文章编号:1000-7032(2021)12-1951-10

基于类芬顿反应的锌掺杂碳量子点荧光探针 测定过氧化氢和胆固醇

孙雪花*,强 瑜,郝都婷,田 锐

(延安大学化学与化工学院 延安市绿色合成材料与化学安全检测重点实验室,陕西 延安 716000)

摘要: 通过一步水热法合成了荧光量子产率高达 34% 的锌掺杂碳量子点(Zinc doped carbon quantum dots, Zn-CQDs),并对 Zn-CQDs 的结构性能进行分析。基于 Cu²⁺ 与 H₂O₂ 产生羟基自由基可有效猝灭 Zn-CQDs,构 建了 Zn-CQDs-Cu²⁺ 荧光探针检测过氧化氢和胆固醇浓度。实验发现,在 pH = 7.60 的 N-2-羟乙基哌嗪-N'-2-乙磺酸(HEPES)缓冲溶液中,于 50 ℃孵化 40 min 时,体系的($F_0 = F$)/ F_0 与 H₂O₂ 浓度在 1.0×10⁻⁵~1.0× 10⁻⁶ mol/L 范围内,与胆固醇浓度在 3.0×10⁻⁵~9.0×10⁻⁷ mol/L 范围内分别呈良好的线性关系,检出限分 别为 7.2×10⁻⁷ mol/L 和 6.8×10⁻⁷ mol/L。该方法用于水样中 H₂O₂ 和牛奶中胆固醇含量的测定,回收率分 别可达 98.55%~105.4% 和 98.00%~103.0%,结果满意。该方法也为检测 H₂O₂ 生成反应的其他代谢物提 供了有效的检测思路。

关 键 词: 锌掺杂碳量子点; 过氧化氢; 胆固醇; 荧光猝灭 **中图分类号:** 0657.31 **文献标识码:** A **DOI**: 10.37188/CJL.20210271

Detection of Hydrogen Peroxide and Cholest-erol Based on Zinc Doped Quantum Dots and Fenton-like Reaction Fluorescent Probe Preparation

SUN Xue-hua*, QIANG Yu, HAO Du-ting, TIAN Rui

(Yan'an Key Laboratory of Green Synthetic Materials and Chemical Safety Testing ,
 College of Chemistry and Chemical Engineering, Yan'an University, Yan'an 716000, China)
 * Corresponding Author, E-mail: happyxh908080@163.com

Abstract: Zinc doped carbon quantum dots (Zn-CQDs) with fluorescence quantum yield up to 34% were synthesized by one step hydrothermal method, and the structural properties of Zn-CQDs were analyzed. Based on the fact that hydrogen peroxide produced by Cu²⁺ and H₂O₂ can effectively quench Zn-CQDs, a Zn-CQDs-Cu²⁺ fluorescent probe was constructed to detect hydrogen peroxide and indirectly detect cholesterol concentration. The effects of buffer type, pH, reaction time and temperature on the determination of H₂O₂ and cholesterol were investigated. The results showed that $(F_0 - F)/F_0$ of the system has good linear relationship with the concentration of H₂O₂ when incubated at 50 °C for 40 min in HEPES buffer solution with pH =7.06. The linear range was $1.0 \times 10^{-5} \sim 1.0 \times 10^{-6}$ mol/L. The detection limit was 7.2×10^{-7} mol/L. The $(F_0 - F)/F_0$ of the system also has good linear relationship with concentration of cholesterol. The linear range was $3.0 \times 10^{-5} - 9.0 \times 10^{-7}$ mol/L, and the detection limit was 6.8×10^{-7} mol/L. The method was used for the

收稿日期: 2021-08-26;修订日期: 2021-09-15

基金项目:陕西省科技厅自然科学基金(2020JQ-789);陕西省教育厅重点科学研究项目(20JS156)资助

Supported by The Natural Science Special Project of Shaanxi Province(2020JQ-789); Key Scientific Research Projects of Shaanxi Provincial Department of Education(20JS156)

determination of H_2O_2 in water samples and cholesterol content in milk, the detection recovery rate can reach 98.55% - 105.4% and 98.00% - 103.0% respectively, and the result was satisfactory. It can also provide effective detection ideas for the detection of other metabolites in the H_2O_2 reaction.

