2023年2月

文章编号:1000-7032(2023)02-0298-09

# 晶相对碳点多色发光的调制及其在 白光发光二极管器件中的应用

张学文<sup>1</sup>, 苗润泽<sup>1</sup>, 许凤利<sup>1</sup>, 张宇飞<sup>1</sup>, 宋 凯<sup>1</sup>, 徐文军<sup>2</sup>, 秦振兴<sup>1\*</sup>

**摘要:**报道了一种以邻苯二甲酸前体结晶作为基质包覆碳点制备固态荧光材料的方法。通过改变溶剂,微波 合成分别发射蓝色和绿色荧光的晶态碳点。详细的结构和光谱表征后发现,在形成碳点的同时,由邻苯二甲 酸前体结晶在碳点的周围生长了晶态基质,该基质对碳点的分散作用有效阻断了碳点的聚集,从而阻止了碳 点荧光猝灭的发生。并且,晶态基质结构的变化导致了碳点碳核和基质界面处吡啶氮类基团增多,从而致使 该碳点发光颜色变化。鉴于其优异的发光性能,所制备晶态碳点用于封装白光发光二极管器件(WLED)。通 过与商用荧光粉相结合,蓝色光碳点封装的WLED在色度坐标为(0.37,0.36)时获得了相关色温4061 K、显色 指数 88.4 的暖白光。而绿色光碳点封装的WLED在色度坐标为(0.36,0.34)时获得了相关色温4678 K、显色 指数 85 的暖白光。优异的光度学参数赋予这些荧光纳米材料在光电领域潜在的应用价值。

**关 键 词:** 晶态碳点; 多色发光; 吡啶氮类基团; 发光二极管 中图分类号: 0482.31; TN312.8 **文献标识码:** A **DOI**: 10.37188/CJL.20220316

## Crystalline Phase-tuned Multicolor Luminescence of Carbon Dots for White-light-emitting Diode Devices

ZHANG Xuewen<sup>1</sup>, MIAO Runze<sup>1</sup>, XU Fengli<sup>1</sup>, ZHANG Yufei<sup>1</sup>, SONG Kai<sup>1</sup>, XU Wenjun<sup>2</sup>, QIN Zhenxing<sup>1\*</sup>

 $(1.\ School\ of\ Applied\ Science\ ,\ Taiyuan\ University\ of\ Science\ and\ Technology\ ,\ Taiyuan\ 030024\ ,\ China\ ;$ 

2. Shanxi Quantum Digital Technology Co. LTD, Taiyuan 030021, China)

 $*\ Corresponding\ Author\,,\ E\text{-mail:}\ qinzx@tyust.\ edu.\ cn$ 

**Abstract**: A method to one-pot synthesize solid fluorescent materials by coating carbon dots *via* the crystallization of phthalic acid precursor as matrix is reported. The crystalline CDs, emitting blue and green fluorescence respectively, are synthesized by changing the solvent in microwave method. After detailed structural and spectral characterizations, it is found that a crystalline matrix is grown around the CDs by the phthalic acid precursor when the CDs is formed, and the dispersion effect of the matrix on the CDs effectively blocked the aggregation of the CDs, thus preventing the occurrence of fluorescence quenching of the CDs. Furthermore, the change of crystalline matrix structure in G-CDs leads to the increase of pyridine nitrogenous groups at the interface between core and matrix in the CDs, resulting in a change of fluorescent color of the CDs with different crystalline structures. The resultant crystalline CDs are also used to fabricate white-light emitting diode devices (WLED) in view of its excellent luminescence performance, which achieves a warm-white light with the correlated color temperature (CCT) of 4 061 K, color rendering index (CRI) of 88. 4 at the chromaticity coordinates of (0. 37, 0. 36) using B-CDs combined with the commercial phosphors and another warm-white light with the cCT of 4 478 K, CRI of 85 at the chromaticity coordinates of (0. 36, 0. 34) using G-CDs combined with the commercial phosphors. The excellent photometric parameters give

收稿日期: 2022-08-31;修订日期: 2022-09-17

基金项目:山西省基础研究计划(202103021224268);山西省重点研发计划(201903D321111);山西省高等学校科技创新项目 (2021L298);国家自然科学基金(51502189)

Supported by Fundamental Research Program of Shanxi Province (202103021224268); Key R & D Projects of Shanxi Province (201903D321111); Scientific and Technological Innovation Programs of Higher Education Institutions in Shanxi (2021L298); National Natural Science Foundation of China (51502189)

299

these fluorescent nanomaterials potential application value in optoelectronic field.

