

学校编码: 10384

分类号密级

学号: 20720090153130 UDC

博士 学 位 论 文

六种新型LED用红色荧光粉的制备和发光性能研究 Study on Preparation and Luminescent Properties of Six Novel Red Phosphors for LED

指导教师姓名: 曾人杰 教授

专业名称: 材料学

论文提交日期: 2012-9-5

论文答辩时间: 2012-9-8

学位授予日期:

答辩委员会主席:

评 阅 人:

2012年08月

厦门学位论文原创性声明

本人呈交的学位论文是本人在导师指导下,独立完成的研究成果。本人在论文写作中参考其他个人或集体已经发表的研究成果,均在文中以适当方式明确标明,并符合法律规范和《厦门大学研究生学术活动规范(试行)》。

另外,该学位论文为()课题(组)的研究成果,获得()课题(组)经费或实验室的资助,在()实验室完成。(请在以上括号内填写课题或课题组负责人或实验室名称,未有此项声明内容的,可以不作特别声明。)

声明人(签名):

年 月 日

厦门大学学位论文著作权使用声明

本人同意厦门大学根据《中华人民共和国学位条例暂行实施办法》等规定保留和使用此学位论文，并向主管部门或其指定机构送交学位论文（包括纸质版和电子版），允许学位论文进入厦门大学图书馆及其数据库被查阅、借阅。本人同意厦门大学将学位论文加入全国博士、硕士学位论文共建单位数据库进行检索，将学位论文的标题和摘要汇编出版，采用影印、缩印或者其它方式合理复制学位论文。

本学位论文属于：

1. 经厦门大学保密委员会审查核定的保密学位论文，于 年 月 日解密，解密后适用上述授权。

2. 不保密，适用上述授权。

（请在以上相应括号内打“√”或填上相应内容。保密学位论文应是已经厦门大学保密委员会审定过的学位论文，未经厦门大学保密委员会审定的学位论文均为公开学位论文。此声明栏不填写的，默认为公开学位论文，均适用上述授权。）

声明人（签名）：

年 月 日

厦门大学博硕士学位论文摘要库

目录

摘要	I
ABSTRACT	III
第一章绪论	1
1.1 LED概述	1
1.1.1 LED的原理和结构	1
1.1.2 LED的发展历史	2
1.1.3 白光LED的实现方案	2
1.1.4 LED存在的问题	4
1.2 LED红色荧光粉的研究现状	4
1.2.1 硫化物红色荧光粉的研究现状	5
1.2.2 氮(氧)化物红色荧光粉的研究现状	7
1.2.3 (卤)硅酸盐红色荧光粉的研究现状	10
1.2.4 卤磷酸盐红色荧光粉的研究现状	13
1.2.5 钨酸盐红色荧光粉的研究现状	15
1.3 本研究的的目的和意义及内容	17
1.3.1 本研究的的目的和意义	17
1.3.2 本研究的内容	18
参考文献	18
第二章实验	26
2.1 实验原料和仪器及设备	26
2.1.1 实验原料	26
2.1.2 仪器和设备	27
2.2 样品制备	27
2.2.1 制备方法的确定	27
2.2.2 固相法制备荧光粉的步骤	28
2.2.3 溶胶-凝胶法制备Eu ³⁺ 掺杂氟硅酸钠镧荧光粉的步骤	29
2.2.4 固相法制备Eu ³⁺ 掺杂氟硅酸钠镧荧光粉的研究内容	30
2.2.5 溶胶-凝胶法制备Eu ³⁺ 掺杂氟硅酸钠镧荧光粉的研究内容	31
2.2.6 固相法制备另5种荧光粉的研究内容	31
2.3 样品的测试与表征	32

