2000年12月

稀土掺杂的纳米发光材料的制备和发光

张慰萍, 尹 民

(中国科学技术大学物理系,安徽合肥 230026)

摘要: 概述了用溶胶 凝胶法制备的纳米 Y₂SiO₅: Eu 及燃烧法合成的纳米 Ln₂O₃: Eu (Ln= Y, Gd)的发光性 质,包括它们的激发光谱、发射光谱、荧光寿命,以及这些性质随颗粒尺寸的变化。着重介绍了稀土掺杂的纳 米发光粉中浓度猝灭受到抑制的现象,认为这一特性为纳米发光材料的实际开发应用展示了广阔的前景。文中还对 X_1 型 Y_2 SiO₅: Eu 纳米粉中的不同发光中心的发光,和它们之间的能量传递作了讨论。

关 键 词:纳米材料;稀土发光;Y₂SiO₃·Eu;Y₂O₃·Eu 中图分类号:0482.31 文献标识码:A 文章编号:10007032(2000)04031406

1引言

1994 年 R. N. Bharguna 等首次报道了纳米 ZnS: Mn的发光寿命缩短了五个量级,而外量子 效率仍高达 18% [1,2], 预示了纳米发光材料的高 发光几率和高发光效率,引起了人们对半导体纳 米微晶发光材料的广泛研究^[3~6]。与此同时,稀 土或过渡金属离子激活的绝缘体为基质的纳米发 光材料也开始受到关注,沉淀法^[7], CVD 过程^[8], 热分解法^[9], 激光蒸发冷凝^[10], 燃烧合成^[11,12], 溶胶凝胶过程[13]等手段都被成功应用于该类纳 米发光材料的制备, XRD, TEM、EXAFS、AFM (atomic force microscepy) 等各种光学光谱手段, 尤其是格位选择激发光谱被用来详细研究了材料 的结构和性能: 观察到了许多与颗粒尺寸密切相 关的变化, 特别是发现在 Eu 掺杂的纳米 Y_2 SiO₅ 中猝灭浓度和发光亮度均高干体材料^[14,15]. 预示 着高发光几率、高发光效率和高掺杂浓度有可能 同时存在,而得到性能优异的纳米发光材料,展示 了它们诱人的应用前景。

本文将简单介绍近几年来我们在稀土和过渡 金属离子掺杂的绝缘体基质的纳米发光材料方面 的一些工作结果。

2 Y₂O₃-SiO₂ 体系

稀土掺杂的 Y₂O₃-SiO₂ 体系材料是性能优异 的光学基质材料, 其中最重要的稀土掺杂的正硅 酸钇 Y₂SiO₅: RE。Y₂SiO₅ 有两种不同的晶体结 构: 高温相 X₂ 型和低温相 X₁ 型^[16], 目前已实用 的材料都是高温相的 X₂-Y₂SiO₅。由于常规的固 相反应法难以得到纯相的 X₁-Y₂SiO₅, 因而对 X₁ 相的研究和报道甚少。我们用溶胶 凝胶法制备 了纯相的 X₁-Y₂SiO₅: Eu 纳米荧光粉, 详细研究了 它的发光特性。

材料用正硅酸乙酯的水解制备^[14]。将一定 比例的 Y2O3 和 Eu2O3 混合, 溶于硝酸, 再按所需 Y/Si比加入适量的正硅酸乙酯的乙醇溶液,经搅 拌、水浴加热,几小时后成胶。再经陈化、烘干,将 所得干凝胶在高温下处理数小时,即得所需样品。 X射线衍射(XRD)和TEM 实验表明,热处理温 度低于 850℃时,得到的是非晶纳米样品;高于 900℃就可得到 X_ΓY₂SiO₅ 纳米 微晶 样品, XRD 图中未观察到有杂相存在。样品为球形颗粒,粒 径约 50nm, 分布均匀, 热处理温度在 900~ 1100 ℃之间时, 加热 2~ 3h, 颗粒度无明显长大, 若在更高温度下长时间加热,可得到相应结构的 µm 尺寸的体材料样品。有意思的是,从 EXAFS 的实验结果推断出,非晶的纳米 Y₂SiO₅: Eu 中 Eu 的局域结构与高温相的 X₂-Y₂SiO₅ 的局域结构相 似,依据该结构图像计算得到的理论光谱图与实 验结果相符^[17]。

