (Stanford SR540, 斩波频率为 130 Hz)、单色仪等,详细测试过程参见补充材料. 本文中探测器的光响应行为是在白光条件下进行 测量的, 入射光功率密度为 23.50 mW·cm⁻², 详细 测试过程参见补充材料.

3 结果与讨论

3.1 GOSs 的形貌探究

首先,对沉积在基底上的 GOSs 形貌进行探究. 由于本文采用的 GOSs 的浓度极低,为了得到更清晰的 GOSs 形貌,我们采用了表面更为平整的硅晶片作 为基底探究 GOSs 的分布情况, 以 5000 r/min, 60 s 的旋涂参数分别旋涂了 0.025, 0.050, 0.100 mg/mL 的 GOSs 去离子水分散液, 并在 AFM 下观察 GOSs 的形貌, 如图 1 所示.

GOSs 的边缘包含了多种含氧官能团 (羟基和 环氧基),使得 GOSs 具有中心疏水和边缘亲水的 性质,因此 GOSs 在去离子水中具有出色的分散稳 定性和高的表面能^[25,26].从图 1 可以看到,硅基底 上 GOSs 均匀分布,密度随分散液浓度的增加而增 加,GOSs 高度均为 2 nm 左右,这表明 GOSs 可 视为单层氧化石墨烯片,即二维碳-碳结构. GOSs 之间的间距较大且片与片之间不相连, GOSs 之间有大片基底裸露,证明 GOSs 不能完全 覆盖基底,因此 GOSs 不能被视为界面层.

3.2 GOSs 对钙钛矿薄膜的影响

在 SEM 下观察了 G₀, G_{0.025}, G_{0.05} 以及 G_{0.1} 上 生长的钙钛矿薄膜形貌, 平面扫描和断面扫描的钙 钛矿 SEM 照片分别如图 2 和图 3 所示.

从图 2 和图 3 可以看到, 在不同基底上沉积的钙 钛矿形貌表现出明显不同.图 2(a)为 G₀上生长的钙 钛矿晶体形貌, 钙钛矿晶体的平均晶粒尺寸约为 200 nm, 晶粒大小均匀.但在薄膜表面, 尤其在晶界 处可观察到明显缺陷. 与图 2(a)相比, 在 GOSs 上生 长的钙钛矿晶体尺寸增大.其中, G_{0.025}(图 2(b))上生 长的钙钛矿晶体颗粒大小不均匀, G_{0.1}(图 2(d))上钙 钛矿薄膜出现缺陷.相比之下, 基于 G_{0.05}(图 2(c))修 饰的钙钛矿晶体颗粒均匀且无针孔缺陷, 这意味着该 参数下钙钛矿薄膜的质量最优.



图 1 (a) 空白硅片以及 (b) 0.025, (c) 0.050, (d) 0.100 mg/mL GOSs 分散液沉积在硅片表面的形貌

Fig. 1. The morphology of (a) bare silicon wafer and (b) 0.025, (c) 0.050, (d) 0.100 mg/ mL GOSs dispersion deposited on the surface of silicon wafer.



图 2 (a) G₀, (b) G_{0.025}, (c) G_{0.05}和 (d) G_{0.1}上生长的钙钛 矿薄膜的平面扫描 SEM 照片

Fig. 2. Top-view SEM images of the $CH_3NH_3PbI_3$ films on (a) G_0 , (b) $G_{0.025}$, (c) $G_{0.05}$ and (d) $G_{0.1}$.