2.3.1 XRD分析	32
2.3.2发光性质测量	32
2.3.3粒度分布测量	33
2.3.4 FT-IR分析	33
2.3.5 DTA-TG分析	33
2.3.6样品色坐标计算	34
参考文献	35
第三章Eu ³⁺ 掺杂氟硅酸钠镧荧光粉的制备和性能研究	38
3.1氟化钠用量的优化	38
3.1.1氟化钠用量对荧光粉样品晶相的影响	38
3.1.2氟化钠用量对荧光粉样品发光性能的影响	39
3.2固相混合料的DTA-TG分析	40
3.3热处理温度对荧光粉样品晶相和发光性能的影响	42
3.3.1热处理温度对荧光粉样品晶相的影响	42
3.3.2热处理温度对荧光粉样品发光性能的影响	43
3.4 Eu ³⁺ 离子掺杂量对荧光粉样品的影响	44
3.4.1 Eu ³⁺ 离子掺杂量对荧光粉样品晶相的影响	44
3.4.2Eu ³⁺ 掺杂氟硅酸钠镧荧光粉的光谱分析	48
3.4.3 Eu ³⁺ 离子掺杂量对荧光粉样品发光性能的影响	50
3.5固相法制备Eu ³⁺ 掺杂氟硅酸钠镧荧光粉颗粒的形貌分析	53
3.6固相法制备Eu ³⁺ 掺杂氟硅酸钠镧荧光粉的粒度分析	53
3.7溶胶-凝胶法制备Eu ³⁺ 掺杂氟硅酸钠镧荧光粉的FT-IR分析	55
3.8凝胶的DTA-TG分析	60
3.9溶胶-凝胶法制备Eu ³⁺ 掺杂氟硅酸钠镧荧光粉颗粒的形貌分析	62
3.10溶胶-凝胶法制备Eu ³⁺ 掺杂氟硅酸钠镧荧光粉的粒度分析	62
3.11溶胶-凝胶法和固相法制备Eu ³⁺ 掺杂氟硅酸钠镧荧光粉的发光性能对比	64
3.12本章小结	64
参考文献	65
第四章硅酸盐荧光粉KLaSiO ₄ : Eu ³⁺ 的制备和性能研究	77
4.1 Eu ³⁺ 离子掺杂量对KLaSiO ₄ : Eu ³⁺ 荧光粉晶相的影响	77

4.2	$\text{KLa}_{0.98}\text{SiO}_4: 0.02\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉的光谱分析	80
4.3	Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{KLaSiO}_4: \text{Eu}^{3+}$ 荧光粉发光性能的影响	82
4.3.1	Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{KLaSiO}_4: \text{Eu}^{3+}$ 荧光粉发光强度的影响	82
4.3.2	Eu^{3+} 离子的掺杂量对 $\text{KLaSiO}_4: \text{Eu}^{3+}$ 荧光粉色坐标的影响	84
4.4	$\text{KLa}_{0.98}\text{SiO}_4: 0.02\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉颗粒的形貌分析	85
4.5	$\text{KLa}_{0.98}\text{SiO}_4: 0.02\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉的粒度分析	85
4.6	本章小结	87
	参考文献	88
	第五章卤硅酸盐荧光粉 $\text{Ca}_4\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2: \text{Eu}^{3+}$ 的制备和性能研究	91
5.1	Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{Ca}_4\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2: \text{Eu}^{3+}$ 荧光粉晶相的影响	91
5.2	$\text{Ca}_{3.92}\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2: 0.08\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉的光谱分析	94
5.3	Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{Ca}_4\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2: \text{Eu}^{3+}$ 荧光粉发光性能的影响	97
5.3.1	Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{Ca}_4\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2: \text{Eu}^{3+}$ 荧光粉发光强度的影响	97
5.3.2	Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{Ca}_4\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2: \text{Eu}^{3+}$ 荧光粉色坐标的影响	98
5.4	$\text{Ca}_{3.92}\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2: 0.08\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉颗粒的形貌分析	99
5.5	$\text{Ca}_{3.92}\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2: 0.08\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉的粒度分析	101
5.6	本章小结	102
	参考文献	102
	第六章卤磷酸盐荧光粉 $\text{Ba}_{10}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6: \text{Eu}^{3+}$ 的制备和性能研究	106
6.1	Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{Ba}_{10}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6: \text{Eu}^{3+}$ 荧光粉晶相的影响	106
6.2	$\text{Ba}_{9.8}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6: 0.2\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉的光谱分析	109
6.3	Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{Ba}_{10}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6: \text{Eu}^{3+}$ 荧光粉发光性能的影响	112
6.3.1	Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{Ba}_{10}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6: \text{Eu}^{3+}$ 荧光粉发光强度的影响	112
6.3.2	Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{Ba}_{10}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6: \text{Eu}^{3+}$ 荧光粉色坐标的影响	113
6.4	$\text{Ba}_{9.8}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6: 0.2\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉颗粒的形貌分析	114
6.5	$\text{Ba}_{9.8}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6: 0.2\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉的粒度分析	116
6.6	本章小结	116
	参考文献	117
	第七章钨酸盐荧光粉 $\text{SrLa}_6\text{W}_{10}\text{O}_{40}: \text{Eu}^{3+}$ 的制备和性能研究	120
7.1	Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{SrLa}_6\text{W}_{10}\text{O}_{40}: \text{Eu}^{3+}$ 荧光粉晶相的影响	120
7.2	$\text{SrLa}_{5.85}\text{W}_{10}\text{O}_{40}: 0.15\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉的光谱分析	123

