硒化镉量子点偶联羟基磷灰石荧光谱的温度特性

陈振官^{1,2,3}, 王锦添^{1,3}, 陈娜^{1,2,3}*, 刘书朋^{1,3}, 王廷云^{1,2,3}

¹特种光纤与光接入网重点实验室,上海 200444;

²上海先进通信与数据科学研究院,上海 200444;

³上海大学,上海 200444

摘要为了探究羟基磷灰石(HAP)纳米颗粒与硒化镉量子点(CdSe QD)的共轭物 HAP-QD 作为生物纳米温度探针的可能性,将 CdSe QD 与 HAP 纳米颗粒进行化学偶联,得到 HAP-QD 共轭物,并研究了 HAP-QD 荧光谱的温度特性。首先用硅烷偶联剂 KH550 对 HAP 表面进行氨基修饰;然后在偶联活化剂的作用下将表面修饰有羧基的 CdSe QD 与表面修饰有氨基的 HAP 进行共价偶联,得到 HAP-QD 共轭物;最后测量了 298~318 K 温度范围内 CdSe QD 和 HAP-QD 的荧光谱。实验结果表明,HAP-QD 的荧光谱峰位随温度的升高会出现红移,且具有良好的线性关系。 关键词 光学传感;生物纳米温度探针;共价偶联;硒化镉量子点;羟基磷灰石;荧光温度测量 中图分类号 O433.1 文献标志码 A doi: 10.3788/CJL202047.1006002

Temperature Characteristics of Fluorescence Spectra of Cadmium Selenide Quantum Dots Coupled with Hydroxyapatite

Chen Zhenyi^{1,2,3}, Wang Jintian^{1,3}, Chen Na^{1,2,3*}, Liu Shupeng^{1,3}, Wang Tingyun^{1,2,3}

¹Key Laboratory of Specialty Fiber Optics and Optical Access Networks, Shanghai 200444, China;
²Shanghai Institute for Advanced Communication and Data Science, Shanghai 200444, China;
³Shanghai University, Shanghai 200444, China

Abstract In order to study the possibility of the HAP-QD conjugate of hydroxyapatite (HAP) nanoparticles and cadmium selenide quantum dots (CdSe QD) as a biological nano-temperature probe, HAP nanoparticles are chemically coupled with CdSe QD to obtain HAP-QD conjugate, and further study the temperature characteristics of HAP-QD fluorescence spectrum. First, the surface of HAP is modified by silane coupling agent KH550. Then, under the action of coupling activator, the CdSe QD with a carboxyl group modified on the surface and HAP with an amino group modified on the surface are covalently coupled to obtain a HAP-QD conjugate. Finally, the fluorescence spectra of CdSe QD and HAP-QD are measured at the temperature range of 298–318 K. The experimental results show that the fluorescence peak position of HAP-QD demonstrates a redshift and has a good linear relationship with the increase of temperature.

Key words optical sensing; biological nano-temperature probe; covalent coupling; cadmium selenide quantum dots; hydroxyapatite; fluorescence temperature measurement

OCIS codes 280.4788; 300.6280; 280.6780; 120.6780

1引言

温度是细胞内活动最重要和最基本的参数之一,细胞内的温度可以提供细胞的健康状态信息。 研究表明,肿瘤组织比非肿瘤组织会表现出更高的 新陈代谢,从而产生更多的热量,因此,高代谢通常 被认为是癌细胞的标志之一^[1]。通过微量量热法的 研究表明,肿瘤组织的恶性程度与产热量之间存在 很好的相关性^[2]。其他人类疾病,如线粒体综合征, 也会表现出异常的代谢^[3]。因此,对细胞温度的测

* E-mail: na. chen@shu. edu. cn

收稿日期: 2020-04-13; 修回日期: 2020-05-05; 录用日期: 2020-05-22

基金项目:国家自然科学基金(61575120,61475095)、上海大学特种光纤与光接入网重点实验室开放项目(SKLSFO2018-05)、高等学校学科创新引智计划(D20031)

