

本期目录 | 下期目录 | 过刊浏览 | 高级检索

[打印本页] [关闭]

论文

硫化镉纳米粒子的合成及发光性能

彭泽平^{1,2}, 邓瑞平¹, 李哲峰^{1,2}, 张洪杰¹

1. 中国科学院长春应用化学研究所稀土资源利用国家重点实验室, 长春 130022;
2. 中国科学院研究生院, 北京 100049

摘要:

采用多元醇方法制备了硫化镉纳米粒子, 利用X射线衍射仪、透射电子显微镜和扫描电子显微镜等技术对样品的微观结构、粒径大小和形貌进行了分析。结果表明, 所得硫化镉纳米粒子粒径均一, 形貌均为球形。光致发光性质研究结果表明, 所得纳米粒子具有较好的蓝光发射性能。

关键词: 关键词硫化镉 多元醇方法 半导体纳米材料

Synthesis and Luminescence Properties of CdS Nanoparticles

PENG Ze-Ping^{1,2}, DENG Rui-Ping¹, LI Zhe-Feng^{1,2}, ZHANG Hong-Jie^{1*}

1. State Key Laboratory of Rare Earth Resources Utilization, Changchun Institute of Applied Chemistry, Chinese Academy of Sciences, Changchun 130022, China;
2. Graduate School of the Chinese Academy of Sciences, Beijing 100049, China

Abstract:

CdS nanoparticles were successfully prepared by polyol method with PVP-K30 as a surfactant. The microstructure, size and morphology of the products were investigated in detail by XRD, TEM and SEM. The results indicate that uniform CdS nanospheres were achieved. Photoluminescence properties of the resulted nanoparticles(S1 and S3) were investigated, and the results indicate that the CdS nanoparticles could be used as a potential blue light emitting material.

Keywords: CdS Polyol method Semiconductor nanomaterial

收稿日期 2008-05-09 修回日期 1900-01-01 网络版发布日期

DOI:

基金项目:

通讯作者: 张洪杰

作者简介:

参考文献:

1. El-Sayed M. A.. Acc. Chem. Res.[J], 2004, 37(5): 326—333

扩展功能

本文信息

Supporting info

[PDF\(406KB\)](#)

[\[HTML全文\]\(OKB\)](#)

参考文献[PDF]

参考文献

服务与反馈

把本文推荐给朋友

加入我的书架

加入引用管理器

引用本文

Email Alert

文章反馈

浏览反馈信息

本文关键词相关文章

› [关键词硫化镉](#)

› [多元醇方法](#)

› [半导体纳米材料](#)

本文作者相关文章

› [彭泽平](#)

› [邓瑞平](#)

› [李哲峰](#)

› [张洪杰](#)

› [彭泽平](#)

› [邓瑞平](#)

› [李哲峰](#)

› [张洪杰](#)

PubMed

[Article by](#)

2. Nirmal M., Brus L.. Acc. Chem. Res.[J], 1999, 32(5): 407—414
3. Jie J. S., Zhang W. J., Jiang Y., et al.. Nano Lett.[J], 2006, 6(9): 1887—1892
4. Acharya S., Patla I., Kost J., et al.. J. Am. Chem. Soc.[J], 2006, 128(29): 9294—9295
5. Peng Z. A., Peng X.. J. Am. Chem. Soc.[J], 2001, 123(1): 183—184
6. Lin G., Zheng J., Xu R.. J. Phys. Chem. C[J], 2008, 112(19): 7363—7370
7. Li X. H., Li J. X., Li G. D., et al.. Chem. Eur. J.[J], 2007, 13: 8754—8761
8. Simmons B. A., Li S., John V. T., et al.. Nano Lett.[J], 2002, 2(4): 263—268
9. XU Rong-Hui(许荣辉), WANG Yong-Xian(汪勇先), JIA Guang-Qiang(贾广强), et al.. Chem. J. Chinese Universities(高等学校化学学报)[J], 2007, 28(2): 217—219
10. Ohde H., Ohde M., Bailey F., et al.. Nano Lett.[J], 2002, 2(7): 721—724
11. Zhang J., Jiang F. H., Zhang L. D.. J. Phys. Chem. B[J], 2004, 108: 7002—7005
12. ZANG Jin-Xin(臧金鑫), ZHAO Gao-Ling(赵高凌), HAN Gao-Rong(韩高荣). Chinese Journal of Inorganic Chemistry(无机化学学报)[J], 2006, 22(5): 917—920
13. MA Hua(马华), SU De-Yong(苏德泳), XU Wei(许炜), et al.. Chinese Journal of Inorganic Chemistry(无机化学学报)[J], 2006, 22(1): 83—86
14. HU Hao-Bing(胡皓冰), WANG Mang(汪茫), CHEN Fei(陈飞), et al.. Chinese Journal of Materials Research(材料研究学报)[J], 2007, 6: 604—608
15. LI De-Na(李德娜), ZHANG Bing-Bo(张兵波), MA Gui-Ping(马贵平), et al.. Chem. J. Chinese Universities(高等学校化学学报)[J], 2008, 29(1): 46—49
16. Peng Z., Jiang Y., Song Y., et al.. Chem. Mater.[J], 2008, 20(9): 3153—3162
17. Liu Y. K., Zapien J. A., Geng C. Y., et al.. Appl. Phys. Lett.[J], 2004, 85: 3241—3243
18. Mukherjee P. K., Chakravorty D.. J. Appl. Phys.[J], 2004, 95: 3164—3169
19. Wang Y., Meng G., Zhang L., et al.. Chem. Mater.[J], 2002, 14: 1773—1777
20. Ip K. M., Wang C. R., Li Q., et al.. Appl. Phys. Lett.[J], 2004, 84: 795—797
21. Kar S., Satpati B., Satyam P. V., et al.. J. Phys. Chem. B.[J], 2005, 109: 19134—19138
22. Zhao P., Huang K.. Cryst. Growth Des.[J], 2008, 8(2): 717—722
23. Yao W. T., Yu S. H., Wu Q. S.. Adv. Funct. Mater.[J], 2007, 17(4): 623—631
24. John C. de Mello, Wittmann H. Felix, Richard H. Friend. Adv. Mater.[J], 1997, 9: 230—232

本刊中的类似文章

文章评论

序号	时间	反馈人	邮箱	标题	内容
2000-				Ugg Boots Sale !	Online Ugg Boot
				Online Discount !	Discount Ugg Shoes
				Shoes Sale Ugg :	Cheap Ugg Boots