文章编号:1000-7032(2023)03-0387-26

稀土掺杂铅卤钙钛矿发光、光电材料与器件研究进展

宋宏伟*,周东磊*,白 雪,徐 文,董 彪,徐 琳 (吉林大学电子科学与工程学院,吉林长春 130012)

摘要:铅卤化物钙钛矿作为一类新兴的光电子材料表现出了卓越的光学、电学性能,在太阳能电池、发光二极 管、光电探测器以及激光等领域产生了广泛而重要的应用,引起万众瞩目。稀土是元素周期表里一类特殊材 料,从57号到71号元素,具有4f^{an}4f^{a-1}5d电子组态。如果将稀土和钙钛矿材料以及器件相结合,会孕育出怎 样的新生儿呢?本文旨在结合作者在相关领域开展的工作及取得的经验,简单梳理该领域近年来取得的进 展,剖析未来所面临的问题和挑战。本文不以总结纷繁复杂的个性化现象为要扼,而以探讨具有普遍意义的 共性问题为宗旨。在资料选取上,或许失之偏颇,有严重的"王婆卖瓜"之嫌,请读者慎思明辨。

关 键 词:稀土发光;铅卤化物钙钛矿;光电探测器;太阳能电池 中图分类号: 0482.31 **文献标识码:** A **DOI**: 10.37188/CJL.20220391

Advances in Rare Earth Doped Lead Halide Perovskite Luminescence, Optoelectronic Materials and Devices

SONG hongwei^{*}, ZHOU donglei^{*}, BAI Xue, XU Wen, DONG Biao, XU Lin (College of Electronic Science and Engineering, Jilin University, Changchun 130012, China) * Corresponding Authors, E-mail: songhw@ilu. edu. cn; zhoudl@ilu. edu. cn

Abstract: Lead halide perovskite, as a new class of optoelectronic materials, has demonstrated excellent optical and electrical properties, extensive and important applications in solar cells, light-emitting diodes, photodetectors, lasers and so on, attracting great attention. Rare earth is a special kind of material in the periodic table of elements, ranging the elements from 57 to 71, with 4f^a and 4f^{a-1}5d electronic configurations. What kind of new baby will be born if rare earth combines with perovskite materials and devices? This paper aims to combine the author's work and experience in related fields, briefly review the progress made in this field in recent years, and search for the problems and challenges faced in the future. This article is not to summarize the complex individual phenomenon to be brief, but to explore the common problems of universal significance for the purpose. In the selection of data and information, it may be biased, and there is a serious suspicion of "Every potter praises his pot", please think carefully.

Key words: rare earth luminescence; lead halide perovskite; photodetectors; solar cells

1引言

我们现在要探讨的铅卤化物钙钛矿材料用一个统一的分子式来表达,可以写为*APbX*₃。其中*A*

位的原子既可以是一价的第一主族原子 K⁺、Na⁺、 Li⁺、Rb⁺、Cs⁺(以Cs为代表),又可以是一些一价的 有机官能团,如MA⁺、FA⁺等;X则是卤族元素 F、 Cl、Br、I的统称,这是一类具有卓越物理性能的光

收稿日期: 2022-11-16;修订日期: 2022-12-13

基金项目:国家科技部重点专项(2021YFB3500400);吉林省省校共建计划专项(SXGJXX2017-3);吉林省自然科学基金(202513JC010277746, 20190201307JC)

Supported by The National Key R&D Program of China(2021YFB3500400); The Special Project of The Province-University Coconstructing Program of Jilin Province(SXGJXX2017-3); Jilin Province Natural Science Foundation of China(202513JC010277746, 20190201307JC)

电材料。如果更广义地谈论钙钛矿,则不得不提 到自然界当中存在的一类氧化物矿石, CaTiO₃。 这种材料由来已久,是1839年由俄罗斯化学家古 斯塔夫·罗斯(Gustav·Rose)在乌拉尔山脉最早发 现的,比门捷列夫发现元素周期律还早了30年,是以 俄罗斯贵族列夫・佩罗夫斯基(Lev·Perovskite)的名 字命名的,所以钙钛矿的英文名字叫Perovskite。 恐怕 Gustav 也没曾想到大约 200 年前的发现,会 是下一个太阳能电池革命的关键吧。2009年,日 本科学家 Tsutmus Miyasaka 最早报道了基于有机 铅卤钙钛矿的太阳能电池,光电效率仅为3.8%^[1]。 2012年,英国牛津大学的 Henry Snaith 取得了突 破性进展,将铅卤钙钛矿太阳能电池的效率提升 到15%以上,远远超过了比它发展时间更长的有 机太阳能电池和染料敏化太阳能电池,被评选为 2013年的全球十大科学进展之一[2]。2022年,在 短短十几年的时间里,单结钙钛矿太阳电池的效 率已经提升到了 25.7%^[3], 而基于钙钛矿与 Si 电 池的杂化电池器件,效率已经超过了31%;基于钙 钛矿的叠层电池,效率超过了27%[45]。铅卤钙钛 矿材料具有吸收截面大、光谱响应范围宽、波长易 于调控、载流子迁移率高等优点,同时也可以实现 柔性器件以及低温廉价的光伏器件制备。受钙钛 矿电池迅速发展的启发与激励,钙钛矿量子点发 光方面的研究也取得了惊人的进展。在发光方 面,钙钛矿量子点材料拥有窄的谱线宽度、高的发 光量子效率、可调控的发射波长和大的色域范围, 因此成为高分辨信息显示领域的新宠。无机铅卤 钙钛矿量子点的发光是2015年最初报道的6,迄 今为止,所报道的红、绿、蓝等不同颜色的光致发 光外量子效率均已超过90%^[7-10],基于CsPbBr3绿 光发射的电光转换效率已经达到23.4%[11-13],基 于CsPbI,量子点红光发射的器件外量子效率也超 过了20%[14-16]。此外,在光电检测和激光应用等方 面,铅卤钙钛矿材料也表现出了卓尔不群的非凡 才能[17-19]。

尽管如此,铅卤钙钛矿材料也不是尽善尽美的。首先,由于铅卤钙钛矿能带的限制,这类材料的发射波长一般在400~800 nm范围内,难于实现 更短波与更长波范围的发射。其次,铅卤钙钛矿 材料在结构稳定性、光照稳定性和水氧稳定性等 方面,与实现各种实际应用还有很大的距离。稀 土是自然界里存在的一类重要的元素,稀土离子 具有 4f^{**1}5d电子组态,由此产生了丰富的跃 迁,可以覆盖从深紫外到中红外的光谱范围,同时 也赋予了它窄谱线、长寿命、大 Stokes 位移等发光 学特征,是照明与显示家族里最古典美女之一。 那么,如果让稀土这位古典美女与钙钛矿这个现 代土豪相结合,会产生什么样的遗传学奇效呢? 2017年,我们在国际上最早报道了 CsPbCl₃: *RE* (稀土)量子点的发光,观察到了来自稀土离子和 钙钛矿激子的"双壁"发光^[20],成为稀土与钙钛矿 结合最初的见证者之一。现在,5年的时间过去 了,这种结合在哪些方面给人们制造了惊喜呢? 本篇综述将从量子点发光、太阳能电池和光电探 测器应用等三个角度来进行介绍。

2 稀土掺杂铅卤素钙钛矿量子点、 薄膜发光

2.1 稀土掺杂铅卤钙钛矿的光致发光

2017年,本课题组报道了热注入法制备的 $CsPbCl_3: RE(RE=Ce^{3+}, Tb^{3+}, Eu^{3+}, Pr^{3+}, Er^{3+}, Tm^{3+}, Yb^{3+})$ 系列稀土掺杂钙钛矿量子点的发光(图1(a))^[20]: 2018年,唐江课题组报道了CsPbBr₃:Eu³⁺量子点 的光致发光(图1(b))^[21],曾海波课题组报道了 $CsPbBr_3: Ce^{3+}$ 量子点的光致与电致发光(图1(c)), 这些工作成为稀土掺杂铅卤钙钛矿发光最早的报 道^[22]。此后,一些稀土离子掺杂的CsPbI₃基发光 材料也相继被报道,如CsPbI3: Pr3+[23-24]。总体来 说,在各种掺杂钙钛矿量子点发光材料中,以稀土 掺杂 CsPbCl₃量子点发光材料最具有代表性。首 先,我们需要清楚一个最基本的问题,在稀土掺杂 钙钛矿材料中,稀土离子占据怎样的晶格位置? 为此,我们根据第一性原理对稀土离子在钙钛矿 晶格中三种可能的占据位置进行了理论计算,包 括替代 Pb²⁺位、替代 Cs⁺位以及占据间隙的位置。 计算结果表明,当稀土离子替代Pb²⁺的位置时,势 能最低,说明RE3+离子倾向于占据Pb2+的格位(图 1(d))。 这一理论预测也得到了 XPS 等结构表征 手段的支持。因为RE3+稀土离子的半径小于Pb2+ 的离子半径,稀土离子的引入会导致钙钛矿晶格 间距变小,同时在材料成核过程中尺寸略有收缩。 这种变化是随着镧系元素原子序数的增大而呈现 周期律的变化的^[20]。

CsPbCl₃: *RE* 量子点发光最典型的特征就是 呈现钙钛矿激子与稀土离子 4f-4f 或 4f-5d 跃迁的 双色发射(图1(a))。通过不同稀土离子的选择, 其发射可以在紫外到近红外的范围内进行调控, 为拓展铅卤钙钛矿材料的光学性能提供了新视 角。在各种不同的基质材料中,CsPbCl₃量子点最 容易实现对稀土离子的有效掺杂以及稀土离子跃 迁,这主要是CsPbCl₃的能带更宽,可以使稀土离 子的分立能级处于钙钛矿的能带间隙,产生跃迁。 在最初的工作中,CsPbCl₃:*RE*中稀土离子的发光 总的量子效率一般可达到为30%~40%,比非掺杂 CsPbCl₃量子点的效率提高了接近一个数量级,激 子跃迁的发射效率也有所提升。这主要是引入稀 土离子之后,钙钛矿材料中的非辐射俘获中心减 少所导致的^[20,25]。后来,针对一些具有可见发射的 离子,通过合成方法与组分的调控,如Sm³⁺、Eu³⁺ 发射的离子,光致发光的外量子效率可以达到 80%以上^[26]。另外,研究表明,在CsPbBr₃和CsPbI₃ 量子点中,通过掺杂或者利用稀土离子进行表面 修饰可以大幅度提高其激子发射的量子效率,同 时也可以改善量子点材料的结构稳定性^[27-28]。稀 土离子掺杂的钙钛矿不仅仅可以产生可见发射, 也可以产生红外发射,除Yb³⁺的⁷F_{5/2}-⁷F_{7/2}跃迁外, 一些其他离子的红外发射,如Er³⁺的1540 nm发



图 1 (a)稀土离子掺杂 CsPbCl₃钙钛矿纳米晶的发射谱^[20];(b)CsPbBr₃:Eu³⁺的吸收谱(红线)和发射谱(黑线)^[21];(c)未掺 杂 CsPbBr₃和 Ce³⁺掺杂 CsPbBr₃的电致发光光谱及其对应的光致发光发射光谱^[22];(d)La_{Pb}、La_i和 La_{Cs}的形成能(ΔH) 随费米能级的变化;(e)CsEuCl₃的激发谱(蓝线)和发射谱(红线)^[31];(f) 365 nm 紫外光激发下,CsEuBr₃晶体在室温 下的光致发光谱^[32]。

Fig. 1 (a) The emission spectra of rare earth ion-doped CsPbCl₃ perovskite nanocrystals^[20]. (b) Absorption spectrum (red line) and emission spectrum (black line) of CsPbBr₃: Eu^{3+[21]}. (c) Electroluminescence spectra of undoped CsPbBr₃ and Ce³⁺-doped CsPbBr₃ and their corresponding photoluminescence emission spectra^[22]. (d) The formation energy (ΔH) of La_{Pb} λ La_i and La_{Cs} with Fermi energy level. (e) Excitation spectrum (blue line) and emission spectrum (red line) of CsEuCl₃^[31]. (f) Photoluminescence spectrum of CsEuBr₃ crystals at room temperature under 365 nm UV excitation^[32].

射、Pr³⁺的1300 nm 发射,都可以实现;其发光量 子效率可以达到30%~40%,在光通讯、第二生物 窗口成像等领域展示了广阔的应用前景^[29-30]。

除了稀土掺杂钙钛矿之外,基于稀土作为主体的钙钛矿材料最近也得到了一些研究,如杨培东课题组所报道的CsEuCl₃材料,其蓝光发射归因于自由载流子的复合;唐江课题组报道了CsEuBr₃材料,观察到440~450 nm的蓝光发射(图1(e)~

(f)),将其主要归因于二价 Eu离子的 d-f 跃迁^[31-32]。 事实上,系统的研究表明,这类材料的蓝光发射位 置几乎不会随着稀土离子的改变和阴离子的变化 而产生显著的变化,尽管材料的带隙已经发生了 大幅度的改变。因此,该类材料的发光不仅与激 子跃迁相关,而且可能与表面配体的影响有很大 的关联,其发光机理尚待深入揭示^[33]。关于稀土 离子掺杂钙钛矿发光材料的典型例子见表1。

Tab. 1 Typical examples of fare cartin for doped perovskite fullinescent mate	. materia	ninescent mater	iuminescent ma	lumine	rovskite	opea pe	ion (earth	rare	es or	example	pical	I y	ab. 1	L
---	-----------	-----------------	----------------	--------	----------	---------	-------	-------	------	-------	---------	-------	-----	-------	---

年四	激发波长/	定十	按九卤乙	DI OV/0/	激子寿命/	稀土寿命/	能量传递	参考
平切	nm	1日 土	1275 1	FLQ1/%	ns	μs	效率/%	文献
2018	365	$\mathrm{CsPbBr}_{2.54}\mathrm{Cl}_{0.46}$	Eu ³⁺	89.90	_	_	_	[34]
2021	350	$\rm NMA_2PbBr_4$	Eu^{3+}	9.00	—	—	—	[35]
2021	335	$\mathrm{Cs}_{2}\mathrm{NaEr}_{\mathrm{1-x}}\mathrm{In}_{x}\mathrm{Cl}_{\mathrm{6}}$	Er^{3+}	0.26	—	119.1	—	[36]
2022	280	Cs_3TbCl_6	Tb^{3+}	43.34	2.16	5 530	—	[27]
2022	350	Cs_3EuCl_6	Eu^{3+}	54.16	25.79	3 990	—	[37]
2022	355	CsMnBr ₃	Md^{3+} , Tm^{3+} , Yb^{3+} , Er^{3+}	0.41,0.63, 1.10,0.24	235 000	810, 730, 1 400 Nd,Yb, Tm	_	[38]
2020	350	CsPbCl_3	$\mathrm{Yb}^{3+}/\mathrm{Er}^{3+}$	6.00	—	790,2760	54.40	[39]
2019	365	$\mathrm{Cs}_{2}\mathrm{AgBi}X_{6}$	Yb^{3+}/Mn^{2+}	_	26	1 440 Yb	—	[40]
2019	375	$CsPb(Cl_{1-x}Br_x)_3$	Yb^{3+}	—	—	—	—	[41]
2018	365	$CsPbX_3(X=Cl, Br, I)$	Yb^{3+}/Mn^{2+}	—	—	_	—	[42]
2023	365	CsPbCl_3	Yb^{3+}/Er^{3+}	30.12	_	621	63.55	[43]

目前,掺杂钙钛矿量子点方面的研究还有待 深入。最初的研究是在一大片荒野上的圈地运动,而现在的研究应该采取钻井式的深入挖掘。 如何减少非辐射复合中心并实现钙钛矿基质向稀 土离子有效的能量传递,从而获得高效率的稀土 离子发光,依然应该是该领域的主题。通过对钙 钛矿材料尺寸、结构、维度和缺陷态的调控以及对 每一种稀土离子个性化的设计策略,相信在这一 片土地上,我们还会找到丰富的宝藏。因为我们 以往揭示的只是冰山上的一角而已。

2.2 量子剪裁发光

量子剪裁发光是一种特殊形式的光致发光, 它是指材料吸收一个高频光子,通过级联发射或 者两步能量传递过程产生两个低频发射光子的过 程^[44]。这个概念由来已久,是由理论物理学家 Dexter上世纪50年代提出的^[45],70年代光谱物理 学家在实验上观察到了稀土离子Pr³⁺的量子剪裁 发光现象,开启了研究的大门^[46-47]。2003年, Trupke进行了量子剪裁发光材料应用于太阳能电 池的理论预测^[48],诱导了基于Yb³⁺离子的红外量 子剪裁发光研究的发展。一些文献对相关领域取 得的进展进行了详尽的综述,我们在一篇最近发 表在J. Rare. Earth的应约综述中,出于自我歌颂 的目的,也给稀土掺杂钙钛矿量子剪裁发光材料 "树了碑,立了传"^[49]。相关的内容也写进了由 Prof. XiaoJun Wang 和 Rushi Liu 主编的英文版教 科书^[50]。在这里,我再简单地"鼓噪"一下,以示 尤敬。

稀土掺杂的铅卤化物钙钛矿量子剪裁发光材 料是我们课题组2017年最早报道的,在CsPbCl₃: Yb³⁺和CsPbCl_{1.5}Br_{1.5}:Yb³⁺,Ce³⁺纳米晶中,均获得 了实际量子效率高于100%的量子剪裁发光(图 2(a)~(b))^[25]。在后续的研究中,我们又通过组分 的优化和稀土离子的共掺杂,相继获得了量子效 率173%和188%的量子剪裁发光材料(图2(c)~ (d))^[29],CsPbClBr₂:Ce³⁺,Pr³⁺,Yb³⁺和CsPbCl₃:Cr³⁺, Ce³⁺,Yb^{3+[29,50]}。我们同时开展了太阳能电池应用 方面的研究。通过将量子剪裁荧光材料自组装在 第3期