量可以帮助诊断或分析细胞癌变的过程,具有重要的研究意义。

量子点(QD)具有尺寸小、光稳定性显著等特 点,且其荧光谱具有温度依赖性[4-8],是一种重要的 细胞荧光测温探针^[9-13]。处于细胞环境中的硒化镉 量子点(CdSe QD)被氧化后会在细胞内释放出 Cd²⁺,而细胞中游离的Cd²⁺会与细胞内蛋白质上的 巯基相结合,对活细胞产生毒性^[14]。为了降低 QD 的生物毒性,提高其生物相容性,将 QD 与生物纳米 材料羟基磷灰石(HAP)进行共价偶联,形成 HAP-QD 共轭物。HAP 具有突出的离子交换能力,对 镉、铅等有毒离子具有很强的吸附性[15-18],从而减少 游离在细胞内的 Cd²⁺,降低 QD 的毒性。将 HAP 与 QD 偶联后还可以提高 QD 的牛物相容性^[19-20], 原因是 HAP 具有很强的生物相容性。其次, HAP 具有疏松多孔的结构,可作为医学诊断和治疗的纳 米载体被用于组织工程^[21]、药物和基因递送^[22-23]。 因此,结合 CdSe QD 荧光谱具有温度依赖性的特 点,HAP-QD 有望成为一种具有温度探测及药物递 送功能的生物探针。

本文利用化学共价偶联法,将 CdSe QD 与纳米 HAP 进行共价偶联得到 HAP-QD 共轭物,并对 HAP-QD 荧光谱的温度特性进行研究,探究其作为 纳米温度探针的可能性。

2 实验装置

为了研究 CdSe QD 和 HAP-QD 荧光谱的温度 特性,搭建了荧光谱温度标定实验装置,如图 1 所 示。该装置主要包括激发光源、用于保持温度的温 控加热板、用于检测温度的热电偶、用于将激发光聚 焦在样品上并收集样品荧光信号的物镜以及用于成 像的光谱仪和 CCD。

在温度标定过程中,将样品放置在温控加热板上,调节温控板的温度,使样品处于不同的温度环境下,实际温度由热电偶直接测得。波长为 532 nm 的激发光通过二向色镜后,由显微物镜聚焦并照射 在样品上,被激发的样品荧光信号经过显微物镜收 集,再通过二向色镜、反射镜被收集到光谱仪中,最 后通过计算机控制与分析系统绘制出相应的荧光谱 曲线。



Fig. 1 Experimental system for temperature calibration of fluorescence spectrum

3 实验结果与讨论

3.1 HAP-QD 的制备

HAP的分子式为 Ca₁₀(PO₄)₆(OH)₂,是一种 用途广泛的纳米生物材料,一般呈针状结晶,长度为 20~40 nm,厚度为1.5~3 nm。采用化学共价偶联 法制备 HAP-QD 共轭物的过程分为两步,第一步是 对纳米 HAP 表面进行氨基修饰^[24],第二步是使 HAP 表面的氨基与 CdSe QD 表面的羧基进行共价 偶联反应,形成 HAP-QD 共轭物。

纳米 HAP 表面的氨基由硅烷偶联剂 KH550 提 供,KH550 的分子式为 NH₂ (CH₂)₃Si(OC₂H₅)₃,可 溶于有机溶剂和水,且在水中会发生水解,是一种具 有特殊结构的低分子有机硅化合物,通式为 RSiX₃。 其中,R 为与聚合物分子有亲和力或反应能力的活性 官能团,如丙氨基,X 为能水解的烷氧基。

使用 KH550 对 HAP 进行氨基修饰时,主要涉及 KH550 的水解反应以及水解形成的硅醇与 HAP 的脱水反应,可表示为

 $NH_{2}(CH_{2})_{3}Si(OC_{2}H_{5})_{3} + 3H_{2}O = NH_{2}(CH_{2})_{3}Si(OH)_{3} + 3C_{2}H_{5}OH,$ (1) $2NH_{2}(CH_{2})_{3}Si(OH)_{3} + 3Ca_{10}(PO_{4})_{6}(OH)_{2} = [Ca_{10}(PO_{4})_{6}]_{3}[NH_{2}(CH_{2})_{3}Si(O)_{3}]_{2} + 6H_{2}O_{*}$ (2)