图 3 (a) G₀和 (b) G_{0.05}上生长的钙钛矿薄膜的断面扫描 SEM 照片

Fig. 3. Cross-sectional SEM images of the $\rm CH_3NH_3PbI_3$ films on (a) $\rm G_0$ and (b) $\rm G_{0.05}.$

图 3 更加直观地反映出 GOSs 对钙钛矿晶体 生长的影响.可以看到,图 3(a)和图 3(b)两薄膜 样品具有基本一致的厚度,均约为 500 nm,说明 GOSs 的引入对钙钛矿薄膜的厚度没有影响,这与 单层 GOSs 和不连续分布的结论相符.但如图 3(a) 所示,在 G₀上的钙钛矿薄膜在垂直方向上是由几 个晶体堆叠而成的, 且晶体与玻璃基底表面接触差, 存在大量孔洞缺陷, 这对电荷的传输是十分不利的; 而 G_{0.05} 上生长的钙钛矿薄膜在垂直方向大部分仅由一个晶体组成, 少部分无 GOSs 的位置仍表现出多个晶体堆叠, 这表明钙钛矿晶体的晶粒尺寸增大, 且晶体与基底接触紧密无孔洞, 如图 3(b) 所示. 在补充材料 (图 S1) 中给出了两组样品的大范围扫描照片, 可以看到以上所述 GOSs 的引入对钙钛矿薄膜的影响在整体上是均匀的. 钙钛矿晶体颗粒的增大意味着晶界数量的减少, 而晶界和缺陷处往是电荷复合的中心, 晶界和缺陷数量的减少对降电荷复合的几率是非常有利的.

本文采用 XRD 对生长在不同基底上的钙钛 矿结晶进行了表征,并对数据进行了归一化处理, 如图 4(a) 所示. 可以看到, 4 组钙钛矿样品均在衍 射角 20 为 14.2°, 28.5°和 32.0°的位置出现明显衍 射峰,分别对应钙钛矿的(110),(220)和(310)平 面,说明钙钛矿的晶体结构没有发生改变[27,28].在 约 12°的位置没有发现衍射峰,说明钙钛矿反应完 全,薄膜中不存在未反应的 PbI₂. 通过比较各 4 组 样品在 14.2°和 28.5°两个衍射峰的半峰宽 (full width at half maximum, FWHM), 可以发现沉积 在 GOSs 上的钙钛矿晶体衍射峰 FWHM 均低于 在空白玻璃基底上生长的钙钛矿晶体,并且在 G_{0.05}基底上钙钛矿衍射峰的 FWHM 达到最低: 在衍射角 14.2°处为 0.112°, 在 28.5°处为 0.099°, 而对比 G₀上钙钛矿样品的 FWHM 则分别为 0.133° 和 0.146°, 如表 1 及图 4(b) 所示. 衍射峰 FWHM 的降低意味着在 G0.05 上生长的钙钛矿结晶取向性 更优,相比Go上生长的钙钛矿晶体有明显提高.



图 4 (a) 钙钛矿 薄膜在 G_0 , $G_{0.025}$, $G_{0.05}$ 以及 $G_{0.1}$ 上的 XRD 图谱; (b) 相应样品在 14.2°和 28.5°位置衍射峰放大图 Fig. 4. (a) XRD patterns of the CH₃NH₃PbI₃ films on G_0 , $G_{0.025}$, $G_{0.05}$ and $G_{0.1}$; (b) enlarged diffraction peaks at 14.2° and 28.5° of the corresponding samples.

表 1 不同基底上生长的钙钛矿薄膜 XRD 衍射峰 半峰宽

Table 1. FWHM of the $CH_3NH_3PbI_3$ XRD diffraction peaks deposited on different substrates.

	$\mathrm{FWHM}/(^{\circ})$		
	14.2	28.5	
$G_0/CH_3NH_3PbI_3$	0.133	0.146	
$\mathrm{G}_{0.025}/\mathrm{CH_3NH_3PbI_3}$	0.113	0.104	
$\mathrm{G}_{0.05}/\mathrm{CH_3NH_3PbI_3}$	0.112	0.099	
$\mathrm{G}_{0.1}/\mathrm{CH_3NH_3PbI_3}$	0.121	0.115	

对生长在 GOSs 及玻璃基底上的钙钛矿薄膜 的紫外-可见光区域的吸收光谱进行了探究,结果 如图 5 所示.为了说明 GOSs 本身对整体光吸收的 影响,给出了实验中所用最高浓度 GOSs 的吸收光 谱并乘以系数 30 以突出曲线趋势.可以看到,4 组 钙钛矿薄膜具有相似的曲线,吸收边缘约为 780 nm, 与 CH₃NH₃PbI₃ 带隙为1.59 eV 相符合.生长在 GOSs 上的钙钛矿薄膜对整个光谱的吸收能力稍有增强, 其中以 G_{0.05} 上生长的钙钛矿薄膜吸收最强.由于 GOSs 的总量极低,不足以影响钙钛矿薄膜的吸收 (如图 5 所示),因此光吸收的增强归因于钙钛矿薄 膜质量的提高.