图 2 (a)各种 Yb³⁺掺杂钙钛矿量子点的吸收光谱(左)、可见发射光谱(中)和近红外发射光谱(右)(365 nm 光激 发);(b)不同稀土离子与 Yb³⁺共掺杂 CsPbCl_{1.5}Br_{1.5}钙钛矿量子点的吸收光谱(左)、可见发射光谱(中)和近红 外发射光谱(右)(365 nm 光激发)^[25];(c)365 nm 光激发下,CsPbCl₃Br₃I_{3-x-y}:Yb³⁺,Ln³⁺(Ln=Nd,Dy,Tb,Pr,Ce) 钙钛矿量子点的 PLQYs^[29];(d)在 355 nm 光的激发下,CsPbCl₃:Cr³⁺,Cr³⁺-Yb³⁺及 Cr³⁺-Yb³⁺-Ce³⁺ 钙钛矿量子点的 PLQYs^[50];(e)当扫描速度为0.1 V·s⁻¹时,不同钙钛矿膜厚度的 SSCs 的 *I*-V最佳曲线^[25];(f)未涂/涂有 CsPbClBr₂:Yb³⁺ (6%)-Pr³⁺(4%)-Ce³⁺(3%)的硅太阳能电池的 *I*-V曲线^[29];(g)不同[Yb³⁺]:[Cs⁺]比值的近红外 PLQYs;(h)激子 (空心)和近红外(实心)的 PLQYs 随 Yb³⁺浓度变化的函数^[52];(i)CsPbCl₃:Cr³⁺,Yb³⁺,Ce³⁺ 钙钛矿量子点的光电 流随时间的变化曲线^[50]。

Fig. 2 (a) Absorption spectra(left), visible emission spectra(middle) and near-infrared emission spectra(right) of Yb³⁺-doped chalcogenide quantum dots (365 nm optical excitation). (b) Absorption spectra(left), visible emission spectra(middle) and near-infrared emission spectra (right) of CsPbCl_{1.5}Br_{1.5} perovskite quantum dots co-doped with different rare earth ions and Yb³⁺(365 nm photoexcitation)^[25]. (c) PLQYs of CsPbCl₃Br_yI_{3-x-y}: Yb³⁺, *Ln*³⁺(*Ln*=Nd, Dy, Tb, Pr, Ce) perovskite quantum dots under 365 nm light excitation^[29]. (d) PLQYs of CsPbCl₃: Cr³⁺, Cr³⁺-Yb³⁺, and Cr³⁺-Yb³⁺-Ce³⁺ perovskite quantum dots under 355 nm light excitation^[50]. (e) The best *I-V* curves of SSCs with different calcium titanite film thicknesses when the scanning speed is 0.1 V · s^{-1[25]}. (f) *I-V* curves of silicon solar cells uncoated/coated with CsPbClBr₂: Yb³⁺ (6%)-Pr³⁺(4%)-Ce³⁺(3%)^[29]. (g) NIR PLQYs with different [Yb³⁺]: [Cs⁺] ratios. (h) Exciton(hollow) and NIR (solid) PLQYs as a function of Yb³⁺ concentration^[52]. (i) CsPbCl₃: Cr³⁺, Yb³⁺, Ce³⁺ photocurrent curves of chalcogenide quantum dots as a function of time^[40].

商用晶硅太阳能电池的表面,并适当调控荧光转 换层的厚度(~230 nm),使晶硅太阳能电池的光 电转换效率由18.1%提高到21.5%,相对提高 18.8% (图2(e))。后来,我们又进一步使晶硅电 池和CIGS电池的效率提升达到了3.8%和4.1%, 相对提升程度超过20%(图2(f)),远远超过以往 量子剪裁及其他荧光下转移材料应用于提升硅电 池效率的文献报道[49-50]。这种量子剪裁荧光材料 也可以与硅探测器结合,拓展硅探测器的光电响 应范围,使其短波探测波长拓展到200 nm,且在 探测能力方面与可见光区域的响应能力不遑多 让^[50]。与此同时,美国华盛顿Gamelin研究组也迅 速跟进,开展了相关的研究。他们通过合成方法 的调控,在CsPbCl3:Yb3+量子点和薄膜材料中,均 获得了量子效率接近200%的量子剪裁发光材料 (图2(g)~(h))^[41,51-52]。同时,他们也通过泵浦探测 超快过程的研究和发光过程随泵浦功率的演化, 开展了量子剪裁发光机理的研究,并对量子剪裁 材料在太阳能电池中的应用进行了理论计算。这 些研究诱使 Yb3+离子掺杂钙钛矿发光方面的研究 成为掺杂钙钛矿材料研究中的前沿与热点。2019 年,Science杂志对量子剪裁应用于提升硅太阳能 电池的效率进行了亮点报道,认为钙钛矿的量子 剪裁发光与硅电池的结合是"完美的结合","这是 长期以来所能看到的最令人振奋的结果之一"[53]。 Gamelin的研究工作获得了美国日报的报道和美 国能源部的奖项,并成立了蓝光量子点公司推进 其产业化进程。

事实上,Yb³⁺掺杂的铅卤化物钙钛矿量子点 之所以在实际应用中取得意想不到的惊人效果, 不仅仅与其理想的实际发光内量子效率有关 (~200%);更为重要的是,这类材料结合了钙钛 矿材料高的吸收截面、锐的低能吸收截止边及与 硅太阳能电池相匹配的宽带激发光谱(300~450 nm)以及钙钛矿激子向Yb³⁺离子有效的能量转移 过程等诸多优点。宽的激发谱带和高的吸收截面 可以确保在数百纳米的厚度下,就可以产生对相 应激发波长光子的有效利用;锐的低能吸收截止 边可以避免在非荧光转换波长的光学损耗。铅卤 化物钙钛矿量子点可以通过调控卤素的元素比例 实现对带隙的调控,从而获得与硅太阳能电池完 全互补的光吸收,进一步减少了光损耗。钙钛矿 激子向Yb³⁺离子的能量传递过程是量子剪裁过 程,其理论量子效率可以达到200%,从而保证了 高效的光转换。因此,Yb^{3*}掺杂的铅卤化物钙钛 矿量子点不仅实现了与硅电池的精准光谱匹配, 发光高效,而且对可见光的损耗降到了最低,所以 在实际应用中获得了非常好的效果。

需要指出的是,现有的基于 CsPbCl₃: Yb³⁺量 子剪裁发光材料太阳能电池,在一般的实验室温 度与湿度条件下(温度25 °C,湿度25%)保持0.5~1年 左右的时间后,仍能维持初始效率的90%左右 (图 2(i))^[50];为了促进量子剪裁荧光材料未来商 业化的进程,稳定性的问题还需进一步解决,尤其 是荧光转换层表面疏水特性的调控。另外,我们 也可以通过掺杂、半导体杂化等手段,进一步调控 和提高铅卤钙钛矿材料的吸收截面,实现在太阳 能电池应用中更大程度的光电转换效率增强。

2.3 电致发光

基于稀土掺杂铅卤化物的电致发光器件研 究,目前报道的结果还不是很多,这主要有两个方 面的原因:其一,虽然很多种稀土离子掺杂的铅卤 钙钛矿都可以实现钙钛矿激子和稀土离子的双色 发光,但在大多数材料中,总的光致发光的量子 效率并不高,尤其是,由于钙钛矿向稀土的能量传 递过程不是十分有效,在一般的连续光泵浦下,稀 土离子在双色发光中的贡献度较低;换言之,钙钛 矿向稀土离子的能量传递不大有效^[20]。其二,稀 土离子的发光寿命为毫秒量级,比钙钛矿激子的 寿命长了5~6个数量级。这意味着,它的辐射跃 迁速率比钙钛矿激子跃迁小了5~6个数量级。在电 致发光中,由于Auger过程的加剧,非辐射跃迁速 率相对于光致发光中的过程会大幅度提高,这就 导致稀土发光完全猝灭。所幸采用一些稀土掺杂 钙钛矿材料已经实现了电致发光,这可以给我们 未来工作很大的启示。迄今,已经实现电致发光 的可见发射稀土离子有 Sm³⁺、Eu³⁺,红外发射稀土 离子有 Yb³⁺和 Er³⁺,基质材料都是 CsPbCl₃^[26]。

首先,要获得高效的稀土离子发射,就要实现 钙钛矿晶格中稀土离子有效的掺杂。事实上,在 传统的采用热注入法合成稀土掺杂量子点的过程 中,稀土离子是过量引入的,既未保证稀土化合物 材料有效溶解,也未保证其有效进入钙钛矿晶格。 在合成 CsPbCl₃: Sm³⁺量子点的过程中,我们通过 引入少量的乙醇,增加了反应溶液对 SmCl₃的溶 解度和与表面配体间的配位,从而能够使更多的 Sm³⁺进入钙钛矿的晶格并占据铅的格位。如此获得的稀土掺杂CsPbCl₃:Sm³⁺量子点,发光量子效率可以达到85%,且发光的颜色可以根据Sm³⁺的颜色进行调控(图3(a)~(b))。在此基础上,我们采用反型器件结构,获得了基于Sm³⁺离子的电致发光。在电致发光中,其颜色也是可以通过稀土离子的浓度进行调控的,可以实现单一钙钛矿材

料的白色发光,也可以实现红色发光(图3(c))。 在白光器件中,根据光谱分解的结果,蓝光成分来 自于钙钛矿激子跃迁,红光发射来自于Sm³⁺的跃 迁,而绿光发射的贡献则主要来自钙钛矿缺陷态 的发射^[26]。最优器件发光外量子效率为1.2%,亮 度可达到1000 cd/cm²,是报道时单一基质白光器 件的最好水平(图3(d)~(e))。



- 图 3 (a) 365 nm 激发下,不同掺杂浓度的 Sm³⁺掺杂 CsPbCl₃纳米晶的发射光谱;(b)不同 Sm³⁺离子掺杂浓度的 PLQY;(c) 基于不同掺杂浓度的 Sm³⁺掺杂 CsPbCl₃纳米晶的钙钛矿 LED 的 CIE 坐标;(d)~(e) 基于 5.1% Sm³⁺掺杂 CsPbCl₃纳米 晶的电流密度、亮度和 EQE-*J* 曲线^[26];(f) 随着 K⁺离子浓度增加,CsPbCl₃: Eu³⁺的能带隙和相应的 PLQY;(g)未加 CP 和加 CP 处理的纳米晶胶体溶液和相应薄膜的 PLQY;(h) 基于 Eu³⁺、K⁺共掺 CsPbCl₃的 LED 结构示意图;(i)~(j) 基于 3.5% Eu³⁺离子掺杂浓度的 LED 的 电流密度、亮度和 EQE-*V* 曲线^[54]。
- Fig. 3 (a) Emission spectra of Sm³⁺-doped CsPbCl₃ nanocrystals with different doping concentrations under 365 nm excitation.
 (b) PLQY with different Sm³⁺ ion doping concentrations. (c) CIE coordinates of perovskite LEDs based on Sm³⁺-doped CsPbCl₃ nanocrystals with different doping concentrations. (d)-(e) Current density, brightness and EQE-*J* curves based on 5.1% Sm³⁺-doped CsPbCl₃ nanocrystals^[26]. (f) As the concentration of K⁺ ions increases, the energy band gap of CsPb-Cl₃: Eu³⁺ and the corresponding PLQY. (g) PLQY of nanocrystalline colloidal solutions and corresponding films without and with CP treatment. (h) Schematic diagram of the LED structure based on Eu³⁺, K⁺ co-doped with CsPbCl₃. (i)-(j) Current density, brightness and EQE-*V* curves of LEDs based on 3.5% Eu³⁺ ion doping concentration^[54].

除了有效掺杂之外,钙钛矿激子与稀土离子 间有效的能量传递还要满足Föster-Dexter理论, 即给体与受体光谱交叠的条件^[54]。在一般的CsPbCl₃: Eu³⁺纳米晶中,激子的发射跃迁波长约为408 nm, 与 Eu³⁺的高能激发态匹配程度较差(主要产生匹配的能级为⁵D₃能级),所以 Eu³⁺的发射相对贡献较小。为了调控钙钛矿激子发射的位置,使其 与⁷F₀-⁵L₆产生光谱交叠(中心发射波长 394 nm),我们在钙钛矿量子点中引入 K⁺离子。研究表明,适量 K⁺离子的引入可以产生阳离子的替代(替代Pb 位和 Cs 位),使晶格常数变小,能带变宽,从而导致激子发射蓝移,与⁷F₀-⁵L₆跃迁更加匹配。通过这种策略,我们获得了具有高效 Eu³⁺离子红光⁵D₀-⁷F_J发射的量子点发光材料,最佳光致发光量子效率达到 79%(图 3(f))。在制备薄膜的过程中,我们引入表面螯合剂提高结晶质量,减少缺陷态对发光的影响(图 3(g))。采用其作为光发射层制备的电致发光器件,外量子效率可以达到 5.4%, 亮度可以达到 1 678 cd/m² (图 3(h)~(j))^[54]。

CsPbCl₃: Yb³⁺的发光可以达到接近 200% 的 光致发光量子效率。Ishii采用一步法制备了高效 的CsPbCl₃:Yb³⁺,并进一步采用反型结构制备了 电致发光器件,器件的中心发射波长为988 nm的 近红外发射,外量子效率可以达到5.9%,输出功率 为3100 µW·cm^{-2[55]}。Er³⁺的1540 nm 近红外发光可 以在此基础上通过Yb3*向Er3*的能量传递来实现。 最近,我们课题组制备了CsPbCl₃:Yb³⁺,Er³⁺钙钛 矿薄膜,通过调控Yb3+离子和Er3+离子的浓度,获 得了80%的总发光量子效率,其中Er³⁺的发光量 子效率约为30%。采用反型器件结构制备了电致 发光器件,发射波长主要集中在1540 nm,外量子 效率约为0.386%,输出功率密度可以达到120 μW。这是首次将稀土掺杂钙钛矿电致发光的波 长拓展到光通讯的中心窗口区域。其发光量子效 率和输出功率远远高于以往报道的基于 Er³⁺的稀 土配合物电致发光器件[56-57]。总之,稀土离子在钙 钛矿中有效的掺杂、激子与稀土离子间高效的能 量传递和抑制非辐射复合是获得电致发光的基 础。稀土掺杂钙钛矿电致发光器件的研究仅仅是 个开始,但是在电泵的白光发射光源和红外发射 光源方面,已经露出了尖尖角。目前,稀土掺杂器 件在电光转换效率方面,还无法和非掺杂器件相 媲美;由于离子迁移等共性的问题,器件的稳定性 也尚待提高。随着研究的深入,器件的优化设计 将使电致发光的效率和稳定性都得到提升。

2.4 压力发光

根据晶体场理论,一些稀土离子的发光光谱

随稀土离子占据的格位对称性而产生变化,如 Stark 劈裂数量不同、谱线位置移动等,是研究物 质局域环境的敏感探针。其中,Eu³⁺离子的⁵D₀-⁷F_J 跃迁(J=0~6)是作为探针发光理想的选择之一^[57]。 ⁵D₀-⁷F₀跃迁是电偶极跃迁,在任何晶场环境下都 不产生劈裂。根据J-O理论,稀土离子的电偶极 跃迁在一般条件下是禁戒的,只有当稀土离子占 据非反演对称中心的格位时,才能够产生发射。 而⁵D₀-⁷F₁跃迁是磁偶极跃迁,最多可以劈裂为3 条谱线;磁偶极跃迁不依赖于晶场环境。所以, ⁵D₀-⁷F₀⁶D₀-⁷F₁荧光分支 比意味着较低的局域对称性和由于对称性破缺所 产生的更大幅度的电偶极跃迁。

我们课题组与吉林大学刘冰冰教授课题组合 作,共同研究了在高压之下 CsPbCl₃: Eu³⁺的结构 和荧光变化行为[49]。在压力光谱中,既可以观察 到钙钛矿激子的发射,又可以观察到 $Eu^{3+}b^{5}D_{0}-^{7}F_{1}$ 特征发射(图4(a))。有趣的是,激子的发射随着 压力增大到1.4 GPa时,就几乎完全消失。而Eu³⁺ 的⁵D₀-⁷F₁发光,在20 GPa的高压下依然存在,成为 "永不消逝的电波"。总体而言,在逐渐向钙钛矿 施压的过程中,CsPbCl。钙钛矿量子点经历了两次 相变,第一次相变(0~1.4 GPa)由本征 I 相到本征 Ⅱ相的转变,第二次相变(1.4~10 GPa)由Ⅱ相向 不定型相的转变。在这个过程中,钙钛矿的晶格 逐渐呈现短程有序、长程无序的特征(图4(b))。 在整个结构变化的过程中,钙钛矿的晶格常数呈 现先收缩而后膨胀的趋势。Eu3+的5D0-7F1总体发 射强度先是随着压力的增加而增大,而后随着材 料结构向不定型相的演化,总体荧光强度才逐渐 下降。根据综合研究和理论计算的结果, Eu³⁺的 发射强度增强主要是由于在压力作用下钙钛矿激 子向 Eu³⁺更为有效的能量传递。根据 Föster-Dexter理论,施主向受主的能量传递过程会受到施主 中心的发射光谱与受主中心激发光谱的交叠程度 以及施主与受主之间的间距等因素的影响。CsPbCla: Eu³⁺未施压时的激子跃迁在408 nm 左右,这个发 射位置与Eu³⁺的高能激发态(⁵D₃)的匹配程度不是 很好(中心激发波长~394 nm),所以能量传递效 率较低。随着压力的最初增长,钙钛矿的晶格常 数逐渐收缩(图4(c)),CsPbCl₃的能带逐渐增大, 导致激子发射光谱向短波方向移动,使得⁷F₀-⁵D₃



图 4 (a)不同压力下, Eu³⁺掺杂 CsPbCl₃量子点的发射光谱; (b)同步 X 射线衍射图样的强度等值线图; (c)室温下晶格常数随压力的变化; (d)不同压力下, Eu³⁺的⁵D₀-⁷F_J(J=0~4)能级跃迁的发射光谱; (e)Eu³⁺掺 CsPbCl₃量子点对 360 nm 紫外光的光电流随压力的变化^[58]。

Fig.4 (a) Emission spectra of Eu^{3+} -doped CsPbCl₃ quantum dots at different pressures. (b) Intensity contour plots of simultaneous X-ray diffraction patterns. (c) Variation of lattice constant with pressure at room temperature. (d) Emission spectra of ${}^{5}D_{0}-{}^{7}F_{J}(J=0-4)$ energy level jumps of Eu^{3+} at different pressures. (e) Pressure dependence of photocurrent in Eu^{3+} -doped CsPbCl₃ quantum dots for 360 nm UV light^[58].