KH550一端的烷氧基遇水发生水解形成硅醇, 硅醇与 HAP 颗粒表面上的羟基会发生脱水缩合反 应形成氢键,最终得到表面修饰有氨基的 HAP (HAP—NH₂),反应过程如图 2 所示。



图 2 KH550 修饰 HAP 的示意图 Fig. 2 Schematic diagram of KH550 modified HAP

配置体积分数为90%的乙醇溶液,并加入硅烷 偶联剂 KH550,静置水解30 min。然后,加入纳米 HAP 并进行超声处理,使其均匀分散在溶液中,在 温度为60℃时搅拌3h使其充分反应。最后,经过 反复过滤、清洗、干燥处理得到 HAP—NH₂。

为了验证氨基是否成功修饰到纳米 HAP 表面,分别对 HAP、HAP—NH₂和 KH550 样品进行 拉曼光谱分析,检测结果如图 3 所示。可以发现,在 HAP 的拉曼光谱中主要有五个特征拉曼峰,其中, 432 cm⁻¹和593 cm⁻¹特征峰归属于 PO₄³⁻的弯曲振 动,964 cm⁻¹和1049 cm⁻¹特征峰归属于 PO₄³⁻的伸 缩振动,3573 cm⁻¹特征峰归属于 OH⁻的伸缩振动。 相比 HAP 的拉曼光谱,HAP—NH₂的拉曼光谱在 2930 cm⁻¹附近明显多出一个拉曼峰位,该峰位可对 应 KH550 在 2888,2931,2978 cm⁻¹处的多个烷基, 这表明反应后 KH550 与 HAP 共价缩合在一起。



图 3 HAP、HAP—NH₂、KH550 的拉曼光谱



除了检测拉曼光谱外,还对 HAP—NH₂ 样品进 行了 X 射线光电子能谱(XPS)元素分析,检测结果如 图 4 所示。可以发现,HAP—NH₂ 样品中除了 HAP 本身含有的 Ca、P 和 O 元素外,还出现了微量的 Si 元 素和 N 元素,这表明 HAP 与 KH550 共价缩合反应 成功,形成了[Ca₁₀(PO₄)₆]₃[NH₂(CH₂)₃Si(O)₃]₂, 即 HAP 表面有氨基修饰的 HAP—NH₂。

成功制备 HAP—NH₂ 后,可经偶联活化剂 EDC 和 NHS 的活化作用,将 HAP—NH₂ 与表面修饰有羧 基的 CdSe QD 进行共价偶联反应,以制备 HAP-QD 共 轭物。实验使用的 CdSe QD 为 Life Technologies 公司 生产的 Qtracker © 655,该产品被广泛应用于细胞内



的荧光成像研究。CdSe QD 呈直径为 3~6 nm 的椭

球状,且表面修饰有一种定制的靶向肽(包含大量羧基),可直接将其与表面修饰有氨基的 HAP 进行偶联反应。CdSe QD 的荧光激发波段范围为 405 ~ 615 nm,荧光发射波长在 655 nm 附近,该荧光波段可以很好地避免生物体内自发荧光的干扰。

首先,配置 pH=7.4 的磷酸盐缓冲液,并加入 CdSe QD。然后,向缓冲液中加入偶联活化剂 EDC/NHS,对 CdSe QD表面的羧基进行 20 min 的 活化处理。最后,加入过量的 HAP—NH₂ 反应 12 h。反应完成后,对最终的反应产物进行清洗过 滤,以去除可溶反应产物。通过超声处理将过量而 未偶联的 CdSe QD、HAP—NH。以及偶联成功的 HAP-QD 分散在缓冲液中,然后通过合适转速的离 心处理将 HAP—NH。与 HAP-QD 分离,以获得 HAP-QD 共轭物。整个反应过程如图 5 所示,在羧 基与氨基的偶联反应中,EDC 与羧基反应形成可以 与氨基反应的中间体,加入 NHS 后可以稳定中间 体,从而提高 EDC 介导的偶联反应效率。