Key words: crystalline CDs; multicolor luminescence; pyridine nitrogenous groups; LED

## 1引言

一般而言,碳点(CDs)是由碳核的芳香环结 构和表面连接的官能团共同组成<sup>11</sup>,呈现出非晶 特性。到目前,对碳点发光机理的研究尚未清晰, 并且多数碳点为液态发光,当溶液干燥形成固态 粉末时,由于出现聚集诱导猝灭(AIO)效应,固态 碳点的荧光强度会大幅衰减甚至猝灭<sup>12</sup>,这严重 阻碍了碳点在 LED、光电显示和照明等领域的推 广应用。通常,小分子合成的碳点会因为高度脱 水碳化导致碳点内部大共轭区域的形成,这为共 振能量转移(RET)<sup>33</sup>或 π-π相互作用<sup>44</sup>的发生提供 了可能,固态时两种作用的加剧是碳点发生猝灭 的原因55。为了解决这一问题,改变碳点结构、增 大碳点之间距离和调控前驱体表面官能团[68]成为 可选途径。其中,在制备固态碳点的过程中加入 其他基质,例如高分子聚合物<sup>[9-10]</sup>、淀粉<sup>[11]</sup>、MOF<sup>[12]</sup>、 硅酸盐[13]等对碳点进行分散包覆。这从根本上增 大碳点之间的距离,从而有效抑制了固态碳点的 猝灭。例如,Liu等使用柠檬酸和高分子聚合物b-PEI水热法制备出荧光量子产率(PLQYs)高达 26%的绿色固态荧光碳点[14]; Zhou等选择表面带 负电荷的碳点,利用静电相互作用加入 Ba<sup>2+</sup>和 SO42-导致 BaSO4 在碳点碳核周围生长形成复合 物,同样制备了固态碳点,PLQYs由初始的15% 提高到27%,且增强了光稳定性[15]。可见,通过不 同种类基质分散包覆碳点的方法,能够有效减弱 聚集诱导猝灭效应的发生,提高固态碳点的发光 效率。然而,基质中低碳点加载量和基质对碳点 有限的荧光发光调控作用[16-18],成为基质包覆碳点 制备固态碳点的瓶颈。

最近,部分研究说明了晶态基质对碳点发光 的调控作用,这主要是硼酸和尿素作为前驱体的 结果。Ding等使用柠檬酸和硼酸制备碳点复合 物,其中刚性晶体 B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>作为发光中心,有效地稳 定了碳点的能级,提高了复合物的PLQYs<sup>[19]</sup>。同 样,硼酸作为基质通过结晶固定三重态,并通过与 不同的有机前驱体反应形成了多色磷光碳点<sup>[20]</sup>。 更有甚者,碳点基硼酸固态复合物通过研磨改变 其从高能异质态到更低能的结晶态,这使得碳点

在硼酸基质中趋于均匀分布,获得了超强(QY= 48%)的室温磷光发射<sup>[21]</sup>。Wang等通过控制尿素 含量,微波法合成三聚氰胺晶体,原位嵌套碳点成 固态发光材料<sup>[22]</sup>。该过程不仅调控碳点的发光从 黄色荧光变为红色的室温磷光,而且显著提高了 PLQYs。可以看出,结晶体作为基质分散碳点的 同时,对碳点的发光颜色和光效也进行了调控,这 可能是由于晶体的结晶过程改变了碳点的碳核尺 寸及表面态结构。这不仅实现了对碳点的分散, 从而消除聚集诱导猝灭效应的发生,更是对碳点 发光调控的有效途径之一。受此启发,本文提出 了以邻苯二甲酸和领苯二胺为原料,在不同溶剂 辅助下一步热解制备晶态多色荧光碳点的简便方 法。通过光谱和形貌结构分析,研究晶体结构变 化对固态碳点发光的影响,并利用所制备的固态 碳点作为荧光粉,开展白光发光二极管(WLED) 器件的应用研究。