在纳米 Y₂SiO₅: Eu (Y_{2-x} Eu_xSiO₅) 中, 我们 首次观察到了浓度猝灭受到抑制的现象^[14,15], 50nm 样品的猝灭浓度为 x = 0.6, 大大超过了体

收稿日期: 2000 10-25

基金项目:国家自然科学基金(19374050;19674052);国家教委博士点基金资助项目(96035807)

作者简介: 张慰萍(1945-), 女, 江苏苏州人, 教授, 主要从事稀土发光材料的制备及其特性研究。

材料的 x = 0.2。我们认为这是由于在纳米材料 中能量共振传递被界面所阻断和猝灭中心在各个 纳米晶内分布的涨落所造成的。值得注意的是纳 米样品的最大发光亮度(x = 0.6时的发光亮度) 是体材料的最大发光亮度的 2 倍多(图 1),而且 也超过了相同激发条件下商品化的高压汞灯用红 粉 YVO4: Eu 的发光亮度。在溶胶凝胶法制备的 $Y_2Si_2O_7$: Eu 中也观察到了类似的现象^[18],显示 了高掺杂浓度的纳米发光粉的应用前景。



- 图 1 Eu 浓度对粒径为 50nm 的 Y₂SiO₅: Eu (a) 和常规 Y₂SiO₅: Eu(b) 发光强度的影响
- Fig. 1 Effects of Eu concentration on luminescence intensity of nanocrystalline Y_2SiO_5 : Eu (a) and normal Y_2SiO_5 : Eu(b).

在 $X_{\Gamma}Y_{2}SiO_{5}$ 中, Y^{3+} 占据两种不同的格位, 格位对称性均为 C_{1} , 不同的是在两种格位上 Y^{3+} 对氧的配位数不同。掺杂后, Eu^{3+} 占据 Y^{3+} 的格 位, 形成两种不同的发光中心, 称 为格位 1(7 配 位) 和格位 2(9 配位)。我们通过格位选择激发的 光致发光及衰减曲线的测量, 对这两种不同发光 中心的发光及它们之间的能量传递作了详细研 究^[13, 19~ 21]。

格位选择激发的光致发光谱表明, 在溶胶 凝 胶法制备的 X₁-Y₂SiO₅·Eu 中存在着 4 种不同的 发光中心(图 2), 其中(a) 和(b) 分别是格位 1 和 格位 2 上 Eu³⁺ 的发光; (c) 是典型的 Y₂O₃: Eu 的 发光, 表明尽管 XRD 并未检出 Y₂O₃ 相的存在, 样品中仍存在微量的 Y₂O₃: Eu; (d) 中的发光则 归结于纳米颗粒表面的 Eu, 它的强度与颗粒尺寸 相关。在 X₁-Y₂SiO₅·Eu 的两个格位间存在着十 分明显的从格位 2 到格位 1 的能量传递, 传递速 率随 Eu³⁺ 浓度的增加而急剧加大。图 3 是 15K 时激发格位 2 时的发射光谱, 可以清楚地看出, 在 x = 0.1时, 基本上还是格位 2 的发光, 随 Eu³⁺ 浓 度加大, 当 x = 0.7 时, 已观察不到格位 2 的发 光, 所得光谱与图 2(a)完全一致了, 说明在此浓 度下, 几乎所有的激发能都从格位 2 传递到了格 位 1。对 Eu³⁺ 的⁵D₀能级的寿命测量也证实了这 种能量传递过程, 表 1 列出了 15K 时两个格位上 Eu³⁺ 5D₀能级的寿命。格位 1 上的寿命基本不随 Eu³⁺ 的浓度而变, 而格位 2 上的寿命随 Eu³⁺ 的增 加迅速下降。这种能量传递的速率也明显受到温 度的影响。对传递速率与浓度和温度的关系作了 理论模拟, 求出在室温下格位 2 到格位 1 的能量 传递速率为 1000s⁻¹。还得到 Eu³⁺ 离子在格位 2 和格位 1 上的占据比为 1.45, 表明 Eu³⁺ 离子优 先占据格位 2, 这可能是因为格位 2 中 Y³⁺-O⁻² 的平均距离大于格位 1 中 Y³⁺-O⁻²的平均距离, 因而有利于半径较大的 Eu³⁺ 的取代。

