

文章编号: 1000-7032(2018)08-1075-07

## 掺氮碳量子点的微波法制备及其光学性能研究

蒋雪薇<sup>1,2,3\*</sup>, 叶菁<sup>1</sup>, 许延涛<sup>1</sup>, 宁静恒<sup>1,2,3</sup>, 罗晓明<sup>1</sup>, 吕变梅<sup>1</sup>, 李赤翎<sup>1,2\*</sup>

(1. 长沙理工大学 化学与生物工程学院, 湖南 长沙 410114; 2. 湖南省调味品发酵工程技术研究中心, 湖南 长沙 410600;  
3. 湖南省水生资源食品加工工程技术研究中心, 湖南 长沙 410114)

**摘要:** 以柠檬酸和谷氨酸为原料、聚乙二醇(PEG)为分散剂,采用微波法制备掺氮碳量子点(N-CQDs)。研究了不同制备条件对N-CQDs结构和性能的影响,利用透射电镜、紫外可见吸收光谱、荧光光谱以及红外光谱对制备产物进行表征,确定了最佳制备条件:柠檬酸80 mg/mL、谷氨酸16 mg/mL、PEG 80 mg/mL,微波反应功率800 W,反应3.5 min。在该条件下制备的N-CQDs具有尺寸均匀、分散性良好及pH敏感性较好的优点;同时具有激发波长依赖性,最大激发波长为340 nm,发射峰为430 nm。此外,红外光谱研究表明,N-CQDs表面含有丰富的羟基和羰基等官能团,水溶性和生物相容性好,在食品快速检测领域具有良好的应用潜力。

**关键词:** 掺氮碳量子点;微波法;优化条件;荧光强度

中图分类号: O482.31 文献标识码: A DOI: 10.3788/fgxb20183908.1075

## Nitrogen Doped Carbon Quantum Dots by Microwave Reaction Production Method and Optical Property

JIANG Xue-wei<sup>1,2,3\*</sup>, YE Jing<sup>1</sup>, XU Yan-tao<sup>1</sup>, NING Jing-heng<sup>1,2,3</sup>,  
LUO Xiao-ming<sup>1</sup>, LYU Bian-mei<sup>1</sup>, LI Chi-ling<sup>1,2\*</sup>

(1. School of Chemical & Biological Engineering, Changsha University of Science & Technology, Changsha 410114, China;  
2. Hunan Provincial Engineering Technology Research Center for Condiment Fermentation, Changsha 410600, China;  
3. Hunan Provincial Engineering Research Center for Food Processing of Aquatic Biotic Resources, Changsha 410114, China)

\* Corresponding Authors, E-mail: jxw\_72@sina.com; baiweili2005@163.com

**Abstract:** Nitrogen doped carbon quantum dots (N-CQDs) were prepared by microwave reaction method with citric acid and glutamic acid as raw materials, polyethylene glycol (PEG) as dispersant. The transmission electron microscopy, ultraviolet visible absorption spectroscopy, fluorescence spectroscopy and infrared spectroscopy were used to research the influences of different preparation factors on the structure and property of N-CQDs. The optimum conditions are shown as follow: 80 mg/mL citric acid is blended with 16 mg/mL glutamate and 80 mg/mL PEG then microwaved for 3.5 min at 800 W power condition. The N-CQDs prepared in the optimum conditions are size homogeneous, dispersity well and pH sensitive. Meanwhile, they possess excitation wavelength dependence, the maximal excitation wavelength is 340 nm, and the emission peak moves to 430 nm. Moreover, the study of infrared spectroscopy shows that hydroxy, carbonyl and other functional group abound in the surface of N-CQDs, it causes the great water solubility and biocompatibility. Thus, N-CQDs show a significant application potential in rapid detection of food industry.