#### 2 实 验

#### 2.1 试剂与原料

所需化学药品和溶剂,包括邻苯二甲酸(≥99.5%, PA)、领苯二胺(≥98%,o-PD)由阿拉丁化学(中 国)有限公司购买,无水乙醇、N-N二甲基甲酰胺 (DMF)由天津光复科技发展有限公司购买。实验 室用水均为去离子水。所有化学药品和溶剂使用 前未做进一步纯化。

#### 2.2 样品制备

利用邻苯二甲酸和邻苯二胺通过微波法合成 晶态 CDs 的步骤是:称取 0.377 2 g邻苯二甲酸和 0.122 8 g邻苯二胺到圆底烧瓶中,分散在 20 mL 去离子水中,超声 5 min后,置于微波反应仪中以 800 W 的功率加热 3 min。反应结束后,待冷却到 室温,以 10 000 r/min 的速度离心,并在 80 °C对沉 淀物进行 12 h 干燥处理,之后通过研磨过程得到 蓝色发光的固态碳点(B-CDs)。将溶剂改为 10 mL 的 N-N 二甲基甲酰胺(DMF),重复上述步骤, 待冷却到室温,转移到装有乙醇的离心管中,同样 以 10 000 r/min 的速度离心,烘干,研磨得到绿色 发光的碳点粉末(G-CDs)。

### 2.3 样品表征

形貌测试采用 JEM-2100 型号的透射电子显 微镜(TEM);傅里叶红外光谱(FTIR)是由美国 ThermoFisher公司生产的型号为 Nicolet iS50 在 500~4 000 cm<sup>-1</sup>波段采集;X 射线光电子能谱采用 美国 PeakinElmer公司 PHI5000C型仪器,利用 Al-Kα X 射线源辐照获得;吸收谱采用北京普析通用 仪器有限责任公司 TU-1901 型紫外/可见分光光 度计采集;光致发光谱、荧光寿命采用英国爱丁堡 仪器 FLS-1000型荧光分光光度计获得。

#### 3 结果与讨论

#### 3.1 晶态碳点的形貌结构

透射电子显微镜(TEM)能够直观地分析碳点 纳米颗粒的形貌。如图1所示,B-CDs和G-CDs均 为类球形结构,平均粒径分别为(3.57±0.06) nm 和(3.51±0.06) nm,因此二者的尺寸相差无几。 然而,B-CDs的晶格条纹间距为0.25 nm,这对应 石墨烯结构的(100)晶面。而G-CDs晶格条纹间 距为0.27 nm,除了可能对应石墨烯结构(020)的 晶面<sup>[23]</sup>说明二者均具有类石墨结构之外<sup>[24]</sup>,增大 的条纹间距可能是因为G-CDs碳核中更多的氮掺



- 图 1 B-CDs(a)和G-CDs(b)的TEM、HRTEM(右上)和粒 径统计直方图(右下)。
- Fig.1 TEM images, HRTEM images (the inset in the top right corner), the statistical histogram of particle sizes (the inset in the lower right corner) of B-CDs(a) and G-CDs(b).

杂所致<sup>[25-26]</sup>。为了进一步了解碳点的结构形态,利 用 X 光衍射光谱分析了碳点的晶态结构。如图 2 所示,B-CDs和G-CDs有着明显的结晶峰,这不同 于多数碳点的结构,且G-CDs有着更佳的结晶特 性;其图谱呈现出不同于B-CDs的峰型和数量,说 明二者具有不同的晶态结构。遗憾的是,目前尚 不能确定二者的具体晶体结构对称性,这与已有 的邻苯二甲酸结晶的结果不同<sup>[27-28]</sup>。因此,可以初 步认为本研究中获得的多色荧光固态纳米材料是 由具有石墨化结构碳核的碳点和晶态基质包覆而 成,晶态基质不仅分散了碳点,有效防止了碳点荧 光猝灭的发生,晶态结构的变化可能也与固态碳 点发光颜色改变存在关联。



Fig.2 XRD patterns of B-CDs and G-CDs

两种碳点的 X 射线光电子能谱(XPS)分析能 够进一步确定碳点的元素含量和表面基团。如图 3 所示,两种固态碳点均由 C、O 和 N 元素组成。 B-CDs 中 三 种 元 素 的 含 量 依 次 为 72.88%、 18.83%、8.29%。G-CDs 中三种元素的含量依次 为 76.58%、12.65%、10.77%。显然,G-CDs 中 C 和 N 元素明显增多,说明 G-CDs 形成过程中脱水 缩合反应的加剧和氮掺杂的增多。三种元素详细