表 1 15K 下 X_{Γ} Y_2 SiO₅ Eu_x 中两个格位上⁵D₀能级的寿命 Table 1 Lifetimes of the ⁵D₀ level of the two sites in X_Γ

 Y_2SiO_5 Eu_x at 15K.

x	lifetime/ms		
	site 1	site 2	
0.01	3. 00	2. 18	
0.1	2. 94	1. 82	
0.2	2.90	1. 59	
0.4	2.80	1. 34	
0. 7	2.80		



图 2 X_r Y₂SiO₅ Eu_{0.01}中4种不同的发光中心的发光

Fig. 2 Emission spectra of X₁ Y₂SiO₅: Eu_{0.01} obtained at 15K under excitation at (a) 579. 7nm, (b) 577. 7nm, (c) 580. 9nm, (d) 578. 7nm.



- 图 3 不同浓度下 X_f Y₂SiO₅: Eu 的发射光谱, 15K, 激发 格位 2
- Fig. 3 Emission spectra of $X_{\Gamma} Y_2 SiO_5$: Eu_x with x = 0.1, 0.2, 0.4 and 0 obtained at 15K by exciting site 2.

立方 Y₂O₃: Eu 是一种性能优异的红色荧光 粉, 迄今为止, 在三基色荧光灯, 彩电用阴极射线 管等应用领域, 它的作用仍是无可替代的, 而且随 着高分辨率、大屏幕平板电视的发展, 对纳米 Y₂O₃: Eu 及其相关材料的研究倍受重视, 也发现 不同方法制备的纳米 Y₂O₃: Eu 的结构和性质有 着不少差异^[8,9,10]。

我们用燃烧合成法制备了立方相的纳米 Y₂O₃: Eu, Y₂O₃: Tb和 Gd₂O₃: Eu^[11, 12]。以Y₂O₃ : Eu 为例,将一定比例的Y(NO₃)₃, Eu(NO₃)₃ 溶 液与甘氨酸(Gly)水溶液充分混合后加热,随着水 分的蒸发,体系逐渐呈粘稠状,并开始发泡,当水 分基本蒸干时,温度急剧上升,点燃,自行维持燃 烧,至反应完成,得到最终产物。调节燃料(Gly) 和氧化剂(硝酸盐)的比例G/N,可以调节火焰温 度,最终控制产物的颗粒度,得到5~200nm的纳 米Y₂O₃: Eu。实验表明,火焰温度对颗粒度的影 响因材料而异。Y₂O₃ 的颗粒随温度升高而加大, Gd₂O₃ 恰恰相反,说明在燃烧法合成这两种材料 时,成晶的机制是不同的。表 2 给出了G/N 对 Y₂O₃ 和 Gd₂O₃ 颗粒尺寸的影响。

这些材料中,我们观察到了 Ln₂O₃: Eu 的发 光性质随粒径变小而发生的明显变化(表 3)

表 2 不同 G/N 时, Ln₂O₃(Ln=Y, Gd)的颗粒度

Table 2 The particle size of $Ln_2O_3(Ln=Y, Gd)$ in different G/N.

G/ N		0.56	0.42	0.33
Particle	Y ₂ O ₃	70	40	8
sıze (nm)	Gd_2O_3	5	30	70
flame tem (°C	perature)	1450±20	1320±20	1000±20

(1)激发光谱中电荷传递态(CT) 明显红移。 Y₂O₃: Eu 中 CT 态从体材料的 239nm 移至 250nm; Gd₂O₃: Eu 中, 从体材料的 255nm 移至 269nm。我们用纳米材料中 Eur O 间电子云较常 规尺寸晶体中的 Eur O 电子云更偏向 Eu³⁺ 离子, 受到激发时, 电子从 O⁻²到 Eu³⁺ 的迁移更易发 生, 对此进行了解释。A. Konrad 等在以 Y(C11 H19O₂)₃和 Eu(C11H19O₂)₃为源, CVD 过程合成 的立方纳米 Y₂O₃: Eu(10nm) 也观察到了类似的 CT 带红移现象^[8]。

(2) 荧光寿命的缩短, 80、40 和 10nm 的 Y₂O₃
Eu 的荧光寿命分别为 1.39, 1.28 和 1.08ms, 这
是表面缺陷增加引起的。

(3)同样观察到了浓度猝灭受到抑制的现象: Y₂O₃: Eu 体材料的猝灭浓度约 6%, 纳米 Y₂O₃: Eu 中猝灭浓度高达 12~14%。但纳米 Y₂O₃: Eu 的发光亮度低于体材料, 70nm 样品的发光亮度 约为商用 Y₂O₃: Eu 粉的 80%, 而且随粒径变小而 下降。这是因为我们所用的样品均未经表面修 饰, 纳米颗粒巨大的表面猝灭了发光。