Key words: zinc doped carbon quantum dots; hydrogen peroxide; cholesterol; fluorescence quenching

1引言

碳量子点(Carbon quantum dots, CQDs)是一 种新型零维碳纳米材料,表面含有丰富的含氧官 能团,作为电子受体和电子给予体,在光电子 学[1-2]、催化发光[3]以及传感器[4-6]领域具有广泛 应用。近年来,为了改变 CODs 表面结构单一、内 部电子传递性能较差的问题,多采用表面功能化 和杂原子掺杂的策略。但使用聚合物或有机小分 子的表面功能化不能在特定分析中占据功能化位 置^[7],而杂原子掺杂易于操作是改善 CQDs 的发 光特性和电子结构的更有利的方法。随之金属掺 杂 CQDs 渐有出现,且能很好地提高 CQDs 的荧光 量子产率。如 Xu 等^[8]以锰掺杂首次成功合成了 具有可逆切换蓝色荧光的高光稳定性 Mn-CQDs, 荧光量子产率高达 54.4%。Yue 等^[9]采用水热 法制备的钌掺杂的 CODs 具有 20.79% 的较高发 光效率和高效的活性氧(Reactive oxygen species, ROS)生成。这是由于金属不同的外层电子轨道 能很好地调节 CQDs 的能带结构,作为 CQDs 的电 子给体,促进电子转移,从而提高了 CQDs 的荧光 量子产率。同时,研究还发现金属掺杂的 CQDs 除了实现荧光量子产率提高和荧光调制,还具有 一些新的物理化学性质,如催化性能和弛豫性能。 因此,合成并探究新型金属掺杂 CQDs 的性能还 是很有必要的。

过氧化氢(Hydrogen peroxide, H_2O_2)是一种 典型的 ROS, 作为细胞周期内的胞内信使, 起着 至关重要的作用^[10]。细胞内 H_2O_2 的过量产生与 多种疾病有关, 如心血管疾病、阿尔兹海默病、神 经退行性疾病和各种癌症。此外, 人体中多种代 谢物, 如胆固醇、黄嘌呤、葡萄糖、乳糖、胆碱、L-赖 氨酸、丙酮酸等, 通过酶催化反应会生成 H_2O_2 , 而 胆固醇(Cholesterol)的过量摄入可能导致心肌缺 血、冠状动脉粥样硬化等疾病, 因此, 开发一种有 效的工具来检测 H_2O_2 并间接检测胆固醇是十分 有必要的。目前, H_2O_2 和胆固醇的检测方法有电 解分析、高效液相色谱法和分光光度法等^[11]。荧 光分析法^[12-13]由于响应快、简单、灵敏被认为是 最有效的检测手段,已有基于模拟酶活性^[14]检测 H₂O₂ 和胆固醇含量的荧光分析法。但传统的有 机染料和半导体量子点等多种荧光染料在荧光分 析中存在细胞相溶性差、水溶性低的缺点,因此具 有易于合成、水溶性高、细胞毒性低、发光性能优 越等特点的 CQDs 备受关注。

本文以醋酸锌作为金属源,盐酸乙二胺为络 合剂,柠檬酸为碳源,通过一步水热法合成了发射 峰位于 428 nm 的 Zn-CQDs,荧光量子产率达到 34%。基于 Cu²⁺与 H₂O₂构成类芬顿体系产生羟 基自由基进一步猝灭 Zn-CQDs 的荧光强度,构建 了检测 H₂O₂ 含量的 Zn-CQDs-Cu²⁺传感器。此 外,胆固醇在胆固醇氧化酶作用下可产生 H₂O₂, 因而可间接检测胆固醇。这为参与 H₂O₂ 生成反 应的代谢物(胆固醇,黄嘌呤,葡萄糖等)的检测 也提供了有效的方法。

2 实 验

2.1 主要仪器和试剂

UV-2550 型紫外-可见吸收光谱仪(日本岛 津);FLSP920 型稳态瞬态荧光光谱仪(英国爱丁 堡);LS-55 型荧光分光光度计(美国珀金埃尔 默);IR Prestige-21 傅里叶变换红外光谱仪(日本 岛津);ESCALAB 250XI 型 X 射线光电子能谱仪 (美国赛默飞世尔科技);XRD-7000 X 粉末衍射 仪(日本岛津);Tecnai G2 F20 S-Twin 型高分辨透 射电子显微镜(美国 FEI)。