7.3 Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{SrLa}_6\text{W}_{10}\text{O}_{40}$: Eu^{3+} 荧光粉发光性能的影响	126
7.3.1 Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{SrLa}_6\text{W}_{10}\text{O}_{40}$: Eu^{3+} 荧光粉发光强度的影响	126
7.3.2 Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{SrLa}_6\text{W}_{10}\text{O}_{40}$: Eu^{3+} 荧光粉色坐标的影响	128
7.4 $\text{SrLa}_{5.85}\text{W}_{10}\text{O}_{40}$: 0.15Eu^{3+} 荧光粉颗粒的形貌分析	129
7.5 $\text{SrLa}_{5.85}\text{W}_{10}\text{O}_{40}$: 0.15Eu^{3+} 荧光粉的粒度分析	129
7.6 本章小结	131
参考文献	132
第八章钨酸盐荧光粉 $\text{Sr}_9\text{La}_2\text{W}_4\text{O}_{24}$: Eu^{3+} 的制备和性能研究	135
8.1 Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{Sr}_9\text{La}_2\text{W}_4\text{O}_{24}$: Eu^{3+} 荧光粉晶相的影响	135
8.2 $\text{Sr}_9\text{La}_{1.96}\text{W}_4\text{O}_{24}$: 0.04Eu^{3+} 荧光粉的光谱分析	137
8.3 Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{Sr}_9\text{La}_2\text{W}_4\text{O}_{24}$: Eu^{3+} 荧光粉发光性能的影响	139
8.3.1 Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{Sr}_9\text{La}_2\text{W}_4\text{O}_{24}$: Eu^{3+} 荧光粉发光强度的影响	139
8.3.2 Eu^{3+} 离子掺杂量对 $\text{Sr}_9\text{La}_2\text{W}_4\text{O}_{24}$: Eu^{3+} 荧光粉色坐标的影响	141
8.4 $\text{Sr}_9\text{La}_{1.96}\text{W}_4\text{O}_{24}$: 0.04Eu^{3+} 荧光粉颗粒的形貌分析	142
8.5 $\text{Sr}_9\text{La}_{1.96}\text{W}_4\text{O}_{24}$: 0.04Eu^{3+} 荧光粉的粒度分析	142
8.6 本章小结	144
参考文献	145
结论与展望	147
致谢	150
博士期间发表的论文和参与的课题研究	151

Content

Abstract in Chinese	I
Abstract in English	III
1 Introduction	1
1.1 Introduction to LED	1
1.1.1 The structure and principles of LED	1
1.1.2 The development history of LED	2
1.1.3 Methods of generating white light from LED	2
1.1.4 Problems of LED	4
1.2 Research status of red phosphors for LED	4
1.2.1 Research status of sulfide red phosphor	5
1.2.2 Research status of (oxy) nitride red phosphor	7
1.2.3 Research status of (halogen) silicate red phosphor	10
1.2.4 Research status of halogen phosphate red phosphor	13
1.2.5 Research status of tungstate red phosphor	15
1.3 The purpose, significance and contents of this study	17
1.3.1 The purpose and significance of this study	17
1.3.2 The contents of this study	18
Reference	18
2 Experimentals	26
2.1 Raw materials and instruments	26
2.1.1 Raw materials	26
2.1.2 Instruments and equipment	27
2.2 Sample preparation	27
2.2.1 Preparation methods	27
2.2.2 Process of phosphor preparation by solid state reaction processing	28
2.2.3 Process of $\text{NaLa}_4(\text{SiO}_4)_3\text{F}:\text{Eu}^{3+}$ phosphor prepared by sol-gel processing	29
2.2.4 Research contents of $\text{NaLa}_4(\text{SiO}_4)_3\text{F}:\text{Eu}^{3+}$ phosphor prepared by solid	