的图谱分解结果呈现在图 4 中。可以看出,C 1s 元素的光谱拟合后在 284. 62,285. 27,288. 51 eV 处出现信号,对应为 C-C/C=C、C-N/C-O和 COOH 基团。相较于 B-CDs, G-CDs 中 C-C/C= C 的增多和 COOH 基团的减少,均体现了通过脱 水缩合反应加剧了碳化程度。N 1s 元素的光谱 在 398. 8 eV 和 400. 44 eV 处拟合出两个峰,分别 属于吡啶氮和石墨氮。石墨氮的出现说明碳点 的碳核中存在石墨结构,这与图 1 中 HRTEM 的 结果吻合。然而,在G-CDs中氮含量增多的前提下,G-CDs中石墨氮含量减少,吡啶氮却大幅增多,这说明G-CDs是通过碳核表面的吡啶氮基团和晶态基质成键形成,吡啶氮成为碳点的碳核和外部晶态基质在界面处结合成G-CDs的关键基团。O1s元素的光谱可以拟合为两个峰: 531.5 eV和532.7 eV,分别对应于C=O和C-O基团。相较于B-CDs,G-CDs中两类基团几乎没有变化。





与 XPS 相同,傅里叶红外光谱(FTIR)分析能 够全面清晰地理解碳点中各基团的情况。如图5 所示, B-CDs在3478 cm<sup>-1</sup>和3064 cm<sup>-1</sup>处出现的 吸收峰分别是O-H和N-H的伸缩振动。在 2 639~ 2 876 cm<sup>-1</sup>范围内的吸收峰归因于 C—H的 伸缩振动。而G-CDs中这些位置处只有微弱的信 号,这体现了G-CDs中通过C-H/O-H/N-H官 能团进行反应的加剧。在1600~1800 cm<sup>-1</sup>范围 内主要是COOH官能团的吸收峰。COOH官能团 在两色荧光碳点对应红外光谱中的不同,反映了 前驱体邻苯二甲酸在生成两色荧光碳点过程中的 作用并非一致,这也为其在形成 B-CDs 和 G-CDs 时生长成不同的晶体结构提供了佐证。1586 cm<sup>-1</sup>处为芳香烃苯环结构中C=C的吸收峰,这同 样说明了固态碳点中存在着类苯环骨架结构。接 着,在G-CDs的光谱中,1561 cm<sup>-1</sup>和1382 cm<sup>-1</sup>处 出现了更为明显的 C=N 基团振动峰,结合 XPS 中氮元素的能谱分析,这应该是吡啶氮增多所致。

此外,在600~1200 cm<sup>-1</sup>波数范围内B-CDs和G-CDs均存在C=C/C=N、C-O、C-N、C-O-C 以及类苯环基团等的吸收峰。综上所述,两种发 光颜色不同的固态碳点的形成是由于在不同溶剂 的作用下,PA和o-PD脱水缩合形成碳点的同时 在其外围生长晶态基质;然而DMF溶剂作用下碳 核表面出现更多的吡啶氮结构基团,这导致晶态



Fig.5 Fourier infrared spectra of B-CDs and G-CDs

基质相结构不尽相同,通过晶态结构的变化实现 了固态碳点的发光调控,最终导致了固态碳点不 同性能的荧光发射。

#### 3.2 晶态碳点的荧光特性

图 6 展示了 B-CDs和 G-CDs的紫外-可见吸收 (Abs)、激发(Ex)和发射(Em)光谱。图 6(a)中,B-CDs在 300~400 nm 波长区间存在强吸收,这是由 于碳核边缘的 C=O/C=N键的 n- \pi 跃迁<sup>[29-30]</sup>。 420~530 nm 区间的吸收可能来自外层的晶态基 质。而 G-CDs中两个区间的吸收加强,尤其是 400~500 nm 区间的吸收,使得二者几乎连接为一 个强吸收区间(图 6(b))。激发谱( $\lambda_{em}$ =470 nm)呈 现了和吸收谱一致的变化,除在约 350 nm 处出现 了强激发外,相较于 B-CDs, G-CDs 的最佳激发 ( $\lambda_{em}$ =510 nm)红移至约 450 nm 处,这应该是晶态 基质结构的变化所导致。因此,在吡啶环中 C= N键和晶态基质结构变化的共同作用下,B-CDs 实现蓝色发光,波长为 475 nm; 而 G-CDs获得绿 色发光,波长为 511 nm。



图 6 B-CDs(a)和 G-CDs(b)碳点的吸收、激发和发射光 谱。

Fig.6 UV-Vis, excitation and emission spectra of B-CDs (a) and G-CDs(b).