图 5 HAP与 QD 的偶联反应示意图



3.2 HAP-QD 和 CdSe QD 荧光谱的温度特性

制备出 HAP-QD 样品后,通过图 1 所示的温度 标定装置,分别对 CdSe QD 和 HAP-QD 样品荧光 谱的温度特性进行分析研究。用微量移液枪移取微 量 CdSe QD 到载玻片上,通过温控加热板加热载玻 片,在温度为 298~318 K 范围内,经波长为 532 nm 的激光激发,可获得 CdSe QD 的荧光谱。在温度分 别为 298.05,302.65,306.85,310.95,315.35 K 时 测得的 CdSe QD 荧光谱如图 6(a)所示,可以发现, 荧光谱的峰位随温度的升高发生了红移,且其峰位 强度不断下降。

为了更全面地反映 CdSe QD 荧光谱与温度的 关系,从不同温度下的荧光谱中提取峰位波长、荧光 峰值强度以及荧光谱的半峰全宽(FWHM),并将其 与对应的温度进行拟合,得到荧光谱峰位波长、荧光 峰值强度及荧光谱 FWHM 与温度的关系,如 图 6(b)~图 6(d)所示。可以发现,在温度为 298~ 318 K 范围内,随着温度的升高,CdSe QD 荧光谱的 整体变化趋势为荧光峰位红移、荧光峰值强度下降、 荧光谱 FWHM 出现展宽。选择与温度线性关系最 好且受激发光强度影响最小的荧光峰位进行温度标 定,标定结果可表示为

w = 612.36 + 0.14T, 298 K < T < 318 K,

(3)

式中,w为荧光峰位波长,单位为 nm,T 为温度,单

位为 K,可用最终标定结果的斜率表示该 CdSe QD 的热灵敏度系数。可以发现,CdSe QD 的温度灵敏 度为 0.14 nm/K,可作为一种纳米尺度的热学传感 器用于纳米区域的温度测量。

QD 荧光谱的温度特性已经得到了广泛研究^[25-27],QD 荧光峰位的移动与其带隙变化密切相关,Varshni 公式可以反映半导体带隙随温度变化的规律,可表示为

$$E_{g}(T) = E_{g0} - \frac{\alpha T^{2}}{T+\beta}, \qquad (4)$$

式中, $E_g(T)$ 为半导体的带隙, E_{g0} 为半导体在温度 为0K时的带隙,系数 α 为半导体带隙随温度变化 的线性位移, β 的值接近材料的德拜温度。根据 图 6(a)中 CdSe QD 荧光谱的测量数据,经数值拟 合优化求解,得到 $\alpha = (4.1 \pm 0.3) \times 10^{-4}$ eV/K, $\beta =$ (155±37)K。将系数 α,β 带入 Varshni 公式就能 确定 CdSe QD 的带隙随温度的变化情况,结果如 图 7 所示。可以发现,拟合结果与实验数据基本吻 合,CdSe QD 的带隙随温度的升高呈线性下降趋 势,其斜率为-0.3764 meV/K。相比 CdSe 体块材 料($\alpha = 3.7 \times 10^{-4}$ eV/K, $\beta = 150$ K)^[25]以及 Cheng 等^[26]在温度为 300~373 K 范围内研究的 CdSe/ ZnS QD[$\alpha = (2.0 \pm 0.3) \times 10^{-4}$ eV/K, $\beta = (200 \pm$ 30) K],实验中 CdSe QD 的 α 偏大,而 β 与 CdSe 体块材料相近,这表明实验中的CdSeQD热敏性较



图 6 CdSe QD 荧光谱与温度的关系。(a)不同温度下的 CdSe QD 荧光谱;(b)荧光谱峰位与温度的关系; (c)荧光谱峰值强度与温度的关系;(d)荧光谱 FWHM 与温度的关系

Fig. 6 Relationship between CdSe QD fluorescence spectrum and temperature. (a) Fluorescence spectra of CdSe QD at different temperatures; (b) relationship between peak position of fluorescence spectrum and temperature; (c) relationship between peak intensity of fluorescence spectrum and temperature; (d) relationship between the FWHM of fluorescence spectrum and temperature