state reaction processing	30
2.2.5 Research contents of NaLa ₄ (SiO ₄) ₃ F: Eu ³⁺ phosphor prepared by sol-gel processing	31
2.2.6 Research contents of other five novel phosphors prepared by solid state reaction processing	31
2.3 Characterization	32
2.3.1 XRD	32
2.3.2 Measurement of luminescence properties	32
2.3.3 Measurement of particle size distribution	33
2.3.4 FT-IR	33
2.3.5 DTA-TG	33
2.3.6 Calculation of CIE Chromaticity Coordinates	34
Reference	35
3 Preparation and research on Eu ³⁺ -doped sodium lanthanum fluoride silicate phosphor	38
3.1 Dosage optimization of sodium fluoride	38
3.1.1 Effects of sodium fluoride dosage on the phase structure of phosphors	38
3.1.2 Effects of sodium fluoride dosage on the luminescent properties of phosphors	39
3.2 DTA-TG analysis of solid state reaction raw materials mixture	40
3.3 Effects of heat treat temperature on the phase structure and luminescent properties of phosphors	42
3.3.1 Effects of heat treat temperature on the phase structure of phosphors	42
3.3.2 Effects of heat treat temperature on the luminescent properties of phosphors	43
3.4 Effects of Eu ³⁺ doping content on the phosphor samples	44
3.4.1 Effects of Eu ³⁺ doping content on the phase structure of phosphors	44
3.4.2 Spectrum analysis of Eu ³⁺ -doped sodium lanthanum fluoride silicate phosphor	48
3.4.3 Effects of Eu ³⁺ doping content on the luminescent properties of	

phosphors	50
3.5 Morphology analysis of Eu^{3+} -doped sodium lanthanum fluoride silicate phosphor prepared by solid state reaction method	53
3.6 Particle size analysis of Eu^{3+} -doped sodium lanthanum fluoride silicate phosphor prepared by solid state reaction method	53
3.7 FT-IR analysis of the preparation process of Eu^{3+} -doped sodium lanthanum fluoride silicate phosphor prepared by sol-gel method	55
3.8 DTA-TG analysis of gel	60
3.9 Morphology analysis of Eu^{3+} -doped sodium lanthanum fluoride silicate phosphor prepared by sol-gel method	62
3.10 Particle size analysis of Eu^{3+} -doped sodium lanthanum fluoride silicate phosphor prepared by sol-gel method	62
3.11 Comparison of Eu^{3+} -doped sodium lanthanum fluoride silicate phosphor prepared by solid state reaction method and sol-gel method	64
3.12 Summary	64
Reference	65
4 Preparation and research on silicate phosphors $\text{KLaSiO}_4: \text{Eu}^{3+}$	77
4.1 Effects of Eu^{3+} doping content on the phase structure of $\text{KLaSiO}_4: \text{Eu}^{3+}$ phosphors	77
4.2 Spectrum analysis of $\text{KLa}_{0.98}\text{SiO}_4: 0.02\text{Eu}^{3+}$ phosphors	80
4.3 Effects of Eu^{3+} doping content on the luminescent properties of $\text{KLaSiO}_4: \text{Eu}^{3+}$ phosphors	82
4.3.1 Effects of Eu^{3+} doping content on the luminescent intensities of $\text{KLaSiO}_4: \text{Eu}^{3+}$ phosphors	83
4.3.2 Effects of Eu^{3+} doping content on the CIE Chromaticity Coordinates of phosphors $\text{KLaSiO}_4: \text{Eu}^{3+}$	84
4.4 Morphology analysis of $\text{KLa}_{0.98}\text{SiO}_4: 0.02\text{Eu}^{3+}$ phosphors	85
4.5 Particle size analysis of $\text{KLa}_{0.98}\text{SiO}_4: 0.02\text{Eu}^{3+}$ phosphors	85
4.6 Summary	87
Reference	88
5 Preparation and research on halogen silicate phosphors $\text{Ca}_4\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2: \text{Eu}^{3+}$	91