收稿日期: 2017-11-10 修订日期: 2018-02-12

基金项目: 长沙市科技计划重大专项(kq1601013); 湖南省水生资源食品加工工程技术研究中心开放基金项目(2015GCZX07); 湖南省重点研发项目(2017NK2082)资助

Supported by Major Project of Science and Technology(kq1601013) of Changsha City; Open Project of Hunan Provincial Engineering Research Center for Food Processing of Aquatic Biotic Resources(2015GCZX07); Key Research Project of Hunan Province(2017NK2082)

**Key words:** N-CQDs; microwave reaction method; optimal conditions; fluorescence intensity

## 1 引 言

近年来,食品安全已经成为全民关注的热点,其中微生物污染导致的食品质量问题显得尤为突出,因此建立安全快速的检测方法十分迫切。目前常用的微生物快速检测方法有 PCR 法、免疫法、生物传感器法等<sup>[1-2]</sup>,其中以量子点为荧光探针的快速检测技术具有特异性强、检出限低、操作简单等优点<sup>[3-4]</sup>。量子点(Quantum dots, QDs)材料是决定荧光检测技术灵敏度的重要因素,传统的半导体量子点已经被广泛应用,而其具有的生物毒性限制了其在食品微生物检测领域的应用<sup>[5]</sup>。相较于半导体量子点,碳量子点(Carbon quantum dots, CQDs)具有制备简单、价格低廉,具有良好的光学性能、稳定性与抗光漂白性等优点<sup>[6-7]</sup>,此外,低细胞毒性、高生物相容性也使其在食品质量安全检测中的应用日益受到重视<sup>[8]</sup>。Qu 等<sup>[9]</sup>将以柠檬酸和尿素为碳源合成的 CQDs 水溶液来培育豆芽,研究结果表明 CQDs 具有较低的毒性和较好的生物相容性。Liu 等<sup>[10]</sup>研究发现, CQDs 对土壤中的微生物群落的结构、功能和多样性影响较小,在生物检测方面具有巨大的应用潜力。虽然 CQDs 具有很多优于半导体量子点的性能,但其产率普遍低于核壳结构的量子点。为解决这一问题,学者们进行了 CQDs 元素掺杂研究,结果表明元素掺杂不仅可以有效地提高产率,同时还能改良 CQD 的光学性能<sup>[11-12]</sup>。氮(N)是一种优良的化学掺杂元素, Niu 等<sup>[13]</sup>仅以谷氨酸作为前体,采用水热法合成氮掺杂碳点(N-CQDs),合成的 N-CQDs 表现出优异的光学特征及独特的荧光特性,证明了它们在生物成像中的潜在应用价值。

量子点的制备主要有电化学法、化学氧化法、水热法等<sup>[14]</sup>。随着研究的不断深入, CQDs 的制备方法越来越简单,原料也越来越廉价。微波消解法因其工艺简单、合成时间短、设备要求低而深受国内外科研

工作者的青睐<sup>[15]</sup>,但该方法制备的 CQDs 粒径分布不均匀,可控性较差,因此需要进一步优化原材料与制备条件<sup>[16]</sup>。本研究以柠檬酸、谷氨酸为原料,采用简便的微波法合成修饰一步得到 N-CQDs,探索优化制备条件以获得光学性能好、生物亲和性佳的荧光量子点,为其在食品微生物检测的应用奠定基础。

## 2 实 验

### 2.1 材料与仪器

透析袋(分子量 7 000)购于北京索莱宝科技有限公司;柠檬酸、L-谷氨酸、聚乙二醇(PEG, 4 000)购于上海国药集团化学试剂有限公司。

实验用到的主要仪器有 NJL07-3 型实验专用微波反应器(南京杰金微波设备有限公司)、CS-45 型荧光分光光度计(美国 PE 公司)、Avatar-360 型红外光谱仪(美国尼高力仪器有限公司)、UV-1800 型紫外分光光度计(日本岛津公司)、JEM-3010 型透射电子显微镜(日本精工 JEOL 公司)、Starter3C 型 pH 计(美国奥豪斯仪器有限公司)。

### 2.2 N-CQDs 的微波法制备及优化

#### 2.2.1 反应时间对荧光强度的影响

将 80 mg/mL 柠檬酸、12 mg/mL 谷氨酸、80 mg/mL PEG 混合均匀,加热搅拌溶解至澄清,置于 800 W 微波反应器中分别反应 2, 2.5, 3, 3.5, 4 min。待反应完成后放于冷水中快速冷却,再用蒸馏水洗脱,经透析提纯后在 340 nm 激发波长下测荧光发射光谱。