基于以上的表征探究, GOSs 的引入对钙钛矿 结晶性能的积极影响可以归因于两方面因素:一方 面,相比于平滑基底上的均相成核,原子依附于杂 质颗粒或原有晶体表面上形成核的非均相成核方 式具有更低的成核势垒.GOSs 的引入相当于在平 滑的玻璃基底上沉积了微量杂质,这些"杂质"带来 的不均匀性有效降低了钙钛矿晶体成核势垒,作为 钙钛矿晶体非均相成核的成核中心促使了钙钛矿 晶体的生长,因此在 GOSs 沉积的位置出现钙钛矿 晶体的优先生长,且晶体与基底间的接触更紧密; 另一方面,有文献报道氧化石墨烯可与钙钛矿相互 作用形成 Pb—O 键^[29], 而富氧基底与钙钛矿之间 化学键的形成是提高钙钛矿晶体质量的重要影响 因素之一^[20], 因此我们将微量 GOSs 的引入促进 钙钛矿晶体生长的另一个原因归结为 GOSs 与钙 钛矿之间 Pb—O 键的形成.



图 5 沉积在 G₀, G_{0.025}, G_{0.05}以及 G_{0.1}上的 CH₃NH₃PbI₃ 光吸收谱. 图中同时给出 G_{0.1}放大 30 倍的吸收光谱

Fig. 5. Absorbance spectra of the $CH_3NH_3PbI_3$ films deposited on G_0 , $G_{0.025}$, $G_{0.05}$ and $G_{0.1}$. The absorption spectrum of $G_{0.1}$ amplified by 30 is also shown in the figure.

3.3 钙钛矿光电探测器

将结晶性能提高的钙钛矿薄膜应用于光电探测器中,制备了平面光电导型钙钛矿光电探测器,器件结构示意图和实物图分别如图 6(a) 和图 6(b) 所示.有研究表明,电子可以从有机半导体的 HOMO 能级跃迁到 MoO₃ 的导带中,因此通过在电极和有 机半导体之间引入 MoO₃ 层可以有效降低电极/有 机半导体界面的电荷注入势全^[30,31].在本课题组之 前的报道中,在钙钛矿与 Au 电极之间引入一定厚 度的 MoO₃ 薄膜可有效提高 CH₃NH₃PbI₃/Au 界 面的载流子传输性能,有利于提高钙钛矿光电探测 器的光电流、加快 CH₃NH₃PbI₃/Au 界面处缺陷态 的电子填充和释放^[32].因此本文在沉积 Au 电极前 蒸镀了 7.5 nm MoO₃ 界面层.



图 6 钙钛矿光电探测器的 (a) 结构示意图和 (b) 器件实物照片 Fig. 6. (a) Schematic structure and (b) picture of the perovskite photodetector.

首先测试 G₀, G_{0 025}, G_{0 05} 以及 G₀₁上生长的 钙钛矿所制备的光电探测器分别在光照 (模拟太阳 光 AM 1.5 G, 图 7(a)) 和黑暗 (图 7(b)) 条件下的 I-V特性曲线. 如图 7(a) 所示, 所有器件的光电流 均与所加偏压成线性关系,说明器件各界面层间接 触良好.在GOSs上制备的钙钛矿探测器光电流均 高于 G₀ 上制备的对比器件,并且在 G_{0.05} 和 G_{0.1} 上制备的两组探测器相比对照器件光电流增长了 一个数量级,在 G_{0.05} 上达到最高 (1.15 × 10⁻⁶ A), 而对比器件 G₀的光电流为 3.58 × 10⁻⁷ A. 光电流 的提高可归因于钙钛矿薄膜质量的提高,晶界数量 的减少和缺陷的消除有效降低了载流子复合概率, 这与前文 SEM 下观察到的结论相符合. 钙钛矿探 测器的暗电流主要来自于界面缺陷. 而在暗电流的 测试结果中 (图 7(b)), 基于 G_{0.05} 的探测器暗电流 (2.21 × 10⁻¹⁰ A) 低于 G₀ 上制备的探测器 (6.77 × 10⁻¹⁰ A), 同样证实了器件钙钛矿界面质量的提高. 得益于提高的光电流和降低的暗电流,在3V偏压 下基于 G_{0.05} 制备的钙钛矿光电探测器得到了 5.22 × 10³的开关比,这一数据相比对比器件(5.34×10²)