激发跃迁与激子发射跃迁的匹配程度更好,激 子态向 Eu³⁺的能量传递过程更为高效,所以激子 发射强度逐渐减小,而 Eu³⁺的⁵D₀-⁷F_J发射逐渐增 强。同时,随着压力增大,施主与受主离子之间的 间距变小,对能量传递速率也有一定的促进作 用。在 CsPbCl₃量子点发生相变的整个过程中, ⁵D₀-⁷F₀⁶D₀-⁷F₁的荧光比例逐渐增加(图4(d)),这 反映出 Eu³⁺所处的格位由高反演对称中心向低反 演中心演化,由有序向无序演化。需要指出的是, 经过 20 PGa施压后的量子点材料,在制备成光电 器件后具有较好的光电响应特征(图4(e)),说明 材料即使在不定型的状态下,依然保持了良好的 半导体属性^[58]。

目前,虽然关于钙钛矿量子点的高压研究已

有很多文献报道^[59-62],但是关于稀土掺杂量子点的 研究却寥寥无几。但这依然可以给我们带来一些 新的启示:(1)高压制备条件是获得高效的稀土掺 杂钙钛矿量子点发光的一种有效途径;(2)在常态 下的量子点合成过程中,也可以通过合成条件的 改变,调控量子点向与高压下特征相似的结构转 变,获得更为有效的掺杂离子发光。

3 稀土掺杂与钙钛矿太阳能电池

3.1 稀土荧光转换材料应用于钙钛矿器件

在太阳能电池中,受半导体光伏材料能带和 固有光学属性的限制,器件对光谱的响应范围都 是相对有限的,这是所有光伏器件面临的共性问题。首先,半导体材料的光学带隙决定了长波吸 收截止边(Eg),长于这个波长的光不会产生光电 响应。硅太阳能电池的吸收截止边约为1100 nm,钙钛矿太阳能电池的吸收截止边取决于钙钛 矿材料的组分。在电池中钙钛矿材料的一般组分 为(MA, FA)Pb(Br,I),阳离子中FA的组分和阴 离子中1的组分增多,都会导致响应范围红移,但 也会导致材料和器件的稳定性变差[63-64]。对于一 般的铅卤化物钙钛矿,吸收截止边为800~850 nm。在短波方向(300~400 nm),几乎所有的半导 体光伏材料都具有超强的捕光能力,但是吸收仅 仅停留在材料的表面层次而不能由表及里,因此 更多的是产生表面热损耗,而不是产生光电流^[65]。 因此,通过紫外到可见及近红外荧光转换(下转换 或下转移过程)、红外到可见荧光转换(上转换过 程)也就成为电池设计的一种策略。一般来说,这 种荧光转换材料既可以设计在电池的电极外面, 也可以设计在电池的内部。设计在电池外面的优 点是对电池的电学性能几乎没有影响,只需考虑 对电池光学性能的影响。而设计在电池的内部, 问题则更加复杂:既要考虑对器件光学性能的影 响,又有考虑对器件电学性能的影响[63-67]。器件内 部引入的荧光材料中,绝大部分都是引入到正型 器件的电子修饰层,或者反型器件的空穴修饰层, 也有一些工作是将荧光转换层作为单独的一层或 者引入到钙钛矿层内部^[68-69]。

对于发光的电介质材料(绝大部分稀土发光 材料都是电介质材料),大量引入或者引入层过 厚,都会导致器件的电阻增大,从而引起器件效率 的下降。荧光转换材料适量的引入则可能会提高 载流子输运的能力^[70]。如适量引入可以诱导载流 子输运层或者钙钛矿层结构更加致密,结晶性增 强,缺陷态密度减少,缺陷态复合降低;也可以降 低钙钛矿层与载流子修饰层之间的势垒,减少载 流子的界面聚集和界面复合等[71-72]。在光学方 面,除了荧光转换作用外,一些发光纳米离子的 引入则可以起到对光吸收层捕获能力的散射增强 作用,从而提高光电转换效率[73]。总体而言,荧光 转换层对器件光电转换效率的提升能力,对于紫 外到可见荧光转换层而言,置于器件的外部一般 可以使光电转换效率提升0.3%~1.0%,这是由于 纯粹的荧光转换作用的结果。通常来讲,从对器 件参数的影响来考虑,将荧光转换层置于电极之 外只影响器件的短路电流,而对器件的开路电压

和填充因子几乎没有影响。紫外光谱通常只占整 个太阳光谱的 5% 左右(300~400 nm), 假定原来 的器件在这一波段完全没有光伏响应,且这些光 能够被高效地转换为可见光(转换效率为100%), 理想情况下对400~800 nm 响应的钙钛矿效率的 相对提升也仅仅10%左右;考虑到FTO等电极材 料对这一波段光的吸收作用,荧光转换材料的量 子效率通常情况下远低于1,且对紫外光难于实 现完全的转换以及荧光转换层对其他波段光的透 过率的影响等因素,这只是在理想状况下才能实 现的。而由于多种光学、电学效应共同作用的结 果,将荧光转换层置于器件的内部,可能使器件的 光电转换效率更大程度地提高,有些实验可以使 器件效率提升2.0%以上[74]。在器件内部,荧光转 换层的引入对于器件的短路电流、开路电压和填 充因子等微观参数都有影响,是"综合治理"的 结果。

红外光谱占整个太阳光谱的50%左右,能量 主要分布在800~3000 nm范围内,如果能够有效 地将其转换为太阳电池可以利用的可见光,则对 效率的提升会相当可观,但是毒舌地说,这也是很 难做到的。 在上转换荧光转换材料应用于钙钛 矿电池研究方面,人们将上转换材料置于器件的 内部,观察到了不同程度的光电转换效率提高,即 使是在单一太阳能常数下[66]。应该指出的是,根 据系统深入的研究结果,上转换荧光转换层对各 种电池中光电转换效率提升的主要原因是来自于 荧光纳米粒子对光的散射增强作用(在标准太阳 能常数下),而非荧光转换引起的可见光增强作 用^[75]。这主要是由于目前所报道的上转换材料, 发光的给体和受体都来自稀土离子的4f-4f跃迁, 在进行太阳能电池应用时存在如下问题:(1)由于 发光中心密集的能级以及由此产生的非辐射跃迁 过程,发光的量子效率通常较低(1%~10%),50 nm以下的纳米尺度发光材料通常比体材料还要 低一个数量级左右(0.1%~1%);另外,上转换发 光的量子效率是一个功率依赖的函数。在弱光条 件下,其发光量子效率比一般条件下测量到的还 要显著下降。(2)稀土离子的吸收截面为10-19~ 10⁻¹⁸ cm⁻², 这意味着在器件允许的厚度下(钙钛矿 电池有源层的一般厚度为400~500 nm, 电极修饰 层的厚度一般小于100 nm),从光捕获能力上很 难达到对红外光的有效利用。(3)一般来讲,荧

光转换层所采用的稀土离子的激发跃迁为窄带跃 迁,一般只能转换太阳能谱中极少一部分波长的 光。所以,要获得对光电转换效率提升能力贡献 很大的材料,这些问题必须逐一解决。

在各种荧光转换材料的钙钛矿器件应用中, 我们课题组曾进行了大量的探索和尝试。在下转 移材料的应用中,我们尝试过稀土纳米晶材料如 YVO₄:Bi,Eu³⁺、SrAl₂O₄:Eu²⁺,Dy³⁺、NaYF₄:Ce³⁺,Tb³⁺ 等,ZnS:Mn²⁺,稀土配合物材料(Eu³⁺配合物),碳点 材料,钙钛矿量子点CsPbCl₃材料及一些掺杂和过 渡金属钙钛矿量子点ds材料,都使钙钛矿太阳能电 池的光电转换效率获得了不同程度的提高^[73,76-78]。 也尝试过各种不同的方法,包括"自上而下"的物 理制备方法(如激光溅射、磁控溅射、电子束蒸发) 和"自下而上"的胶体化学制备方法^[77,79-80]。其中, SrAl₂O₄:Eu²⁺, Dy³⁺材料是陷阱捕获材料,具有荧光 存储功能。我们采用自上而下的激光溅射方法, 将其沉积到钙钛矿器件内部,位于TiO2和钙钛矿 层之间(图5(a)),首次获得了具有电流存储功能 的钙钛矿太阳电池。这个含义是当太阳光停止辐 照后,电池依然可以通过存储功能发电。当然,这 也只是个"概念股",距离实际应用还很遥远[68]。 在实验上,当这一层的厚度小于100 nm时,可以 使光电转换效率略有提升(图5(b))。而由于其 电介质的属性,电池的阻抗会随着引入层厚度的 增加而显著下降。应该指出的是,这些荧光转换 层的引入,除了对效率的提升之外,对太阳能电池 的光照稳定性提升很大,且具有普遍性(图5(c))。 因为一般情况下,高能量的紫外光照会引起光伏 材料以及电极修饰材料(如TiO2)处于"激发态", 易于发生氧化还原反应而降解,荧光转换层的引 入降低了这种降解反应的发生。



图 5 (a) 基于 SrAl₂O₄: Eu²⁺, Dy³⁺的 PSCs 结构示意图; (b) 基于不同 SrAl₂O₄: Eu²⁺, Dy³⁺厚度的器件的 PCE; (c) 365 nm 紫外 光照射下, 对照器件内部/外部引入 SrAl₂O₄: Eu²⁺, Dy³⁺薄膜的 PSCs 的稳定性。紫外线的强度估计为 23 mW·cm^{-2[77]}。

Fig.5 (a) Schematic structure of PSCs based on $SrAl_2O_4$: Eu^{2+} , Dy^{3+} . (b) PCE of devices based on different $SrAl_2O_4$: Eu^{2+} , Dy^{3+} thicknesses. (c) Stability of PSCs with internal/external introduction of $SrAl_2O_4$: Eu^{2+} , Dy^{3+} films under 365 nm UV light irradiation, control devices. The intensity of UV light was estimated to be 23 mW · cm^{-2[77]}.

在上转换荧光转换层方面,我们主要是将具 有局域场调控能力的上转换材料,如贵金属调控 的核壳结构材料、半导体表面等离子体调控的纳 米材料以及"有机天线"敏化的上转换材料,引入 到钙钛矿电池器件的内部或者电极外面,来提升 材料本身的荧光转换能力和钙钛矿电池的光电转 换效率^[81]。这些材料都直接或间接地增强了上转 换纳米晶对红外激发光的捕获能力。需要指出的 是,根据实验结果,即使是采用局域场调控的材 料,在标准太阳能常数下,上转换荧光层对光电转 换效率的提升程度也仅仅能达到0.5%~1%左 右^[82]。在聚光的太阳能电池中,上转换发光过程 对太阳能效率的提升会更为显著,因为上转换发 光是非线性过程,效率是随着激发光密度的增加 而线性增长的。另外,我们尝试过将基于局域场 增强效应的上转换荧光材料置放在透明阴极的外面^[83],这会使上转换材料局域场增强的设计更为 有效,光电转换效率的提升程度更为有效;同时, 对于器件来讲还起到外封装的作用,从而提升器 件的抗水氧能力。当然,这种设计也是"杀敌一千 自损八百"的勾当,因为这样的设计需要透明电 极,采用透明电极的器件初始效率会比标准电极 的效率降低到80%~90% 左右^[84]。

总之,采用荧光上下转换的方法提升钙钛矿 电池效率的策略,在实验室中是可以实现的,但是 还难于达到理论预测的高度。主要的原因是现有 的上、下转换材料还存在难于解决的自身问题;而 下转移发光材料针对的紫外到可见荧光转换,本 身所针对的能谱转换范围是非常有限的。稀土荧 光材料的发展速度已经跟不上钙钛矿电池"一日 千里"的发展速度,所以,在钙钛矿电池的武林世 界里,它只是个"扫地僧","非主流"的一种存在。 需要指出的是,最近我们在钙钛矿电池中,引入具 有红外响应的有机异质结或半导体量子点,结合 贵金属的散射增强,成功拓展了钙钛矿电池在红 外波段的响应^[85-87]。

3.2 稀土掺杂对电极材料的能带调控

在钙钛矿电池中,正型电池的标配为金属阳极(ITO, FTO),电子修饰层(多采用TiO₂或SnO₂), 钙钛矿层,空穴修饰层(Spiro)和阴极(Au, Ag)。在 早期的工作中,以TiO₂作为电子传输层的工作居 多。TiO₂与钙钛矿层的导带匹配,并非是尽善尽美 的,这使得电子在钙钛矿层与TiO₂层的界面较容 易产生聚集和复合的过程。掺杂可以实现对TiO₂ 等电子修饰材料导带的微调,使其与钙钛矿的能 带更为匹配,也可提供中间能级,实现钙钛矿层与 电极势全间的连续调变,从而提高载流子输运能 力^[88-89]。在早期的工作中,我们研究了Sm³⁺、Eu³⁺掺 杂对电子修饰层输运能力的调控作用(图 6(a)); 后来,我们又系统研究了各种不同的稀土离子的 引入对TiO₂层电子输运能力的影响(图 6(b)),发 现几乎所有的稀土离子引入对电池的光电转换都 具有不同能力的提升作用。其中,Gd³⁺离子的引入 对电子输运能力的提升最为显著,并且采用第一 性原理对其进行了理论计算(图 6(c)~(d)),理论 与实验相符合^[89]。值得说明的是,除了采用稀土掺 杂调控载流子输运之外,我们还采用过二维材料 TiC_x、Ti₅Nb₂、碳纳米管等和Cu_{2-x}S等不同维度的材 料,对电子修饰层和空穴修饰层进行调控,提高载 流子输运能力和器件的光电转换性能^[90-91]。





Fig.6 (a) Energy level diagram of PSCs. (b) PCE of PSCs with lanthanide ion-doped TiO₂. (c)-(d) Energy band structure of undoped and Gd^{3+} -doped TiO₂^[89].

3.3 稀土离子掺杂的钙钛矿薄膜与光电器件

稀土离子、过渡金属掺杂或表面修饰不仅仅 对钙钛矿量子点材料的发光性能具有显著影响, 同时也对钙钛矿太阳电池的光电性能和稳定性具 有显著的影响。在以往的工作中,我们在(MA, FA)Pb(Br,I)₃薄膜制备的钙钛矿电池中引入Bi³⁺ 离子,不仅提高了器件的光电效率(图7(a)),而 且提高了材料的容忍因子和结构稳定性,阻止了 钙钛矿材料分解反应的发生,尤其是高温下的分 解。Bi³⁺离子的引入可以使钙钛矿器件在80℃的 温度下稳定使用的时间由数十小时达到20 d以上 (图7(b))^[92]。基于 MAPbI₃吸收层的太阳能电池 可以拓展红外光谱响应,但是由于 MAPbI₃易于分 解,影响器件的光电转换效率和使用寿命。2020



- 图 7 (a)Bi³⁺修饰前后 PSCs 在模拟 AM 1.5 光照下的 *J-V*曲线;(b)对照和改性后的器件在 80 °C退火后的热稳定性^[92];(c) 循环消除 Pb₀、I₀缺陷和 Eu³⁺-Eu²⁺金属离子对再生的机理图;(d)*J-V*曲线,稳定的输出(在 0.97 V下测量),0.15% Eu³⁺ 最优器件的参数;(e)加入 0.15% 不同[*M*(acac)₃(*M* = Eu³⁺,Y³⁺,Fe³⁺)]的 MAPbI₃(Cl)钙钛矿基 PSCs 在惰性条件下的 长期稳定性研究^[93];(f) MAPbI₃和 MAPbI₃: *x*Ce³⁺(*x*=0.5%)器件的效率分布;(g) 对照器件和 CsPbBrCl₂: Sm³⁺器件的 能带结构图;(h) MAPbI₃钙钛矿晶体缺陷示意图和 CsPbBrCl₂: Sm³⁺修饰钙钛矿晶体结构示意图^[78]。
- 图 7 (a) *J-V* curves of PSCs under simulated AM 1.5 light before and after Bi³⁺ modification. (b) Thermal stability of control and modified devices after annealing at 80 °C^[92]. (c) Mechanistic diagram of regeneration by cyclic elimination of Pb₀, I₀ defects and Eu³⁺-Eu²⁺ metal ions. (d) *J-V* curve, stable output(measured at 0.97 V), 0.15% Eu³⁺ optimal device parameters. (e) Long-term stability study of MAPbI₃(Cl)-based chalcogenide PSCs added with 0.15% different [*M*(acac)₃(*M* = Eu³⁺, Y³⁺, Fe³⁺)] under inert conditions^[93]. (f) Efficiency distribution of MAPbI₃ [#] MAPbI₃: *x*Ce³⁺(*x*=0.5%) devices. (g) Energy band structure diagrams of control devices and CsPbBrCl₂: Sm³⁺ devices. (h) Schematic diagram of MAPbI₃ perovskite crystal defects and CsPbBrCl₂: Sm³⁺ modified perovskite crystal structure^[78].