(4) 当颗粒尺寸小于 10nm 时, 材料的发光性 质中又出现了一系列新现象。首先, 发射光谱不 仅谱线加宽(这种展宽在大于 10nm 的样品中也 都存在), 而且基本结构也发生变化, 在 622nm 处 出现 了新的发光峰(图 4); 其次, 大于 10nm 样品 中 Eu^{3+} 的⁵D₀荧光寿命都可用单指数形式来拟 合, 而 5nm 样品的衰减曲线必须用双指数形式来 拟合, T 分别为 1.04ms 和 0.35ms。我们把这些 现象归结于表面效应, 从表 3 中看出, 只有当颗粒 尺寸小到 10nm 左右时, 表面原子/体内原子之比 才达到了不可忽略的程度, 622nm 新峰的出现及 T= 0.35ms 的发光衰减均可归结于处于表面的 Eu^{3+} 形成的新的发光中心。这种分析也从高分 辨率电镜对不同粒径的纳米 Y₂O₃: Eu 的形貌的 观察中得到进一步的确认。图 5 是 5nm Y₂O₃:

317

Eu 的高分辨率电镜的照片。可以看出样品由一 无序层包裹的纳米微晶构成,随着粒径的变小,无 序层所占的比例越来越大。M. Jissue 等人用激光



蒸发 Y₂O₃: Eu 小球, 气相凝聚得到< 20nm 的单 斜 Y₂O₃: Eu, 在该纳米样品中, 同样观察到了无 序表面上的 Eu³⁺ 形成的新发光中心的发光^[22]。



图 5 5nm Y₂O₃的高分辨率电镜照片 Fig. 5 Highr resolution electron microscope of 5nm Y₂O₃ Eu.

Fig. 4 Emission spectra of samples with different diameter.

表 3 不同粒径的 Y_2O_3 Eu 的性质

Table 3 Properties of Y2O3: Eu with different particle sizes.

Sample	А	В	С	D	Е
Particle size	3µ m	80nm	40nm	10nm	5nm
Surface to volume ratio *	< 0. 01	0. 07	0. 14	0. 49	0. 78
CTS position	239nm	239nm	242nm	243 nm	250nm
HWFM of peak 611nm(10K)	0. 8nm	0. 9nm	1.1nm	1. 3 nm	—
Lifetime of 5D_0 level(RT)	1. 7ms	1. 39ms	1. 28 ms	1. 08 ms	1. 04, 0. 35ms
Quenching $concentration(mol\%)$	~ 6%		12~ 14%		~ 18%

* A surface layer of 1nm is supposed

3 其它纳米发光材料

在其它的一些纳米发光材料中,也发现了它 们不同于体材料的性质,如沉淀法制备的 20nm 的YPO4 Pr 中 Pr³⁺ 的发光的浓度和温度特性与 体材 料 有明 显 差 $P^{[23]}$;溶胶 提 拉 法 制备 的 Zn₂SiO4 Mn 纳米 微晶薄膜中观察到 M n²⁺ 的吸 收带的蓝移,以及 M n²⁺ 的荧光寿命的缩短,与相 同工 艺条件下制得的 Zn₂SiO4: M n 粉末材料 (2^µm)相比, M n²⁺ 发光的寿命缩短了 5 个量 级^[24],与纳米 ZnS: M n 的结果相似。

用溶胶凝胶法合成的 40~ 50nm 的 LnBO₃: Eu(Ln=Y,Gd)的猝灭浓度和发光亮度均高于固 相反应法制得的体材料 LnBO₃: Eu。但更深入的 研究表明这种提高应归结于制备方法的不同:

溶胶 一凝胶法制备的样品掺杂更均匀, 晶格 更完善, 从而降低了能量在传递过程中向猝灭中 心的传递几率^[25]。

4 有待解决的问题

纳米发光材料显示了许多奇特的性能,使它 成为一类极有希望的新型发光材料。同时它也向 我们提出了许多有待进一步研究解决的问题。比 如在纳米颗粒中激活剂的分布、分凝问题;越过界 面时能量传递机制的改变;电-声子的相互作用与 体材料的不同等等。都需要从实验和理论上作更 深入的研究。在材料的实用化方面,必须解决的 关键问题是:提高纳米材料的稳定性及提高它的 发光亮度,在这方面已经有一些可喜的结果,现有 的实验结果表明合适的制备方法和表面修饰手 段^[26,27]是可以达到这一目的的。可以预期纳米 发光材料会在光电子学和光子学的发展中发挥十 分重要的作用。

参考文献:

- [1] Bhargave R N, Gallagher D, Hong X, Nurmikko A. Optical properties of manganes doped nanocrystals of ZnS [J]. Phys. Rev. Lett., 1994, 72: 416-419.
- [2] Bhargava R N, Gallagher D, Welker T. Doped nanocrystals of semiconductors- a new class of luminescent materials [J]. J. Lumin., 1994, 60& 61:275 280.
- [3] Sooklal K, Cullum B S, Angel S M, Murphy C J. Photophysical properties of ZnS nanoclusters with spatially localized Mn²⁺ [J]. J. Phys. Chem., 1996, 100: 4551-4555.
- [4] Jungnickel V, Henneberger F. Luminescence related processes in semicoductor nanocrystals the strong confinement regime [J]. J. Lumin., 1996, 70: 238-252.
- [5] Chamarro M A, Volitotis V, Crousson R, et al. Optical properties of Min doped CdS nanocrystals [J]. J. Cryst. Grow th, 1996, 159: 853-856.
- [6] Yan X, Duan C, Ma Y, et al. Photoluminescence lifetime of nanocrystalline ZnS Mn²⁺ [J]. Phys. Rev. B, 1998, 58 (20): 13585 13589.
- [7] Pei Yihui, Liu Xingren. Cathodoluminescence and photoluminescence of the superfine Y₂O₃: Eu phosphor [J]. Nanostruct. Mater., 1996, 17(1): 52 57.
- [8] Konarad A, Fries T, Gahn A, Kummer F. Chemical vapor synthesis and luminescence properties of nanocrystalline cubic Y₂O₃ Eu [J]. J. Appl. Phys., 1999, 86(6): 3129-3133.
- [9] Igarashi T, Ihara M, Kusunoki T, Chno K, Isobe T, Senna M. Relationship between optical properties and crystallinity ofnano meter Y₂O₃ Eu phosphor [J]. Appl. Phys. Lett., 2000, 76(12): 1549 1551.
- [10] Eilers H, Tissue B M. Synthesis of nanophase ZnO, Eu₂O₃ and ZrO₂ by gas-phase condensation with cw-CO₂ laser heating [J]. Mater. Lett., 1995, 24: 261-265.
- [11] Tao Y, Zhao G, Zhang W, Xia S. Combustion synthesis and photoluminescence of nanocrystalline Y₂O₃ Eu phosphors [J]. Mater. Res. Bull., 1997, 32(5): 501-506.
- [12] Xie P, Zhang W, Yin M, Tao Y, Xia S. Preparation of nanocrystalline Ln₂O₃ Eu(Ln= Gd, Y) by combustion synthesis and photoluminescence [J]. J. Inorg. Mater., 1998, 13(1):5358 (in Chinese).
- [13] Yin M, Zhang W, Xia S, Krupa J C. Luminescence of nanometric scale Y₂SiO₅ Eu [J]. J. Lumin., 1996, 68: 335-339.
- [14] Xie P, Duan C, Zhang W, Yin M, Lou L, Xia S. Research on quenching concentration of nanocrystalline Y₂SiO₅ Eu [J]. Chin. J. Lumin., 1998, 19(1): 19 23.
- [15] Zhang W, Xie P, Duan C, Yan K, Yin M, Lou L, Xia S, Krupa J C. Preparation and size effect on concentration quenching of nanocrystalline Y₂SiO₅ Eu [J]. Chem. Phys. Lett., 1998, 292: 133-136.
- [16] Felsche, The crystal chemistry of the rare earth silicates [J]. J. Structure and Bonding, 1973, 13: 104-112.
- [17] Zhang W, Zhang W, Duan C, Xia S. The study on the spectra of amorphous nanometer materials (Y, Eu) 203 SiO₂[J]. Chin. J. Lumin., 1997, 18(1):1522.
- [18] Zhang W, Zhang W, Yan K, Lian R, Yin M, Xia S. Luminescent properties and concentration quenching of nanocrystalline Y_{2-x}Si₂O₇: Eu_x[J]. Chin. J. Lumin., 1999, 20(2): 97-101.
- [19] Yin M, Zhang W, Lou L, Xia S, Krupa J C. Spectroscopic properties of Eu³⁺ ions in X_f Y₂SiO₅ at nanometric scale [J]. Phys. B, 1998, 254: 141-147.
- [20] Duan C, Xia S, Zhang W, Yin M, Krups J C. Theoretical study on complex f f transition simulation of luminescence spectra of nanocrystalline X_T Y₂SiO₅ Eu [J]. J. Alloys. Compd., 1998, 275 277: 450-454.
- [21] Yin M, Duan C, Zhang W, Lou L, Xia S, Krupa J C. Site selectively excited luminescence and energy transfer of Xr Y₂SiO₅
 Eu at nanometric scale [J]. J. Appl. Phys., 1999, 86(7): 3751-3757.
- [22] Williams D, Yuan H, Tissue B M. Synthesis dependence of the luminescence spectra and dynamics of Eu³⁺: Y₂O₃ nanocrystals [J]. Lumin., 1999, (83 84): 297-300.
- [23] Lian R, Yin M, Zhang W, Huo S, Wu W, Xia S. Chemical preparation, structure analysis and spectrum characteristics of YPO₄ Pr nanocrystal [J]. Chin. J. Lumin., 1999, 20(2): 102 105.
- [24] Xie P, Zhang W, Xia S. Preparation by sol gel process and photoluminescence of Zn₂SiO₄: Mn nanocrystalline thin films [J]. J. Chin, Uni. Sci. Tech., 1997, 27(4): 389 394(in Chinese).
- [25] Sharma P K, Nass R, Schmidt H. Effect of solvent, host precursor, dopant concentration and crystalline size on the fluores cence properties of Eu(III) doped Yttria [J]. Opt. Mater., 1998, 10:161-169.
- [26] Wakefield G, Keron H A, Dooson P J, Hutchison J L. Synthesis and properties of sub 50nm europium oxide nanoparticles [J]. J Colloid & Interface Sci., 1999, 215: 179-182.