为了深入理解所制备晶态碳点的发光机制, 采用时间相关单光子计数(TCSPC)技术,收集了 二者的荧光寿命数据。图7给出了 B-CDs(λ<sub>em</sub>= 475 nm)和G-CDs(λ<sub>em</sub>=511 nm)的PL衰减曲线。







基于非线性最小二乘法分析, B-CDs和G-CDs对应的荧光衰减曲线可用指数函数*I*(t)拟 合<sup>[31-32]</sup>,公式如下:

$$I(t) = \sum_{i=1}^{n} A_n \exp\left(-\frac{t}{\tau_n}\right), \qquad (1)$$

其中 $\tau_n$ 为衰减时间常数, $A_n$ 表示 $\tau_n$ 的贡献指数。 碳点的平均寿命( $\tau_{wg}$ )由下列公式计算:

$$\tau_{\text{avg}} = \frac{\sum_{i=0}^{n} A_n \tau_n^2}{\sum_{i=0}^{n} A_n \tau_n},$$
(2)

利用两个函数拟合和计算的结果记录在表1中。 可以看出,B-CDs和G-CDs的荧光寿命曲线均符 合双指数拟合规律,其中长寿命的 $\tau_2$ (约10 ns)源 自"表面态",而短寿命的 $\tau_1$ (1~2 ns)属于 sp<sup>3</sup>/sp<sup>2</sup> 结构共存的"碳核态"<sup>[32-33]</sup>。晶态碳点的发光由二 者复合决定,最终两条曲线拟合后得到碳点的平 均寿命依次为6.0 ns和9.5 ns。具体地,B-CDs的 发光寿命中 $\tau_1$ 占88.4%,这意味着该晶态碳点的 发光由碳核态主导。而G-CDs中 $\tau_1$ 仅30.7%,且 由B-CDs的1.9 ns变为5.3 ns。尽管 $\tau_2$ 的值没有 明显变化,但其所占分数比例从B-CDs的11.6% 提高到69.3%。结合上文分析,G-CDs的 $\tau_2$ 发光 寿命应该源自于晶态基质结构变化所导致的碳点 碳核边缘吡啶类基团的大量出现,这些处于碳点

表1 碳点的荧光衰减曲线拟合指数

Tab. 1 Fitting index of fluorescence attenuation curve of B-CDs and G-CDs

样品	$ au_{ m l}/ m ns$	$A_1 / \%$	$ au_2/\mathrm{ns}$	$A_{2}^{}/\%$	$ au_{\scriptscriptstyle m Ave}/ m ns$	$\chi^2$
B-CDs	5.3	88.4	9.2	11.6	6.0	1.144
G-CDs	1.9	30.7	10.1	69.3	9.5	1.168

第2期

荧光发光的主要源头。

#### 3.3 晶态碳点在WLED器件中的应用

纳米发光碳点材料制备简单、颜色丰富且光 学性能稳定等优势成为其替代传统荧光粉用以封 装LED器件的源动力<sup>[34-35]</sup>。对于WLED器件产业, 高光效、高显色指数、低色温(小于4500K)成为 其作为照明产品的新需求。本文所制备晶态碳点 作为荧光粉,在制作LED器件之前在玛瑙质研钵 中细心研磨了数小时,直至其非常细腻。多次尝 试之后,利用蓝色光B-CDs粉末和商用黄色荧光 粉((Sr,Ba)<sub>2</sub>SiO<sub>4</sub>:Eu<sup>2+</sup>,主峰 550~560 nm)、红色荧 光粉(CaAlSiN<sub>3</sub>: Eu<sup>2+</sup>, 主峰 620~630 nm) 按照质量 比4:2:1进行混合,365 nm芯片作为激发光源封 装后获得了如图8所示的WLED器件。在电流为 20 mA时采集相应的发射光谱如图 8(a)所示。可 以看出,蓝色区域的峰强度远低于其他峰,这赋予 了该器件在防蓝光光电产业领域的潜在应用价 值。图 8(b)中,该WLED 对应的色度坐标为 (0.37,0.36), 光效为 8.04 lm/W, 其相关色温 (CCT)为4061 K,说明该WLED器件为暖白光,显



