溶胶-凝胶燃烧法制备 SmBO₃粉体的工艺条件及其光吸收性能

何伟1,韩朋德1,沐磊1,王丽熙1,张其土1,2

(1. 南京工业大学材料科学与工程学院, 江苏 南京 210009; 2. 南京工业大学江苏省无机及其复合新材料重点实验室, 江苏 南京 210009)

摘 要:研究了溶胶-凝胶燃烧法制备 SmBO₃ 前驱体过程中的各种影响因素,考察了煅烧温度及煅烧时间对所合成的 SmBO₃粉体光吸收性能的影响.结果表明,当加热温度为 80℃、H₂O/(Sm+B)摩尔比为 30、pH 值为 2、柠檬酸/(Sm+B) 摩尔比为 1:1 时获得的凝胶在 180℃下发生稳定的自燃烧反应,得到白色蓬松的前驱体.前驱体经 750℃煅烧 2 h 后得 到的 SmBO₃ 粉体平均颗粒尺寸为 100 nm.在 1.05~1.15 μm 波长范围, SmBO₃ 粉体对光存在较强的吸收,在 1.07 μm 波长附近反射率达最低值,约为 0.41%,而在 1.06 μm 波长处反射率约为 0.6%.

关键词: 溶胶-凝胶燃烧法; SmBO₃; 激光防护; 近红外吸收剂

中图分类号: TQ133.3 文献标识码: A 文章编号: 1009-606X(2008)05-1008-05

1 前 言

激光具有单色性好、方向性好、相干性好、亮度高 等特点,因此越来越多地被应用在军事装备和民用等领 域.激光武器造成了激光威胁,目前军事装备中大量使 用 Nd:YAG 激光器(发射波长为 1.06 µm),使参战人员 和军用光电传感器面临着大量激光辐射损伤的危险^[1-4].因此研制一种能有效防护 1.06 µm 波长激光的激光防护 材料日益紧迫.吸收型激光防护材料由于其价格低、制 备方便等优点成为目前应用最广泛的激光防护材料.刘 大军等^[5]研制的钼和钨氯化物激光吸收剂、段潜等^[6]研 制的金属有机窄带激光吸收剂、王春秀等^[7,8]研制的纳米 CeO₂和纳米晶 La₂O₃激光吸收剂均在 0.7~1.4 µm 近红 外波段产生了较强的吸收;美国 Cyanamid 公司研制开 发了一种掺入 IR282 吸收剂的聚甲基丙烯酸甲酯 (PMMA)塑料滤光镜,对 1.06 µm 的激光也具有很好的 防护作用.

目前,国内外针对 SmBO₃ 粉体的制备和性能的研 究报道并不多见,黄伟九等^[9]用溶剂取代干燥法制备了 粒径为 20~40 nm 的纳米晶 SmBO₃粒子并研究了其抗磨 减摩性能;Boyer 等^[10]和 Lemanceau 等^[11]分别用溶胶– 凝胶法和固相法制备了 SmBO₃ 并研究了其激发光谱. SmBO₃粉体作为1.06 μm 波长激光吸收剂的应用除本课 题组外未见报道.本课题组在研究 Sm 掺杂的硼酸盐玻 璃过程中,发现在 1.06 μm 波长附近区域存在一个光吸 收带,X 射线衍射分析显示这是 SmBO₃ 微晶作用的结 果^[12-15],进而采用固相合成法制备了 SmBO₃ 粉体^[16], 研究了其对 1.06 μm 波长激光的吸收性能,结果表明, SmBO₃ 粉体作为针对 1.06 μm 波长的近红外激光吸收 剂,效果显著,在激光防护材料中有很好的应用前景.

本工作以氧化钐和硼酸为主要原料, 柠檬酸为络合剂和燃烧助剂, 采用溶胶--凝胶燃烧法合成了前驱体, 并对影响前驱体合成的加热温度、加水量、pH 值、柠 檬酸加入量等条件进行了系统的研究. 通过将前驱体在 不同温度下煅烧, 最终合成了 SmBO₃ 粉体, 得出了最 佳制备工艺条件, 同时对合成的 SmBO₃ 粉体进行了光 吸收性能研究.

2 实验

2.1 主要试剂、仪器与表征方法

主要试剂:氧化钐(Sm₂O₃,纯度 99.95%,阜宁稀 土 实 业 有 限 公 司),硼酸(H₃BO₃,AR),柠檬酸 (C₆H₈O₇·H₂O,AR),硝酸(HNO₃,AR),去离子水.

主要仪器:恒温水浴锅(HH-1,常州国华电器有限 公司),悬臂式搅拌机(RW20.n 广州仪科实验室技术有 限公司),电热鼓风干燥箱(GZX-9140MBE,上海博迅实 业有限公司),快速升温箱式电阻炉(KSX3-10,无锡市 奥尔精工电炉有限公司).