图 7 (a) 光照及 (b) 黑暗条件下 G₀, G_{0.025}, G_{0.05}和 G_{0.1}上制备的钙钛矿探测器的 *I-V*曲线

Fig. 7. *I-V* curves of the photodetectors fabricated on G_0 , $G_{0.025}$, $G_{0.05}$ and $G_{0.1}$ under (a) solar simulator irradiation and (b) dark, respectively.

高一个数量级. 补充材料中给出了分别基于 G₀ 和 G_{0.05} 的 20 个钙钛矿光电探测器的开关比分布图 (图 S2),可以看到基于 G_{0.05} 的器件普遍具有高于 对比器件一个数量级的开关比,体现出最优参数 GOSs 的引入对于提高钙钛矿光探测器的性能实 验上具有较好的重复性.

光响应度 (*R*) 和探测率 (*D*^{*}) 均为表征光电探 测器的重要性能参数, 它们与外量子效率 (EQE) 的关系可表示为^[33]

$$R = \frac{\text{EQE} \times \lambda \times q}{h \times c},\tag{1}$$

$$D^* = \frac{R}{(2qJ_{\rm d})^{1/2}},\tag{2}$$

其中, λ 为入射光波长,q为电子电量绝对值,h为 普朗克常数, c 为光速, J_d 为探测器在黑暗条件下 测得的暗电流.由此,在最优参数 G₀₀₅ 以及对比 器件 G₀ 上制备的钙钛矿探测器在 3 V 偏压下的 R及 D*如图 8 所示. 可以看到, 在不同基底上制备 的器件均在 350-800 nm 处表现出良好的响应. 在 G_{0.05} 上制备的探测器在整个可见光范围内的探 测率均在 1013 Jones 以上, 高于 G₀ 上制备的对比 器件. 由于光谱响应与探测器电流信号及入射光功 率密切相关^[34],因此计算得到在波长为 760 nm 处 投射在探测器上的光功率密度为 3.65 × 10⁻² mW· cm^{-2} ,此时基于 $G_{0.05}$ 的钙钛矿探测器具有 2.04 × 10¹⁴ Jones 的探测率和 1.71 A·W⁻¹ 的响应度, 远高 于对比器件 (探测率为 7.51 × 1013 Jones, 响应度 为 0.98 A·W⁻¹), 这一结论进一步证实钙钛矿晶体质 量的提高对探测器的电荷传输能力产生积极影响.



图 8 分别沉积在 G₀和 G_{0.05}上的钙钛矿光电探测器的 *R*和 *D**

Fig. 8. The R and D^* of perovskite photodetectors fabricated on G₀ and G_{0.05}, respectively.