图 8 B-CDs和商用黄、红荧光粉混合封装的WLED器件的电致发光谱(a)及其色度图(b)。

Fig.8 Emission spectrum (a) and chromaticity diagram (b) of the WLED which was fabricated by mixing B-CDs powder with commercial yellow and red phosphors

色指数(CRI)为88.4,说明其能够作为白光照明 光源使用。

对于制备的绿色光碳点,它与同样的商用红 色荧光粉按照质量比5:1进行混合后,滴涂在蓝 色光芯片(445~450 nm)上并进行烘干,获得的 WLED器件如图9(a)中插图所示。相较于图8中 的 WLED 器件,这里的 WLED 器件的发射光谱更 为丰富,尤其是蓝绿光区。如图9(b)所示,该 WLED 器件在电流为 20 mA 时的色度坐标为 (0.36,0.34), 光效提高为12.7 lm/W, 对应的显色 指数(CRI)为85,相关色温(CCT)为4478K,这些 光度学参数同样说明该WLED器件能够作为暖白 光照明光源使用。尽管与其他使用碳点材料作为 荧光粉制备的 LED 器件相比, 这里分别使用两色 光碳点封装的 WLED 器件具有优异的暖白光发光 性能,且较高的显色指数也赋予了其在照明领域 潜在的应用价值。但是,由于B-CDs的发射光谱 和G-CDs的吸收谱存在较大的交叠(图6),容易发 生蓝光到绿光的"重吸收和重发射"[36-37],因此两种 色光的碳点无法作为两个基色共同封装在同一个



图9 G-CDs和商用红色荧光粉混合封装的WLED器件的 电致发光谱(a)及其色度图(b)

Fig.9 Emission spectrum (a) and chromaticity diagram (b) of the WLED which was fabricated by mixing G-CDs powder with commercial red phosphors

WLED器件中。综上,本文所制备的蓝光和绿光 晶态碳点能够作为荧光粉封装 WLED器件,并且 获得了优异的光度学参数,说明这些材料在LED、 显示以及照明等光电设备上具有良好的应用 前景。

#### 4 结 论

综上所述,在不同溶剂的辅助下,通过微波 热解法一步合成了晶态基质包覆碳点且发光颜 色不同的固态荧光材料。分析表明,外围包覆 的晶态基质能够有效稳定地分散碳点,有效减 少"聚集诱导猝灭效应"的发生。并且,溶剂作 用致使静态基质结构的变化所导致的在基质和 碳核界面处吡啶氮类基团的显著增多成为晶态 碳点发光颜色改变的诱因。发现晶态结构相变 对碳点荧光的影响为获得稳定发光的固态碳点 材料提供了一种思路。所制备碳点发光性能优 异,适合用于 LED 器件封装的应用开发。两种 晶态碳点与商用荧光粉混合后获得的 WLED 器 件,通过测试均获得了优异的光度学参数,其中 的暖白光性能和高显色指数为这些材料在光电 器件领域的应用奠定了基础。

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.20220316.