年,北京大学周欢萍教授和严纯华院士团队在基 于MAPbI,薄膜的电池中,引入Eu³⁺和Eu²⁺价态共 存的体系(图 7(c)),通过可逆反应的调控,阻止 了分解反应的发生,使MAPbI,基钙钛矿器件的效 率达到21%以上,器件的使用时间达到1000h以 上(图7(d)~(e)),相关结果发表在Science上,成 为通过稀土引入调控钙钛矿电池光电性能的先驱 性工作[93]。此后,人们发现其他的一些稀土离子 如Nd³⁺也对MAPbI₃钙钛矿薄膜和电池的稳定具 有"镇定剂"的作用^[94]。我们课题组系统研究了各 种不同稀土离子的引入对 MAPbL 电池光电性能 的影响,包括Ce3+、Eu3+、Nd3+等,最后发现,同其他 的稀土离子相比, Ce3+离子的引入可以使电池的 光电转换性能具有更大程度的提升(图7(f))。这 是因为,Ce³⁺离子具有多种调控作用^[86]。我们也将 稀土掺杂的无机钙钛矿量子点(CsPbCl₃:Sm³⁺等) 引入到钙钛矿层,实现多功能的修饰和调控(图 7(g)~(h))^[78]。首先,稀土掺杂钙钛矿量子点的引 入可以提高钙钛矿层的结晶质量和晶粒尺寸,减 少钙钛矿薄膜中的缺陷,这对光学、电学性能都有 不同程度的提升,表现在可以同时提高短路电流 和开路电压;其次,掺杂钙钛矿量子点可以调控钙 钛矿层的能带位置和费米能级,提高开路电压和 填充因子;最后,稀土离子和钙钛矿薄膜中未配位 的阴离子如1⁻可以成键,其结合能远远高于Pb²⁺离 子与Γ离子的结合能,这就导致材料的结构稳定 性增强;最后,在量子点中存在一些残存的表面基 团,如油胺、油酸等,与钙钛矿中的阳离子配位,可 以增强钙钛矿电池的抗水氧能力。由此,我们获 得的电池效率超过23%^[78]。类似地,一些其他基 于稀土作为主体B位离子的量子点也对钙钛矿层 具有多功能修饰作用,如CsEuBr,也对钙钛矿太 阳能电池具有多功能修饰作用,提高器件的光电 转换效率和稳定性,尤其是在提高器件的开路电 压方面,具有非常重要的贡献^[95]。

最近,在提高器件的抗氧化能力方面,我们还 采取向自然学习的策略。在制备钙钛矿薄膜的过 程中,将天然的抗氧化剂番茄红素与钙钛矿的前 驱体共混,制备出高稳定、高效率的基于 FAPbI₃ 薄膜的光电器件¹⁹⁶¹。

4 稀土掺杂与钙钛矿光电器件

4.1 基于上转换过程的窄谱带红外光电探测器 光电检测是半导体的绝对权威,"不容染指",

但是还是被稀土钻了空子。绝大多数的稀土光 学材料为电介质材料,所以一般不能直接实现光 电检测的功能。闪烁体荧光检测的原理是稀土光 学材料吸收高能射线,转换为可见光。可见光信 号再被Si探测器接收,产生光电响应,通过光电 信号就可以对高能射线的辐照剂量进行间接的检 测[97]。这种原理不仅可以用来检测高能射线,最 近也被发扬光大,用来检测特殊波长的红外光。 例如,利用传统的稀土上转换发光材料 NaYF4: Yb³⁺, Er³⁺或 NaYF₄: Yb³⁺, Tm³⁺, 可以将 980 nm 的红 外光转换为可见光和紫外光,再被具有光电响应 能力的半导体材料(如钙钛矿/石墨烯)吸收,使半 导体发生由价带到导带的跃迁,再通过电极收集 可迁移的自由载流子(导带的电子和价带的空 穴),就可以"借鸡生蛋"进行980 nm 红外光的光 电检测了[87,98-100]。一些稀土离子本征跃迁产生的 红外发射波长,如Nd³⁺的808 nm吸收波段、Er³⁺的 1 540 nm 吸收波段等,都是可以采取相似的方法 进行检测的[101-102]。因为稀土离子的跃迁就是窄 带跃迁,所以探测到的红外光电信号也自然是窄 带的。这可以避免由宽带探测器通过选通滤光实 现窄带探测时,产生即使引入高端的截止滤光片 也难以消除的信号串扰。当然,这种探测器件也 要区分由稀土离子跃迁产生的光电信号(E_{Be})和 钙钛矿自身的带间跃迁(E>E_a)产生的信号(借助 钙钛矿下的蛋和遗传学上钙钛矿自己下的蛋), 但是这种区分是相对简单和容易实现的,因为我 们可以通过钙钛矿材料带隙的调控来实现稀土红 外跃迁和钙钛矿跃迁间大的 Stokes 位移。这类器 件的探测能力(D)可以达到 10⁸~10¹⁴ Jones, 与器 件结构设计的关系很大,如果简单地在上转换/半 导体复合材料的基础上加电极进行检测,一般D 值都不会很高。如果效仿电池的结构,在阴阳电 极和光捕获层之间引入电子修饰层和空穴修饰 层,则会大大提高载流子的输运收集能力,从而提 高探测的D值。在我们的探测器件结构设计中, 多采用金属、半导体表面等离子体局域场调控的 策略,实现对光电信号的放大,所提器件的响应电 流密度和D值都会较高,一般可以达到10¹²~10¹³ Jones^[103-104]。采用特殊的核壳结构纳米材料设计, 也可以同时实现多波长红外光的检测,例如,我们 最近采取核壳复合结构纳米材料的设计,实现了 对 808, 980, 1 540 nm 波长红外光的同时检测(图

8(a)~(b))^[39];利用Au的表面等离子体增强作用 和微纳米透镜对红外光的汇聚作用对光信号进行 放大,可以产生10³~10⁴的荧光增强作用(图8(c)~ (d))。在此基础上制备的光电器件,对多个红外 波长都可以达到10¹³的探测能力^[94]。为了实现对 808,980,1540 nm不同波段的光可区分的检测, 我们采取了脉冲光频率的调制策略,不同的脉冲 光频率可以实现对发射波长的调控,从而可以实 现对探测光波长的区分(图8(e)~(f))^[49]。这种多 频道的检测有望通过单一的器件对不同的目标进

行追踪,在军事领域具有潜在的应用价值。采用 稀土跃迁的光电探测器,探测过程的响应时间一 般和稀土离子的跃迁寿命相当,为数百微秒到几 个毫秒的量级。理想情况下,响应电流与功率间 的依赖关系与功率的平方成正比。但是,由于上 转换材料的泵浦饱和效应以及光电响应材料中缺 陷态的存在对自由载流子的再捕获过程,一般的 功能依赖关系都会小于平方关系,甚至很多时候 呈现线性或亚线性关系。在二维Yb³⁺离子CsPb-Cl₃掺杂钙钛矿材料中,由于较低的缺陷态密度和



图 8 (a)光电探测器装置的原理图;(b)在 808,980,1 540 nm 波长,功率密度为 2 mW·cm⁻²的激励下,样品的光电流;(c) UCNCs级联放大示意图;(d)MLA/CSS UCNC复合材料在 808,980,1 540 nm 激发光下的增强因子,激发功率密度为 2 mW·cm⁻²;(e)改变激励光频率,发射谱依赖于激发频率的机理示意图;(f)改变激励功率密度时,上转换发光的相 对强度变化^[49];(g)在 400 nm 和 980 nm 下,Yb³⁺掺杂纳米片基探测器的光电流随照明强度的变化而变化^[105];(h)未 掺杂和掺杂 Zn²⁺的 CsPbF₃: Yb³⁺-Tm³⁺/Er³⁺在 980 nm 光激发下的发射光谱^[106];(i)980 nm 光照下,CsPbF₃: Zn²⁺-Yb³⁺ Er³⁺/Tm³⁺/m和不加 Au NRs 阵列的探测率^[107]。

Fig.8 (a) Schematic diagram of the photoelectric detector device. (b) The photocurrents of the samples at 808, 980, 1540 nm with a power density of 2 mW·cm⁻² excitation. (c) UCNCs cascade amplification diagram. (d) Enhancement factors of MLA/CSS UCNC composites under 808, 980, 1 540 nm excitation light, the excitation power density is 2 mW·cm⁻².(e) Schematic diagram of the mechanism of changing the excitation light frequency and the dependence of the emission spectrum on the excitation frequency. (f) Relative intensity change of upconversion luminescence when changing the excitation power density^[49]. (g)Photocurrent of Yb³⁺-doped nanosheet-based detectors varies with illumination intensity^[105]. (h) Emission spectra of undoped and Zn²⁺-doped CsPbF₃: Yb³⁺-Tm³⁺/Er³⁺ under 980 nm optical excitation^[106]. (i) Detection rates of CsPbF₃: Zn²⁺-Yb³⁺-Er³⁺/Tm³⁺ arrays with and without Au NRs under 980 nm illumination^[107].

载流子迁移率,我们观察到了980 nm 光电响应与 输入功率间的平方关系(图 8(g))^[105]。

除了钙钛矿材料与稀土上转换材料的复合之 外,在钙钛矿或其他半导体材料中掺杂上转换发 光中心是另外一种获得红外光电探测模式的方 法。在稀土离子 Yb、Er 共掺杂的溴基和碘基的 卤化物钙钛矿中(CsPbCl,或CsPbL,),我们进行过 上转换发光的研究。但是遗憾的是,在这些材料 中我们几乎很难观察到肉眼可鉴的上转换发光, 当然也难于实现高灵敏的光电探测。为了克服上 面的问题,我们制备了能够产生上转换发光的 CsPbF₃:Yb,Er钙钛矿量子点,它的带隙约为4.1 eV。通过Zn离子的共掺杂,材料的缺陷态密度减 小了近1个数量级,上转换发光强度大幅度提高 (图8(h))。利用其作为光电探测材料,我们制备 了具有更高响应能力的光电探测器(图8(i)),D 值可以达到10¹³ Jones以上^[106-107]。值得注意的是, 这类掺杂材料的红外光电响应机制与复合材料具 有本质的不同。在这类掺杂材料中,稀土离子的

电子通过双光子或多光子过程由基态被泵浦到高 能量的激发态,因为激发态的电子非常靠近钙钛 矿导带的位置,可以通过热激活过程被直接激发 到导带,从而产生光电流。这个过程可以通过温 度依赖的光电响应得到间接的佐证。一般的光电 探测器光电流会随着温度的升高而显著下降,而 这类稀土掺杂钙钛矿探测器光电流随着温度的升 高呈现指数上升的趋势,适合在比常温更高的环 境下进行信号的检测^[107]。

4.2 基于5d组态与钙钛矿耦合的深紫外光电探 测器件

对于非掺杂的铅卤化物钙钛矿半导体材料, 光电探测的波长可以覆盖从可见到紫外的波段 (300~800 nm)。对于更短波长的紫外光,如日盲 深紫外区域的探测(200~300 nm),同红外光的探 测一样,非掺杂钙钛矿则显得有些力不从心。具 有4f-5d 跃迁的稀土材料与铅卤化物钙钛矿的结 合可以将钙钛矿的光电检测范围拓展到紫外区 域。例如,CsPbX₃:Ce³⁺(X=Cl,Br,I)材料通过Ce³⁺



图 9 (a)~(b)Ce³⁺、Ce³⁺-掺杂CsPbCl₃的态密度(DOS) 计算图;(c)模拟Al膜和CsPbCl₃:Ce³⁺/Al杂化膜的波长依赖平均电 场强度;(d)光电探测器的探测能力^[108]。

Fig.9 (a)-(b)Calculated density of states (DOS) for Ce³⁺, Ce³⁺-doped CsPbCl₃. (c)Average electric field intensity dependent on wavelength of the simulated Al membrane and CsPbCl₃: Ce³⁺/Al hybrid membrane. (d)Detection capability of photoelectric detectors^[108]. 的5d电子组态与钙钛矿能带间的耦合,可以大大 增强钙钛矿在深紫外区域的吸收能力,从而提升 相应范围的光电响应能力。通过半导体能带的第 一性计算表明(图9(a)~(b)),掺杂铅卤钙钛矿材 料在这一区域的吸收跃迁主要来自于钙钛矿的价 带与Ce³⁺离子的5d电子组态间的跃迁。这一跃迁

表 2 稀土离子掺杂钙钛矿在光电器件中应用的典型例子

Tab. 2 Typical examples of rare earth ion doped perovskite materials used in optoelectronic devices