强,适合作为纳米温度探针。实际中,造成 CdSe QD 热敏性测定结果不同的原因包括 CdSe QD 的 尺寸、外层包覆结构以及对 CdSe QD 进行温度特性 研究时的温度范围不同。在固定较窄的温度范围 内,QD 的荧光峰位会随温度的升高呈线性且明显 的红移,不断扩大温度范围,QD 的荧光峰位与温度 可能失去线性关系,从而影响 QD 的总体温度灵敏 度。此外,CdSe QD 的团簇也会影响其荧光的温度 特性。Li 等^[9]研究了单个 CdSe QD 荧光谱的温度 特性,发现在 298~318 K 的温度范围内,其温度灵 敏度为 0.105 nm/K,且荧光峰位与温度具有良好的线性关系。Biju 等^[27]的研究表明,CdSe QD 形成 平均直径约为 27 nm 的团簇后,在 298~353 K 的 温度范围内产生可逆且稳定的荧光峰位变化约为 10 nm,温度灵敏度约为 0.18 nm/K,原因是单个团 簇内激发态下 QD 之间的偶极-偶极相互作用具有 可逆性。

用微量移液枪将 HAP-QD 样品移到载玻片上, 在 温 度 为 298.55, 303.35, 307.65, 311.55, 316.25 K 时,经波长为 532 nm 的激光激发,测得的 荧光谱如图 8(a)所示。可以发现,与 CdSe QD 相 比,HAP-QD 的荧光谱谱型发生了明显变化,不再 是标准的高斯谱。随着温度的升高,仍存在荧光谱 峰位的红移以及荧光谱峰值强度下降的现象。相比 CdSe QD,HAP-QD 的荧光峰值强度下降更明显, 原因是除了由温度升高引起的荧光强度下降外,疏 松多孔的 HAP 在周围温度上升后会发生热膨胀, 导致整个 HAP-QD 样品越来越远离激发光的聚焦 位置,在一定程度上阻碍了激发光照射到 QD 上。 提取不同温度下 HAP-QD 荧光谱的峰位波长、荧光 强度以及 FWHM,并将与其对应的温度进行数学 拟合,得到的结果如图 8(b)~图 8(d)所示。可以发 现,在温度为298~318 K 范围内,随着温度的升高, HAP-QD 的荧光峰位出现红移、荧光峰值强度出现 下降、荧光谱的 FWHM 出现展宽,这与 CdSe QD 荧光谱表现出的温度特性在整体趋势上是一致的。 选择荧光峰位与温度进行标定,标定结果可表示为



图 8 HAP-QD 荧光谱与温度的关系。(a)不同温度下的 HAP-QD 荧光谱;(b)荧光谱峰位与温度的关系; (c)荧光谱峰值强度与温度的关系;(d)荧光谱 FWHM 与温度的关系

Fig. 8 Relationship between HAP-QD fluorescence spectrum and temperature. (a) Fluorescence spectra of HAP-QD at different temperatures; (b) relationship between peak position of fluorescence spectrum and temperature; (c) relationship between peak intensity of fluorescence spectrum and temperature; (d) relationship between the FWHM of fluorescence spectrum and temperature

按照相同的方式经数值拟合得到 HAP-QD 在 Varshni 公式中的 $\alpha = (3.4 \pm 0.3) \times 10^{-4}$ eV/K, $\beta = (149 \pm 27)$ K,代入 Varshni 公式,得到的结果如 图 9 所示。可以发现,实验数据与拟合结果基本吻 合,HAP-QD 的带隙随温度的升高呈线性下降趋 势,其斜率为-0.3107 meV/K。相比未偶联 HAP





Fig. 9 Relationship between the bandgap of HAP-QD and temperature

的 CdSe QD, HAP-QD 的 α 有所减小,这表明温度 对 HAP-QD 导带底部和价带顶部之间能量差的影 响减弱,导致其热敏性降低,与实验得出的结果一 致。造成其热敏性降低的主要原因是 HAP 材料具 有较强的隔热性能^[28-29]。总体来看, HAP-QD 共轭 物可作为一种具有生物相容性的纳米温度探针。

 $w = 620.93 + 0.09T,298 \text{ K} < T < 318 \text{ K}_{\circ}$ (5)

