## 基于胆红素荧光增强效应的锌离子探针特性研究

名,曹思敏,刘阳依,曹潇丹,陈 壮,闫姝君,李昊阳,陈缙泉,徐建华\*

华东师范大学精密光谱科学与技术国家重点实验室,上海 200062

摘 要 锌离子 Zn<sup>2+</sup> 对胆红素 BR 有着显著的荧光增强效应,基于该荧光特性,利用紫外可见光吸收和稳 态荧光光谱技术提出了一种 BR 作为荧光探针用于 Zn2+浓度检测的新方法, 特别是首次采用在波长 663 和 600 nm 处的稳态荧光强度比值方法系统地研究了其与锌离子浓度在 0~90 μmol·L<sup>-1</sup>范围内变化的关系, 与常用的单波长荧光强度探测方法比较,有效地避免了探针浓度变化及激发光强度变化等非目标因素的影 响。实验研究结果发现 BR 荧光探针对  $Zn^{2+}$  的识别行为在  $0\sim20~\mu\mathrm{mol} \cdot L^{-1}$ 范围内, 探针 BR 的荧光强度比 值  $I_{663 \text{ nm}}/I_{600 \text{ nm}}$ 与  $Zn^{2+}$ 的浓度之间具备线性增长关系,尤其是  $0\sim10~\mu\text{mol} \cdot L^{-1}$ 有非常好的线性关系,线性 相关系数 r=0.99987,同时  $Zn^{2+}$ 检测限为  $0.1~\mu mol \cdot L^{-1}$ 。在  $20\sim90~\mu mol \cdot L^{-1}$ 范围内,荧光强度比值  $I_{663 \text{ nm}}/I_{600 \text{ nm}}$ 趋于饱和。研究发现对实时检测人体内的  $Zn^{2+}$ 具有很好的应用前景。

关键词 胆红素; 锌离子探针; 荧光光谱技术 中图分类号: 0657.3

文献标识码: A

**DOI:** 10. 3964/j. issn. 1000-0593(2020)03-0813-04

## 引言

胆红素(Bilirubin, BR)是一种黄色的线性四吡咯,是动 物胆汁的主要色素[1],可以直接从动物胆汁中提取。研究表 明, BR 能与金属离子形成络合物, 且其络合物的光谱性质 与 BR 本身存在显著的差异。金属离子对 BR 荧光性质的影 响可以分为三种不同的情况:大多数金属离子,如 Li<sup>+</sup>,  $Ba^{2+}$  ,  $Mn^{2+}$  ,  $Fe^{3+}$  ,  $Co^{2+}$  ,  $Ni^{2+}$  ,  $Pb^{2+}$  ,  $La^{3+}$  ,  $Ce^{3+}$  All  $Zr^{4+}$ 等,对BR的荧光性质无明显影响;一些金属离子,如Cu<sup>2+</sup> 和 Hg<sup>2+</sup>,对 BR 有着显著的荧光淬灭作用;而锌离子 Zn<sup>2+</sup> 和 Cd<sup>2+</sup>则对 BR 有着显著的荧光增强作用<sup>[2]</sup>,并且 BR 对 Zn<sup>2+</sup>有着较好的选择性。

Zn<sup>2+</sup> 在生命及生产活动中具有重要作用[3-4],因此对 Zn<sup>2+</sup>的检测目前已成为最受关注的研究之一。快速、高效、 准确地检测存在于人体和生活环境中的 Zn2+,对保障人类 健康,以及医学和植物学应用上具有重要的应用价值。由于  $Zn^{2+}$ 具有稳定的  $3d^{10}$ 电子构型<sup>[5]</sup>,传统地检测方法例如:原 子吸收光谱法(AAS)[6]、滴定法[7]、电化学法[8]等并不适用 于高效检测 Zn2+。随着科学技术的发展,利用分子荧光探针 技术检测 Zn2+已经获得大量成果。这些探针分子主要包括 喹啉衍生物[9]、荧光素[10]、香豆素衍生物[11]等,它们具有高