胆固醇标准溶液:1.0×10⁻³ moL/L,取0.019 g 胆固醇标准品(上海麦克林生化科技有限公司) 用无水乙醇溶解定容至50 mL 容量瓶。用时逐级 稀释。胆固醇氧化酶:0.5 mg/mL。HEPES(北京 索莱宝科技有限公司)缓冲溶液:pH = 7.60 。过 氧化氢、盐酸乙二胺、胆固醇氧化酶(上海麦克林 生化科技有限公司)。试剂级别均为分析纯,实 验用水为超纯水。 准确称取 0.66 g 醋酸锌、0.63 g 柠檬酸和 0.40 g 盐酸乙二胺置于烧杯中,加入 30 mL 水使 其超声溶解,将其转移至 50 mL 的反应釜中,在 180 ℃ 下反应 6 h,冷却至室温后,将溶液以 12 000 r/min 的转速离心 10 min,除去沉淀,用滤 膜(0.22 µm)过滤,在4 ℃下冷藏保存备用。将 滤液稀释 100 倍得 Zn-CQDs 工作液。表征中将 所得到的滤液进行真空冷冻干燥得到 Zn-CQDs 固体样品进行测试。

2.3 过氧化氢荧光探针建立

于 10 mL 比色管中,加入 HEPES 缓冲溶液 1.00 mL、稀释 100 倍的 Zn-CQDs 溶液 160 µL、 0.1 mol/L Cu²⁺标准溶液 2.50 mL、适量的 H₂O₂ 溶液。在 50 ℃下孵育 40 min 后,于 λ_{ex} = 340 nm 和 λ_{em} = 428 nm 处测定体系的荧光强度 F 以及试 剂空白溶液的荧光强度 F₀,狭缝宽度均为 5 nm。

2.4 胆固醇荧光探针建立

在 2.3 同样体系 Zn-CQDs-Cu²⁺ 中加入 100 µL 胆固醇氧化酶、适量胆固醇标准溶液,于 50 ℃ 下孵育 40 min 后,在 λ_{ex} = 340 nm 和 λ_{em} = 428 nm 下测定体系的荧光强度 *F* 以及试剂空白溶液的 荧光强度 *F*₀,狭缝宽度均为 5 nm。

3 结果与讨论

3.1 Zn-CQDs 结构表征

3.1.1 透射电镜

通过高分辨率透射电镜分析合成的 Zn-CQDs 的尺寸和形貌。由图 1(a)可看出 Zn-CQDs 呈现球形,粒径均一,尺寸规则,单分散性能较好。插图中清晰的晶格条纹间距为0.32 nm。从图 1(b)看出 Zn-CQDs 尺寸主要分布在 1.0~3.0 nm 范围内,平均尺寸为 2 nm 左右,颗粒度较小。



图 1 Zn-CQDs 的透射电镜图(插图为高分辨透射电镜图)(a)及粒径分布图(b) Fig. 1 TEM image of Zn-CQDs (inset is high-resolution TEM image)(a) and the particle size distribution images of Zn-CQDs(b)

3.1.2 X 射线粉末衍射

粉末衍射能很好地确定物质的晶体结构以及结晶度,如图2所示。Zn-CQDs的X射线粉末衍



图 2 Zn-CQDs 的 X 射线粉末衍射图 Fig. 2 XRD spectrum of Zn-CQDs

射图分别在 $2\theta = 27.54^{\circ}$ 、 $2\theta = 51.15^{\circ}$ 两处有明显的衍射峰,归为碳的特征衍射峰,表明所制备的Zn-CQDs具有良好的结晶度。

3.1.3 红外光谱

通常认为荧光发射是由于 CQDs 表面电子和 空穴的复合而产生的,因此研究 CQDs 的表面结 构对分析其发光机理十分重要。采用傅里叶红外 光谱对 Zn-CQDs 和 CQDs 的表面官能团进行表征 分析,结果如图 3 所示。Zn-CQDs 与未掺杂 CQDs 相比,除了在 3 448 cm⁻¹处有一个明显的宽于 CQDs 的吸收带,可归因于 N—H/O—H 的伸缩振 动,其余官能团位置未发生明显变化,该处变化可 能归因于 Zn 的掺杂使得 CQDs 表面—NH₂ 的数 量增多,从而导致其荧光强度增强。2 352 cm⁻¹

及强荧光性。

3.1.4 X射线电子能谱

285

280

键以及含氮官能团等,这些官能团使得 Zn-CQDs

表面易于修饰,且增加了其在水溶液中的亲水性

利用 X 射线电子能谱分析 Zn-CQDs 样品的

处的强峰可能为 0 = C = 0 的伸缩振动 1 658 cm^{-1} 为 C = O 的伸缩振动和 N-H 键弯曲振动 峰, C == C 键的伸缩振动在 1 556 cm⁻¹处, 1 144 cm⁻¹处的峰可能为醚键 C—O—C 的伸缩振动。 以上分析表明 Zn-CQDs 表面富有羰基、羟基、醚