斜率为 0.09 nm/K,与 CdSe QD 相比有所减小,这

表明 CdSe QD 与 HAP 共价偶联后, HAP-QD 共轭

物的温度灵敏度会下降。

综上所述,HAP-QD 荧光谱峰位随温度变化的

4 结 论

采用化学共价偶联法,将 CdSe QD 与纳米 HAP 进行共价偶联,制备了 HAP-QD 共轭物。通过搭建 的温度标定实验系统,在细胞正常生理温度范围内 (298~318 K)分别测得 CdSe QD 和 HAP-QD 共轭物 的荧光谱。实验结果表明,随着温度的升高,两者均 出现荧光峰位红移、荧光峰值强度下降以及荧光谱的 FWHM 展宽现象。以荧光峰位与温度进行标定,得 到 CdSe QD 的温度灵敏度为 0.14 nm/K, HAP-QD 的温度灵敏度为 0.09 nm/K。虽然相比 CdSe QD, HAP-QD的温度灵敏度有所下降,但相比其他种类的纳米温度探针,HAP-QD仍具有突出的灵敏度。 此外,结合 HAP的生物相容性以及疏松多孔的结构, HAP-QD有望成为一种具有温度探测及药物载体双 重功能的生物纳米探针。

参考文献

- [1] Hanahan D, Weinberg R A. Hallmarks of cancer: the next generation [J]. Cell, 2011, 144(5): 646-674.
- [2] Monti M, Brandt L, Ikomi-Kumm J, et al. Microcalorimetric investigation of cell metabolism in tumour cells from patients with non-Hodgkin lymphoma (NHL) [J]. Scandinavian Journal of Haematology, 1986, 36(4): 353-357.
- [3] Vafai S B, Mootha V K. Mitochondrial disorders as windows into an ancient organelle[J]. Nature, 2012, 491(7424): 374-383.
- [4] Lee J, Kotov N A. Thermometer design at the nanoscale[J]. Nano Today, 2007, 2(1): 48-51.
- [5] Walker G W, Sundar V C, Rudzinski C M, et al. Quantum-dot optical temperature probes[J]. Applied Physics Letters, 2003, 83(17): 3555-3557.
- [6] Cheng C, Deng X J. Photoluminescence lifetime of CdS_xSe_{1-x}/ZnS (core/shell) quantum dot[J]. Acta Optica Sinica, 2019, 39(8): 0830003.
 程成,邓徐俊. CdS_xSe_{1-x}/ZnS(核/売)量子点的光 致荧光寿命[J]. 光学学报, 2019, 39(8): 0830003.
- [7] Lin Y, Zhong Y, Liu H T. Modification of single photon fluorescence emission of single quantum dots with different substrates [J]. Chinese Journal of Lasers, 2018, 45(6): 0606005.
 林雨,钟莹,刘海涛.不同基片对单量子点单光子荧光发射的调控[J].中国激光,2018,45(6):

0606005. [8] Liu Z, Lin F Y, Gao M, et al. Effect of CdSe quantum dot sensitization on GaAs luminescence

quantum dot sensitization on GaAs fuminescence characteristics[J]. Chinese Journal of Lasers, 2019, 46(8): 0811002.
刘展,林逢源,高美,等. CdSe 量子点敏化对 GaAs

发光特性的影响[J]. 中国激光, 2019, 46(8): 0811002.

- [9] Li S, Zhang K, Yang J M, et al. Single quantum dots as local temperature markers[J]. Nano Letters, 2007, 7(10): 3102-3105.
- [10] Maestro L M, Rodríguez E M, Rodríguez F S, et al. CdSe quantum dots for two-photon fluorescence thermal imaging [J]. Nano Letters, 2010, 10(12): 5109-5115.
- [11] Yang J M, Yang H, Lin L W. Quantum dot nano

thermometers reveal heterogeneous local thermogenesis in living cells[J]. ACS Nano, 2011, 5 (6): 5067-5071.

