不同浓度掺铊碘化铯(CsI:Tl)晶体的光谱特性

吴正龙

北京师范大学分析测试中心,北京 100875

摘 要 对含有不同浓度 Tl⁺ 激活剂的 CsI: Tl 晶体进行了光吸收光谱和荧光光谱测量,以研究 CsI: Tl 的 光学吸收和发光特性。实验观察到,在紫外吸收谱中包含有三个特征结构峰 297,273 和 247 nm,高浓度 Tl⁺ 晶体的吸收结构峰比低浓度的峰明显加宽,其中 A 吸收峰 297 nm 红移 20 nm。室温下不同能量紫外光 激发的荧光带形状相同,不受 Tl⁺浓度影响。分析认为,晶体中掺杂 Tl⁺ 后晶格畸变是导致吸收峰或荧光激 发峰变化的主要原因,但对发光带峰宽和峰位影响不明显。

关键词 碘化铯晶体;闪烁体;吸收光谱;三维荧光谱 中图分类号:O482.3 文献标识码:A DOI: 10.3964/i.issn.1000-0593(2011)08-2141-03

引 言

自从 20 世纪 90 年代以来,碘化铯(CsI)晶体作为无机 闪烁体越来越受到关注^[1],已经在高能物理、核安全检测、 X 射线断层成像(XCT)、紫外光探测等领域得到了应用^[2]。 人们虽然对 CsI 晶体(包括掺铊晶体 CsI : Tl)的几个主要发 光峰有了一定的认识^[3,4],但是长期以来 CsI 晶体发光中心 来源、发光机理、辐照损伤机理等一些基本问题目前仍不是 十分清楚^[3-6]。总结以往在实验上报道的内容,CsI 晶体发光 (发光组分、峰位和形状)和吸收特性不仅与晶体的尺寸、晶 体中杂质等有关^[7-9],还与温度、光照激发条件、射线辐照剂 量等也有关系^[6,10]。对这些问题的探索仍是 CsI 晶体研究面 临的基本任务。用铊离子(Tl⁺)激活的晶体 CsI : Tl 为目前 最常见的无机闪烁晶体。本文主要在室温下比较研究了不同 激活 Tl⁺离子浓度的 CsI : Tl 晶体光吸收特性及晶体发光特 性,并进行了分析探讨。

1 实验

在实验中对多个批次的不同掺杂浓度的样品,进行了光 谱测试,本文主要报道了其中两种 CsI: Tl 晶体 bc 和 bt 的 测量结果。晶体 bt 的 Tl⁺离子浓度为 0. lat%(1 000 ppm); 晶体 bc 中混入有少量 Tl⁺,浓度约为 100 ppm。实验用的晶 体样品均切成 10 mm×10 mm×2 mm 片状,打磨抛光,并用 无水乙醇清洗晶体表面。

收稿日期: 2010-10-24,修订日期: 2011-02-27

采用 Jena SPECORD210 型分光光度计测量晶体的光学 透过率谱和吸收谱。所有荧光光谱(PL)包括激发光谱(PLE) 均采用 JY Fluorolog12 型荧光光谱仪收集,激发源为 Xe 灯。 所有光谱在室温下测量。

2 实验结果与讨论

2.1 吸收和透射特性

不同 Tl⁺ 浓度的 CsI: Tl 晶体 bc 和 bt 透射谱[图 1(a)] 表明,在可见和近红外范围内(波长大约 400~1 100 nm 范 围内)透过率在 60%以上;而在近紫外区(400~230 nm)内才 有明显的吸收。此吸收区与 Tl⁺ 有关,三个典型的吸收峰位 于 297,273 和 247 nm[见图 1(b)]。仔细分析吸收谱发现, 与晶体 bc 相比, bt 的吸收谱展宽[图 1(b)]但仍可清晰辨认 出 317 和 273 nm 吸收峰,以及 250 nm 附近出现的平台。上 述三个吸收结构分别对应于 Tl⁺ 的 A 吸收带 (Tl⁺¹S₀ → ³ P_1)、荷电转移(CT)吸收峰(I⁻5p→Tl⁺6p)和 Tl⁺诱导自陷 激子(STE)吸收峰(Tl⁺-STE 吸收峰)^[11]。对于 A 吸收带,bt 中心位置相对于 bc 向长波方向移动 20 nm,但其他吸收带的 中心位置没有变化。