#### 参考文献:

- [1] LI B, GUO Y L, IQBAL A, et al. Insight into excitation-related luminescence properties of carbon dots: synergistic effect from photoluminescence centers in the carbon core and on the surface [J]. RSC Adv., 2016, 6(109): 107263-107269.
- [2] FENG T L, ZHU S J, ZENG Q S, et al. Supramolecular cross-link-regulated emission and related applications in polymer carbon dots [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2017, 10(15): 12262-12277.
- [3] DAS A, ROY D, MANDAL M, et al. Carbon dot with pH independent near-unity photoluminescence quantum yield in an aqueous medium: electrostatics-induced Förster resonance energy transfer at submicromolar concentration [J]. J. Phys. Chem. Lett., 2018, 9(17): 5092-5099.
- [4] CHEN Y H, ZHENG M T, XIAO Y, et al. A self-quenching-resistant carbon-dot powder with tunable solid-state fluorescence and construction of dual-fluorescence morphologies for white light-emission [J]. Adv. Mater., 2016, 28(2): 312-318.
- [5] ZHOU D, JING PT, WANG Y, et al. Carbon dots produced via space-confined vacuum heating: maintaining efficient luminescence in both dispersed and aggregated states [J]. Nanoscale Horiz., 2019, 4(2): 388-395.
- [ 6 ] MOZDBAR A, NOURALISHAHI A, FATEMI S, et al. The effect of precursor on the optical properties of carbon quantum dots synthesized by hydrothermal/solvothermal method [J]. AIP Conf. Proc., 2018, 1920(1): 020029-1-5.
- [7] CHEN L Y, ZHANG Y Y, DUAN B H, et al. Carbon dots prepared in different solvents with controllable structures: optical properties, cellular imaging and photocatalysis [J]. New J. Chem., 2018, 42(3): 1690-1697.
- [8] MAXH, DONGYH, SUNHY, et al. Highly fluorescent carbon dots from peanut shells as potential probes for copper ion: the optimization and analysis of the synthetic process [J]. Mater. Today Chem., 2017, 5: 1-10.
- [9] MIAO X, QU D, YANG D X, et al. Synthesis of carbon dots with multiple color emission by controlled graphitization and surface functionalization [J]. Adv. Mater., 2018, 30(1): 1704740-1-8.
- [10] ZHOU D, LI D, JING P T, et al. Conquering aggregation-induced solid-state luminescence quenching of carbon dots through a carbon dots-triggered silica gelation process [J]. Chem. Mater., 2017, 29(4): 1779-1787.
- [11] CHAO D Y, CHEN J X, DONG Q, et al. Ultrastable and ultrasensitive pH-switchable carbon dots with high quantum yield for water quality identification, glucose detection, and two starch-based solid-state fluorescence materials [J]. Nano Res., 2020, 13(11): 3012-3018.
- [12] SONG D Q, GUO H Z, HUANG K, et al. Carboxylated carbon quantum dot-induced binary metal-organic framework nanosheet synthesis to boost the electrocatalytic performance [J]. Mater. Today, 2022, 54: 42-51.
- [13] TIAN Z, ZHANG X T, LI D, et al. Full-color inorganic carbon dot phosphors for white-light-emitting diodes [J]. Adv. Opt. Mater., 2017, 5(19): 1700416.