选择性和高灵敏度等优点[12],但是,这些探针的分子量一般 较大,且合成步骤多。BR 作为荧光分子探针无需繁杂的合 成步骤,本文在 Zn2+对 BR 的荧光增强效应的基础上,通过 分析 Zn2+ 与 BR 混合后的紫外-可见光吸收和稳态荧光光谱 特征,结合双波长荧光比值法,构建了BR作为Zn2+荧光探 针的检测方法。其中,作者首次采用 BR 在波长 663 和 600 nm 处稳态荧光强度比值的方法系统地研究了 BR 与锌离子 浓度在 0~90 μmol·L<sup>-1</sup>范围内变化的关系。该方法与常用 的单波长荧光强度探测方法比较,有效地避免了探针 BR浓 度变化及激发光强度变化等非目标因素的影响,能够实现更 准确地对 Zn2+进行检测。

## 1 实验部分

#### 1.1 仪器与试剂

稳态吸收光谱数据的采集是使用紫外可见分光光度计 (TU1901,北京普析通用仪器有限责任公司)。仪器可在 190~900 nm 波长范围内进行探测,波长准确度±0.3 nm。

稳态荧光光谱采用的是 Horiba 公司生产的 FluoroMax-4型荧光光谱仪。因为不同的波长光源的发射功率不一样, 且探测器在不同波长下的探测效率也不一样, 所以我们在检 测样品的稳态荧光光谱时选用 S1c/R1c。

收稿日期: 2019-02-20, 修订日期: 2019-05-06

基金项目: 国家自然科学基金委面上项目基金(11674101, 21873030)资助

作者简介: 郑 名,1995 年生,华东师范大学精密光谱科学与技术国家重点实验室硕士研究生 e-mail: 864345429@qq. com 本研究所使用的所有化学试剂,均来源于商业购买,且未经过任何的提纯处理。二甲基亚砜(dimethyl sulfoxide, DMSO),光谱级,>99.9% GC,上海阿拉丁生化科技股份有限公司;BR,B4126-1G, $\ge98\%$ (EmM/453=60),powder,西格玛奥德里奇中国;无水乙酸锌,99.5%,国药集团化学试剂有限公司。

## 1.2 方法

用 BR 粉末和无水乙酸锌粉末分别配制 2 mmol·L<sup>-1</sup>的 BR 储备液与 2 mmol·L<sup>-1</sup>的  $Zn^{2+}$ 储备液,溶剂均为 DM-SO。准确量取 BR 溶液于不同的离心管中,分别在每一个不同的离心管中依次滴加梯度浓度的  $Zn^{2+}$ 溶液,混合均匀后,使得探针 BR 在离心管中的最终浓度为  $10~\mu$ mol·L<sup>-1</sup>, $Zn^{2+}$ 与探针 BR 的摩尔比为  $1\sim 9$  倍。

将每个离心管中的混合样品分别移取至各个石英比色皿中,使用紫外可见分光光度计,以空气为参比,进行稳态吸收光谱数据的采集;采用稳态荧光光谱仪,分别测量样品的稳态荧光光谱,激发波长为 355 nm,狭缝宽度设为 3 nm/3nm。

## 2 结果与讨论

#### 2.1 Zn2+对BR的紫外-可见吸收光谱特性的影响

室温下,BR(10  $\mu$ mol·L<sup>-1</sup>)在 DMSO 溶液中随着 Zn²+浓度增加的紫外-可见吸收变化曲线如图 1 所示。实验数据表明,探针 BR 在 455 nm 处有一个吸收峰,随着 Zn²+浓度的升高,在 455 nm 处的吸收峰强度逐渐减弱,而在 525 nm 出现新的吸收峰,并且其强度逐渐增强,证实探针 BR 与 Zn²+不断结合,形成了新的金属配合物[13]。在 355 和 475 nm 处明显的等吸收点也充分证明了探针 BR 与 Zn²+已经形成稳定的配合物。