		0	1 1	2		
材料	制备方法	开关比/10 ³	响应度/(A·W ⁻¹)	探测率/Jones	响应时间	Ref.
$\hline \hline Cs_{0.1}FA_{0.2}MA_{0.7}Pb(I_{0.9}Cl_{0.1})_3\text{-}F4TCNQ$	旋涂	6.94	5.4		$530~\mathrm{ms}/600~\mathrm{ms}$	[35]
$(\mathrm{BA})_2(\mathrm{MA})n_1\mathrm{PbnI}_{3n+1}$	旋涂	1.38	27.06	—	$3.53~\mathrm{ms}/3.78~\mathrm{ms}$	[36]
$\mathrm{CH}_3\mathrm{NH}_3\mathrm{PbI}_3$	旋涂		0.47	$8.2 imes 10^{12}$	18 ns	[37]
$\mathrm{CH}_3\mathrm{NH}_3\mathrm{PbI}_3$	旋涂	5.22	1.71	2.04×10^{14}	$9.6~\mathrm{ms}/6.6~\mathrm{ms}$	This work
ZnO/pentacene	旋涂		0.36	2.17×10^{14}		[3 8]
p-NiO/n-CdS	水热法/旋涂	~ 0.005	2.60×10^{-2}	9.21×10^9	$3.5 \mathrm{~s}$	[39]
CdSe	旋涂	4.7	0.16	4×10^{11}	$107~{\rm ms}/110~{\rm ms}$	[40]
PTQ10:O-IDTBR	刮刀涂布		0.03	$3.3 imes10^{11}$	$20~\mu{\rm s}/25~\mu{\rm s}$	[41]
PTQ10:O-FBR	F142 + 141 1		0.34	$9.6 imes10^{12}$	$12~\mu s/15~\mu s$	[-+]

表 2 溶液法制备的可见光探测器性能 Table 2. Performance of visible light detector prepared by solution method

在探测器的探测性能表征中,光响应速度是 其中重要的性能参数之一.本文在功率密度为23.50 mW·cm⁻²的白光入射条件下测量了的1V偏压下 钙钛矿光电探测器的开关过程,相应的光响应行为 如图9所示.在G₀上制备的光电探测器上升和下 降时间分别为16.6和9.4 ms,而基于G_{0.05}制备的 器件则分别为9.6和6.6 ms.钙钛矿薄膜的缺陷是 影响探测器电荷传输和收集的重要因素,因此响应 速度的提高归因于钙钛矿薄膜质量的提高.本文将 所报道的性能最优钙钛矿探测器与其他文献报道 的采用溶液法制备的可见光探测器 (包括其他钙钛 矿材料或结构、其他光电转换材料)进行了性能对 比,如表2所列.



图 9 G₀和G_{0.05}上制备的钙钛矿光电探测器的 5个周期 光响应行为

Fig. 9. Five cycles photoresponse behavious of the perovskite photodetectors fabricated on G_0 and $G_{0.05}$.

4 结 论

通过在钙钛矿下方的平滑玻璃基底上引入极 微量的 GOSs,得到了晶体颗粒增大、晶界数量减 少、与基底结合紧密、薄膜致密的钙钛矿层. GOSs的引入主要有两方面影响:一方面为晶体生 长提供成核点,降低晶体成核势垒;另一方面, GOSs中的O与钙钛矿中的Pb形成Pb—O键. 最终在GOSs的影响下,钙钛矿光电探测器界面间 的载流子传输性能有效提高,在0.05 mg/ml GOSs 分散液沉积的玻璃基底上制备的钙钛矿光电探测 器光电流相比对照器件提高1个数量级,在3V偏 压下的开关电流比达5.22×10³,且光响应速度相 应提高,上升时间和下降时间分别达到9.6和6.6 ms.