图 4 Zn-CQDs 的 XPS 全谱(a)、Zn 2p 谱(b)、C 1s 谱(c)、O 1s 谱(d)及 N 1s(e)。

390



3.1.5 Zn-CQDs 的光学性能

Zn-CQDs 在不同激发波长下的荧光光谱如图 5(a) 所示,发现 Zn-CQDs 的发射具有很强的激发 依赖性,当激发波长从 250 nm 增加到 390 nm 时, Zn-CQDs 的发射峰从 431 nm 蓝移至 296 nm,并

0

525

530

535 540 545

Binding energy/eV

且荧光强度出现先增大后降低趋势,Zn-CQDs 的 激发依赖性可能是由于金属锌本身的性质所决 定。图中显示在激发波长为340 nm 处时,428 nm 处的荧光发射最强。在图 5(b) 中完整呈现了发 射光谱与激发光谱的镜像对称性。从图 5(b)插

394 398 402 406 410

Binding energy/eV

图可以看出,Zn-CQDs在自然光下为无色,在强紫 外线照射下发射强的蓝色荧光,与最佳激发波长 340 nm 激发下发射蓝色荧光一致。而且 ZnCQDs 在紫外区有 238 nm 和 340 nm 两处特征吸 收,可能是由于-OH、-NH的 n $\rightarrow \sigma^*$ 跃迁和 C =O的 n $\rightarrow \pi^*$ 跃迁引起。



图 5 (a)不同激发波长下 Zn-CQDs 的荧光光谱;(b)Zn-CQDs 紫外吸收和荧光光谱(插图:在紫外线和自然光下的照片)。

Fig. 5 (a) Fluorescence spectra of Zn-CQDs at different excitated wavelength. (b) UV-Vis absorption spectrum and the fluorescence spectra of Zn-CDs(Insets: photographs under UV light and natural light).

3.1.6 荧光量子产率

以硫酸奎宁为参比物^[15],在 340 nm 相同激 发波长下,检测待测物(u)与参比物(s)的荧光 强度和该波长激发光的吸光度,利用公式(1)计 算得到 Zn-CQDs 的荧光量子产率(Y_u)为 34%, 未掺杂 CQDs 荧光量子产率为 2.6%(表 1)。说 明金属掺杂大大提高了碳量子点的荧光量子 产率。

$$Y_{\rm u} = Y_{\rm s} \left(\frac{F_{\rm u}}{F_{\rm s}}\right) \left(\frac{A_{\rm s}}{A_{\rm u}}\right), \qquad (1)$$

其中,Y表示物质的荧光量子产率,F表示物质的 荧光强度,A表示物质的吸光度。

表 1 Zn-CQDs 荧光量子产率

	Tab. 1	Fluorescence	quantum	yield	of Zn-CQDs	
--	--------	--------------	---------	-------	------------	--

名称	λ_{ex}/nm	$\lambda_{_{\rm em}}/{ m nm}$	A	F	Y
Zn-CQDs	340	428	0.000 9	156.37	0.34
CQDs	340	441	0.012 3	159.34	0.026
硫酸奎宁	340	428	0.002 3	640.45	0.55

3.2 H₂O₂ 测定体系构建

基于 Cu²⁺ 与 H₂O₂ 的类芬顿反应产生的高活 性·OH 有效猝灭 Zn-CQDs 荧光而建立了测定 H₂O₂ 和生成 H₂O₂ 的代谢物(如胆固醇,黄嘌呤, 葡萄糖等)的体系。如图 6(a)所示,发现相同浓 度的 Zn-CQDs 与未掺杂 CQDs 都在最大激发波长 340 nm 激发下于 428 nm 处有强发射,但 Zn-CQDs 的激发与发射强度更强。H₂O₂ 本身对 Zn-CQDs 与 CQDs 荧光几乎没有作用, Cu²⁺ 对 Zn-CQDs 荧 光有一定的猝灭作用^[16], 对未掺杂 CQDs 也具有 猝灭效果。但当加入 H_2O_2 后, Zn-CQDs-Cu²⁺- H_2O_2 体系的猝灭效果明显大于 CQDs-Cu²⁺- H_2O_2 体系。由图 6(b)发现, Cu²⁺加入前后 Zn-CQDs 紫



图 6 不同 Zn-CQDs 体系的荧光光谱(a) 与紫外-可见吸 收光谱(b)

Fig. 6 Fluorescence (a) and UV-visible absorption (b) for different Zn-CQDs systems