表征方法:前驱体热分析采用德国耐驰公司的热重 -差热分析仪(TG-DSC, NETZSCH STA449C),空气气 氛,升温速率为10℃/min;不同温度煅烧后粉末的相组 成分析采用美国热电公司的X射线衍射仪(XRD, Model X'TRAX),在20=10°~60°范围内连续扫描;粉体的颗粒 尺寸及形貌利用德国里奥公司的场发射扫描电镜 (FESEM Model LEO-1530VP)表征;通过日本岛津公司 的紫外分光光度计(UV-3101PC)获得 SmBO₃ 粉体的反

收稿日期: 2008-05-08, 修回日期: 2008-06-25

基金项目:国家重点基础研究发展规划(973)基金项目资助(编号: 6134502); 江苏省自然科学基金项目资助((编号: BK2007724)

作者简介:何伟(1984-),男,江苏省常州市人,硕士研究生,研究方向为功能材料;张其土,通讯联系人,Tel: 025-83587246, E-mail: zhqt@njut.edu.cn.

射率谱图.

2.2 实验方法

图 1 是溶胶-凝胶燃烧法合成 SmBO₃粉体的工艺流 程图.将 Sm₂O₃溶于硝酸配制成硝酸盐溶液,加入化学 计量的 H₃BO₃水溶液并混合均匀.根据研究内容,在分 别调节好去离子水加入量、pH 值、柠檬酸加入量等各 项影响因素之后,将盛溶液的烧杯置于 60~70℃水浴中 加热搅拌形成溶胶,再将加热温度升高到 80℃并继续 搅拌,直至形成透明粘稠的凝胶.随后将凝胶置于电热 鼓风干燥箱中 180℃加热,数分钟后凝胶发生燃烧反应, 冒出黄褐色烟雾,反应结束后得到蓬松前驱体.最后将 前驱体粉末在 650~800℃温度范围内煅烧处理,保温时 间为 2 h,即可得到 SmBO₃粉体.



图 1 SmBO₃粉体合成工艺流程

Fig.1 Schematic flow chart for synthesis of SmBO3 powder

3 结果与讨论

3.1 加热温度对凝胶形成的影响

适当的温度是柠檬酸盐溶胶形成的必要条件之一, 过低的温度会使络合时间较长不能形成溶胶,温度过高 则会因为水分蒸发过快导致溶胶过程不稳定而引起凝 聚沉淀.

实验中发现,当温度低于 50℃时溶胶无法形成凝 胶,当水分完全蒸发后,留在烧杯底部的是晶状物质, 而不是凝胶.这是因为此时温度还达不到络合物分子间 相互作用发生酯化反应所需的温度.当温度为 60℃时, 虽可形成凝胶,但凝胶化时间过长.而当凝胶化温度高 于 90℃时,水分蒸发量大,溶胶体系分子热运动加速, 溶胶过程不稳定,引起凝聚沉淀.因此,加热温度应控 制在 70~80℃.本实验选取加热温度为 80℃.

3.2 加水量对凝胶形成的影响

加水量的多少会影响溶胶过程中络合物的形成、溶胶的粘度和凝胶化时间等.实验过程中,当加水量 R(H₂O 与 Sm+B 摩尔比)<25 时,原料不能充分溶解;当 R>35,络合物浓度降低,溶胶粘度下降,凝胶化时间延 长;而当 R=25~35 时,溶胶的粘度较大,凝胶化时间相 对较短.本实验选取的 R 值为 30.

3.3 pH 值对溶胶-凝胶过程及所合成 SmBO₃性能的影响

在金属硝酸盐和柠檬酸共存的溶液体系中,pH 值 是影响络合程度的重要因素.pH 值较低,有机物的电离 受到抑制,影响与其他离子的络合;pH 值过高,在形 成络合之前离子易形成沉淀析出.为了得到稳定的溶胶 和凝胶,需要调节溶液的pH 值,使溶胶体系中的离子 处于完全络合状态.表1显示了不同pH 值条件下溶胶 和凝胶的状态,发现该体系在pH3时已表现得不稳定, 溶胶过程出现大量的白色沉淀,影响了络合程度.