2.2 发光特性

吸收谱[图 1(b)]已经表明,不同 Tl⁺ 浓度 CsI: Tl 晶体 吸收谱存在差别。为了更好地了解它们的荧光特性,对 Tl⁺ 含量不同的 CsI: Tl 晶体(bc 和 bt)进行了三维 PL 谱测量, 结果见图 2(低 Tl⁺ 浓度晶体 bc)和图 3(高 Tl⁺ 浓度晶体 bt)。 激发光波长(Ex)范围 250~360 nm,发射光波长(Em)范围

e-mail: wuzl@bnu.edu.cn

基金项目:国家自然科学基金项目(10244007)资助

作者简介:吴正龙,1963年生,北京师范大学分析测试中心副教授

 $400 \sim 700 \text{ nm}$ 。三维图清晰地表明了 CsI: Tl 晶体在 UV 激 发下得到中心位于 550 nm 处的 PL 发光带; 随 UV 激发光的 变化,在 270 和 297 nm 激发出现强度极大值。但是两种晶体 bc 和 bt 三维图的形状存在差异。



Fig 1 Typical transmission spectra and UV (190~450 nm) absorption spectra (b) of crystal CsI : Tl bc (solid line) and bt (dash line)



Fig. 2 Three-dimension fluorescence spectra and their contour schematics of the low concentration TI⁺-doped CsI : TI crystal bc

在 CsI: Tl 晶体中存在两个发光带 550 和 400 nm, 见 图 2和图 3, 分别来自 CsI: Tl 的特征峰受扰自陷激子发光 (Tl⁺-STE)和 Tl⁺ 三重弛豫态发光(简称 Tl⁺发光), 见文献 [12]。仔细比较图 2 和图 3,发现两样品的主发光带随发射 波长 Em 的变化形状类似,见图 4 曲线 3 和 4。主发光带 550 nm 的荧光激发谱中出现 2 个明显的特征峰位于 272 和 297 nm(图 4),分别与荷电转移吸收峰和 A 吸收峰相对应。be 和 bt 的荧光激发谱(图 4)变化与相应吸收谱[图 1(b)]相同,即 be 的峰较尖锐,bt 的低波长峰由 297 nm 红移至 317 nm,其 他峰位并没有变化。



Fig 3 Three-dimension fluorescence spectra and their contour schematics of the high concentration Tl⁺-doped CsI : Tl crystal bt



Fig. 4 Excitation spectra (1, 2) for Em = 550 nm emission and Photoluminescence spectra (3, 4) for Ex=272 nm UV excitation of the low Tl⁺-doped crystal bc (1, 3)and the high Tl⁺-doped crystal bt (2, 4)

其他批次的晶体 ac 和 at 重复测量的光谱(谱图略)与上述结果类似。在光谱形状上,不同晶体 PL 发光光谱相同,但吸收谱存在较大差异。

3 讨 论

结果显示,室温下 CsI: Tl 晶体中 Tl⁺浓度增加,三个 特征吸收峰(荧光激发峰)明显宽化,且其中 A 吸收峰红移。 本文吸收谱和荧光激发谱随 Tl⁺浓度变化结果与 Kawai 等^[11]观察到的 CsX: Tl(X=Cl, Br, I)晶体薄膜吸收谱随温 度变化很类似。借鉴 Kawai 等对其所观察结果的探究,本文 认为高浓度 Tl⁺掺入 CsI 晶体中,可能会使晶格发生不同程 度的畸变,缺陷增加,从而导致特征吸收峰加宽,以及 Tl⁺ 心受晶格影响导致 A 吸收峰红移,然而其他峰没有移动。本 工作中两种不同晶体的 X 射线衍射(XRD)峰(110)移动 1 分 角度(谱图略)也证实了上述分析结果。