参考文献

- [1] Šagátová A, Zaťko B, Nečas V, Dubecký F, Anh T L, Sedlačková K, Boháček P, Zápražný Z 2018 Appl. Surf. Sci. 461 3
- [2] Tian H J, Hu A Q, Liu Q L, He X Y, Guo X 2020 Adv. Opt. Mater. 8 1901741
- [3] Wu J H, Yang Z W, Qiu C Y, Zhang Y J, Wu Z Q, Yang J L, Lu Y H, Li J F, Yang D X, Hao R, Li E P, Yu G L, Lin S S 2018 Nanoscale 10 8023
- [4] Gundimeda A, Krishna S, Aggarwal N, Sharma A, Sharma N D, Maurya K K, Husale S, Gupta G 2017 Appl. Phys. Lett. 110 103507
- [5] Liu L, Yang C, Patanè A, Yu Z, Yan F G, Wang K Y, Lu H X, Li J M, Zhao L X 2017 Nanoscale 9 8142
- [6] Takenaka M, Morii K, Sugiyama M, Nakano Y, Takagi S 2012 Opt. Express 20 8718
- [7] Hössbacher C, Salamin Y, Fedoryshyn Y, et al. 2017 IEEE Photonics Technol. Lett. 29 1760
- [8] Berencén Y, Prucnal S, Liu F, Skorupa I, Hübner R, Rebohle L, Zhou S Q, Schneider H, Helm M, Skorupa W 2017 Sci. Rep. 7 1
- [9] Vivien L, Polzer A, Marris-Morini D, Osmond J, Hartmann J M, Crozat P, Cassan E, Kopp C, Zimmermann H, Fédéli J M 2012 Opt. Express 20 1096
- [10] Yang J, Pi M Y, Zhang D K, Tang X S, Du J 2021 Chin. J. Lumin. 42 755
- [11] Gayen R N, Paul R, Biswas S 2020 Appl. Surf. Sci. 533 147149

- [12] Ozel K, Yildiz A 2021 Phys. Status. Solidi RRL 15 2100085
- [13] Chen W, Tang H, Chen Y, Heger J E, Li N, Kreuzer L P, Xie Y, Li D P, Anthony C, Pikramenou Z, Ng W K, Sun X W, Wang K, Müller-Buschbaum, P 2020 Nano Energy 78 105254
- [14] Wang Y D, Liu Y L, Cao S K, Wang J Z 2021 J. Mater. Chem. C 9 5302
- [15] Chai L, Zhong M 2016 Acta Phys. Sin. 65 237902 (in Chinese) [柴磊, 钟敏 2016 物理学报 65 237902]
- [16] Qu Z H, Ma F, Zhao Y, Chu X B, Yu S Q, You J B 2021 *Chin. Phys. Lett.* 38 107801
- [17] Wang H, Kim D H 2017 Chem. Soc. Rev. 46 5204
- [18] Zhang Y, Zhou H P 2019 Acta Phys. Sin. 68 158804 (in Chinese) [张钰, 周欢萍 2019 物理学报 68 158804]
- [19] Zhu H L, Liang Z, Huo Z, Ng W K, Mao J, Wong K S, Yin W J, Choy W C H 2018 Adv. Funct. Mater. 28 1706068
- [20] Li Y, Li Y, Shi J, Zhang H Y, Wu J H, Li D M, Luo Y H, Wu H J, Meng Q B 2018 Adv. Funct. Mater. 28 1705220
- [21] Wang T, Lian G, Huang L P, Zhu F, Cui D L, Wang Q L, Meng Q B, Jiang H H, Zhou G J, Wong C P 2019 Nano Energy 64 103914
- [22] Li D, Müller M B, Gilje S, Kaner R B, Wallace G G 2008 Nat. Nanotechnol. 3 101
- [23] Yang X, Qiu L, Cheng C, Wu Y Z, Ma Z F, Li D 2011 Angew. Chem. Int. Ed. 50 7325
- [24] Georgakilas V, Tiwari J N, Kemp K C, Perman J A, Bourlinos A B, Kim K S, Zboril R 2016 Chem. Rev. 116 5464
- [25] Ye S Y, Rao H X, Yan W B, Li Y H, Sun W H, Peng H T, Liu Z W, Bian Z Q, Li Y F, Huang C H 2016 Adv. Mater. 28 9648
- [26] Jeon N J, Noh J H, Kim Y C, Yang W S, Ryu S, Seol S I 2014 Nat. Mater. 13 897
- [27] Wang Z K, Li M, Yuan D X, Shi X B, Ma H, Liao L S 2015