5.1 Effects of Eu^{3+} doping contenton the phase structure of $\text{Ca}_4\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2$: Eu^{3+} phosphors	91
5.2 Spectrum analysis of $\text{Ca}_{3.92}\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2$: 0.08Eu^{3+} phosphors	94
5.3 Effects of Eu^{3+} doping contenton the luminescent properties of $\text{Ca}_4\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2$: Eu^{3+} phosphors	97
5.3.1 Effects of Eu^{3+} dopingcontenton the luminescent intensities of $\text{Ca}_4\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2$: Eu^{3+} phosphors.....	97
5.3.2 Effects of Eu^{3+} doping contenton theCIE Chromaticity Coordinates of $\text{Ca}_4\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2$: Eu^{3+} phosphors	98
5.4Morphology analysis of $\text{Ca}_{3.92}\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2$: 0.08Eu^{3+} phosphors	99
5.5Particle size analysis of $\text{Ca}_{3.92}\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2$: 0.08Eu^{3+} phosphors.....	101
5.6Summary.....	102
Reference	102
6Preparation and research on halogen phosphatephosphors $\text{Ba}_{10}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6$: Eu^{3+}	106
6.1 Effects of Eu^{3+} doping contenton the phase structure of $\text{Ba}_{10}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6$: Eu^{3+} phosphors	106
6.2 Spectrum analysis of $\text{Ba}_{9.8}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6$: 0.2Eu^{3+} phosphors	109
6.3 Effects of Eu^{3+} doping contenton the luminescent properties of $\text{Ba}_{10}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6$: Eu^{3+} phosphors	111
6.3.1 Effects of Eu^{3+} doping contenton the luminescent intensities of $\text{Ba}_{10}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6$: Eu^{3+} phosphors.....	112
6.3.2 Effects of Eu^{3+} doping contenton theCIE Chromaticity Coordinates of $\text{Ba}_{10}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6$: Eu^{3+} phosphors	113
6.4Morphology analysis of $\text{Ba}_{9.8}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6$: 0.2Eu^{3+} phosphors.....	114
6.5Particle size analysis of $\text{Ba}_{9.8}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6$: 0.2Eu^{3+} phosphors	116
6.6 Summary	116
Reference	117
7Preparation and research on tungstatephosphors $\text{SrLa}_6\text{W}_{10}\text{O}_{40}$: Eu^{3+}	120
7.1 Effects of Eu^{3+} doping contenton the phase structure of $\text{SrLa}_6\text{W}_{10}\text{O}_{40}$: Eu^{3+} phosphors	120
7.2 Spectrum analysis of $\text{SrLa}_{5.85}\text{W}_{10}\text{O}_{40}$: 0.15Eu^{3+} phosphors	123

7.3 Effects of Eu^{3+} doping contenton the luminescent properties of $\text{SrLa}_6\text{W}_{10}\text{O}_{40}$: Eu^{3+} phosphors	126
7.3.1 Effects of Eu^{3+} doping contenton the luminescent intensities of $\text{SrLa}_6\text{W}_{10}\text{O}_{40}$: Eu^{3+} phosphors	126
7.3.2 Effects of Eu^{3+} doping contenton theCIE Chromaticity Coordinates of $\text{SrLa}_6\text{W}_{10}\text{O}_{40}$: Eu^{3+} phosphors	128
7.4Morphology analysis of $\text{SrLa}_{5.85}\text{W}_{10}\text{O}_{40}$: 0.15 Eu^{3+} phosphors	129
7.5 Particle size analysis of $\text{SrLa}_{5.85}\text{W}_{10}\text{O}_{40}$: 0.15 Eu^{3+} phosphors	129
7.6 Summary	131
Reference	132
8Preparation and research on tungstatephosphors $\text{Sr}_9\text{La}_2\text{W}_4\text{O}_{24}$: Eu^{3+}	135
8.1 Effects of Eu^{3+} doping contenton the phase structure of $\text{Sr}_9\text{La}_2\text{W}_4\text{O}_{24}$: Eu^{3+} phosphors	135
8.2 Spectrum analysis of $\text{Sr}_9\text{La}_{1.96}\text{W}_4\text{O}_{24}$: 0.04 Eu^{3+} phosphors	137
8.3 Effects of Eu^{3+} doping contenton the luminescent properties of $\text{Sr}_9\text{La}_2\text{W}_4\text{O}_{24}$: Eu^{3+} phosphors	139
8.3.1 Effects of Eu^{3+} doping contenton the luminescent intensities of $\text{Sr}_9\text{La}_2\text{W}_4\text{O}_{24}$: Eu^{3+} phosphors	139
8.3.2 Effects of Eu^{3+} doping contenton theCIE Chromaticity Coordinates of $\text{Sr}_9\text{La}_2\text{W}_4\text{O}_{24}$: Eu^{3+} phosphors	141
8.4Morphology analysis of $\text{Sr}_9\text{La}_{1.96}\text{W}_4\text{O}_{24}$: 0.04 Eu^{3+} phosphors	142
8.5Particle size analysis of $\text{Sr}_9\text{La}_{1.96}\text{W}_4\text{O}_{24}$: 0.04 Eu^{3+} phosphors	142
8.6 Summary	144
Reference	145
Conclusions	147
Acknowledgements	150
Publlshedpapers and projects research involved duringPh. D. Program	151