对于 CsI: Tl 晶体发光,在可见区主要为 Tl⁺ 的单聚体 (monomer)发光中心发光^[3,4]。有报道^[7,8] 认为 CsI: Tl 晶 体,尤其是高掺杂晶体中,存在所谓的 Tl 二聚体(dimer)发 光中心,其发光能量(位于 2,79,2,37 和 2,1 eV,即 444, 523 和 590 nm)略低于单聚体(3,1,2 54 和 2,25 eV)^[3,4]。显 然,CsI: Tl 晶体的发光是复杂、多组分发光的合成宽带发 光。其中的发光组分随掺杂 Tl⁺浓度、射线辐照强度(辐照损 伤)、温度等变化,从而使晶体的宽发光带峰形也随之变化。 我们曾 经研究过 CsI: Tl 晶体的 X 射线辐射致荧光 (RL)^[10],在室温以下随温度升高主发光带宽化、中心发生 红移。在本工作中,室温下 UV 激发能量(不同吸收波长)、 晶体中 Tl⁺ 浓度,对发光带展宽和峰位无明显影响,这可能 与室温下缺陷中心之间的热激发弛豫转移^[12]有关,不同浓 度晶体中的相对发光组分并没有明显变化。

4 结 论

主要探究了不同激活离子 Tl⁺浓度的 CsI: Tl 晶体的光 谱特性。在紫外区出现明显的吸收,低浓度 Tl⁺ 晶体的吸收 结构尖锐,三个典型的峰位于 297,273 和 247 nm;而对于高 Tl⁺浓度的 CsI: Tl 晶体,这些吸收结构叠加在强吸收带 340 ~240 nm 上,然而荧光主发光带形状变化不大。荧光的激发 特性与吸收特性相同。分析认为,在晶体中掺杂 Tl⁺ 后,晶 格畸变导致吸收峰(荧光激发峰)宽化,而在室温下 UV 光激 发 CsI: Tl 晶体发光的相对发光组分无明显变化。

References

- [1] Schotanus P, Kamermans R, Dorenbos P. IEEE Transactions on Nuclear Science, 1990, 37(2): 177.
- [2] Carel W E van Eijk. Phys. Med. Biol., 2002, 47: R85.
- [3] Nagirnyi V, Zazubovich S, Zepelin V, et al. Chemical Physics Letters, 1994, 227(16): 533.
- [4] Babin V, Fabeni P, Kalder K, et al. Radiation Measurements, 1998, 29(3-4): 333.
- [5] Trefilova L N, Charkina T, Kudin A, et al. J. Lumin., 2003, 102-103: 543.
- [6] Babin V, Kalder K, Krasnikov A, et al. J. Lumin., 2002, 96: 75.
- [7] Trefilova L, Grinyov B, Alekseev V, et al. Radiation Measurements, 2007, 42: 839.
- [8] Babin V, Krasnikov A, Wieczorek H, et al. Nucl. Instr. and Meth. in phys. Res. A, 2012, 486: 486.
- [9] Pazzi G P, Nikl M, Bacci M, et al. J. Lumin., 1994, 698-61: 527.
- [10] Wu Z, Yang B, Townsend P. Nuclear Instruments and Methods in Physics Research B, 2008, 226: 4757.
- [11] Kawai T, Ichmura N, Hashimoto S. Phys. Stat. Sol. B, 2001, 227(20): 587.
- [12] Nagirnyi V, Stolovich A, Zazubovich S, et al. J Phys. Condens Matter, 1995, 7: 3637.

Comparisons of Spectral Properties of CsI : Tl Crystals with Various Tl^+ -Doped Concentrations

WU Zheng-long

Analytical and Testing Center, Beijing Normal University, Beijing 100875, China

Abstract Absorption Spectra and Photoluminescence (PL) spectra of CsI : Tl crystals with various Tl⁺-concentrations were measured for absorption and luminescent research in CsI : Tl. Their UV absorption spectra contained three peaks at 297, 273 and 247 nm. The experiments were demonstrated that the peaks in the high Tl⁺-concentration CsI : Tl crystals are broader than ones in the low Tl⁺-concentration crystals and their absorption A-peak shift by 20 nm, but their PL with UV excitations are similar. It was suggested that lattice distortions in the high Tl⁺-concentration CsI : Tl lead to the changes in absorption or fluorescence excitation peaks, but no changes in the fluorescence band widths and locations at room temperature.

Keywords Cesium Iodide crystal; Scintillator; Absorption spectrum; Three-dimension fluorescence spectrum

(Received Oct. 24, 2010; accepted Feb. 27, 2011)