			- 11 - 11 - 11 - 11 - 11 - 11 - 11 - 1				
年份	激发波长/nm	宿主	掺杂离子	PLQ	Y/%	应用	参考文献
2018	365	CsPbCl ₃	Yb ³⁺	164	4±7	太阳能聚光器	[109]
2018	365	$CsPb(Cl_xBr_{1-x})_3$	Yb^{3+}	13	38	太阳能聚光器	[110]
			钜	丐钛矿太阳能电池			
年份	宿主	掺杂离子	PCE/%	$J_{\rm SC}/({\rm mA}\cdot{\rm cm}^{-2})$	$V_{\rm oc}/{\rm V}$	FF/%	参考文献
2018	MAPbI ₃	Eu ²⁺	16.700	21.50	1.020	76.40	[111]
2018	CsPbI,Br	Eu ³⁺	13.710	14.63	1.223	76.60	[112]
2019	CsPbI,Br	Eu ³⁺	15.250	15.44	1.250	79.00	[113]
2021	CsPbI,Br	Eu ³⁺	12.100	15.30	1.130	70.50	[114]
2018	CsPbBr,	Sm^{3+}	10.140	7.48	1.594	95.10	[115]
2018	CsPbI,	Eu ³⁺	12.000	11.10	0.898	68.00	[116]
2020	CsPbI_Br	La ³⁺	8.030	11.66	1.120	61.24	[117]
2020	MAPbI, Cl	Se^{3+}	20.630	20.88	1.134	83.80	[118]
2019	MAPbI,	Nd^{3+}	21.150	24.33	1.040	83.60	[119]
2018	GAPbI.	Tm ³⁺	_	_	_	_	[120]
2020	MAPbI.	Ce ³⁺	21.670±0.520	24.34±0.159	1.100 ± 0.010	80.93±0.51	[121]
2020	CsPbBr.	Eu ²⁺	7,280	6.33	1, 450	71, 79	[122]
2020	α-CsPbI	Yh ³⁺	12 400	18 40	1 130	60,00	[123]
2020	CsPbI Br	Sm ³⁺	12. 860	15. 98	1. 116	72.10	[124]
2020	CsPbI Br	Sm ³⁺	15 681	5 90	1 298	76.00	[125]
	00101201	0	稀十初	参杂钙钛矿发光二极管	11.270	70100	[120]
年份	宿主	掺杂离子	EOE/%	开启由压/V	最大高度/(cd·m ⁻²)	器件寿命/min	参老文献
2019	CsPbCl_Br	Y ³⁺	11		9 040	120	[126]
2020	CsPbBr	Nd ³⁺	2 7	3.0	138		[127]
2023	CsPbCl Br	Yh ³⁺	1.2	3.0	584 7 mW \cdot cm ⁻²	8	[128]
2025	d51 bd1 _{3-x} b1 ₃	10			B 倍	0	[120]
年份	宿主	掺杂离子		CIE	CRI	> 流 明 效 率 / (]m ⋅	参老文献
2019	Cs (Na/Ag)InCl	Ho ³⁺		(0, 400, 0, 0, 470, 0)	75.4		[129]
2020	CsPhBr	Eu ³⁺	4 075	(0, 384, 8, 0, 404, 4)	88 9	_	[130]
2018	CaPhP ₃	Цu	1075		05.7		[121]
2010		Th^{3+}/Eu^{3+}	4 945	(0, 3335, 0, 3413)		63 21	1 1 1 1
2020	Cs Na Ag InCl	Tb ³⁺ /Eu ³⁺ Bi ³⁺ /Yb ³⁺	4 945	(0. 333 5, 0. 341 3)		63. 21	[131]
2020 2020	$Cs_2Na_{0.6}Ag_{0.4}InCl_6$ Cs_Bi_Br	Tb^{3+}/Eu^{3+} Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺	4 945 — 8 967	(0.3335, 0.3413) 		63. 21 — 12. 60	[131] [132] [133]
2020 2020 2020	$Cs_2Na_{0.6}Ag_{0.4}InCl_6$ $Cs_3Bi_2Br_9$ $Cs_4ag_{0.6}Na_{0.6}InCl_6$	Tb^{3+}/Eu^{3+} Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺ Bi ³⁺ /Co ³⁺	4 945 — 8 967 4 430	(0. 333 5, 0. 341 3) $(0. 296 0, 0. 289 0)$ $(0. 360 0, 0. 330 0)$		63. 21 — 12. 60 22. 33	[131] [132] [133] [134]
2020 2020 2020 2021	$\begin{array}{c} \text{CS1 DB1}_{3} \\ \text{CS}_{2}\text{Na}_{0.6}\text{Ag}_{0.4}\text{InCl}_{6} \\ \text{CS}_{3}\text{Bi}_{2}\text{Br}_{9} \\ \text{CS}_{2}\text{Ag}_{0.4}\text{Na}_{0.6}\text{InCl}_{6} \\ \text{CS}_{2}\text{PbB-I} \end{array}$	Tb^{3+}/Eu^{3+} Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺ Bi ³⁺ /Ce ³⁺ Cd ³⁺	4 945 	(0. 333 5, 0. 341 3) $(0. 296 0, 0. 289 0)$ $(0. 360 0, 0. 330 0)$ $(0. 334 0, 0. 338 6)$	95. 7 95. 7	63. 21 — 12. 60 22. 33 90. 09	[131] [132] [133] [134] [135]
2020 2020 2020 2021 2018	$\begin{array}{c} csrbbl_{3}\\ cs_{2}Na_{0.6}Ag_{0.4}InCl_{6}\\ cs_{3}Bi_{2}Br_{9}\\ cs_{2}Ag_{0.4}Na_{0.6}InCl_{6}\\ csPbBrI_{2}\\ csPbCl_{-}Br\end{array}$	Tb^{3+}/Eu^{3+} Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺ Bi ³⁺ /Ce ³⁺ Gd ³⁺ Ce ³⁺ /Mn ²⁺	4 945 8 967 4 430 5 430 	(0. 333 5, 0. 341 3) $(0. 296 0, 0. 289 0)$ $(0. 360 0, 0. 330 0)$ $(0. 334 0, 0. 338 6)$ $(0. 330 0, 0. 290 0)$	95. 7 95. 7 81. 4	63. 21 	[131] [132] [133] [134] [135] [136]
2020 2020 2020 2021 2018 2021	$\begin{array}{c} c_{s_{1}} n_{s_{1,6}} A_{g_{0,4}} In Cl_{6} \\ c_{s_{3}} Bi_{2} Br_{9} \\ c_{s_{2}} Ag_{0,4} Na_{0,6} In Cl_{6} \\ c_{s} Pb Br I_{2} \\ c_{s} Pb Cl_{1,8} Br_{1,2} \\ c_{s} Ag In Cl \end{array}$	Tb^{3+}/Eu^{3+} Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺ Bi ³⁺ /Ce ³⁺ Gd ³⁺ Ce ³⁺ /Mn ²⁺ Bi ³⁺ /Ex ³⁺	4 945 — 8 967 4 430 5 430 —	(0. 333 5, 0. 341 3) (0. 296 0, 0. 289 0) (0. 360 0, 0. 330 0) (0. 334 0, 0. 338 6) (0. 330 0, 0. 290 0)	95. 7 95. 7 81. 4 89. 0	63. 21 — 12. 60 22. 33 90. 09 51 —	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137]
2020 2020 2020 2021 2018 2021	$\begin{array}{c} cs_{1}bbl_{3}\\ cs_{2}Na_{0.6}Ag_{0.4}InCl_{6}\\ cs_{3}Bi_{2}Br_{9}\\ cs_{2}Ag_{0.4}Na_{0.6}InCl_{6}\\ csPbBrI_{2}\\ csPbBrI_{2}\\ csPbCl_{1.8}Br_{1.2}\\ cs_{2}AgInCl_{6}\\ coPbCl_{1}\\ \end{array}$	Tb^{3+}/Eu^{3+} Bi^{3+}/Yb^{3+} Sm ³⁺ Bi^{3+}/Ce^{3+} Gd ³⁺ Ce^{3+}/Mn^{2+} Bi^{3+}/Er^{3+} VL^{3+}	4 945 — 8 967 4 430 5 430 — —	(0. 333 5, 0. 341 3) (0. 296 0, 0. 289 0) (0. 360 0, 0. 330 0) (0. 334 0, 0. 338 6) (0. 330 0, 0. 290 0) —	95. 7 95. 7 81. 4 89. 0	$\begin{array}{c} 63.21 \\ - \\ 12.60 \\ 22.33 \\ 90.09 \\ 51 \\ - \\ 112 \text{ mW scm^{-2}} \end{array}$	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137] [138]
2020 2020 2020 2021 2018 2021 2021 2021	$\begin{array}{c} \text{Cs1 bB1}_{3} \\ \text{Cs}_{2}\text{Na}_{0.6}\text{Ag}_{0.4}\text{InCl}_{6} \\ \text{Cs}_{3}\text{Bi}_{2}\text{Br}_{9} \\ \text{Cs}_{2}\text{Ag}_{0.4}\text{Na}_{0.6}\text{InCl}_{6} \\ \text{CsPbBrI}_{2} \\ \text{CsPbCl}_{1.8}\text{Br}_{1.2} \\ \text{CsPbCl}_{1.8}\text{Br}_{1.2} \\ \text{CsPbCl}_{3} \\ \text{CsPbCl}_{3} \\ \end{array}$	$Tb^{3+}/Eu^{3+} Bi^{3+}/Yb^{3+} Sm^{3+} Sm^{3+} Bi^{3+}/Ce^{3+} Gd^{3+} Ce^{3+}/Mn^{2+} Bi^{3+}/Er^{3+} Yb^{3+} Yb^{3+} Nl^{3+}$	4 945 	(0. 333 5, 0. 341 3) (0. 296 0, 0. 289 0) (0. 360 0, 0. 330 0) (0. 334 0, 0. 338 6) (0. 330 0, 0. 290 0) —	95. 7 95. 7 81. 4 89. 0 —	$\begin{array}{c} 63.21 \\ \\ 12.60 \\ 22.33 \\ 90.09 \\ 51 \\ \\ 112 \text{ mW} \cdot \text{cm}^{-2} \end{array}$	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137] [138] [130]
2020 2020 2020 2021 2018 2021 2021 2022 2022	$\begin{array}{c} Cs_{1}bbl_{3}\\ Cs_{2}Na_{0.6}Ag_{0.4}InCl_{6}\\ Cs_{3}Bi_{2}Br_{9}\\ Cs_{2}Ag_{0.4}Na_{0.6}InCl_{6}\\ CsPbBrI_{2}\\ CsPbCl_{1.8}Br_{1.2}\\ Cs_{2}AgInCl_{6}\\ CsPbCl_{3}\\ Cs_{2}AgIn_{0.99}Bi_{0.01}Cl_{6}\\ CsPbCl_{3}\\ \end{array}$	$Tb^{3+}/Eu^{3+} Bi^{3+}/Yb^{3+} Sm^{3+} Bi^{3+}/Ce^{3+} Gd^{3+} Gd^{3+} Ce^{3+}/Mn^{2+} Bi^{3+}/Er^{3+} Yb^{3+} Nd^{3+} Sb^{3+} Es^{-3+}/Us^{-3+}$	4 945 	(0. 333 5, 0. 341 3) $(0. 296 0, 0. 289 0)$ $(0. 360 0, 0. 330 0)$ $(0. 334 0, 0. 338 6)$ $(0. 330 0, 0. 290 0)$ $$	95. 7 95. 7 81. 4 89. 0 — —	$\begin{array}{c} 63.21 \\ \\ 12.60 \\ 22.33 \\ 90.09 \\ 51 \\ \\ 112 \text{ mW} \cdot \text{cm}^{-2} \\ \end{array}$	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137] [138] [139] [140]
2020 2020 2020 2021 2018 2021 2021 2021	$\begin{array}{c} Cs_{1}bBI_{3}\\ Cs_{2}Na_{0.6}Ag_{0.4}InCl_{6}\\ Cs_{3}Bi_{2}Br_{9}\\ Cs_{2}Ag_{0.4}Na_{0.6}InCl_{6}\\ CsPbBrI_{2}\\ CsPbCl_{1.8}Br_{1.2}\\ Cs_{2}AgInCl_{6}\\ CsPbCl_{3}\\ Cs_{2}AgIn_{0.99}Bi_{0.01}Cl_{6}\\ Cs_{2}NaInCl_{6}\\ Cs_{2$	Tb^{3+}/Eu^{3+} Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺ Bi ³⁺ /Ce ³⁺ Gd ³⁺ Ce ³⁺ /Mn ²⁺ Bi ³⁺ /Er ³⁺ Yb ³⁺ Nd ³⁺ Sb ³⁺ Er ³⁺ /Ho ³⁺ L ³⁺ L ³⁺	4 945 	(0. 333 5, 0. 341 3) $(0. 296 0, 0. 289 0)$ $(0. 360 0, 0. 330 0)$ $(0. 334 0, 0. 338 6)$ $(0. 330 0, 0. 290 0)$ $-$ $-$ $(0. 312 0, 0. 343 0)$	95. 7 95. 7 81. 4 89. 0 	$\begin{array}{c} 63.21 \\ \\ 12.60 \\ 22.33 \\ 90.09 \\ 51 \\ \\ 112 \text{ mW} \cdot \text{cm}^{-2} \\ \\ \\ \end{array}$	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137] [138] [139] [140] [141]
2020 2020 2020 2021 2018 2021 2021 2022 2022	$\begin{array}{c} cs_{1}bbl_{3}\\ cs_{2}Na_{0.6}Ag_{0.4}InCl_{6}\\ cs_{3}Bi_{2}Br_{9}\\ cs_{2}Ag_{0.4}Na_{0.6}InCl_{6}\\ CsPbBrI_{2}\\ csPbCl_{1.8}Br_{1.2}\\ csPbCl_{1.8}Br_{1.2}\\ csPbCl_{3}\\ cs_{2}AgInCl_{6}\\ cs_{2}NaInCl_{6}\\ cs_{2}NaInCl_{6}\\ cs_{2}AgInCl_{6}\\ cs_{2}AgInCl_{6}\\ cs_{2}AgInCl_{6}\\ cs_{2}AgInCl_{6}\\ cs_{2}AgInCl_{6}\\ \end{array}$	$Tb^{3+}/Eu^{3+} \\Bi^{3+}/Yb^{3+} \\Sm^{3+} \\Bi^{3+}/Ce^{3+} \\Gd^{3+} \\Ce^{3+}/Mn^{2+} \\Bi^{3+}/Er^{3+} \\Yb^{3+} \\Nd^{3+} \\Sb^{3+} Er^{3+}/Ho^{3+} \\La^{3+}-Lu^{3+}$	4 945 	(0. 333 5, 0. 341 3) (0. 296 0, 0. 289 0) (0. 360 0, 0. 330 0) (0. 334 0, 0. 338 6) (0. 330 0, 0. 290 0) (0. 312 0, 0. 343 0) (0. 312 0, 0. 343 0) (0. 54 ab 36 ab 38	83. 7 95. 7 81. 4 89. 0 	63. 21 	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137] [138] [139] [140] [141]
2020 2020 2020 2021 2018 2021 2021 2022 2022	$\begin{array}{c} \text{CsrbBl}_{3} \\ \text{Cs}_{2}\text{Na}_{0.6}\text{Ag}_{0.4}\text{InCl}_{6} \\ \text{Cs}_{3}\text{Bi}_{2}\text{Br}_{9} \\ \text{Cs}_{2}\text{Ag}_{0.4}\text{Na}_{0.6}\text{InCl}_{6} \\ \text{CsPbBrI}_{2} \\ \text{CsPbCl}_{1.8}\text{Br}_{1.2} \\ \text{CsPbCl}_{1} \text{Br}_{1.2} \\ \text{CsPbCl}_{3} \\ \text{Cs}_{2}\text{AgInCl}_{6} \\ \text{CsPbCl}_{3} \\ \text{Cs}_{2}\text{AgIn}_{0.99}\text{Bi}_{0.01}\text{Cl}_{6} \\ \text{Cs}_{2}\text{NaInCl}_{6} \\ \text{Cs}_{2}\text{AgInCl}_{6} \\ \end{array}$	Tb^{3+}/Eu^{3+} Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺ Bi ³⁺ /Ce ³⁺ Gd ³⁺ Ce ³⁺ /Mn ²⁺ Bi ³⁺ /Er ³⁺ Yb ³⁺ Nd ³⁺ Sb ³⁺ Er ³⁺ /Ho ³⁺ La ³⁺ -Lu ³⁺	4 945 — 8 967 4 430 5 430 — — 6 455 — 章	(0.3335, 0.3413) (0.2960, 0.2890) (0.3600, 0.3300) (0.3340, 0.3386) (0.3300, 0.2900) — — (0.3120, 0.3430) — 西 (0.3450, 0.3430) —	83. 7 95. 7 81. 4 89. 0 	63. 21 	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137] [138] [139] [140] [141]
2020 2020 2020 2021 2021 2021 2021 2022 2022 2022 年份	$Cs_1 bbl_3$ $Cs_2 Na_{0.6} Ag_{0.4} InCl_6$ $Cs_3 Bi_2 Br_9$ $Cs_2 Ag_{0.4} Na_{0.6} InCl_6$ $Cs PbBrI_2$ $Cs PbCl_{1.8} Br_{1.2}$ $Cs_2 AgInCl_6$ $Cs PbCl_3$ $Cs_2 AgIn_{0.99} Bi_{0.01} Cl_6$ $Cs_2 AgInCl_6$ $Cs_2 AgInCl_6$ $Cs_2 AgInCl_6$ $Cs_2 AgInCl_6$ $Cs_2 AgInCl_6$ $Cs_2 AgInCl_6$	Tb ³⁺ /Eu ³⁺ Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺ Bi ³⁺ /Ce ³⁺ Gd ³⁺ Ce ³⁺ /Mn ²⁺ Bi ³⁺ /Er ³⁺ Yb ³⁺ Nd ³⁺ Sb ³⁺ Er ³⁺ /Ho ³⁺ La ³⁺ -Lu ³⁺	4 945 — 8 967 4 430 5 430 — — — 6 455 — 单 响应时间	(0.3335, 0.3413) — (0.2960, 0.2890) (0.3600, 0.3300) (0.3340, 0.3386) (0.3300, 0.2900) — — (0.3120, 0.3430) — 西 西 野鈦矿光电探测器 响应度/(A·W ⁻¹)	83. / — 95. 7 81. 4 89. 0 — — — — — — — 探测率/ Jones	63. 21 — 12. 60 22. 33 90. 09 51 — 112 mW ⋅ cm ⁻² — — EQE/%	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137] [138] [139] [140] [141] 参考文献
2020 2020 2020 2021 2021 2021 2021 2022 2022 2022 年份 2018	Cs1 bBl ₃ Cs ₂ Na _{0.6} Ag _{0.4} InCl ₆ Cs ₃ Bi ₂ Br ₉ Cs ₂ Ag _{0.4} Na _{0.6} InCl ₆ CsPbBrI ₂ CsPbCl _{1.8} Br _{1.2} Cs ₂ AgInCl ₆ Cs ₂ NaInCl ₆ Cs ₂ NaInCl ₆ Cs ₂ AgIncl ₆ Cs2AgInCl ₆	Tb ³⁺ /Eu ³⁺ Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺ Bi ³⁺ /Ce ³⁺ Gd ³⁺ Ce ³⁺ /Mn ²⁺ Bi ³⁺ /Er ³⁺ Yb ³⁺ Nd ³⁺ Sb ³⁺ Er ³⁺ /Ho ³⁺ La ³⁺ -Lu ³⁺	4 945 — 8 967 4 430 5 430 — — — — 6 455 — 章 啊应时间 1. 7/1.6 s	(0.3335, 0.3413) — (0.2960, 0.2890) (0.3600, 0.3300) (0.3340, 0.3386) (0.3300, 0.2900) — — (0.3120, 0.3430) — 西 些 些 些 些 一 (0.312, 0.3430) — 些 些 些 一 一 (0.312, 0.3430) — 些 些 一 (0.312, 0.25	83.7 — 95.7 81.4 89.0 — — — — — 探测率/ Jones	63. 21 12. 60 22. 33 90. 09 51 112 mW · cm ⁻² EQE/% 	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137] [138] [139] [140] [141] 参考文献 [142]
2020 2020 2020 2021 2021 2021 2021 2021 2022 2022 2022 4年份 2018 2018 2019	Cs1 bBl ₃ Cs ₂ Na _{0.6} Ag _{0.4} InCl ₆ Cs ₃ Bi ₂ Br ₉ Cs ₂ Ag _{0.4} Na _{0.6} InCl ₆ CsPbBrl ₂ CsPbCl _{1.8} Br _{1.2} Cs ₂ AgInCl ₆ Cs ₂ NaInCl ₆ Cs ₂ AgIn _{0.99} Bi _{0.01} Cl ₆ Cs ₂ AgIn _{0.99} Bi _{0.01} Cl ₆ Cs ₂ AgIn _{0.59} Bi _{0.01} Cl ₆	Tb ³⁺ /Eu ³⁺ Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺ Bi ³⁺ /Ce ³⁺ Gd ³⁺ Ce ³⁺ /Mn ²⁺ Bi ³⁺ /Er ³⁺ Yb ³⁺ Nd ³⁺ Sb ³⁺ Er ³⁺ /Ho ³⁺ La ³⁺ -Lu ³⁺	4 945 — 8 967 4 430 5 430 — — — 6 455 — 章 响应时间 1. 7/1. 6 s 694/4 648 ms,	(0. 333 5, 0. 341 3) — (0. 296 0, 0. 289 0) (0. 360 0, 0. 330 0) (0. 334 0, 0. 338 6) (0. 330 0, 0. 290 0) — — (0. 312 0, 0. 343 0) — <u>5</u> 钛矿光电探测器 响应度/(A·W ⁻¹) ~0. 25 2. 40×10 ³	83.7 — 95.7 81.4 89.0 — — — — — — 探测率/ Jones — —	$\begin{array}{c} 63.21 \\ \\ 12.60 \\ 22.33 \\ 90.09 \\ 51 \\ \\ 112 \text{ mW} \cdot \text{cm}^{-2} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\$	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137] [138] [139] [140] [141]
2020 2020 2020 2021 2018 2021 2022 2022	Cs1 bBl ₃ Cs ₂ Na _{0.6} Ag _{0.4} InCl ₆ Cs ₃ Bi ₂ Br ₉ Cs ₂ Ag _{0.4} Na _{0.6} InCl ₆ CsPbBrl ₂ CsPbCl _{1.8} Br _{1.2} Cs ₂ AgInCl ₆ Cs ₂ NaInCl ₆ Cs ₂ NaInCl ₆ Cs ₂ AgIn _{0.99} Bi _{0.01} Cl ₆ Cs ₂ AgIn _{0.59} Bi _{0.01} Cl ₆ MAPbL	Tb ³⁺ /Eu ³⁺ Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺ Bi ³⁺ /Ce ³⁺ Gd ³⁺ Ce ³⁺ /Mn ²⁺ Bi ³⁺ /Er ³⁺ Yb ³⁺ Nd ³⁺ Sb ³⁺ Er ³⁺ /Ho ³⁺ La ³⁺ -Lu ³⁺	4 945 — 8 967 4 430 5 430 — — — 6 455 —	(0. 333 5, 0. 341 3) — (0. 296 0, 0. 289 0) (0. 360 0, 0. 330 0) (0. 334 0, 0. 338 6) (0. 330 0, 0. 290 0) — — (0. 312 0, 0. 343 0) — <u>—</u> (0. 312 0, 0. 343 0) <u>—</u> <u>—</u> (0. 312 0, 0. 343 0) <u>—</u> <u>—</u> (0. 312 0, 0. 243 0) <u>—</u> <u>—</u> (0. 312 0, 0. 343 0) <u>—</u> (0. 312 0, 0. 343 0) (0. 312 0, 0. 34	83.7 — 95.7 81.4 89.0 — — — — — — 探测率/ Jones — 5. 20×10 ¹⁴	$\begin{array}{c} 63.21 \\ \\ 12.60 \\ 22.33 \\ 90.09 \\ 51 \\ \\ 112 \text{ mW} \cdot \text{cm}^{-2} \\ \\ \\ \\ \\ 5.8 \times 10^{5} \\ \\ \\ 5.8 \times 10^{5} \\ -$	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137] [138] [139] [140] [141] 参考文献 [142] [143] [144]
2020 2020 2020 2021 2018 2021 2022 2022	Cs1 bBl ₃ Cs ₂ Na _{0.6} Ag _{0.4} InCl ₆ Cs ₃ Bi ₂ Br ₉ Cs ₂ Ag _{0.4} Na _{0.6} InCl ₆ CsPbBrI ₂ CsPbCl _{1.8} Br _{1.2} Cs ₂ AgInCl ₆ Cs ₂ AgIn _{0.99} Bi _{0.01} Cl ₆ Cs ₂ AgIn _{0.99} Bi _{0.01} Cl ₆ Cs ₂ AgIn _{0.99} Bi _{0.01} Cl ₆ Cs ₂ AgInCl ₆ Cs ₂ AgInCl ₆ CsPbCl ₃ CsPbCl ₃ CsPbCl ₃ MAPbL ₃ MAPbBr	Tb ³⁺ /Eu ³⁺ Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺ Bi ³⁺ /Ce ³⁺ Gd ³⁺ Ce ³⁺ /Mn ²⁺ Bi ³⁺ /Er ³⁺ Yb ³⁺ Nd ³⁺ Sb ³⁺ Er ³⁺ /Ho ³⁺ La ³⁺ -Lu ³⁺	4 945 — 8 967 4 430 5 430 — — 6 455 —	(0. 333 5, 0. 341 3) — (0. 296 0, 0. 289 0) (0. 360 0, 0. 330 0) (0. 334 0, 0. 338 6) (0. 330 0, 0. 290 0) — — (0. 312 0, 0. 343 0) — <u>5</u> \$	83.7 — 95.7 81.4 89.0 — — — — — — — — — — — — —	$\begin{array}{c} 63. 21 \\ \\ 12. 60 \\ 22. 33 \\ 90. 09 \\ 51 \\ \\ 112 \text{ mW} \cdot \text{cm}^{-2} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ -$	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137] [138] [139] [140] [141] 参考文献 [142] [143] [144] [145]
2020 2020 2020 2021 2018 2021 2022 2022 2022 2022 年份 2019 2020 2019 2020	Cs1 bBl ₃ Cs ₂ Na _{0.6} Ag _{0.4} InCl ₆ Cs ₃ Bi ₂ Br ₉ Cs ₂ Ag _{0.4} Na _{0.6} InCl ₆ CsPbBrI ₂ CsPbCl _{1.8} Br _{1.2} Cs2AgInCl ₆ Cs2AgIn _{0.99} Bi _{0.01} Cl ₆ Cs ₂ AgIn _{0.99} Bi _{0.01} Cl ₆ Cs ₂ AgInCl ₆ Cs2AgInCl ₆ Cs2AgInCl ₆ Cs2AgInCl ₆ Cs2AgInCl ₆ Cs2AgInCl ₆ Cs4BB MAPBB MAPBB Cs4BB Cs4	Tb ³⁺ /Eu ³⁺ Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺ Bi ³⁺ /Ce ³⁺ Gd ³⁺ Ce ³⁺ /Mn ²⁺ Bi ³⁺ /Er ³⁺ Yb ³⁺ Nd ³⁺ Sb ³⁺ Er ³⁺ /Ho ³⁺ La ³⁺ -Lu ³⁺ Š杂离子 Y ³⁺ Yb ³⁺ Nd ³⁺ Er ³⁺	4 945 — 8 967 4 430 5 430 — — 6 455 — 章 响应时间 1. 7/1. 6 s 694/4 648 ms, 19. 6/12. 8 μs —	(0. 333 5, 0. 341 3) — (0. 296 0, 0. 289 0) (0. 360 0, 0. 330 0) (0. 334 0, 0. 338 6) (0. 330 0, 0. 290 0) — — (0. 312 0, 0. 343 0) — 西 西 西 近 (0. 343 0, 0. 343 0) — — — (0. 312 0, 0. 343 0) — — — — — (0. 312 0, 0. 343 0) — — — — — — — — — — — — —	83.7 — 95.7 81.4 89.0 — — — — — — — — — — — 5.20×10 ¹⁴ (2.02±0.01)×10 ¹² 1.24×10 ¹²	$\begin{array}{c} 63. 21 \\ \\ 12. 60 \\ 22. 33 \\ 90. 09 \\ 51 \\ \\ 112 \text{ mW} \cdot \text{cm}^{-2} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ -$	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137] [138] [139] [140] [141] 参考文献 [142] [143] [144] [145]
2020 2020 2020 2021 2021 2021 2021 2021 2022 2022 2022 2022 2020 年份 2019 2020 2020 2021	Cs1 bBl ₃ Cs ₂ Na _{0.6} Ag _{0.4} InCl ₆ Cs ₃ Bi ₂ Br ₉ Cs ₂ Ag _{0.4} Na _{0.6} InCl ₆ CsPbBrI ₂ CsPbCl _{1.8} Br _{1.2} CsPbCl ₃ Cs ₂ AgInCl ₆ CsPbCl ₃ Cs ₂ AgInCl ₆ Cs ₂ AgInCl ₆ Cs ₂ AgInCl ₆ CsPbCl ₃ CsPbCl ₃ CsPbCl ₃ CsPbCl ₃ CsPbCl ₃ CsPbCl ₃ CsYbI ₃ MAPbI ₃ MAPbBr ₃ Cs ₂ AgBiBr ₆	Tb^{3+}/Eu^{3+} Bi ³⁺ /Yb ³⁺ Sm ³⁺ Bi ³⁺ /Ce ³⁺ Gd ³⁺ Ce ³⁺ /Mn ²⁺ Bi ³⁺ /Er ³⁺ Yb ³⁺ Nd ³⁺ Sb ³⁺ Er ³⁺ /Ho ³⁺ La ³⁺ -Lu ³⁺ 餐家离子 Y ³⁺ Yb ³⁺ Nd ³⁺ Er ³⁺	4 945 — 8 967 4 430 5 430 — — — 6 455 — 章 响应时间 1. 7/1.6 s 694/4 648 ms, 19. 6/12. 8 μs — 395 ns	(0. 333 5, 0. 341 3) (0. 296 0, 0. 289 0) (0. 360 0, 0. 330 0) (0. 334 0, 0. 338 6) (0. 330 0, 0. 290 0) — (0. 312 0, 0. 343 0) — 西 西 西 西 (0. 312 0, 0. 343 0) — - - - - - (0. 312 0, 0. 343 0) — - - - - - - - - - - - - -	83.7 — 95.7 81.4 89.0 — — — — — — — 5.20×10 ¹⁴ (2.02±0.01)×10 ¹² 1.34×10 ¹² , 1.18×10 ¹²	$\begin{array}{c} 63. 21 \\ \\ 12. 60 \\ 22. 33 \\ 90. 09 \\ 51 \\ \\ 112 \text{ mW} \cdot \text{cm}^{-2} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ -$	[131] [132] [133] [134] [135] [136] [137] [138] [139] [140] [141] 参考文献 [142] [143] [144] [145] [146]