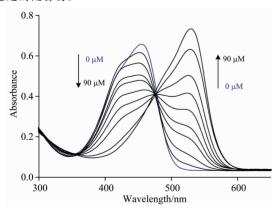


图 1 BR(10 μmol·L<sup>-1</sup>)随 Zn<sup>2+</sup>(0~90 μmol·L<sup>-1</sup>)浓度增 加的紫外-可见吸收光谱变化图

Fig. 1 UV-Visible absorbance spectra of BR (10  $\mu mol \cdot L^{-1})$  in the presence of an increasing  $Zn^{2+}$  concentration (0  $\sim\!90~\mu mol \cdot L^{-1})$ 

#### 2.2 Zn<sup>2+</sup> 对 BR 的稳态荧光光谱特性的影响

室温下,将 BR 的浓度控制为  $10 \mu mol \cdot L^{-1}$ ,向其中逐渐加入  $Zn^{2+}$ ,从 BR 的荧光发射光谱图(图 2)中可以看出,

当激发波长为 355 nm 时,探针 BR 本身在 525 nm 处的荧光强度较弱。随着  $Zn^{2+}$  浓度的逐渐增加  $(0 \sim 90 \ \mu\text{mol} \cdot L^{-1})$ , 525 nm 处荧光强度逐渐减弱。在 663 nm 处产生新的发射峰,发射峰值波长红移了 138 nm,并且其强度随着  $Zn^{2+}$  的加入逐渐增强。探针 BR 荧光增强的可能原因是在光诱导下,探针 BR 与  $Zn^{2+}$ 之间发生了电荷转移作用[14]。

图 2 是探针 BR 的稳态荧光强度随着锌离子浓度的变化关系,实验发现探针 BR 与  $Zn^{2+}$  的混合物在 600 nm 处没有吸收,如图 1 所示,而且在 600 nm 处的荧光基底强度随着加入的锌离子浓度增加只是有微小的变化。因此,我们使用比率型荧光探测方法,选择探针 BR 在发射波长 663 和 600 nm 处稳态荧光强度比值  $I_{663 \text{ nm}}/I_{600 \text{ nm}}$ ,其随  $Zn^{2+}$  浓度变化曲线图如图 3 所示。从图中可以看出,在  $0\sim20~\mu\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$  范围内, $I_{663 \text{ nm}}/I_{600 \text{ nm}}$  值随  $Zn^{2+}$  浓度变化逐渐增大,其线性相关系数为 r=0.940 87。进一步增加  $Zn^{2+}$  浓度,其荧光强度比值趋于饱和不再有明显变化,表明此时溶液中探针 BR 与  $Zn^{2+}$  的结合达到了平衡状态。另外, $Zn^{2+}$  的加入可以使探针

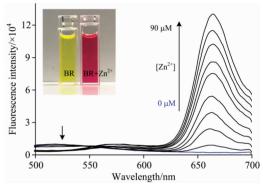


图 2 BR(10 μmol·L<sup>-1</sup>)随 Zn<sup>2+</sup> (0~90 μmol·L<sup>-1</sup>)浓度增加的荧光发射光谱变化图

Fig. 2 Fluorescence spectra of BR (10  $\mu mol$  ·  $L^{-1}$  ) in the presence of an increasing  $Zn^{2+}$  concentration (0 ~ 90  $\mu mol$  ·  $L^{-1}$ )

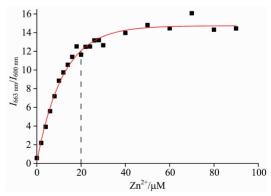


图 3 BR(10 μmol·L<sup>-1</sup>)在 663 和 600 nm 处荧光强度比随 Zn<sup>2+</sup> (0~90 μmol·L<sup>-1</sup>)浓度变化图

Fig. 3 Ratio (663 nm/600 nm) in the fluorescence intensities of BR (10  $\mu mol \cdot L^{-1}$ ) at 663 and 600 nm in the presence of an increasing  $Zn^{2+}$  concentration (0  $\sim$  90  $\mu mol \cdot L^{-1})$ 