- [12] del Rosal B, Carrasco E, Ren F Q, et al. Infraredemitting QDs for thermal therapy with real-time subcutaneous temperature feedback [J]. Advanced Functional Materials, 2016, 26(33): 6060-6068.
- [13] Jiang X B, Li B Q, Qu X, et al. Thermal sensing with CdTe/CdS/ZnS quantum dots in human umbilical vein endothelial cells [J]. Journal of Materials Chemistry B, 2017, 5(45): 8983-8990.
- [14] Derfus A M, Chan W C W, Bhatia S N. Probing the cytotoxicity of semiconductor quantum dots[J]. Nano Letters, 2004, 4(1): 11-18.
- [15] Huang Y F, Qiu W W, Yu Z H, et al. Toxic effect of cadmium adsorbed by different sizes of nanohydroxyapatite on the growth of rice seedlings [J]. Environmental Toxicology and Pharmacology, 2017, 52: 1-7.
- [16] Choi S, Jeong Y. The removal of heavy metals in aqueous solution by hydroxyapatite/cellulose composite[J]. Fibers and Polymers, 2008, 9(3): 267-270.
- [17] Foroughi M R, Zarei M. Synthesis of hydroxyapatite nanoparticles for the removal of Pb(II) and Cd(II) from industrial wastewaters [J]. Research on Chemical Intermediates, 2015, 41(6): 4009-4019.
- [18] Li H Y, Guo X S, Ye X X. Screening hydroxyapatite for cadmium and lead immobilization in aqueous solution and contaminated soil: the role of surface area [J]. Journal of Environmental Sciences, 2017, 52: 141-150.
- [19] Zhou R H, Li M, Wang S L, et al. Low-toxic Mndoped ZnSe @ ZnS quantum dots conjugated with nano-hydroxyapatite for cell imaging [J]. Nanoscale, 2014, 6(23): 14319-14325.
- [20] Zeng S L, Zhou R H, Zheng X K, et al. Monodispersed Ba²⁺-doped nano-hydroxyapatite conjugated with near-infrared Cu-doped CdS quantum dots for CT/fluorescence bimodal targeting cell imaging [J]. Microchemical Journal, 2017, 134: 41-48.
- [21] Hails L A, Babister J C, Inglis S, et al. Inhibition of hydroxyapatite nanoparticle-induced osteogenic activity in skeletal cells by adsorption of serum proteins[J]. Small, 2010, 6(18): 1986-1991.
- [22] Yang P P, Quan Z W, Li C X, et al. Bioactive, luminescent and mesoporous europium-doped hydroxyapatite as a drug carrier [J]. Biomaterials, 2008, 29(32): 4341-4347.
- [23] Wu G J, Zhou L Z, Wang K W, et al. Hydroxylapatite nanorods: an efficient and promising

carrier for gene transfection [J]. Journal of Colloid and Interface Science, 2010, 345(2): 427-432.

- [24] Wei J C, Liu A X, Chen L, et al. The surface modification of hydroxyapatite nanoparticles by the ring opening polymerization of γ-benzyl-L-glutamate N-carboxyanhydride[J]. Macromolecular Bioscience, 2009, 9(7): 631-638.
- [25] Al Salman A, Tortschanoff A, Mohamed M B, et al. Temperature effects on the spectral properties of colloidal CdSe nanodots, nanorods, and tetrapods
 [J]. Applied Physics Letters, 2007, 90(9): 093104.
- [26] Cheng C, Yan H Z. Bandgap of the core-shell CdSe/ ZnS nanocrystal within the temperature range 300– 373 K[J]. Physica E: Low-dimensional Systems and

Nanostructures, 2009, 41(5): 828-832.

- [27] Biju V, Makita Y, Sonoda A, et al. Temperaturesensitive photoluminescence of CdSe quantum dot clusters[J]. The Journal of Physical Chemistry. B, 2005, 109(29): 13899-13905.
- [28] Dong L Y, Zhu Y J. A new kind of fireproof, flexible, inorganic, nanocomposite paper and its application to the protection layer in flame-retardant fiber-optic cables [J]. Chemistry-A European Journal, 2017, 23(19): 4597-4604.
- [29] Lu B Q, Zhu Y J, Chen F. Highly flexible and nonflammable inorganic hydroxyapatite paper [J]. Chemistry-A European Journal, 2014, 20(5): 1242-1246.