的产生大大增强了铅卤钙钛矿材料在深紫外区域 的吸收振子强度。再结合 Al₂O₃的局域场增强效 应(图9(c)),由此,CsPbCl₃:Ce³⁺基量子点探测能 力达到了10¹²~10¹³ Jones(图9(d)),达到了相应波 长探测D值的卓越水平,可以和一些成熟的半导 体探测器如Ga₂O₃和ZnO基日盲区深紫外探测器 相媲美^[108]。关于稀土离子掺杂钙钛矿在光电器 件中应用的典型例子见表2。

4.3 基于量子剪裁的宽光谱探测器件

光的波长范围极广,覆盖了从深紫外到中远 红外区域,没有任何一种半导体探测器的波长可 以实现上述波长范围的全覆盖。由于稀土离子光 学跃迁的局限,稀土离子掺杂对于光电探测器探 测范围的拓展以及所产生的影响只是在有限的范 围内。在这里,我们所定义的宽光谱探测器是相 对于商用范围最广泛的硅探测器而言:如果所研 制的新的探测器的探测范围达到或超过了Si探

UV+Visible+NIR PD

测器的光谱响应范围(350~1100 nm),我们将其 视为具有常用价值的宽光谱探测器。如同我们在 上文中所提及的,将钙钛矿量子剪裁材料发光材 料(CsPbCl₃:Ce³⁺,Yb³⁺)与硅探测器结合,可以使硅 探测器的光谱响应范围拓展为200~1100 nm,也 可以使探测器具备在深紫外区域的响应能力,达 到硅探测器在可见光区域的水平(EOE为70%), 这种探测能力也是其他区域的探测器很难达到 的^[50]。我们知道,一般实验室中的可见-近红外光 谱仪就是使用基于硅探测器的光电倍增管,通过 量子剪裁荧光转换,可以使其探测范围达到深紫 外区域;如果再与光电信号放大技术相结合,有望 替代传统的硅光电倍增管。另外,制备成阵列探 测器后,在宽光谱成像以及遥感探测领域也具有 潜在的应用价值。

最近,我们设计与制备了一种新的探测器,基 于响应为可见到近红外区域的CsPbI3:RE钙钛矿



- 图 10 (a) 宽带探测器的装置结构示意图; (b) Cr/Ce/Mn-LC, BHJ, CsPbI₄: Er³⁺ PQDs 和 CsPbI₄: Er³⁺ PQDs/BHJ 薄膜的吸收 光谱和Cr/Ce/Mn-LC的光致发光光谱;(c)不同器件以及商用硅电池的探测率。S1:ITO/ETL/CsPbI3/Ag,S2:ITO/ ETL/CsPbI₃: Er³⁺(7.7%) PQDs/Ag, S3: ITO/ETL/CsPbI₃: Er³⁺(7.7%) PQDs/BHJ/Ag, S4: Cr/Ce/Mn-LC/ITO/ETL/CsPbI₃: Er³⁺(7.7%) PQDs/BHJ/Ag^[27]。
- Fig.10 (a)Schematic diagram of the device structure of the broadband detector. (b)Absorption spectra of Cr/Ce/Mn-LC, BHJ, CsPbI₃: Er³⁺ PQDs and CsPbI₃: Er³⁺ PQDs/BHJ films and photoluminescence spectra of Cr/Ce/Mn-LC. (c) Detection rates for different devices as well as commercial silicon cells. S1: ITO/ETL/CsPbI₃/Ag, S2: ITO/ETL/CsPbI₃: Er³⁺(7.7%) PQDs/Ag, S3: ITO/ETL/CsPbI₄: Er³⁺ (7.7%) PQDs/BHJ/Ag, S4: Cr/Ce/Mn-LC/ITO/ETL/CsPbI₄: Er³⁺ (7.7%) PQDs/ BHJ/Ag^[27].

量子点结合有机异质结光电材料(图10(a)),可 以使响应范围覆盖400~1000 nm(图10(b)),与 Si探测器的探测范围相当。在此基础上,再引入 量子剪裁荧光材料CsPbCl₃:Ce³⁺,Yb³⁺,进一步使光 电响应范围拓展为200~1000 nm(图10(c))。由 于铅卤钙钛矿的光电响应能力要高于Si材料的 光电响应能力,所以该光电探测器在整个光谱响 应范围内的探测能力要比相应的基于硅的荧光转 换型探测器提高2个数量级,达到10¹²~10¹³ Jones。 当然,这种探测器在响应时间上还无法与硅基探 测器相媲美^[27]。

5 总结与展望

稀土材料与铅卤钙钛矿材料的结合,在发光、光 伏器件、光电探测等方面都诞生了令人意想不到的 "新生儿"。首先,在发光方面,新型稀土掺杂钙钛矿 量子剪裁发光材料(CsPbCl₃:Yb³⁺)的出现突破了量 子剪裁发光材料在Si太阳能电池应用领域数十年难 以解决的瓶颈问题;稀土掺杂的量子电致发光材料 设计(CsPbCl₃:Sm³⁺、CsPbCl₃:Eu³⁺)是最早实现的、基 于铅卤钙钛矿单一材料获得白光发射的器件策略。 Yb³⁺、Er³⁺共掺杂的CsPbCl₃薄膜发光材料不仅使钙 钛矿 LED 的电致发光波长拓展到了光通讯的中心 窗口,而且表现出了远远超越稀土配合物电致发光 材料的外量子效率和输出功率密度。CsPbCl₃:Eu³⁺ 量子点成为探测钙钛矿在极端高压条件下微观结构 演化的"最坚强"探针。其次,在光电探测器件方面, 稀土Ce3+的5d电子组态与铅卤钙钛矿的耦合赋予了 钙钛矿材料在深紫外区域超灵敏的探测能力;钙钛 矿材料与稀土上转换发射中心/纳米粒子的结合可 以实现基于稀土离子 Nd3+、Yb3+、Er3+等4f-4f 跃迁的 多波长、窄谱带的红外线检测,适合于对多个红外靶 标的跟踪;而量子剪裁材料与Si探测器和宽带红外 探测器的结合,可以使覆盖200~1100 nm的宽光谱 检测更加灵敏、更加便捷。另外,在钙钛矿太阳能电 池应用方面,稀土掺杂材料可以大幅度提高钙钛矿 光伏材料和器件的结构稳定性、抗水氧能力,也可以 调高载流子修饰层(电子修饰层与空穴修饰层)与钙 钛矿层的能级匹配,提高器件的开路电压和容忍因 子。钙钛矿器件中荧光转换材料的引入是拓展器件 的红外响应范围、减小高能光子表面热损耗诱导的 器件性能损失和提升器件抗辐照能力的重要途径。

总之,稀土材料与铅卤钙钛矿的结合是一次 传统与现代的碰撞,是一次力与美的交融。这种 交汇对于稀土新材料和钙钛矿光电器件的发展来 讲,可以说是当下值得,未来可期。本文作者感到 欣幸,能够参与到这碰撞、交融与创造的过程之 中,为其发展尽一丝绵薄之力!

本文专家审稿意见及作者回复内容的下载地址: http://cjl.lightpublishing.cn/thesisDetails#10.37188/ CJL.20220391.

参考文 献:

- [1] KOJIMA A, TESHIMA K, SHIRAI Y, et al. Organometal halide perovskites as visible-light sensitizers for photovoltaic cells [J]. J. Am. Chem. Soc., 2009, 131(17): 6050-6051.
- [2] LIU M Z, JOHNSTON M B, SNAITH H J. Efficient planar heterojunction perovskite solar cells by vapour deposition
 [J]. Nature, 2013, 501(7467): 395-398.
- [3] PARK J, KIM J, YUN H S, et al. Controlled growth of perovskite layers with volatile alkylammonium chlorides [J]. Nature, 2023, DOI: 10. 1038/S41586-023-05825-y.
- [4] AL-ASHOURI A, KÖHNEN E, LI B, MAGOMEDOV A, et al. Monolithic perovskite/silicon tandem solar cell with >29% efficiency by enhanced hole extraction [J]. Science, 2020, 370(6522): 1300-1309.
- [5] GREEN M A, DUNLOP E D, HOHL-EBINGER J, et al. Solar cell efficiency tables (Version 60) [J]. Prog. Photovolt. Res. Appl., 2022, 30(7): 687-701.
- [6] PROTESESCU L, YAKUNIN S, BODNARCHUK M I, et al. Nanocrystals of cesium lead halide perovskites (CsPbX₃, X = Cl, Br, and I): novel optoelectronic materials showing bright emission with wide color gamut [J]. Nano Lett., 2015, 15(6): 3692-3696.
- [7] SHEN X Y, ZHANG Y, KERSHAW S V, et al. Zn-alloyed CsPbI₃ nanocrystals for highly efficient perovskite light-emitting devices [J]. Nano Lett., 2019, 19(3): 1552-1559.
- [8] XIE Y J, PENG B, BRAVIĆ I, et al. Highly efficient blue-emitting CsPbBr3 perovskite nanocrystals through neodymium

doping [J]. Adv. Sci., 2020, 7(20): 2001698-1-9.