表 1 pH 值对溶胶-凝胶稳定性的影响]
----------------------	---

Table 1 Stability of sol-gel process under different pH values

Sample	Dronarty -	pH			
	Property -	1.0	2.0	3.0	
Sol	Color	Yellowish	Yellowish	White	
	Status	Clarifying	Clarifying	Precipitated and	
			Clarifying	turbid	
Gel	Color	Yellow	Yellow	White	
	status	Transparent	Transparent	Non-transparent	
		and sticky	and sticky	and sticky	

分别对pH3时产生的沉淀物和不同pH值条件下获 得的前驱体经750℃煅烧后得到的粉体进行XRD分析 (图2),发现沉淀物表现出无定型状态,出现的NH₄NO3 的特征衍射峰是在用氨水调节pH值过程中形成、洗涤 后残留在沉淀物表面、最后在干燥过程中析晶造成的. 不同pH值条件下形成的凝胶热处理后均能得到单一的 SmBO3 晶相,但主要衍射峰的强度有所变化.



图 2 沉淀物和不同 pH 值下 SmBO₃ 粉体的 XRD 图谱 Fig.2 XRD patterns of precipitate and SmBO₃ powder under different pH values

从不同 pH 值条件下 SmBO₃ 粉体的反射率图谱(图 3)可以看到,由于 Sm³⁺中的电子被激发,由⁶H_{5/2} 基态 向⁶F_{9/2} 激发态发生跃迁^[17],因此在 1.05~1.15 μm 波长 范围内,粉体对光存在一个较强的吸收峰,并且在 1.07 μm 波长附近反射率达到最低值.同时可以看到,在该 波长范围内,pH=2 时合成的 SmBO₃ 粉体反射率最低. 故本实验 pH 值调节为 2.





4 柠檬酸加入量对自燃烧过程和 SmBO。晶体形成及其 性能的影响

在以柠檬酸为主要原料之一的溶胶-凝胶燃烧合成 工艺中,柠檬酸起了络合剂和燃料的双重作用.本实验 中,除了金属硝酸盐与柠檬酸络合外,硼酸与柠檬酸也 可形成4配位的硼原子络合有机硼酸.因此,考虑了不 同柠檬酸与Sm+B总摩尔比,柠檬酸用量对前驱体及煅 烧后粉体的影响结果见表2.

表 2 不同柠檬酸加入量对前驱体和煅烧后粉体的影响 Table 2 Properties of precursor and powders obtained with different citric acid contents

unicient cruie delle contents								
Sample	Property	Molar ratio of citric acid to Sm+B						
		0.5:1	1:1	2:1	3:1			
Precursor	Color	Brown	White	Yellow	Orange			
	Status	Dry and fluffy						
Powder	Crystal grain size (nm)	36	21	48	57			

从表 2 可见,当柠檬酸的量较小时,金属离子不能 被充分络合,自燃烧不充分;而当柠檬酸过量时,金属 离子与柠檬酸形成具有环状多核结构的络合物,使其稳 定性增加而难以被氧化,自燃烧较难进行,所得的燃烧 产物干硬.1:1 的配方在自燃烧过程中反应比较充分,得 到白色蓬松的前驱体. XRD 图谱(图 4)显示,不同柠檬酸 量下得到的前驱体在 750℃煅烧后,对 SmBO₃ 的晶型 并无大的影响,所得均为单相的 SmBO₃ 粉体,只是峰 强有所变化.利用 Jade5 软件,根据最强衍射峰的位置 和半高宽,计算出 750℃煅烧后粉体样品的晶粒尺寸, 列于表 2,1:1 的配方晶粒最小,为 21 nm,随着柠檬酸 量加大,煅烧过程放热增加,晶粒尺寸逐渐长大.



图 4 不同柠檬酸加入量下 SmBO₃ 粉体的 XRD 图谱 Fig.4 XRD patterns of SmBO₃ powder obtained under different citric acid (CA) contents

不同柠檬酸加入量下 SmBO₃粉体的反射率图谱(图 5)显示,在1.05~1.15 μm 波长范围内,1:1 的配方对光 的反射率最低.随着柠檬酸过量,晶粒长大,散射中心 减少,粉体对光的散射作用减弱,表现为 SmBO₃ 粉体 在该波段范围对光的反射率有所提高.



图 5 不同柠檬酸加入量下 SmBO₃ 粉体的反射率图谱 Fig.5 Reflectivities of SmBO₃ powder obtained under different citric acid contents

3.5 煅烧温度对 SmBO3晶体形成及其性能的影响

3.5.1 前驱体的热分析

图 6 为前驱体的 TG-DSC 曲线,在 100~200 ℃范围 内存在约 4.7%的失重, DSC 曲线上表现为一个吸热峰, 这主要为物理吸附水的排除过程;在 320~550 ℃范围内 存在约 6.9%的失重,放热峰对应的是硝酸盐的分解过 程;主要的失重区间在 600~750 ℃温度区域,失重为 14.5%,对应的放热峰主要与柠檬酸盐的分解和 SmBO₃ 晶相的形成有关.