ACS Appl. Mater. Interfaces 7 9645

- [28] Liu L, Xi Q Y, Gao G, Yang W, Zhou H, Zhao Y X, Wu C Q, Wang L D, Xu J W 2016 Sol. Energy Mater. Sol. Cells 157 937
- [29] Li W Z, Dong H P, Guo X D, Li N, Li J W, Niu G D, Wang L D 2014 J. Mater. Chem. A 2 20105
- [30] Kröger M, Hamwi S, Meyer J, Riedl T, Kowalsky W, Kahn A 2009 Appl. Phys. Lett. 95 251
- [31] Greiner M T, Helander M G, Tang W M, Wang Z B, Qiu J, Lu Z H 2012 Nat. Mater. 11 76
- [32] Wang Y, Song Q G, Lin T, Fu Y, Sun X, Chu B, Jin F M, Zhao H F, Li W L, Su Z S, Li Y T 2017 Org. Electron. 49 355
- [33] Afzal A M, Bae I G, Aggarwal Y, Park J, Jeong H R, Choi E H, Park B 2021 Sci. Rep. 11 1
- [34] Hamilton M C, Martin S, Kanicki J 2004 IEEE Trans. Electron. Devices 51 887
- [35] Khan A A, Azam M, Eric D, Liang G X, Yu Z N 2020 J. Mater. Chem. C 8 2880
- [36] Wei Y Z, Feng G T, Mao P, Luan Y G, Zhuang J, Chen N L, Yang H X, Li W W, Yang S Y, Wang J Z 2020 ACS Appl. Mater. Interfaces 12 8826
- [37] Shan C W, Meng F, Yu J H, Wang Z X, Li W H, Fan D Y, Chen R, Ma H B, Li G Q, Kyaw A K K 2021 *J. Mater. Chem. C* 9 7632
- [38] Srivastava A, Jit S, Tripathi S 2021 IEEE Trans. Electron. Devices 68 IEEE Trans. Electron. Devices
- [39] Reddy K C S, Selamneni V, Rao M G S, Meza-Arroyo J, Sahatiya P, Ramirez-Bon R 2021 Appl. Surf. Sci. 568 150944
- [40] Dutta A, Medda A, Bera R, Sarkar K, Sain S, Kumar P, Patra A 2020 ACS Appl. Nano Mater. 3 4717
- [41] Bristow H, Jacoutot P, Scaccabarozzi A D, et al. 2020 ACS Appl. Mater. Interfaces 12 48836

Effect of nano-nucleation sites assisted crystallization on performance of perovskite photodetector^{*}

Sun Xue¹⁾²⁾ Huang Feng^{<math>2)} Liu Gui-Xiong¹⁾ Su Zi-Sheng^{3)†}</sup>

(School of Mechanical and Automotive Engineering, South China University of Technology, Guangzhou 510006, China)
(Guangzhou Institute of Measurement and Testing Technology, Guangzhou 510663, China)

3) (Fujian Provincial Key Laboratory for Advanced Micro-Nano Photonics Technology and Devices, College of Physics

and Information Engineering, Quanzhou Normal University, Quanzhou 362000, China)

(Received 26 January 2022; revised manuscript received 13 April 2022)

Abstract

Photodetector occupies an important position in the sensor family, but most of the photoelectric conversion materials of photodetectors are inorganic semiconductors, such as GaAs, GaN, Ge and Si, these inorganic semiconductors are usually prepared by complicated methods and high cost, and furthermore, they have poor mechanical flexibility. Organic-inorganic hybrid perovskite materials serving as visible-light sensitizers have the advantages of balanced electron and hole mobilities, adjustable bandgaps, high absorption coefficients, low temperature solution preparation, which make the materials a suitable candidate for inorganic semiconductors.