- [9] YANG J N, SONG Y, YAO J S, et al. Potassium bromide surface passivation on CsPbI_{3-x}Br_x nanocrystals for efficient and stable pure red perovskite light-emitting diodes [J]. J. Am. Chem. Soc., 2020, 142(6): 2956-2967.
- [10] LIN K B, XING J, QUAN L N, et al. Perovskite light-emitting diodes with external quantum efficiency exceeding 20 percent [J]. Nature, 2018, 562(7726): 245-248.
- [11] MA D X, LIN K B, DONG Y T, et al. Distribution control enables efficient reduced-dimensional perovskite LEDs [J]. Nature, 2021, 599(7886): 594-598.
- [12] ZHAO C Y, WU W P, ZHAN H M, et al. Phosphonate/phosphine oxide dyad additive for efficient perovskite light-emitting diodes [J]. Angew. Chem. Int. Ed., 2022, 61(13): e202117374-1-5.
- [13] DENG Y Z, PENG F, LU Y, et al. Solution-processed green and blue quantum-dot light-emitting diodes with eliminated charge leakage [J]. Nat. Photon., 2022, 16(7): 505-511.
- [14] WANG Y K, YUAN F L, DONG Y T, et al. All-inorganic quantum-dot LEDs based on a phase-stabilized α-CsPbI₃ perovskite [J]. Angew. Chem. Int. Ed., 2021, 60(29): 16164-16170.
- [15] JIANG J, CHU Z M, YIN Z G, et al. Red perovskite light-emitting diodes with efficiency exceeding 25% realized by cospacer cations [J]. Adv. Mater., 2022, 34(36): 2204460-1-8.
- [16] WANG Y K, SINGH K, LI J Y, et al. In situ inorganic ligand replenishment enables bandgap stability in mixed-halide perovskite quantum dot solids [J]. Adv. Mater., 2022, 34(21): 2200854-1-6.
- [17] WEI Q, LI X J, LIANG C, et al. Recent progress in metal halide perovskite micro- and nanolasers [J]. Adv. Opt. Mater., 2019, 7(17): 1900080-1-33.
- [18] DONG H Y, ZHANG C H, LIU X L, et al. Materials chemistry and engineering in metal halide perovskite lasers [J]. Chem. Soc. Rev., 2020, 49(3): 951-982.
- [19] BAO C X, YANG J, BAI S, et al. High performance and stable all-inorganic metal halide perovskite-based photodetectors for optical communication applications [J]. Adv. Mater., 2018, 30(38): 1803422-1-8.
- [20] PAN G C, BAI X, YANG D W, et al. Doping lanthanide into perovskite nanocrystals: highly improved and expanded optical properties [J]. Nano Lett., 2017, 17(12): 8005-8011.
- [21] HU Q S, LI Z, TAN Z F, et al. Rare earth ion-doped CsPbBr₃ nanocrystals [J]. Adv. Opt. Mater., 2018, 6(2): 1700864-1-5.
- [22] YAO J S, GE J, HAN B N, et al. Ce³⁺-doping to modulate photoluminescence kinetics for efficient CsPbBr₃ nanocrystals based light-emitting diodes [J]. J. Am. Chem. Soc. , 2018, 140(10): 3626-3634.
- [23] ZHU X, GE L, WANG Y, et al. Recent advances in enhancing and enriching the optical properties of cl-based CsPbX₃ nanocrystals [J]. Adv. Opt. Mater., 2021, 9(16): 2100058-1-17.
- [24] MA X H, YANG L Q, LEI K X, et al. Doping in inorganic perovskite for photovoltaic application [J]. Nano Energy, 2020, 78: 105354.
- [25] ZHOU D L, LIU D L, PAN G C, et al. Cerium and ytterbium codoped halide perovskite quantum dots: a novel and efficient downconverter for improving the performance of silicon solar cells [J]. Adv. Mater., 2017, 29(42): 1704149-1-6.
- [26] SUN R, LU P, ZHOU D L, et al. Samarium-doped metal halide perovskite nanocrystals for single-component electroluminescent white light-emitting diodes [J]. ACS Energy Lett., 2020, 5(7): 2131-2139.
- [27] DING N, WU Y J, XU W, et al. A novel approach for designing efficient broadband photodetectors expanding from deep ultraviolet to near infrared [J]. Light Sci. Appl., 2022, 11(1): 91-1-13.
- [28] PAN G C, BAI X, SHEN X Y, et al. Bright red YCl₃-promoted CsPbI₃ perovskite nanorods towards efficient light-emitting diode [J]. Nano Energy, 2021, 81: 105615-1-8.
- [29] ZHOU D L, SUN R, XU W, et al. Impact of host composition, codoping, or tridoping on quantum-cutting emission of ytterbium in halide perovskite quantum dots and solar cell applications [J]. Nano Lett., 2019, 19(10): 6904-6913.
- [30] LYU J, DONG B, PAN G C, et al. Ni²⁺ and Pr³⁺ co-doped CsPbCl₃ perovskite quantum dots with efficient infrared emission at 1 300 nm [J]. Nanoscale, 2021, 13(39): 16598-16607.
- [31] LUO J J, YANG L B, TAN Z F, et al. Efficient blue light emitting diodes based on europium halide perovskites [J]. Adv. Mater., 2021, 33(38): 2101903-1-9.
- [32] HUANG J M, LEI T, SIRON M, et al. Lead-free cesium europium halide perovskite nanocrystals [J]. Nano Lett.,

2020, 20(5): 3734-3

- [33] LIU X L, CUI D L, WANG Q, et al. Photoluminescence enhancement of ZrO₂/Rhodamine B nanocomposites [J]. J. Mater. Sci., 2005, 40(5): 1111-1114.
- [34] LIU Y N, PAN G C, WANG R, et al. Considerably enhanced exciton emission of CsPbCl₃ perovskite quantum dots by the introduction of potassium and lanthanide ions [J]. Nanoscale, 2018, 10(29): 14067-14072.
- [35] CORTECCHIA D, MRÓZ W, FOLPINI G, et al. Layered perovskite doping with Eu³⁺ and β-diketonate Eu³⁺ complex [J]. Chem. Mater., 2021, 33(7): 2289-2297.
- [36] WU R X, HAN P G, ZHENG D Y, et al. All-inorganic rare-earth-based double perovskite nanocrystals with near-infrared emission [J]. Laser Photonics Rev., 2021, 15(11): 2100218-1-7.
- [37] LEE M, CHUNG H, HONG S V, et al. Dynamically tunable multicolor emissions from zero-dimensional Cs₃LnCl₆(Ln: europium and terbium) nanocrystals with wide color gamut [J]. Nanoscale, 2023, 15(4): 1513-1521.
- [38] BAHMANI JALALI H, PIANETTI A, ZITO J, et al. Cesium manganese bromide nanocrystal sensitizers for broadband Vis-to-NIR downshifting [J]. ACS Energy Lett., 2022, 7(5): 1850-1858.
- [39] ZENG M, ARTIZZU F, LIU J, *et al.* Boosting the Er³⁺ 1.5 μm luminescence in CsPbCl₃ perovskite nanocrystals for photonic devices operating at telecommunication wavelengths. *ACS Appl. Nano Mater.*, 2020, 3(5): 4699-4707.
- [40] CHEN N, CAI T, LI W H, et al. Yb- and Mn-doped lead-free double perovskite Cs₂AgBiX₆(X = Cl⁻, Br⁻) nanocrystals
 [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2019, 11(18): 16855-16863.
- [41] MILSTEIN T J, KLUHERZ K T, KROUPA D M, et al. Anion exchange and the quantum-cutting energy threshold in ytterbium-doped CsPb(Cl_{1-x}Br_x)₃ perovskite nanocrystals [J]. Nano Lett., 2019, 19(3): 1931-1937.
- [42] MIR W J, MAHOR Y, LOHAR A, et al. Postsynthesis doping of Mn and Yb into CsPbX₃(X = Cl, Br, or I) perovskite nanocrystals for downconversion emission [J]. Chem. Mater., 2018, 30(22): 8170-8178.
- [43] LI H F, LIU X Q, ZHOU D L, et al. Realization of 1.54-μm light-emitting diodes based on Er³⁺/Yb³⁺ co-doped CsPbCl₃ films [J]. Adv. Mater., 2023, doi.org/10.1002/adma.202300118.
- [44] WEGH R T, DONKER H, OSKAM K D, et al. Visible quantum cutting in ligdf₄: Eu³⁺ through downconversion [J]. Science, 1999, 283(5402): 663-666.
- [45] DEXTER D L. Possibility of luminescent quantum yields greater than unity [J]. Phys. Rev., 1957, 108(3): 630-633.
- [46] ZHANG Q Y, HUANG X Y. Recent progress in quantum cutting phosphors [J]. Prog. Mater. Sci., 2010, 55(5): 353-427.
- [47] PIPER W W, DELUCA J A, HAM F S. Cascade fluorescent decay in Pr³⁺-doped fluorides: achievement of a quantum yield greater than unity for emission of visible light [J]. J. Lumin., 1974, 8(4): 344-348.
- [48] TRUPKE T, GREEN M A, WÜRFEL P. Improving solar cell efficiencies by down-conversion of high-energy photons [J]. J. Appl. Phys., 2002, 92(3): 1668-1674.
- [49] JI Y N, XU W, DING N, et al. Huge upconversion luminescence enhancement by a cascade optical field modulation strategy facilitating selective multispectral narrow-band near-infrared photodetection [J]. Light Sci. Appl., 2020, 9(1): 184-1.
- [50] DING N, XU W, ZHOU D L, et al. Extremely efficient quantum-cutting Cr³⁺, Ce³⁺, Yb³⁺ tridoped perovskite quantum dots for highly enhancing the ultraviolet response of silicon photodetectors with external quantum efficiency exceeding 70% [J]. Nano Energy, 2020, 78: 105278.
- [51] KROUPA D M, ROH J Y, MILSTEIN T J, et al. Quantum-cutting ytterbium-doped CsPb(Cl_{1-x}Br_x)₃ perovskite thin films with photoluminescence quantum yields over 190% [J]. ACS Energy Lett., 2018, 3(10): 2390-2395.
- [52] MILSTEIN T J, KROUPA D M, GAMELIN D R. Picosecond quantum cutting generates photoluminescence quantum yields over 100% in ytterbium-doped CsPbCl₃ nanocrystals [J]. Nano Lett., 2018, 18(6): 3792-3799.
- [53] ROBERT F S. Marrying two types of solar cells draws more power from the sun [J]. Science, 2019, aax6503.
- [54] SUN R, ZHOU D L, DING Y J, et al. Efficient single-component white light emitting diodes enabled by lanthanide ions doped lead halide perovskites via controlling Förster energy transfer and specific defect clearance [J]. Light Sci. Appl., 2022, 11(1): 340-1-15.
- [55] ISHII A, MIYASAKA T. Sensitized Yb³⁺ luminescence in CsPbCl₃ film for highly efficient near-infrared light-emitting diodes [J]. Adv. Sci., 2020, 7(4): 1903142-1-7.

- [56] ZHAO W Q, WANG P F, RAN G Z, et al. 1.54 μm Er³⁺ electroluminescence from an erbium-compound-doped organic light emitting diode with a p-type silicon anode [J]. J. Phys. D: Appl. Phys., 2006, 39(13): 2711.
- [57] LI H F, LIU X Q, LYU C, *et al.* Enhanced 1.54 μm photo- and electroluminescence based on a perfluorinated Er(III) complex utilizing an iridium(III) complex as a sensitizer [J]. *Light Sci. Appl.*, 2020, 9: 32-1-10.
- [58] JING X L, ZHOU D L, SUN R, et al. Enhanced photoluminescence and photoresponsiveness of Eu³⁺ Ions-doped CsPbCl₃ perovskite quantum dots under high pressure [J]. Adv. Funct. Mater., 2021, 31(31): 2100930-1-10.
- [59] MAZW, LIUZ, LUSY, et al. Pressure-induced emission of cesium lead halide perovskite nanocrystals [J]. Nat. Commun., 2018, 9(1): 4506-1-8.
- [60] WANG X Y, TIAN H, LI X, et al. Pressure effects on the structures and electronic properties of halide perovskite CsPbX₃
 (X = I, Br, Cl) [J]. Phys. Chem. Chem. Phys., 2021, 23(5): 3479-3484.
- [61] LI M, PENG S, FANG S Y, et al. Synthesis of two-dimensional CsPb₂X₅ (X = Br and I) with a stable structure and tunable bandgap by CsPbX₃ phase separation [J]. J. Phys. Chem. Lett., 2022, 13(11): 2555-2562.
- [62] HUANG S, JIAO M Z, WANG X, et al. A first-principles study on the structural and carrier transport properties of inorganic perovskite CsPbI₃ under pressure [J]. Crystals, 2022, 12(5): 648-1-9.
- [63] NIU G D, GUO X D, WANG L D. Review of recent progress in chemical stability of perovskite solar cells [J]. J. Mater. Chem. A, 2015, 3(17): 8970-8980.
- [64] JENA A K, KULKARNI A, MIYASAKA T. Halide perovskite photovoltaics: background, status, and future prospects [J]. Chem. Rev., 2019, 119(5): 3036-3103.
- [65] BERHE T A, SU W N, CHEN C H, et al. Organometal halide perovskite solar cells: degradation and stability [J]. Energy Environ. Sci., 2016, 9(2): 323-356.
- [66] JUNG H S, PARK N G. Perovskite solar cells: from materials to devices [J]. Small, 2015, 11(1): 10-25.
- [67] PARK N G. Perovskite solar cells: an emerging photovoltaic technology [J]. Mater. Today, 2015, 18(2): 65-72.
- [68] ZHOU H P, CHEN Q, LI G, et al. Interface engineering of highly efficient perovskite solar cells [J]. Science, 2014, 345 (6196): 542-546.
- [69] SALIBA M, MATSUI T, SEO J Y, et al. Cesium-containing triple cation perovskite solar cells: improved stability, reproducibility and high efficiency [J]. Energy Environ. Sci., 2016, 9(6): 1989-1997.
- [70] CHEN W J, LI D, CHEN S S, et al. Spatial distribution recast for organic bulk heterojunctions for high-performance allinorganic perovskite/organic integrated solar cells [J]. Adv. Energy Mater., 2020, 10(35): 2000851-1-12.
- [71] HU L, ZHAO Q, HUANG S J, et al. Flexible and efficient perovskite quantum dot solar cells via hybrid interfacial architecture [J]. Nat. Commun., 2021, 12(1): 466-1-9.
- [72] EGGIMANN H J, PATEL J B, JOHNSTON M B, et al. Efficient energy transfer mitigates parasitic light absorption in molecular charge-extraction layers for perovskite solar cells [J]. Nat. Commun., 2020, 11(1): 5525-1-11.
- [73] SHIZC, ZHOUDL, WUYJ, et al. Dual interfacial engineering to improve ultraviolet and near-infrared light harvesting for efficient and stable perovskite solar cells [J]. Chem. Eng. J., 2022, 435: 134792-1-12.
- [74] CHEN C, WU Y J, LIU L, et al. Interfacial engineering and photon downshifting of CsPbBr₃ nanocrystals for efficient, stable, and colorful vapor phase perovskite solar cells [J]. Adv. Sci., 2019, 6(11): 1802046-1-9.
- [75] CHEN X, XU W, SONG H W, et al. Highly efficient LiYF₄: Yb³⁺, Er³⁺ upconversion single crystal under solar cell spectrum excitation and photovoltaic application [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2016, 8(14): 9071-9079.
- [76] IN J J, LI H, CHEN C, *et al.* Improving efficiency and light stability of perovskite solar cells by incorporating YVO₄: Eu³⁺, Bi³⁺ nanophosphor into the mesoporous TiO₂ layer [J]. *ACS Appl. Energy Mater.*, 2018, 1(5): 2096-2102.
- [77] CHEN C, LI H, JIN J J, et al. Long-lasting nanophosphors applied to UV-resistant and energy storage perovskite solar cells [J]. Adv. Energy Mater., 2017, 7(20): 1700758-1-11.
- [78] ZHUANG X M, SUN R, ZHOU D L, et al. Synergistic effects of multifunctional lanthanides doped CsPbBrCl₂ quantum dots for efficient and stable MAPbI₃ perovskite solar cells [J]. Adv. Funct. Mater., 2022, 32(18): 2110346-1-14.
- [79] CHEN X F, XU L, CHEN C, et al. Rare earth ions doped NiO_x hole transport layer for efficient and stable inverted perovskite solar cells [J]. J. Power Sources, 2019, 444: 227267-1-8.
- [80] LIU B, WANG Y Q, WU Y J, et al. Simultaneous bottom-up double-layer synergistic optimization by multifunctional fused-ring acceptor with electron-deficient core for stable planar perovskite solar cells with approaching 24% efficiency

[J]. Nano Energy, 2022, 99: 107368.