#### 2.2.2 反应功率对荧光强度的影响

在确定最佳反应时间的基础上,参照上述方法制备 N-CQDs,微波反应功率分别为 600, 700, 800, 900, 1 000 W。

#### 2.2.3 原料浓度对荧光强度影响

确定最佳反应时间和反应功率后,在预备实验的基础上,采取  $L_9(3^4)$  正交设计对反应原料用量进行优化,因素水平如表 1 所示。

表 1 正交试验因素水平表

Tab. 1 Factors and levels in the orthogonal design

Level	Factor			
	A: Citric acid/(mg · mL <sup>-1</sup> )	B: Glutamic acid/(mg · mL <sup>-1</sup> )	C: PEG/(mg · mL <sup>-1</sup> )	D: Blank column
1	80	8	80	-
2	120	12	240	-
3	160	16	480	-

### 2.2.4 pH 对荧光强度的影响

优化上述因素后,取 1 mL 制备好的 N-CQDs 稀释液于 10 mL 容量瓶中,用 NaOH 和 HCl 调节 pH 值为 3,4,5,6,7,8,9,10,11,12 左右,然后用蒸馏水定容,待测定完荧光强度后再测量其 pH 值。

### 2.3 N-CQDs 光学性能研究

采用透射电子显微镜、紫外分光光度计、荧光分光光度计以及红外光谱仪进行 N-CQDs 光学性能研究。

## 3 结果与讨论

### 3.1 影响量子点荧光强度的因素分析

#### 3.1.1 反应时间对荧光强度的影响

荧光特性是 N-CQDs 最突出的性质,关于其发光机理的解释主要有量子域效应<sup>[17]</sup>、发射陷阱机理<sup>[18]</sup>,可见量子点的尺寸及表面基团是影响荧光性质的关键性因素。微波法制备 N-CQDs 时,粒径大小与反应时间长短有关,因此反应时间是影响其荧光强度的主要因素之一。对 5 个不同的反应时间进行考察,在 340 nm 激发波下的荧光发射光谱如图 1 所示。由图 1 可知,荧光强度随反应时间的延长先增大后减小,反应时间为 3.5 min 时荧光强度最大。N-CQDs 的制备是一系列反应依次进行的过程,原料通过水解、聚合、碳化以及包裹等反应过程最后形成荧光粒子。因此,在一定范围内延长反应时间,有利于反应的有效进行,增大粒径,从而增大荧光强度。而反应时间过长时,由于 PEG 的分散作用而产生了消耗,导致先合成的 N-CQDs 间容易发生聚合,产生相互自猝灭现象,从而出现荧光强度降低<sup>[19]</sup>。此外,从图 1

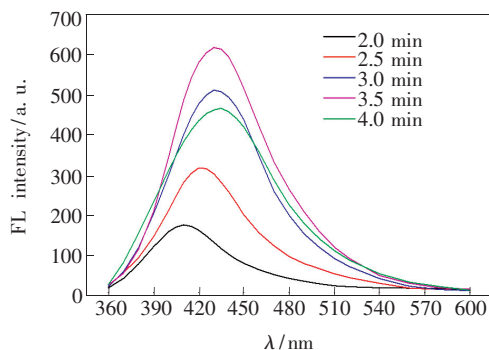


图 1 反应时间对 N-CQDs 荧光强度的影响

Fig. 1 Fluorescence spectra of N-CQDs nanoparticles at different reaction time

中还可以看出,随着反应时间的增加,发射波长发生红移,这是由于 N-CQDs 粒径随反应时间在增大,符合量子化尺寸效应。

#### 3.1.2 反应功率对荧光强度的影响

反应功率也是影响 N-CQDs 粒径大小的重要因素,优化微波功率能够制备尺寸可控、分布均一的量子点。在 6 个不同功率下反应 3.5 min 制备 N-CQDs,其荧光发射波长结果如图 2 所示。在 600 ~ 800 W 间,随着反应功率的增大,N-CQDs 的荧光强度逐渐增大,同时荧光峰位置逐步红移。其原因可能是增大反应功率,能够加快原料水解,促进 N-CQDs 的形成。而反应功率为 800 ~ 1 000 W 时,N-CQDs 的荧光强度与反应功率成反比,发射波长从 429 nm 蓝移至 411 nm。究其原因是反应功率过大时,原料碳化严重,不利于 N-CQDs 的生成,因此出现荧光强度降低且发射波长蓝移现象。反应功率 800 W 时,荧光强度最高,因此选定 800 W 为最佳反应功率。