Preparation and Properties of Nanometric Scale Luminescent Materials Doped by Rare Earth

ZHANG Weirping, YIN Min

(Physics Department, University of Science and Technology of China, Hefei 230026, China)

Abstract: This paper summarized the work in nanometric scale luminescent materials Y_2SiO_5 : Eu and Ln_2O_3 : Eu(Ln= Y, Gd) prepared by sol gel process and combustion synthesis respectively, including the excitation spectra, emission spectra, lifetime, concentration quenching and the dependence of them on the grain size. It is found that quenching concentration in nanocrystalline Y_2SiO_5 : Eu and Ln_2O_3 : Eu is higher than that in normal materials. This is ascribed to the influence of a confinement effect on resonant energy transfer in nanosized particles. These properties show that nanocrystalline luminescent materials has important potential applications.

Site selectively excited luminescence and energy transfer of X_1 - Y_2SiO_5 : Eu at nanometric scale were mentioned too. There were four different luminescent centers in nanosized $X_T Y_2SiO_5$: Eu. Two of them belong to Eu³⁺ embedded in nanosized X_1 - Y_2SiO_5 : Eu, the other two attributed to trace of Y_2O_3 : Eu and to a particular site on the surface. A pronounced excitation energy transfer between the two sites of nanosized $X_T Y_2SiO_5$: Eu was observed and discussed.

Key words: nanometric materials; luminescence of rare earth; Y₂SiO₅: Eu; Y₂O₃: Eu

Received 25 October 2000

通 知

因工作变动,同意黄世华研究员辞去中国物理学会发光分科学会秘书长任职。经学会领导推荐, 征得绝大多数常务理事同意,决定聘任申德振研究员任中国物理学会发光分科学会秘书长。

中国物理学会发光分科学会

2000年11月

附: 申德振, 男, 1959 年生。研究员, 博士生导师。现任中国科学院长春光学精密机械与物理研究所所长助理, 中国科学院激发态物理开放研究实验室主任。 通讯处: 长春市人民大街 140 号, 邮编: 130022。 E-mail: dzshen@ public.cc. jl.cn