外吸收光谱并无变化,说明 Cu^{2+} 与 Zn-CQDs 表面 的—OH、—COOH、—NH 等基团发生电荷转移仅 改变了 Zn-CQDs 激发态的能量,产生动态猝灭作 用。但当同时加入 Cu^{2+} 与 H_2O_2 后,Zn-CQDs的 荧光显著降低(图 6(a)),推断是 Cu^{2+} 与 H_2O_2 发 生芬顿反应产生高活性的 · OH 所致。由于亚甲 基蓝(MB)分子中有一个中间价态的硫原子对 · OH 有高度亲和性^[17],因此发现当加入 1.00 mL 1.0×10⁻⁴ mol/L 亚甲基蓝于体系中时,原 MB 在 664 nm 的最大吸收有明显降低(图 6(b)曲线 6),极 可能是 Cu^{2+} 和 H_2O_2 产生的 · OH 被亚甲基蓝 和 K,导致体系荧光有一定恢复,然而亚甲基蓝对 Zn-CQDs 本身有抑制作用导致恢复能力较弱。由 此推理得出该反应机理如图 7。

采用 FLSP920 稳态瞬态荧光光谱仪测定 Zn-CQDs、Zn-CQDs + Cu²⁺体系和 Zn-CQDs + Cu²⁺ + H_2O_2 体系的荧光衰减曲线(图 8)和加权平均 荧光寿命(表 2)。其平均荧光寿命分别为 8.20,



15.13,6.80 ns。Zn-CQDs 和 Zn-CQDs + Cu²⁺ 荧光 寿命比值 $\tau_1/\tau_2 = 0.54$; Zn-CQDs + Cu²⁺ 体系和 Zn-CQDs + Cu²⁺ + H₂O₂ 体系的荧光寿命比值 $\tau_2/\tau_3 = 2.23$,说明 Cu²⁺ 对 Zn-CQDs 的荧光猝灭以及 Cu²⁺/H₂O₂ 产生的 · OH 对 Zn-CQDs 的荧光猝灭 过程都为动态猝灭。且根据文献[18]可知,Cu²⁺ 与 H₂O₂ 发生类芬顿反应产生的 · OH 促使 Zn-CQDs 的荧光发生动态猝灭一致。

表 2 荧光寿命对照表 Tab. 2 Fluorescence lifetime comparison table

体系	$ au_1/\mathrm{ns}(~\%~)$	$\tau_{_2}/\mathrm{ns}(~\%~)$	$ au/\mathrm{ns}$	χ^2
Zn-CQDs	0.47 (2.02)	8.36 (97.98)	8.20	1.174
$Zn-CQDs + Cu^{2+}$	1.17 (1.76)	15.38 (98.24)	15.13	1.113
$Zn-CQDs + Cu^{2+} + H_2O_2$	0.65 (5.89)	7.19 (94.11)	6.80	1.136



Fig. 8 Fluorescence decay curves of Zn-CQDs(a), $Zn-CQDs + Cu^{2+}(b)$, $Zn-CQDs + Cu^{2+} + H_2O_2(c)$.

3.3 反应体系条件优化

3.3.1 pH优化

考察了酸碱度及缓冲种类(HEPES,巴比妥钠,Trics-HCl,BR,磷酸氢二钠-柠檬酸,PBS)对

体系测定的影响。结果如图 9 所示,酸度在 6.8~8.0之间时,体系的荧光猝灭性能最强。实验选择 pH = 7.60 HEPES 缓冲溶液,由于 Cu^{2+} 与 H_2O_2 作用对 Zn-CQDs 的猝灭达到最优状态。



图 9 pH 值对 Zn-CQDs-Cu²⁺体系荧光强度的影响



3.3.2 Cu²⁺量的优化

体系加入不同体积 0.01 mol/L Cu²⁺溶液,结果 如图 10 所示。发现随着 Cu²⁺用量的增加,体系荧光 猝灭强度逐渐增大,在1.00~2.50 mL 之间时达到最 优。当 Cu²⁺浓度太大时,催化产生羟基自由基的反 应受到限制,体系荧光猝灭程度显著下降。体系选 择加入 0.01 mol/L Cu²⁺溶液 2.50 mL。





Fig. 10 Effect of the amount of Cu²⁺ on the fluorescence intensity of the Zn-CQDs-Cu²⁺ system



考察了稀释 100 倍的不同体积的 Zn-CQDs





Fig. 11 Effect of the amount of Zn-CQDs on the fluorescence intensity of the Zn-CQDs-Cu²⁺ system