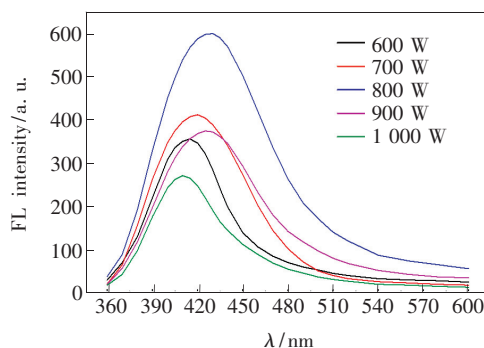


图 2 反应功率对 N-CQDs 荧光强度的影响

Fig. 2 Fluorescence spectra of N-CQDs nanoparticles at different reaction power

#### 3.1.3 反应浓度对荧光强度的影响

PEG 在微波制备 CQDs 体系中起分散作用,同时由于其含有大量的羟基等基团,因此也具有表面钝化作用<sup>[19]</sup>。N 元素的掺杂能够调节碳环结构,加快分子内的电子转移速率,进而有效地改善 CQDs 的荧光性能<sup>[20]</sup>。优化原料与分散剂的配比对制备荧光性能好的 N-CQDs 具有重要意义。在反应时间为 3.5 min、反应功率为 800 W 的条件下,以柠檬酸、谷氨酸、PEG 的添加量进行正交试验,实验方案及结果见表 2。由极差分析可以看出,原料配比影响荧光强度的因素顺序为:C(柠檬酸) > B(谷氨酸) > D(空白) > A(柠檬酸)。其中,出现 D(空白) > A(柠檬酸)

有可能是 pH 过低或者搅拌不均匀等因素造成的。从表 2 还可知, 荧光强度与 PEG 的添加量呈反比, 其原因是 PEG 的增加阻碍了柠檬酸与谷氨酸之间的聚合, 导致 N-CQDs 的生成率降低, 所以荧光强度减弱。

正交实验设计得出的最佳原料配比为  $C_1B_3A_1$ ,

表 2 原料浓度优化正交实验结果

Tab. 2 Orthogonal experiment results of the reaction materials

Test number	A: Citric acid/ ( $\text{mg} \cdot \text{mL}^{-1}$ )	B: Glutamic acid/ ( $\text{mg} \cdot \text{mL}^{-1}$ )	C: PEG/ ( $\text{mg} \cdot \text{mL}^{-1}$ )	D: Blank column	FL intensity of N-CQDs/ a. u.
1	1	1	1	-	475.82
2	1	2	2	-	227.97
3	1	3	3	-	238.71
4	2	1	2	-	175.38
5	2	2	3	-	162.45
6	2	3	1	-	406.01
7	3	1	3	-	195.96
8	3	2	1	-	246.35
9	3	3	2	-	302.58
Average value of the N-CQDs' FL intensity	$k_1$	314.17	282.39	367.06	313.62
	$k_2$	247.95	212.26	235.31	276.65
	$k_3$	248.30	315.77	199.04	220.15
Range	66.22	103.51	177.02	93.47	
Primary and secondary relation				CBDA	
The optimum			$C_1B_3A_1$		

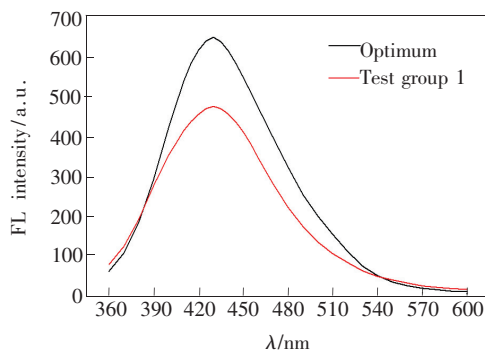


图 3 最优化条件和正交最佳实验制备的 N-CQDs 的荧光发射光谱

Fig. 3 Fluorescence spectra of N-CQDs nanoparticles produced by the optimum and the test group 1

### 3.1.4 pH 对荧光强度影响

研究表明 CQDs 对 pH 具有依赖性, 即酸碱环

即柠檬酸 80 mg/mL、谷氨酸 16 mg/mL、PEG80 mg/mL。在最优化条件下合成 N-CQDs, 并将其与 1 号试验制备的 N-CQDs 进行比较, 结果如图 3。从图 3 中可以看出, 最优化试验组和 1 号试验组的荧光发射峰均在 430 nm 处, 但最优化试验组的最大荧光强度比 1 号试验组的提高 36.3%。