- [14] LIU E S, LI D, ZHOU X J, et al. Highly emissive carbon dots in solid state and their applications in light-emitting devices and visible light communication [J]. ACS Sustainable Chem. Eng., 2019, 7(10): 9301-9308.
- [ 15 ] ZHOU D, ZHAI Y C, QU S N, et al. Electrostatic assembly guided synthesis of highly luminescent carbon-nanodots@BaSO<sub>4</sub> hybrid phosphors with improved stability [J]. Small, 2017, 13(6): 1602055.
- [ 16 ] DE B, VOIT B, KARAK N. Transparent luminescent hyperbranched epoxy/carbon oxide dot nanocomposites with outstanding toughness and ductility [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2013, 5(20): 10027-10034.
- [17] LIU J C, WANG N, YU Y, et al. Carbon dots in zeolites: a new class of thermally activated delayed fluorescence materials with ultralong lifetimes [J]. Sci. Adv., 2017, 3(5): e1603171-1-8.
- [ 18 ] QU S N, SHEN D Z, LIU X Y, et al. Highly luminescent carbon-nanoparticle-based materials: factors influencing photoluminescence quantum yield [J]. Part. Part. Syst. Charact., 2014, 31(11): 1175-1182.
- [19] FENG Q, XIE Z G, ZHENG M. Colour-tunable ultralong-lifetime room temperature phosphorescence with external heavyatom effect in boron-doped carbon dots [J]. Chem. Eng. J., 2021, 420: 127647-1-7.
- [ 20 ] DING Y F, WANG X L, TANG M, et al. Tailored fabrication of carbon dot composites with full-color ultralong room-temperature phosphorescence for multidimensional encryption [J]. Adv. Sci., 2022, 9(3): 2103833.
- [21] LI Q J, ZHAO Z X, MENG S, et al. Ultra-strong phosphorescence with 48% quantum yield from grinding treated thermal annealed carbon dots and boric acid composite [J]. SmartMat, 2022, 3(2): 260-268.
- [ 22 ] WANG Y C, JIANG K, DU J R, et al. Green and near-infrared dual-mode afterglow of carbon dots and their applications for confidential information readout [J]. Nanomicro. Lett., 2021, 13(1): 198-1-15.
- [23] DONG Y Q, SHAO J W, CHEN C Q, et al. Blue luminescent graphene quantum dots and graphene oxide prepared by tuning the carbonization degree of citric acid [J]. Carbon, 2012, 50(12): 4738-4743.
- [24] WANG H J, YU T T, CHEN H L, et al. A self-quenching-resistant carbon dots powder with tunable solid-state fluorescence and their applications in light-emitting diodes and fingerprints detection [J]. Dyes. Pigm. , 2018, 159: 245-251.
- [25] YU T T, WANG H J, GUO C Z, et al. A rapid microwave synthesis of green-emissive carbon dots with solid-state fluorescence and pH-sensitive properties [J]. Roy. Soc. Open Sci., 2018, 5(7): 180245-1-11.
- [ 26 ] DING H, WEI J S, ZHANG P, et al. Solvent-controlled synthesis of highly luminescent carbon dots with a wide color gamut and narrowed emission peak widths [J]. Small, 2018, 14(22): 1800612-1-10.
- [ 27 ] CUI J C, QIN Z X, BAI J J, et al. Crystalline-induced luminescence of carbon dots for the WLED and fingerprint recognition [J]. Nano, 2022, 17(1): 2250002-1-12.
- [28] 吕播瑞,崔俊超,徐文军,等.邻苯二甲酸结晶诱导荧光碳点制备及其在白光发光二极管中的应用[J].发光学报,2022,43(4):528-535.
   LYU B R, CUI J C, XU W J, et al. Crystalline (phthalic acid)-induced luminescence of carbon dots for white-light-emitting diode devices [J]. Chin. J. Lumin., 2022, 43(4): 528-535. (in Chinese)
- [ 29 ] TAO S Y, LU S Y, GENG Y J, et al. Design of metal-free polymer carbon dots: a new class of room-temperature phosphorescent materials [J]. Angew. Chem. Int. Ed., 2018, 57(9): 2393-2398.
- [ 30 ] CHEN J, WEI J S, ZHANG P, et al. Red-emissive carbon dots for fingerprints detection by spray method: coffee ring effect and unquenched fluorescence in drying process [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2017, 9(22): 18429-18433.
- [31] FAN R J, SUN Q, ZHANG L, et al. Photoluminescent carbon dots directly derived from polyethylene glycol and their application for cellular imaging [J]. Carbon, 2014, 71: 87-93.
- [ 32 ] HU X H, AN X Q, LI L L. Easy synthesis of highly fluorescent carbon dots from albumin and their photoluminescent mechanism and biological imaging applications [J]. Mater. Sci. Eng. C, 2016, 58: 730-736.
- [ 33 ] GAO F, MA S Y, LI J, et al. Rational design of high quality citric acid-derived carbon dots by selecting efficient chemical structure motifs [J]. Carbon, 2017, 112: 131-141.
- [ 34 ] GUO H Z, LIU Z K, SHEN X Y, et al. One-pot synthesis of orange emissive carbon quantum dots for all-type high color rendering index white light-emitting diodes [J]. ACS Sustainable Chem. Eng., 2022, 10(26): 8289-8296.
- [ 35 ] GUO H Z, ZHANG X, CHEN Z Y, et al. High-energy short-wave blue light conversion films via carbon quantum dots for preventing retinal photochemical damage [J]. Carbon, 2022, 199: 431-438.
- [ 36 ] SUN C, ZHANG Y, KALYTCHUK S, et al. Down-conversion monochromatic light-emitting diodes with the color determined by the active layer thickness and concentration of carbon dots [J]. J. Mater. Chem. C, 2015, 3(26): 6613-6615.

[ 37 ] ZHOU D, ZOU H Y, LIU M, et al. Surface ligand dynamics-guided preparation of quantum dots-cellulose composites for light-emitting diodes [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2015, 7(29): 15830-15839.



**张学文**(1997-),男,山西忻州人,硕士 研究生,2020年于吕梁学院获得学士 学位,主要从事碳纳米点发光材料的 制备及应用的研究。 E-mail: zhang649434684@qq.com



**秦振兴**(1982-),男,山西长治人,博 士,副教授,2013年于华南理工大学 获得博士学位,主要从事新型发光材 料的制备及应用的研究。

E-mail: qinzx@tyust. edu. cn