对体系荧光强度的影响。从图 11 发现,随着 Zn-CQDs 的用量增加,体系荧光猝灭程度显著增强,在 0.16 mL 时达到最佳。随着 Zn-CQDs 浓度的持续增加,可能是 Zn-CQDs 自身出现团聚,导致体系荧光猝 灭受到影响。故本实验选取 0.16 mL 为最佳用量。 3.3.4 反应时间及温度优化

反应时间及反应温度对体系的影响至关重要。 本实验分别考察了不同反应时间(0~120 min)及 不同反应温度(30~90 ℃)对体系的影响。如图 12,可知体系在50 ℃ 孵化40 min 后逐步趋于稳定。





Fig. 12 Response time(a) and temperature(b) of the Zn-CQDs-Cu²⁺ system

3.3.5 共存物质及干扰

在最佳实验条件下,考察了胆固醇浓度为1.0×



图 13 干扰物质对 Zn-CQDs-Cu²⁺体系的影响

Fig. 13 Influence of interfering substances on the Zn-CQDs- $${\rm Cu}^{2\,*}$$ system

10⁻⁵ mol/L的体系中,常见离子及糖类对体系测定的相对误差控制在 5% 范围内的影响。如图 13,结 果发现 1 250 倍的柠檬酸,250 倍的乳糖,40 倍的葡 萄糖,120 倍的 PO₄³⁻、I⁻、Na⁺、K⁺,65 倍的 SO₄²⁻、 Fe³⁺、Mn²⁺,200 倍的 Ca²⁺、Mg²⁺对体系几乎没有干 扰,故本方法检测胆固醇具有较好的选择性。

3.3.6 标准曲线

按照实验方法,在最佳实验条件下测定 H₂O₂ 和胆固醇,结果如图 14 所示。从图 14(a)发现体 系 $(F_0 - F)/F_0$ 与 H₂O₂ 浓度在 $1.0 \times 10^{-5} \sim 1.0 \times 10^{-6}$ mol/L 范围内呈良好的线性关系,图 14(b)显示线性方程为 $(F_0 - F)/F_0 = 1.26 \times 10^4 c + 6.16 \times 10^{-4}, r$ 为 0.994 7,检出限 $(3S_0/S)$ 达到 7.2 × 10⁻⁷ mol/L;图 14(c)中体系 $(F_0 - F)/F_0$ 与胆固醇浓度在 $3.0 \times 10^{-5} \sim 9.0 \times 10^{-7}$ mol/L 范围内呈良好的线性关系,图 14(d)显示线性方程为 $(F_0 - F)/F_0 = 1.38 \times 10^4 c + 0.04, r$ 为 0.992 4,检出限为 6.8×10^{-7} mol/L₀



图 14 H₂O₂ 浓度的荧光光谱(a)和线性关系(b);胆固醇浓度的荧光光谱(c)和线性关系(d)。

Fig. 14 Fluorescence spectra(a) and linear relationship(b) for H₂O₂ concentration. Fluorescence spectra(c) and linear relationship(d) for cholesterol concentration.

3.4 样品检测及回收率

为考察过氧化氢体系的实用性,以延河水为 模拟水样经过滤处理之后,在最佳实验条件下进 行测试并做加标回收实验。结果如表 3 所示, H₂O₂ 的回收率在 98.55% ~105.4%,表明该体 系可用于实际样品的检测。

Sample	Determinated/ (mg • 100g ⁻¹)	Added/ $(10^{-4} \text{ mg} \cdot \text{L}^{-1})$	Recycling amount/ $(10^{-4} \text{ mg} \cdot \text{L}^{-1})$	Recovery/%	RSD/%
1	0	1.36	1.29	105.4	2.1
2	0	2.72	2.76	98.55	1.7
3	0	3.40	3.35	101.5	1.5

表 3 延河水中过氧化氢的加标回收实验(n=3) Tab.3 Standard addition and recovery experiment of H₂O₂ in Yan He River samples(n=3)

将超市购买的伊利纯牛奶分别从3袋中取 5.00 mL于离心管中,加入25 mL(乙腈:水=84: 16)提取液,漩涡混匀1.0 min,振荡2~3次并超 声提取 20 min,取出于 10 000 r/min 离心机上离 心 5 min,分别取上清液 10 μL 在最佳实验条件下 进行测试,并进行加标回收实验。结果如表 4 所

Tab. 4 Standard addition and recovery experiment of cholesterol in milk samples $(n = 3)$						
Sample	Determinated/ (mg • 100g ⁻¹)	Added/ (10 ⁻³ mg • L ⁻¹)	Recycling amount∕ (10 ⁻³ mg ⋅ L ⁻¹)	Recovery/%	RSD/%	
1	14.48	1.93	1.99	103.0	2.0	
2	15.83	1.16	1.22	98.00	0.7	
3	14.77	0.39	0.44	102.0	3.8	

表4 牛奶样品中胆固醇的加标回收实验(n=3)

1.1... . c 1 1 1.