境能够改变 CQDs 表面基团的存在方式以及碳点之间的团聚水平, 导致其荧光强度发生变化, 但不同条件制备的 CQDs 对于 pH 的响应却是不一样的<sup>[21-22]</sup>。考察 pH 对 N-CQDs 的影响, 对制备的 N-CQDs 在 pH 值为 2.48, 3.00, 3.92, 5.28, 5.99, 7.32, 8.41, 10.59, 11.07, 11.72 时的实验结果分析处理后得到图 4。由图 4 中荧光强度变化曲线可知, N-CQDs 在很广的 pH 范围内都具有荧光发光性质, 且其荧光强度随 pH 值的增大而增大。这有可能是由于 N-CQDs 四周分布了羧基、羟基等亲水基团, 当溶液处于酸性条件下时, 粒子之间形成氢键发生团聚, 从而影响了荧光的发射。随着碱性的增强, 团聚程度越来越低, 单个粒子也逐渐增多, 因此荧光强度增大。此外, 从发射峰位置的变化图也可以看出, pH 为酸性时, 吸收峰位置

较大, 粒径也较大; 当 pH 增大时, 吸收峰发生蓝移, 这表明团聚程度降低, 粒子的直径逐渐减小。pH 对 N-CQDs 的影响说明了该方法制备的荧光量子点具有较好的 pH 敏感性, 利用该特点可以开发应用于 pH 敏感性微生物的检测传感器。

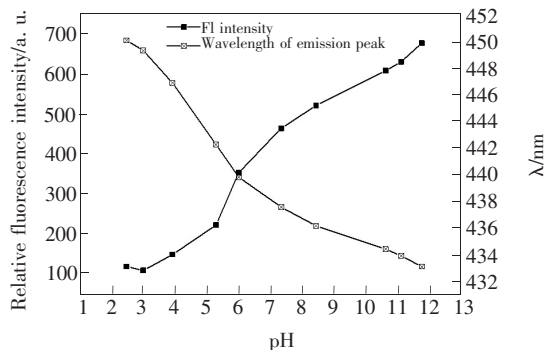


图 4 pH 对 N-CQDs 荧光强度的影响

Fig. 4 pH effect on fluorescence emission of N-CQDs

### 3.2 N-CQDs 光学性能研究

#### 3.2.1 透射电镜扫描分析

评判 CQDs 优异特性的一个重要指标是尺寸是否均一, 而透射电镜分析可以直观得出粒子的尺寸分布图。图 5 为最优化条件下合成的 N-CQDs 的电镜照片。从图中可以得知 N-CQDs 外貌呈圆球形, 并且在电镜下可看到晶格条纹, 说明其具有晶体结构; 粒子粒径在 2.3 ~ 4.2 nm 之间, 平均尺寸为 3.5 nm, 尺寸分布均匀, 分散性良好, 表明 PEG 作为分散剂能有效防止粒子团聚, 其中有少量 N-CQDs 团聚, 可能是 pH 过低, 粒子之间形成氢键引起的。

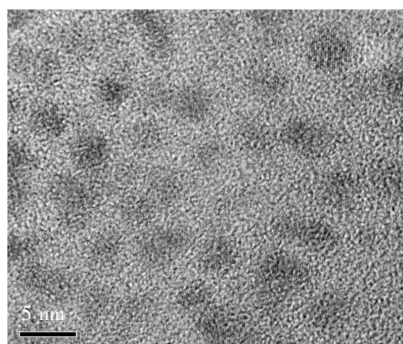


图 5 N-CQDs 的透射电镜图

Fig. 5 TEM image of N-CQDs

#### 3.2.2 紫外和荧光光谱分析

紫外可见光吸收光谱是一种常用的表征方法。从图 6 中可以看出, N-CQDs 在可见光吸收区和紫外吸收区都没有吸收峰, 当入射波长小于

300 nm 时, 吸收率急剧上升, 在 230 ~ 300 nm 间形成陡峭吸收边, 具有强吸收率, 这说明量子点的粒径均匀。同时, 在紫光灯照射下, N-CQDs 发射出明亮蓝色荧光, 且荧光持久不变(图 6 插图)。