- [81] ZHOU D L, LIU D L, JIN J J, et al. Semiconductor plasmon-sensitized broadband upconversion and its enhancement effect on the power conversion efficiency of perovskite solar cells [J]. J. Mater. Chem. A, 2017, 5(32): 16559-16567.
- [82] XU W, CHEN X, SONG H W. Upconversion manipulation by local electromagnetic field [J]. Nano Today, 2017, 17: 54-78.
- [83] WU Y J, DING N, ZHANG Y H, et al. Toward broad spectral response inverted perovskite solar cells: insulating quantum-cutting perovskite nanophosphors and multifunctional ternary organic bulk-heterojunction [J]. Adv. Energy Mater., 2022, 12(16): 2200005-1-13.
- [84] CHEN C, LI H, JIN J J, et al. Highly enhanced long time stability of perovskite solar cells by involving a hydrophobic hole modification layer [J]. Nano Energy, 2017, 32: 165-173.
- [85] WUYJ, GAOYB, ZHUANGXM, et al. Highly efficient near-infrared hybrid perovskite solar cells by integrating with a novel organic bulk-heterojunction [J]. Nano Energy, 2020, 77: 105181-1-10.
- [86] WU Y J, BI W B, SHI Z C, et al. Unraveling the dual-functional mechanism of light absorption and hole transport of Cu₂Cd_xZn_{1-x}SnS₄ for achieving efficient and stable perovskite solar cells [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2020, 12 (15): 17509-17518
- [87] LI H, CHEN C, JIN J J, et al. Near-infrared and ultraviolet to visible photon conversion for full spectrum response perovskite solar cells [J]. Nano Energy, 2018, 50: 699-709.
- [88] LU H, DENG K M, YAN N N, et al. Efficient perovskite solar cells based on novel three-dimensional TiO₂ network architectures [J]. Sci. Bull., 2016, 61(10): 778-786.
- [89] CHEN C, LIU D, WU Y, et al. Dual interfacial modifications by conjugated small-molecules and lanthanides doping for full functional perovskite solar cells [J]. Nano Energy, 2018, 53: 849-62.
- [90] CHEN X, XU W, DING N, et al. Dual interfacial modification engineering with 2D MXene quantum dots and copper sulphide nanocrystals enabled high-performance perovskite solar cells [J]. Adv. Funct. Mater., 2020, 30(30): 2003295-1-11..
- [91] ZHANG Y H, XU L, WU Y J, et al. Double-layer synergistic optimization by functional black phosphorus quantum dots for high-efficiency and stable planar perovskite solar cells [J]. Nano Energy, 2021, 90: 106610.
- [92] CHEN C, LIU D L, ZHANG B X, et al. Carrier interfacial engineering by bismuth modification for efficient and thermoresistant perovskite solar cells [J]. Adv. Energy Mater., 2018, 8(20): 1703659-1-11.
- [93] WANG L G, ZHOU H P, HU J N, et al. A Eu³⁺-Eu²⁺ ion redox shuttle imparts operational durability to Pb-I perovskite solar cells [J]. Science, 2019, 363(6424): 265-270.
- [94] XIONG Q, YANG L K, ZHOU Q, et al. NdCl₃ dose as a universal approach for high-efficiency perovskite solar cells based on low-temperature-processed SnO_x [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2020, 12(41): 46306-46316.
- [95] HESSE S, ZIMMERMANN J, VON SEGGERN H, et al. CsEuBr₃: crystal structure and its role in the photostimulation of CsBr: Eu²⁺ [J]. J. Appl. Phys., 2006, 100(8): 083506-1-5.
- [96] ZHUANG X M, ZHOU D L, LIU S N, et al. Learning from plants: lycopene additive passivation toward efficient and "fresh" perovskite solar cells with oxygen and ultraviolet resistance [J]. Adv. Energy Mater., 2022, 12(25): 2200614-1-14.
- [97] MANDEL'TSVAIG Y B. Investigation of bremsstrahlung dosimeters based on a combination of semicronductor phototransducer and scintillator [J]. Biomed. Eng., 1967, 1(3): 139-143.
- [98] WU Y H, DING X H, SHI X Q, et al. Highly efficient infrared light-converting perovskite solar cells: direct electron injection from NaYF₄: Yb³⁺, Er³⁺ to the TiO₂ [J]. ACS Sustain. Chem. Eng., 2018, 6(11): 14004-14009.
- [99] XU F, GAO H P, LIANG J W, et al. Enhanced upconversion luminescence in Cu_{1.8}S@NaYF₄: Yb@ NaYF₄: Yb, Er coreshell nanoparticles [J]. Ceram. Int., 2019, 45(17): 21557-21563.
- [100] WU J H, YANG Z W, QIU C Y, et al. Enhanced performance of a graphene/GaAs self-driven near-infrared photodetector with upconversion nanoparticles [J]. Nanoscale, 2018, 10(17): 8023-8030.
- [101] VU T H Q, BONDZIOR B, STEFAŃSKA D, et al. Influence of temperature on near-infrared luminescence, energy transfer mechanism and the temperature sensing ability of La₂MgTiO₆: Nd³⁺ double perovskites [J]. Sens. Actuators A Phys., 2021, 317: 112453-1-9.

- [102] ZI L, XU W, SUN R, et al. Lanthanide-doped MAPbI₃ single crystals: fabrication, optical and electrical properties, and multi-mode photodetection [J]. Chem. Mater., 2022, 34(16): 7412-7423.
- [103] YIN Z, ZHANG X R, ZHOU D L, et al. Enhanced upconversion luminescence on the plasmonic architecture of Au-Ag nanocages [J]. RSC Adv., 2016, 6(89): 86297-86300.
- [104] 宋宏伟,周东磊,白雪,等.稀土掺杂量子剪裁发光材料简述 [J].中国稀土学报,2022,40(2):169-180.
 SONG H W, ZHOU D L, BAI X, et al. A review: rare earth doped quantum cutting luminescent materials [J]. J. Chin. Soc. Rare Earths, 2022, 40(2): 169-180. (in Chinese).
- [105] SUN R, ZHOU D L, LU P, et al. In situ preparation of two-dimensional ytterbium ions doped all-inorganic perovskite nanosheets for high-performance visual dual-bands photodetectors [J]. Nano Energy, 2022, 93: 106815.
- [106] SHAO L, LIU D, LYU J, et al. Near-infrared-pumped photon upconversion in CsPbI₃ and CaF₂: Yb³⁺/Ho³⁺ nanocomposites for bio-imaging application [J]. Mater. Today Phys., 2021, 21: 100495.
- [107] DING N, XU W, ZHOU D L, et al. Upconversion ladder enabled super-sensitive narrowband near-infrared photodetectors based on rare earth doped florine perovskite nanocrystals [J]. Nano Energy, 2020, 76: 105103-1-9.
- [108] LI D Y, XU W, ZHOU D L, et al. Cerium-doped perovskite nanocrystals for extremely high-performance deep-ultraviolet photoelectric detection [J]. Adv. Opt. Mater., 2021, 9(22): 2100423-1-8.
- [109] LUO X, DING T, LIU X, et al. Quantum-cutting luminescent solar concentrators using ytterbium-doped perovskite nanocrystals [J]. Nano Lett., 2019, 19(1): 338-341.
- [110] COHEN T A, MILSTEIN T J, KROUPA D M, et al. Quantum-cutting Yb³⁺-doped perovskite nanocrystals for monolithic bilayer luminescent solar concentrators [J]. J. Mater. Chem. A, 2019, 7(15): 9279-9288.
- [111] WU X W, LI H W, WANG K, et al. CH₃NH₃Pb_{1-x}Eu_xI₃ mixed halide perovskite for hybrid solar cells: the impact of divalent europium doping on efficiency and stability [J]. RSC Adv., 2018, 8(20): 11095-11101.
- [112] XIANG W C, WANG Z W, KUBICKI D J, et al. Europium-doped CsPbI₂Br for stable and highly efficient inorganic perovskite solar cells [J]. Joule, 2019, 3(1): 205-214.
- [113] YANG S M, ZHAO H, HAN Y, et al. Europium and acetate co-doping strategy for developing stable and efficient CsPbI₂Br perovskite solar cells [J]. Small, 2019, 15(46): 1904387-1-9.
- [114] CHEN L B, WU W, WANG J P, et al. Lanthanide stabilized all-inorganic CsPbI₂Br perovskite solar cells with superior thermal resistance [J]. ACS Appl. Energy Mater., 2021, 4(4): 3937-3944.
- [115] DUAN J L, ZHAO Y Y, YANG X Y, et al. Lanthanide ions doped CsPbBr₃ halides for HTM-free 10. 14%-efficiency inorganic perovskite solar cell with an ultrahigh open-circuit voltage of 1. 594 V [J]. Adv. Energy Mater., 2018, 8(31): 1802346-1-9.
- [116] JENA A K, KULKARNI A, SANEHIRA Y, et al. Stabilization of α-CsPbI₃ in ambient room temperature conditions by incorporating Eu into CsPbI₃ [J]. Chem. Mater., 2018, 30(19): 6668-6674.
- [117] CHEN S L, ZHANG T J, LIU X L, et al. Lattice reconstruction of La-incorporated CsPbI₂Br with suppressed phase transition for air-processed all-inorganic perovskite solar cells [J]. J. Mater. Chem. C, 2020, 8(10): 3351-3358.
- [118] LI S F, ZHU L N, KAN Z P, et al. A multifunctional additive of scandium trifluoromethanesulfonate to achieve efficient inverted perovskite solar cells with a high fill factor of 83. 80% [J]. J. Mater. Chem. A, 2020, 8(37): 19555-19560.
- [119] WANG K, ZHENG L Y, ZHU T, et al. Efficient perovskite solar cells by hybrid perovskites incorporated with heterovalent neodymium cations [J]. Nano Energy, 2019, 61: 352-360.
- [120] ARUMUGAM G M, XU C X, KARUNAKARAN S K, et al. Low threshold lasing from novel thulium-incorporated C(NH₂)₃PbI₃ perovskite thin films in Fabry-Pérot resonator [J]. J. Mater. Chem. C, 2018, 6(46): 12537-12546.
- [121] SONG Z L, XU W, WU Y J, et al. Incorporating of lanthanides ions into perovskite film for efficient and stable perovskite solar cells [J]. Small, 2020, 16(40): 2001770-1-11.
- [122] KARUNAKARAN S K, ARUMUGAM G M, YANG W T, et al. Europium (II)-doped all-inorganic CsPbBr₃ perovskite solar cells with carbon electrodes [J]. Solar RRL, 2020, 4(11): 2000390.
- [123] WANG M, DENG K M, MENG L X, et al. Bifunctional ytterbium (III) chloride driven low-temperature synthesis of stable α-CsPbI₃ for high-efficiency inorganic perovskite solar cells [J]. Small Methods, 2020, 4(2): 1900652.
- [124] YANG Y, HAN D W, YANG Y, et al. Redox-inactive samarium(III) acetylacetonate as dopant enabling cation substitution and interfacial passivation for efficient and stable CsPbI₂Br perovskite solar cells [J]. APL Mater., 2020, 8(7):

071102-1-9.

- [125] PATIL J V, MALI S S, HONG C K. Boosting the stability of fully-inorganic perovskite solar cells through samarium doped CsPbI₂Br perovskite [J]. ACS Sustain. Chem. Eng., 2020, 8(43): 16364-16371.
- [126] WANG Q, WANG X M, YANG Z, et al. Efficient sky-blue perovskite light-emitting diodes via photoluminescence enhancement [J]. Nat. Commun., 2019, 10(1): 5633-1-8.
- [127] CHIBA T, SATO J, ISHIKAWA S, et al. Neodymium chloride-doped perovskite nanocrystals for efficient blue light-emitting devices [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2020, 12(48): 53891-53898.
- [128] SHEN X Y, WANG Z Y, TANG C Y, et al. Near-infrared LEDs based on quantum cutting-activated electroluminescence of ytterbium ions [J]. Nano Lett., 2023, 23(1): 82-90.
- [129] LI S R, HU Q S, LUO J J, et al. Self-trapped exciton to dopant energy transfer in rare earth doped lead-free double perovskite [J]. Adv. Opt. Mater., 2019, 7(23): 1901098-1-6.
- [130] LI P P, DUAN Y M, LU Y, et al. Nanocrystalline structure control and tunable luminescence mechanism of Eu-doped CsPbBr₃ quantum dot glass for WLEDs [J]. Nanoscale, 2020, 12(12): 6630-6636.
- [131] CHENG Y Z, SHEN C Y, SHEN L L, et al. Tb³⁺, Eu³⁺ co-doped CsPbBr₃ QDs glass with highly stable and luminous adjustable for white LEDs [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2018, 10(25): 21434-21444.
- [132] ZHANG G D, WEI Y, DANG P P, et al. Facile solution synthesis of Bi³⁺/Yb³⁺ ions co-doped Cs₂Na_{0.6}Ag_{0.4}InCl₆ double perovskites with near-infrared emission [J]. Dalton Trans., 2020, 49(43): 15231-15237.
- [133] ZHU Y S, ZHU J Y, SONG H Z, et al. Samarium doping improves luminescence efficiency of Cs₃Bi₂Br₉ perovskite quantum dots enabling efficient white light-emitting diodes [J]. J. Rare Earths, 2021, 39(4): 374-379.
- [134] WANG C Y, LIANG P, XIE R J, et al. Highly efficient lead-free (Bi, Ce) -codoped Cs₂Ag_{0.4}Na_{0.6}InCl₆ double perovskites for white light-emitting diodes [J]. Chem. Mater., 2020, 32(18): 7814-7821.
- [135] HE Q Y, ZHANG Y Q, YU Y X, et al. Ultrastable Gd³⁺ doped CsPbBrI₂ nanocrystals red glass for high efficiency WLEDs [J]. Chem. Eng. J., 2021, 411: 128530-1-7.
- [136] PAN G C, BAI X, XU W, et al. Impurity ions codoped cesium lead halide perovskite nanocrystals with bright white light emission toward ultraviolet-white light-emitting diode [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2018, 10(45): 39040-39048.
- [137] WANG C, ZHAO G J. Codoping of lead-free double perovskites promotes near-infrared photoluminescence [J]. Angew. Chem. Int. Ed., 2021, 60(2): 540-542.
- [138] HUANG H, LI R f, JIN S L, et al. Ytterbium-doped CsPbCl₃ quantum cutters for near-infrared light-emitting diodes [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2021, 13(29): 34561-34571.
- [139] ZHAO J, PAN G C, ZHU Y X, et al. High-efficiency and wavelength-tunable near-infrared emission of lanthanide ions doped lead-free halide double perovskite nanocrystals toward fluorescence imaging [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2022, 14(37): 42215-42222.
- [140] NIE J H, ZHOU B, FANG S F, *et al.* Efficient multicolor and white photoluminescence in erbium- and holmium-incorporated Cs₂NaInCl₆:Sb³⁺ double perovskites [J]. *Chem. Mater.*, 2022, 34(14): 6288-6295.
- [141] JIN S L, LI R F, HUANG H, et al. Compact ultrabroadband light-emitting diodes based on lanthanide-doped lead-free double perovskites [J]. Light Sci. Appl., 2022, 11(1): 52-1-13.
- [142] AHMED G H, EL-DEMELLAWI J K, YIN J, et al. Giant photoluminescence enhancement in CsPbCl₃ perovskite nanocrystals by simultaneous dual-surface passivation [J]. ACS Energy Lett., 2018, 3(10): 2301-2307.
- [143]MOON B J, KIM S J, LEE S, et al. Rare-earth-element-ytterbium-substituted lead-free inorganic perovskite nanocrystals for optoelectronic applications [J]. Adv. Mater., 2019, 31(33): 1901716-1-7.
- [144] ZHENG L Y, WANG K, ZHU T, et al. Solution-processed ultrahigh detectivity photodetectors by hybrid perovskite incorporated with heterovalent neodymium cations [J]. ACS Omega, 2019, 4(14): 15873-15878.
- [145] RONG S S, XIAO Y Q, JIANG J, et al. Strongly enhanced photoluminescence and photoconductivity in erbium-doped MAPbBr₃ single crystals [J]. J. Phys. Chem. C, 2020, 124(16): 8992-8.
- [146] DING N, SHAO L, XIE T Y, et al. Highly-sensitive, stable, and fast-response lead-free Cs₂AgBiBr₆ double perovskite photodetectors enabled by synergistic engineering of doping Na⁺/Ce³⁺ and integrating Ag nanoparticles film [J]. Laser Photonics Rev., 2022, 16(12): 2200301.



宋宏伟(1967-),男,黑龙江阿城人, 博士,教授,博士生导师,1996年于中 国科学院长春物理研究所获得博士学 位,主要从事稀土发光材料、光电子材 料与器件的研究。

E-mail: songhw@jlu.edu.cn



周东磊(1990-),男,山东日照人,博 士,副教授,博士生导师,2018年于吉 林大学获得博士学位,主要从事新型 稀土纳米发光材料、光电子能源器件 的应用研究。

E-mail: zhoudl@jlu. edu. cn

青年编委简介

周东磊(1990-),博士,副教授,研究生导师,吉林大学"唐敖庆学者"青年学者,吉林省青年科技人才托举工程入选者。2018—2020年在新加坡南洋理工大学从事博士后研究,2020年聘为吉林大学副教授,主要从事新型稀土纳米发光材料、光电子能源器件的应用研究。在Advanced Materials, ACS Nano, Nano Letters, Light: Science & Applications, Advanced Energy Materials, Advanced Functional Materials, ACS Energy Letters等学术期刊发表SCI论文80余篇,引用超过3 300余次,H因子30,出版英文专著一章(Taylor & Francis出版社)。承担国家自然科学基金面上项目、国家自然科学基金青年项目、吉林省自然科学基金等项目,获2019年吉林省自然科学一等奖(排名第九),受邀在国际国内会议上做邀请报告10余次。担任《发光学报》青年编委,Nanomaterials, Frontiers in Chemistry等期刊客座编辑。

主要研究成果:1.研制了新型宽谱带、强吸收的稀土掺杂钙钛矿纳米晶,获得了高效量子剪裁发光,并将其应用于提高晶硅电池的光电转换效率,被*Science*杂志评价为"近年来最激动人心的工作之一"。2.基于新型稀土掺杂钙钛矿材料,研制了单组分的白光电致发光LED器件,获得了基于Er的近红外电致发光LED。3.采用半导体表面等离子体调控稀土上转换发光,发现了双光子吸收增强稀土上转换荧光的新原理,获得了三个数量级的上转换荧光增强,并将其应用于高对比度、高亮度的角度防伪和光伏应用。4.研制了紫外与红外双谱带响应的稀土光电探测器,发现了稀土在高压极限环境下依然保持高效发光的内在机制,构建了可视化探测阵列系统;开发了稀土量子点、天然材料敏化的高效钙钛矿太阳能电池,总结了稀土离子提升器件效率的关键原理。

"稀土纳米光电子器件实验室"简介

"稀土纳米光电子器件实验室"隶属于吉林大学电子科学与工程学院,实验室以新型稀土发光材料为基础,面向光 伏、光电探测器、发光二极管、太阳能电池、新型传感器和生物医药等领域的问题和瓶颈,开发光伏能源、光纤通信、信息 处理、显示、传感和生物医疗等领域的应用技术。主要研究内容包括:新型稀土掺杂发光材料、局域光场调控、稀土掺杂 量子剪裁发光、发光二极管、光电探测器、钙钛矿太阳能电池、新型气体传感器和生物抗菌抗炎等。

研究团队集合了具有博士学位的物理、化学、电子教育背景的7名教师,包括国家杰青、万人计划领军人才1人,国家 级青年人才3名,副高级以上研究人员7名;同时在读的博士、硕士研究生40余名。