示,该方法检测牛奶中胆固醇总含量平均值为15.03 mg/100 g, 与刘等^[19]采用 CuNCs 比色法检测牛奶 中胆固醇含量平均值 13.46 mg/100 g 结果相近。该 方法对实际样品的检测回收率为98.00%~103.0%,

表 5 不同牛奶中胆固醇检测方法的比较

Tab. 5 Comparison of cholesterol detection methods in different milk

Test method	Check-out range∕ (µmol • L ⁻¹)	Detection limit/ (µmol·L ⁻¹)	Reference	
荧光光度法	10 ~ 360	1.57	[20]	
比色法	2 ~ 200	0.76	[21]	
HPLC	5 ~ 20	5.00	[22]	
伏安法	10 ~ 5 000	4.30	[23]	
荧光光度法	0.9~90	0.68	本文	

RSD≤3.8%,结果满意。与文献方法比较,如表 5,在低浓度范围内灵敏度更高。

结 4 论

本研究引入金属源,通过水热法一步合成了 具有良好稳定性和高荧光强度的 Zn-CQDs。基于 Cu²⁺与H,O,构成类芬顿体系产生羟基自由基可 进一步猝灭 Zn-CQDs 荧光强度,建立了类 Fenton 体系的 Zn-CQDs 荧光探针用于 H₂O₂ 和有 H₂O₂ 生成的反应代谢物的测定。该方法用于牛奶中胆 固醇的测定,具有较好的实用价值。

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.20210257.

参 老 文 献:

- [1] LIN L P, LUO Y X, TSAI P, et al. Metal ions doped carbon quantum dots: synthesis, physicochemical properties, and their applications [J]. TrAC Trends Anal. Chem., 2018, 103:87-101.
- [2] ZHU C, YANG S W, SUN J, et al. Deep ultraviolet emission photoluminescence and high luminescence efficiency of ferric passivated graphene quantum dots: strong negative inductive effect of Fe [J]. Synth. Met., 2015, 209:468-472.
- [3] LIN X, XU D, ZHAO R, et al. Highly efficient photocatalytic activity of g-C₃N₄ quantum dots (CNQDs)/Ag/Bi, MoO₆ nanoheterostructure under visible light [J]. Sep. Purif. Technol., 2017, 178:163-168.
- [4] WANG L, WANG Y T, SUN X F, et al. Versatile self-assembly and biosensing applications of DNA and carbon quantum dots coordinated cerium ions [J]. Chem-Eur. J., 2017,23(43):10413-10422.
- [5] MENG A L, XU Q H, ZHAO K, et al. A highly selective and sensitive "on-off-on" fluorescent probe for detecting Hg(II) based on Au/N-doped carbon quantum dots [J]. Sens. Actuators B: Chem., 2018,255:657-665.
- [6] ZHUO S J, GAO L L, ZHANG P, et al. Living cell imaging and sensing of hydrogen sulfide using high-efficiency fluorescent Cu-doped carbon quantum dots [J]. New J. Chem., 2018, 42(24): 19659-19664.
- [7] DING H, YU S B, WEI J S, et al. Full-color light-emitting carbon dots with a surface-state-controlled luminescence mechanism [J]. ACS Nano, 2016, 10(1):484-491.
- [8] XU Q, SU R G, CHEN Y S, et al. Metal charge transfer doped carbon dots with reversibly switchable, ultra-high quantum yield photoluminescence [J]. ACS Appl. Nano Mater., 2018,1(4):1886-1893.
- [9] YUE L L, LI H L, SUN Q, et al. Red-emissive ruthenium-containing carbon dots for bioimaging and photodynamic cancer therapy [J]. ACS Appl. Nano Mater., 2020,3(1):869-876.