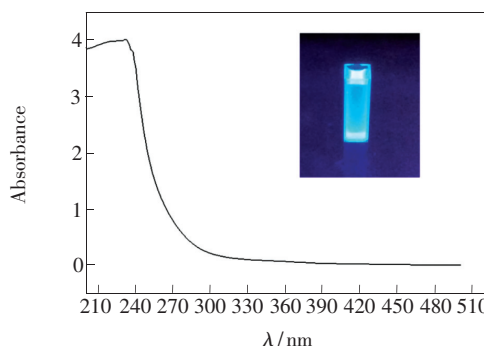


图 6 N-CQDs 的紫外-可见光吸收光谱

Fig. 6 UV-Vis absorption of N-CQDs

CQDs 具有光致发光特性, 即荧光发射波长及强度随着激发波长的变化而变化的性质<sup>[23-24]</sup>。从荧光发射光谱中可看到最大荧光强度和发射峰位置以及发射波长范围。图 7 为最优化方案制备的 N-CQDs 的荧光发射光谱图。由图 7 可知, 当激发波长从 300 nm 增加到 380 nm 时, 荧光发射峰的位置和强度随之发生变化。荧光强度呈现先增大后减小的趋势, 340 nm 为最大激发波长, 同时发射峰的位置随激发波长的增大而出现红移, 该现象在很多研究中都有发现<sup>[25]</sup>。CQDs 的激发波长依赖性可能与其尺寸不一有关系, 不同尺寸的 CQDs, 吸收光和发射光的波长都会不同<sup>[26]</sup>。

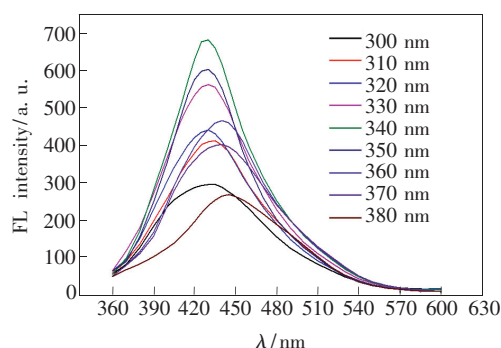


图 7 N-CQDs 的荧光发射光谱

Fig. 7 Fluorescence spectra of N-CQDs

#### 3.2.3 红外光谱分析

采用红外光谱对在微波优化条件下制备的 N-CQDs 进行表面基团分析, 结果如图 8 所示。3 500 ~ 3 300  $\text{cm}^{-1}$  区域是  $\text{-NH}_2$  的伸缩振动, 并与其形成氢键而缔合的  $\text{-OH}$  伸缩振动(3 400 ~ 3 200  $\text{cm}^{-1}$ ) 重

叠,说明碳点富含羟基和氨基。2 871  $\text{cm}^{-1}$  处的强吸收峰为  $-\text{CH}_3$  的反对称伸缩振动,1 634  $\text{cm}^{-1}$  处为  $-\text{C}=\text{O}$  的特征吸收频率,证明碳点四周有羧基。1 400  $\text{cm}^{-1}$  为  $-\text{CH}_2$  的弯曲振动吸收峰,1 108  $\text{cm}^{-1}$  为  $\text{C}-\text{O}-\text{C}$  键伸缩振动的强吸收峰,是柠檬酸或者谷氨酸之间发生聚合的有力证据。由此看出,粒子四周布满羟基、羧基和氨基,这些官能团不仅能提高 N-CQDs 的水溶性和生物相容性,也有利于 N-CQDs 的表面修饰。