For planar photodetectors, carriers have greater probabilities to be trapped by the defects in the perovskite films, therefore it is important to fabricate a high-quality perovskite film. However, owing to the low formation energy of perovskite crystals, defects prove to occur on the film surface and grain boundaries, which aggravate the performance of perovskite optoelectronic devices. In this work, we introduce a small quantity of graphene oxide nanosheets (GOSs) on bare glass substrate as effective nucleation sites of perovskite crystals. Owing to the extremely low density of GOSs and large exposed glass basement, the GOSs cannot be regarded as an interface layer. The existence of GOSs on smooth substance reduces the perovskite nucleation barrier, leading to a more preferential crystal growth in these locations, and binds tightly with glass substrate, which passivates the defects efficiently. Meanwhile, the element of O in the GOSs can create Pb-O bond with Pb in the $CH_3NH_3PbI_3$, further improving the crystal of perovskite. On this basis, planner perovskite photodetector with a structure of glass/GOSs/CH₃NH₃PbI₃/MoO₃/Au is fabricated. By adjusting the concentration of GOSs deionized water dispersion under the same spin-coating condition, the photoelectric conversion performance of perovskite photodetector is enhanced. Under the influence of the optimal concentration of GOSs, photocurrent of the champion photodetector $(1.15 \times 10^{-6} \text{ A})$ is an order of magnitude higher than that of reference device without GOSs modified (3.58×10^{-7} A) at 3 V bias, leading to a high ON/OFF current ratio of 5.22×10^{3} . Besides, improved photoresponse speed is also found in the champion device, with a rise time of 9.6 ms and a decay time of 6.6 ms, respectively. The enhanced performance of GOSs modified perovskite photodetector can be attributed to the significantly reduced defects bringing about an enhanced charge separation and collection performance in the CH₃NH₃PbI₃ films.

By introducing extremely low quantity GOSs as the effective perovskite crystal nucleation sites, the perovskite crystallization and thin film can be effectively improved, leading to a positive effect on the performance of perovskite photodetector. This method has a certain universality, and therefore it has a reference value for other structures of perovskite photoelectric devices.

Keywords: perovskite photodetector, effective nucleation sites, perovskite crystals

PACS: 81.07.-b, 81.10.-h, 85.60.Gz

DOI: 10.7498/aps.71.20220189

^{*} Project supported by the Natural Science Foundation of Fujian Province, China (Grant No. 2020J01778).

[†] Corresponding author. E-mail: suzs@qztc.edu.cn

物理学报Acta Physica Sinica





Institute of Physics, CAS

纳米成核点辅助结晶对钙钛矿光电探测器性能的影响 孙雪 黄锋 刘桂雄 苏子生

Effect of nano-nucleation sites assisted crystallization on performance of perovskite photodetector Sun Xue Huang Feng Liu Gui-Xiong Su Zi-Sheng 引用信息 Citation: Acta Physica Sinica, 71, 178102 (2022) DOI: 10.7498/aps.71.20220189 在线阅读 View online: https://doi.org/10.7498/aps.71.20220189 当期内容 View table of contents: http://wulixb.iphy.ac.cn

您可能感兴趣的其他文章

Articles you may be interested in

基于石墨烯-钙钛矿量子点场效应晶体管的光电探测器 Field effect transistor photodetector based on graphene and perovskite quantum dots 物理学报. 2018, 67(11): 118502 https://doi.org/10.7498/aps.67.20180129

单个CsPbBr3钙钛矿量子点的荧光闪烁特性

Photoluminescence blinking properties of single CsPbBr₃ perovskite quantum dots 物理学报. 2021, 70(20): 207802 https://doi.org/10.7498/aps.70.20210908

金属卤化物钙钛矿纳米光电材料的研究进展

Research progress of metal halide perovskite nanometer optoelectronic materials 物理学报. 2021, 70(8): 087303 https://doi.org/10.7498/aps.70.20201842

异质结构在光伏型卤化物钙钛矿光电转换器件中的应用

Application of heterostructures in halide perovskite photovoltaic devices 物理学报. 2020, 69(16): 167804 https://doi.org/10.7498/aps.69.20200591

醋酸纤维素提高CsPbIBr,无机钙钛矿薄膜质量及其太阳能电池光电性能

Enhancing quality of CsPbIBr₂ inorganic perovskite via cellulose acetate addition for high-performance perovskite solar cells 物理学报. 2022, 71(1): 018802 https://doi.org/10.7498/aps.71.20211074

对钙钛矿CsPbX3的X光波段外光电效应的研究

External photoelectric effect of CsPbX₃ perovskite in X-ray region 物理学报. 2021, 70(19): 197901 https://doi.org/10.7498/aps.70.20210651