厦门大学博硕士学位论文摘要库

摘要

LED (Light Emitting Diode, 发光二极管) 是一种固体光源, 具有寿命长、功耗低、低碳节能、无汞污染、无紫外辐射等特点, 是二十一世纪一种新型重要光源。其中“荧光粉转换型”(phosphor conversion, pc) 白光LED (pc-LED) 受到了高度关注, 荧光粉性能的好坏直接影响此类LED的发展。然而, 常见蓝光芯片加黄粉(或黄粉加红粉)的白光LED方案存在如下问题: (1)“单一的黄粉”缺少红区发射, 复合白光显色性差, 色温高; (2)“黄粉加红粉”的方案中, “红粉”存在: (i) 常用的“硫化物红粉”不稳定并易产生有害气体; (ii) 新型氮化物、氮氧化物红粉的制备, 需要高温、高压、气氛等苛刻的条件。近紫外芯片加三基色荧光粉的白光LED方案存在红粉发光效率低等问题。开发新型、稳定、制备条件简单、有实用价值的红色荧光粉是一项非常有意义的工作。

本研究分别制备了 Eu^{3+} 掺杂氟硅酸钠镧、硅酸钾镧 $[\text{KLaSiO}_4]$ 、氟硅酸钙 $[\text{Ca}_4\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2]$ 、氟磷酸钡 $[\text{Ba}_{10}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6]$ 、钨酸盐 $[\text{SrLa}_6\text{W}_{10}\text{O}_{40}]$ 和 $[\text{Sr}_9\text{La}_2\text{W}_4\text{O}_{24}]$ 共6种新型红色荧光粉, 借助XRD、SEM、FT-IR、DTA-TG、荧光光谱仪和激光粒度仪等对荧光粉进行了表征。此外, 本研究还在展望部分对荧光粉行业存在争议问题进行了论述。主要研究内容与结果如下:

1、采用固相法制备了新型 Eu^{3+} 掺杂氟硅酸钠镧红色荧光粉, 系统地研究了制备工艺参数对其性能的影响。研究发现: 固相法合成氟硅酸钠镧相的最低温度为 $750\text{ }^\circ\text{C}$, 制得氟硅酸钠镧纯相的最低温度为 $850\text{ }^\circ\text{C}$; 最优的热处理温度为 $950\text{ }^\circ\text{C}$; 氟化钠的最优用量(相对化学计量比的倍数) $x = 1.3$; 该荧光粉在近紫外光(395 nm)激发下发射最强, 还可有效被蓝光(465 nm)激发; 该荧光粉的猝灭浓度为 0.025 , Eu^{3+} 离子在氟硅酸钠镧基质中的临界距离约为 1.768 nm ; 掺杂量最优时, 掺杂量 $x = 0.1$ 时, 荧光粉的色坐标为 $(0.618, 0.355)$, 接近红色标准色坐标 $(0.67, 0.33)$; 固相法制得该荧光粉颗粒呈类球形, 棱、面清晰; 该荧光粉的 D_{50} (中位粒径)为 $5.25\text{ }\mu\text{m}$, 粒度分布窄, 适合LED封装。

2、采用溶胶-凝胶法制备了 Eu^{3+} 掺杂氟硅酸钠镧荧光粉, 并将其与固相法制得的该荧光粉进行了对比, 研究结果表明: 溶胶-凝胶法合成氟硅酸钠镧和制得氟硅酸钠镧纯相的最低温度分别为 $650\text{ }^\circ\text{C}$ 和 $750\text{ }^\circ\text{C}$; 溶胶-凝胶法制得该荧光粉的 D_{50} 为 $2.50\text{ }\mu\text{m}$, 颗粒呈无规则形状; 其发光性能劣于固相法所制的 Eu^{3+} 掺杂氟硅酸钠镧荧光粉, 原因是: 样品经 $950\text{ }^\circ\text{C}$ 热处理后仍残余有害碳, 且晶粒较小、