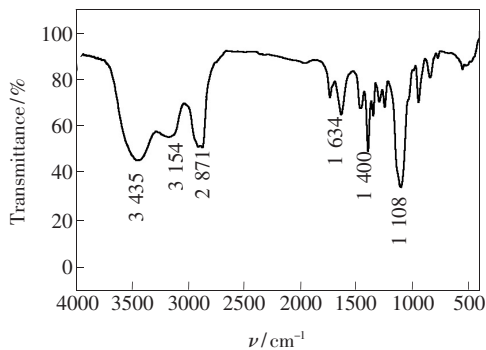


图 8 N-CQDs 的红外光谱图

Fig. 8 FT-IR spectra of the N-CQDs

## 4 结 论

N 原子与 C 原子大小相似,在制备 CQDs 时掺杂 N 元素有利于改善粒子内部结构,提高荧光性能。以柠檬酸为碳源、谷氨酸为氮源、PEG 为分散剂,采用一种工艺简单、成本低廉及绿色环保的微波法制备了 N-CQDs。考察反应时间、反应功率、原料浓度对其荧光特性的影响,确定了最佳制备条件:柠檬酸 80  $\text{mg/mL}$ 、谷氨酸 16  $\text{mg/mL}$ 、PEG 80  $\text{mg/mL}$ 、微波反应功率 800 W,反应 3.5 min。此外,试验还表明 pH 值对 N-CQDs 荧光强度影响显著,碱性环境能够抑制粒子间形成氢键,降低团聚水平,荧光强度呈现随 pH 值增大而增大的趋势。优化制备的 N-CQDs 尺寸均匀,大小在 3.5 nm 左右,分散性良好,能发出明亮稳定的蓝色荧光。N-CQDs 还具有激发波长依赖性,其荧光发射光谱随激发波长的改变而变化,340 nm 为最大激发波长,发射峰位置在 430 nm。同时红外光谱分析图显示 N-CQDs 表面富有羟基、羧基等亲水基团,生物相容性好,在食品检测领域具有良好的应用潜力。

## 参 考 文 献:

- [ 1 ] 刘晓红, 罗金平, 田青, 等. 荧光量子点免疫标记法检测炭疽芽孢杆菌 [J]. 分析化学, 2011, 39(2):163-167.  
LIU X H, LUO J P, TIAN Q, *et al.*. Detection of *bacillus anthracis* using fluorescence immunoassay with quantum dots labels [J]. *Chin. J. Anal. Chem.*, 2011, 39(2):163-167. (in Chinese)
- [ 2 ] 姚松坪, 燕荣, 杨少华, 等. 食品中微生物快速检测技术发展概况 [J]. 食品研究与开发, 2017, 38(4):194-197.  
YAO S P, YAN R, YANG S H, *et al.*. Development situation on rapid detection of food microorganism [J]. *Food Res. Develop.*, 2017, 38(4):194-197. (in Chinese)
- [ 3 ] 马良, 贺亚萍, 张宇昊. 量子点荧光分析法在食品污染物分析中的应用 [J]. 食品科学, 2013, 34(21):389-393.  
MA L, HE Y P, ZHANG Y H. Quantum dot fluorescence analysis in the application of contaminants in food analysis [J]. *Food Sci.*, 2013, 34(21):389-393. (in Chinese)
- [ 4 ] 魏伟, 石星波, 邓放明, 等. 碳量子点合成及其在食品检测中的应用 [J]. 食品科学, 2017, 38(15):256-264.  
WEI W, SHI X B, DENG F M, *et al.*. Synthesis of carbon dots and its applications in food detection [J]. *Food Sci.*, 2017, 38(15):256-264. (in Chinese)
- [ 5 ] HU L, SUN Y, LI S, *et al.*. Multifunctional carbon dots with high quantum yield for imaging and gene delivery [J]. *Carbon*, 2014, 67:508-513.
- [ 6 ] SUN D, BAN R, ZHANG P H, *et al.*. Hair fiber as a precursor for synthesizing of sulfur-and nitrogen-co-doped carbon dots with tunable luminescence properties [J]. *Carbon*, 2013, 64:424-434.
- [ 7 ] ZHU H, WANG X, LI Y, *et al.*. Microwave synthesis of fluorescent carbon nanoparticles with electrochemiluminescence properties [J]. *Chem. Commun.*, 2009(34):5118-5120.
- [ 8 ] WANG R J, XU Y, ZHANG T, *et al.*. Rapid and sensitive detection of *Salmonella typhimurium* using aptamer-conjugated carbon dots as fluorescence probe [J]. *Anal. Methods*, 2015, 7(5):1701-1706.
- [ 9 ] QU S, WANG X, LU Q, *et al.*. A biocompatible fluorescent ink based on water-soluble luminescent carbon nanodots [J]. *Angew. Chem. Int. Ed.*, 2012, 51(49):12215-12218.