BR 的溶液颜色由黄色变为粉红色,用肉眼即可直接观察识别过程,这种明显的颜色和荧光强度的变化,表明 BR 对 Zn<sup>2+</sup>有良好的识别作用,可以实现对 Zn<sup>2+</sup>的可视化检测。

#### 2.3 探针 BR 对 Zn2+ 的检测限

如图 4 和图 5 所示, $Zn^{2+}$  在  $0\sim10~\mu mol \cdot L^{-1}$  浓度范围内,探针 BR 在发射波长 663 和 600 nm 处发射荧光强度比值  $I_{663~nm}/I_{600~nm}$ 与  $Zn^{2+}$  的浓度之间存在非常好的线性相关。图 5 中的线性回归方程 y=0.829~23x+0.573~79,相关系数 r=0.999~87,以 10 次空白样品的发射荧光强度比值  $I_{663~nm}/I_{600~nm}$ 作为标准差,以 3 倍标准差计算 [15] 得到探针 BR 对  $Zn^{2+}$  的检测限为  $0.1~\mu mol \cdot L^{-1}$ 。这表明 BR 可以用来定量检测  $Zn^{2+}$  浓度。

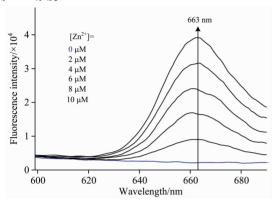


图 4 BR(10 μmol・L<sup>-1</sup>) 荧光曲线对 Zn<sup>2+</sup> 浓度的响应关系图

Fig. 4 Fluorescence spectra of BR (10  $\mu$ mol • L<sup>-1</sup>) vs Zn<sup>2+</sup> concentration

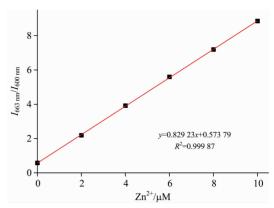


图 5 BR 在 663 和 600 nm 处的荧光强度与 Zn<sup>2+</sup> 浓度线性拟合图

Fig. 5 Linear fit curve of ratio of BR  $(10~\mu mol \cdot L^{-1})$  fluorescence intensities at 663 and 600 nm with respect to  $Zn^{2+}$  concentration

## 3 结 论

我们发现在探针 BR 的 DMSO 溶液中加入  $Zn^{2+}$  后荧光 强度显著增强,最大荧光发射波长红移了 138 nm,从 525 nm 移动到 663 nm。探针 BR 对  $Zn^{2+}$  的检测范围  $0\sim10$   $\mu$ mol· $L^{-1}$ ,检测限达到 0.1  $\mu$ mol· $L^{-1}$ ,控制 BR 用双波长荧光比值法可以被用来检测环境中的  $Zn^{2+}$  浓度,即已知 BR 浓度便可测定出  $Zn^{2+}$  浓度。同时,探针 BR 是动物体中的一种胆汁色素,没有复杂的合成步骤,且其与  $Zn^{2+}$  结合后的荧光发射峰位于生物组织的透明窗口[16],因此其对生物活体成像也具有潜在的应用前景。