表面玻璃相多。

3、采用固相法制备了新型硅酸盐红色荧光粉 $\text{KLaSiO}_4: \text{Eu}^{3+}$ ，研究了其发光性能，结果表明：该荧光粉可被近紫外光（395 nm）和蓝光（465 nm）激发；其猝灭浓度为0.02， Eu^{3+} 离子在 KLaSiO_4 基质中的临界距离为3.83 nm；掺杂量最优时， $\text{KLa}_{0.98}\text{SiO}_4: 0.02\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉的色坐标为（0.614，0.385）；其 D_{50} 为2.45 μm ，颗粒呈六方片状，棱、面清晰，粒度分布窄。

4、采用固相法制备了新型氟硅酸盐红色荧光粉 $\text{Ca}_4\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2: \text{Eu}^{3+}$ ，对其发光性能的研究结果表明：该荧光粉可被近紫外光（395 nm）和蓝光（465 nm）激发；其猝灭浓度为0.02， Eu^{3+} 在 $\text{Ca}_4\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2$ 基质中的临界距离为1.692 nm；掺杂量最优时， $\text{Ca}_{3.92}\text{Si}_2\text{O}_7\text{F}_2: 0.08\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉的色坐标为（0.596，0.403）；颗粒呈无规则形状，棱、面清晰；该荧光粉的 D_{50} 为6.49 μm ，粒度分布窄，适合LED封装。

5、采用固相法制备了新型氟磷酸盐红色荧光粉 $\text{Ba}_{10}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6: \text{Eu}^{3+}$ ，对其发光性能的研究结果表明：该荧光粉可有效被近紫外光（395 nm）和蓝光（465 nm）激发；其猝灭浓度为0.02， Eu^{3+} 离子在 $\text{Ba}_{10}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6$ 基质中的临界距离为1.877 nm；掺杂量最优时， $\text{Ba}_{9.8}\text{F}_2(\text{PO}_4)_6: 0.2\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉的色坐标为（0.624，0.376）；颗粒呈六方片状，棱、面清晰；该荧光粉的 D_{50} 为6.18 μm ，粒度分布窄，适合LED封装。

6、采用固相法制备了新型钨酸盐红色荧光粉 $\text{SrLa}_6\text{W}_{10}\text{O}_{40}: \text{Eu}^{3+}$ ，对其发光性能的研究结果表明：该荧光粉适合近紫外光（395 nm）和蓝光（465 nm）激发；其猝灭浓度为0.025； Eu^{3+} 在 $\text{SrLa}_6\text{W}_{10}\text{O}_{40}$ 基质中的临界距离为2.222 nm；掺杂量最优时， $\text{SrLa}_{5.85}\text{W}_{10}\text{O}_{40}: 0.15\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉的色坐标为（0.652，0.348），比商业LED用近紫外红色荧光粉 $\text{Y}_2\text{O}_2\text{S}: \text{Eu}^{3+}$ （0.622，0.351）更靠近红色标准色（0.67，0.33）；该荧光粉的 D_{50} 为12.81 μm ，粒度分布宽，部分颗粒呈类球形，颗粒团聚严重，棱、面清晰，晶粒发育较好。

7、采用固相法制备了新型 $\text{Sr}_9\text{La}_2\text{W}_4\text{O}_{24}: \text{Eu}^{3+}$ 红色荧光粉，对其发光性能的研究结果表明：该荧光粉适合近紫外光（395 nm）和蓝光（465 nm）激发；其猝灭浓度为0.02； Eu^{3+} 在 $\text{Sr}_9\text{La}_2\text{W}_4\text{O}_{24}$ 基质中的临界距离为2.981 nm；掺杂量最优时， $\text{Sr}_9\text{La}_{1.96}\text{W}_4\text{O}_{24}: 0.04\text{Eu}^{3+}$ 荧光粉的色坐标为（0.671，0.329），非常靠近红色标准色（0.67，0.33），该荧光粉的 D_{50} 为2.43 μm ，颗粒呈类方形，棱、面清晰，晶粒发育较好。

关键词：发光材料；荧光性能；发光二极管

Degree papers are in the "[Xiamen University Electronic Theses and Dissertations Database](#)". Full texts are available in the following ways:

1. If your library is a CALIS member libraries, please log on <http://etd.calis.edu.cn/> and submit requests online, or consult the interlibrary loan department in your library.
2. For users of non-CALIS member libraries, please mail to etd@xmu.edu.cn for delivery details.

厦门大学博硕士论文摘要库