- [10] LIU W J, YAO J, CHAI H K, *et al.* . Concentration-dependent effect of photoluminescent carbon dots on the microbial activity of the soil studied by combination methods [J]. *Environment. Toxicol. Pharmacol.* , 2015, 39:857-863.
- [11] QIAN Z S, MA J J, SHAN X Y, *et al.* . Highly luminescent N-doped carbon quantum dots as an effective multifunctional fluorescence sensing platform [J]. *Chem. Eur. J.* , 2014(20):2254-2263.
- [12] 占霞飞, 唐建设, 吴军. 基于 Schiff 碱反应的新型碳量子点制备及其影响因素研究 [J]. *发光学报*, 2016, 37(10):1195-1202.  
ZHAN X F, TANG J S, WU J. Synthesis and factors of a novel carbon quantum dot based on Schiff's base reaction [J]. *Chin. J. Lumin.* , 2016, 37(10):1195-1202. (in Chinese)
- [13] NIU J J, GAO H, WANG L T, *et al.* . Facile synthesis and optical properties of nitrogen-doped carbon dots [J]. *New J. Chem.* , 2014, 38:1522-1527.
- [14] BAKER S, BAKER G A. Luminescent carbon nanodots: emergent nanolights [J]. *Angew. Chem. Int. Ed.* , 2010, 49(38):6726-6744.
- [15] ZHAI X Y, ZHANG P, LIU C J, *et al.* . Highly luminescent carbon nanodots by microwave-assisted pyrolysis [J]. *Chem. Commun.* , 2012, 48:7955-7957.
- [16] 高雪, 孙靖, 刘晓, 等. 碳量子点的合成、性质及应用 [J]. *化工进展*, 2017, 36(5):1734-1742.  
GAO X, SUN J, LIU X, *et al.* . Carbon quantum dots: synthesis, properties and applications [J]. *Chem. Ind. Eng. Prog.* , 2017, 36(5):1734-1742. (in Chinese)
- [17] HU S L, NIU K Y, SUN J, *et al.* . One-step synthesis of fluorescent carbon nanoparticles by laser irradiation [J]. *J. Mater. Chem.* , 2009, 19(4):484-488.
- [18] CUI Y Y, HU Z B, ZHANG C F, *et al.* . Simultaneously enhancing up-conversion fluorescence and red-shifting down-conversion luminescence of carbon dots by a simple hydrothermal process [J]. *J. Mater. Chem. B*, 2014, 2(40):6947-6952.
- [19] 丁玲, 金玲, 刘茂兰, 等. 荧光碳量子点的水热制备及光谱性能研究 [J]. *山东化工*, 2015, 44(12):3-6.  
DING L, JIN L, LIU M L, *et al.* . Study of hydrothermal preparation and optical properties of fluorescent carbon quantum dots [J]. *Shandong Chem. Ind.* , 2015, 44(12):3-6. (in Chinese)
- [20] YU S, ZHENG W, WANG C, *et al.* . Nitrogen/boron doping position dependence of the electronic properties of a triangular graphene [J]. *ACS Nano*, 2010, 4(12):7619-7629.
- [21] JIN X Z, SUN X B, CHEN G, *et al.* . pH-sensitive carbon dots for the visualization of regulation of intracellular pH inside living pathogenic fungal cells [J]. *Carbon*, 2015, 81:388-395.
- [22] HU S, TRINCHI A, ATKINP, *et al.* . Tunable photoluminescence across the entire visible spectrum from carbon dots excited by white light [J]. *Angew. Chem. Int. Ed.* , 2015, 54(10):2970-2974.
- [23] ZHU S J, MENG Q N, WANG L, *et al.* . Highly photoluminescent carbon dots for multicolor patterning, sensors, and bioimaging [J]. *Angew. Chem. Int. Ed.* , 2013, 52(14):3953-3957.
- [24] LI L, WU G, YANG G, *et al.* . Focusing on luminescent graphene quantum dots: current status and future perspectives [J]. *Nanoscale*, 2013, 5(10):4015-4039.
- [25] 邓祥意, 冯雅丽, 李浩然, 等. 生物质焦油制备的碳量子点 [J]. *发光学报*, 2017, 38(8):1015-1020.  
DENG X Y, FENG Y L, LI H R, *et al.* . Synthesis of carbon quantum dots by biomass tar [J]. *Chin. J. Lumin.* , 2017, 38(8):1015-1020. (in Chinese)
- [26] ZHAO Q L, ZHANG Z L, HUANG B H, *et al.* . Facile preparation of low cytotoxicity fluorescent carbon nanocrystals by electrooxidation of graphite [J]. *Chem. Commun.* , 2008(41):5116-5118.



蒋雪薇(1972 -),女,湖南常德人,博士,副教授,2010年于湖南农业大学获得博士学位,主要从事食品污染微生物检测的研究。

E-mail: jxw\_72@sina.com



李赤翎(1966 -),女,湖南益阳人,博士,教授,2009年于湖南农业大学获得博士学位,主要从事食品质量安全控制的研究。

E-mail: baiweili2005@163.com