#### References

- [1] Ngashangva L, Bachu V, Goswami P. J. Pharm. Biomed. Anal., 2019, 162: 272.
- [2] ZHENG Wen-jie, YANG Fang, HU Xue-wang, et al(郑文杰, 杨 芳, 胡学旺, 等). Chinese Journal of Analysis Laboratory(分析试验室), 2002, (2): 73.
- [3] Lee MC, Yu WC, Shih YH, et al. Sci. Rep., 2018, 8(1): 4772.
- 「47 Sturikova H, Krystofova O, Huska D, et al. J. Hazard. Mater., 2018, 349; 101.
- [5] Ramarao K, Rajesh Babu B, Kishore Babu B, et al. Journal of Electronic Materials, 2018, 47(5): 2997.
- [6] ZOU Feng, YUAN De-yi, GAO Chao, et al(邹 锋, 袁德义, 高 超, 等). Spectroscopy and Spectral Analysis(光谱学与光谱分析), 2014, 34(4): 1095.
- [7] Wan Q, Ahmad MF, Fairman J, et al. Structure, 2011, 19(5): 700.
- [8] Ouyang R, Zhu Z, Tatum CE, et al. J. Electroanal Chem., 2011, 656(1-2): 78.
- [9] Ponnuvel K, Kumar M, Padmini V. Sensors and Actuators, B, 2016, 227: 242.
- [10] Zhang D Y, Azrad M, Demark-Wahnefried W, et al. ACS Chemical Biology, 2015, 10(2): 385.
- [11] Xu Z, Liu X, Pan J, et al. Chem. Commun (Camb), 2012, 48(39): 4764.
- [12] Vidya B, Sivaraman G, Sumesh R V, et al. Chemistry Select, 2016, 1(13): 4024.
- [13] Wabaidur S M, Eldesoky G E, Alothman Z A. Luminescence, 2018, 33(3): 625.
- [14] Anjana R R, Anjali Devi J S, Jayasree M, et al. Mikrochim Acta, 2018, 185(1): 11.
- [15] Jayasree M, Aparna RS, Anjana RR, et al. Anal. Chim. Acta, 2018, 1031: 152.
- [16] Shcherbakova D M, Shemetov A A, Kaberniuk A A, et al. Annu. Rev. Biochem., 2015, 84: 519.

# Study on Characteristics of Zinc Ion Probe Based on Fluorescence Enhancement of Bilirubin

ZHENG Ming, CAO Si-min, LIU Yang-yi, CAO Xiao-dan, CHEN Zhuang, YAN Shu-jun, LI Hao-yang, CHEN Jin-quan, XU Jian-hua\*

State Key Laboratory of Precision Spectroscopy, East China Normal University, Shanghai 200062, China

Abstract Based on the fluorescence enhancement effect of  $Zn^{2+}$  on bilirubin (BR), this work proposes a new method for the detection of  $Zn^{2+}$  concentration, and a systematically investigation of BR as a  $Zn^{2+}$  probe by using ultraviolet-visible light absorption and steady-state fluorescence spectroscopy has been conducted. Compared with the general single-wavelength fluorescence intensity method, this new detection method eliminates the impacts of the non-target effects of factors such as concentration variation of BR and the excitation light intensity, etc., and achieves a more accurate measurement capability in  $Zn^{2+}$  detection. Especially, for the first time we adopt the BR fluorescence intensities ratio at the emission wavelengths 663 and 600 nm, and investigate the dependence between this ratio and the  $Zn^{2+}$  concentration in the range from 0 to 90  $\mu$ mol · L<sup>-1</sup>. The recognition behavior of BR probe to  $Zn^{2+}$  indicates that the BR fluorescence intensity ratio  $I_{663 \text{ nm}}/I_{600 \text{ nm}}$  increases linearly with the  $Zn^{2+}$  concentration in the range of  $0 \sim 20 \mu$ mol · L<sup>-1</sup>. In particular, in the range  $0 \sim 10 \mu$ mol · L<sup>-1</sup> of  $Zn^{2+}$  concentration, the linear correlation coefficient r is 0.999 87, which demonstrates the linear dependence, and the detection limit is 0.1  $\mu$ mol · L<sup>-1</sup>. In the  $Zn^{2+}$  concentration range from 20 to 90  $\mu$ mol · L<sup>-1</sup>, the probe BR fluorescence intensity ratio is saturated. Accordingly, there is a positive prospect of BR fluorescence in the real-time human body  $Zn^{2+}$  detection.

**Keywords** Bilirubin; Zinc probe; Fluorescence spectroscopy

(Received Feb. 20, 2019; accepted May 6, 2019)

\* Corresponding author