- [10] WEI J F, QIANG L, REN J, et al. Fluorescence turn-off detection of hydrogen peroxide and glucose directly using carbon nanodots as probes [J]. Anal. Methods, 2014,6(6):1922-1927.
- [11] LIU J W, LUO Y, WANG Y M, et al. Graphitic carbon nitride nanosheets-based ratiometric fluorescent probe for highly sensitive detection of H,O, and glucose [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2016,8(49):33439-33445.
- [12] QIAN Z S, SHAN X Y, CHAI L J, et al. Si-doped carbon quantum dots: a facile and general preparation strategy, bioimaging application, and multifunctional sensor [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2014,6(9):6797-6805.
- [13] 满华盛,吕霞敏,黄建颖. 壳聚糖基碳量子点的制备、表征及其对过氧化氢的荧光检测研究 [J]. 核农学报, 2021, 35(5):1147-1153.
 MANH S,LYU X M, HUANG J Y. Preparation and characterization of chitosan-based carbon dots and its application in hy-
- drogen peroxide analysis [J]. J. Nucl. Agric. Sci., 2021,35(5):1147-1153. (in Chinese) [14] 王令臣,洪诚毅,黄志勇. 基于氯化血红素模拟酶活性的荧光分析法检测牛奶中胆固醇含量 [J]. 中国食品学报, 2021,21(5):363-368.

WANG L C, HONG C Y, HUANG Z Y. Fluorescence detection of cholesterol in milk based on hemin as peroxidase mimetic [J]. J. Chin. Inst. Food Sci. Technol., 2021,21(5):363-368. (in Chinese)

[15] 孙雪花,张锦婷,郝都婷,等. 基于 Ag*修饰氮掺杂碳量子点用于组氨酸的荧光开启检测 [J]. 分析试验室, 2021, 40(4):399-403.

SUN X H, ZHANG J T, HAO D T, et al. Determination of histidine by a signal-on strategy based on Ag⁺ modified N-doped carbon quantum dots [J]. Chin. J. Anal. Lab., 2021,40(4):399-403. (in Chinese)

[16] 占霞飞,唐建设,吴军,等. 硅掺杂碳量子点荧光猝灭法测定水样中铜(Ⅱ)[J]. 分析测试学报, 2016,35(11):
 1461-1465.
 ZHAN X F, TANG J S, WU J, et al. Determination of copper ions in water samples by silicon doped carbon quantum dots

[J]. J. Instr. Anal., 2016,35(11):1461-1465. (in Chinese)

- [17] 任瑞妮,付柯,冯巩,等. 分光光度法测定羟基自由基捕获剂的研究进展 [J]. 安徽化工, 2014,40(3):19-21.
 REN R N,FU K,FENG G, et al. Research progress of spectrophotometric method to determine the hydroxyl free radical scavenger [J]. Anhui Chem. Ind., 2014,40(3):19-21. (in Chinese)
- [18] 古桃. 铜系催化剂类芬顿氧化法处理染料废水的研究 [D]. 郑州:郑州大学, 2018.
 GU T. Study on the Fenton-like Oxidation of Dye Wastewater with Copper Based Catalysts [D]. Zhengzhou: Zhengzhou University, 2018. (in Chinese)
- [19] 刘迪,尚华. 基于铜纳米团簇的纳米探针比色法检测牛奶中胆固醇含量 [J]. 食品科学, 2014,35(12):143-147.
 LIU D,SHANG H. Copper nanoclusters-based nanoprobes for colorimetric detection of cholesterol in milk [J]. Food Sci., 2014,35(12):143-147. (in Chinese)
- [20] GORASSINI A, VERARDO G, FREGOLENT S C, et al. Rapid determination of cholesterol oxidation products in milk powder based products by reversed phase SPE and HPLC-APCI-MS/MS [J]. Food Chem., 2017,230:604-610.
- [21] LIN T R, ZHONG L S, CHEN H, et al. A sensitive colorimetric assay for cholesterol based on the peroxidase-like activity of MoS₂ nanosheets [J]. Microchim. Acta, 2017, 184(4):1233-1237.
- [22] ZHU L, XU L L, TAN L, et al. Direct electrochemistry of cholesterol oxidase immobilized on gold nanoparticles-decorated multiwalled carbon nanotubes and cholesterol sensing [J]. Talanta, 2013, 106:192-199.
- [23] CHANG H C, HO J A A. Gold nanocluster-assisted fluorescent detection for hydrogen peroxide and cholesterol based on the inner filter effect of gold nanoparticles [J]. Anal. Chem., 2015,87(20):10362-10367.



孙雪花(1975 -),女,陕西延安人, 硕士,副教授,硕士研究生导师, 2010年于延安大学获得硕士学位, 主要从事光谱分析方面的研究。 E-mail: happyxh908080@163.com