3.5.2 煅烧温度对 SmBO3 晶体形成的影响

图 7 为前驱体在不同温度下煅烧后所得粉体的 XRD 图谱, 表明 600℃煅烧后未出现特征衍射峰, 所得 粉体仍为无定型物质; 650℃煅烧后即开始出现 SmBO₃ 的晶相; 煅烧温度逐渐提高到 800℃的过程中, SmBO₃ 晶相并未发生变化,所得仍为单相的 SmBO3 晶体,只 是在结晶程度上有所变化.750℃煅烧后粉体的主要衍



图 7 不同煅烧温度下 SmBO₃ 粉体的 XRD 图谱 Fig.7 XRD patterns of SmBO3 powder calcined at different temperatures

射峰的位置和强度均与 SmBO3 标准图谱对应,已表现 出良好的结晶程度.

图 8 为不同煅烧温度下 SmBO₃ 粉体的反射率图谱. 可以看到,随着煅烧温度从 650℃提高到 750℃, SmBO3 粉体的结晶程度逐步提高,在1.05~1.15 μm 波长范围内 的反射率有所降低,750℃时获得的 SmBO₃粉体在 1.07 μm 波长处有最低的反射率,约为 0.41%, 1.06 μm 波长 处反射率约 0.6%, 低于 CeO2^[7], La2O3^[8]及固相法制备的 SmBO3粉体^[14]在1.06 µm 波长处的反射率. 当煅烧温度 提高到800℃时,由于纳米粉体晶粒长大,对其性能造 成影响,表现为反射率增大.



3.5.3 煅烧时间对 SmBO3 晶体形成的影响

将 750℃下不同时间煅烧处理后的样品进行场发 射扫描电镜分析,发现煅烧2h后得到的粉体呈现出不 规则颗粒状,平均颗粒尺寸在100 nm 左右,颗粒分布 均匀但存在团聚现象; 煅烧4h后, 粉体颗粒开始出现 烧结现象,颗粒与颗粒之间相互连接形成晶界,这种现 象在煅烧 6 h 后更为明显(图 9).



(a) 2 h

图 9 不同煅烧时间下 SmBO3 的场发射扫描电镜图 Fig.9 FESEM micrographs of SmBO3 powder obtained for different calcination times

烧结现象的出现可理解为粉体从独立的纳米级小 颗粒长成了一些较大的颗粒,其粒径大小影响了对光的

散射,进而对 SmBO₃粉体的反射率造成影响.图 10 显 示,750℃下煅烧2h后获得的纳米粉体在1.05~1.15 µm 波长范围内的反射率明显低于烧结成大颗粒粉体的反 射率. 故本实验最佳的煅烧温度为 750℃,保温时间为 2 h.



图 10 不同煅烧时间下 SmBO₃ 粉体的反射率图谱 Fig.10 Reflectivities of SmBO₃ powder obtained for different calcination times

4 结论

(1) 采用溶胶–凝胶燃烧合成法制备了 SmBO₃ 前驱体. 通过对工艺过程中各影响因素的考察,确定当加热温度为 80℃、H₂O/(Sm+B)摩尔比为 30 及 pH 值 2、柠檬酸量:(Sm+B)摩尔比 1:1 时获得的黄色透明粘稠凝胶在 180℃下发生稳定的自燃烧反应,得到白色蓬松的前驱体. 对前驱体在不同温度下煅烧获得了 SmBO₃ 粉体.

(2)由于柠檬酸盐分解释放出大量的热,因此伴随 柠檬酸盐的分解即有 SmBO₃ 晶相形成.当煅烧温度为 750℃时,结晶程度最佳,反射率最低,1.06 μm 波长处 的反射率约 0.6%.当煅烧温度进一步提高,晶粒继续长 大,影响了纳米粉体的性能,反射率有所提高.

(3) 750℃煅烧2h 后获得的 SmBO₃粉体呈现不规则颗粒状,平均粒径为100 nm,颗粒分布均匀.随着烧结时间的延长,粉体颗粒之间出现烧结的现象,且时间越长烧结越明显.粉体的烧结影响了其对光的反射性能,表现为反射率有所提高.

参考文献:

- Chen M, Li C F, Xu M, et al. Eye-protection Glasses against YAG Laser Injury Based on the Band Gap Reflection of One-dimensional Photonic Crystal [J]. Opt. Laser Technol., 2007, 39(1): 214–218.
- [2] Yaniv B, Michael B. Laser Eye Injuries [J]. Surv. Ophthalmol., 2000, 44(6): 459–478.
- [3] 孟献丰,陆春华,张其土,等.激光防护材料的研究进展 [J].激 光与红外,2005,35(2):71-73.
- [4] Hayes K L, Thomas R J, Pingry R E, et al. Optimization of Optical Density Requirements for Multiwavelength Laser Safety [J]. Journal of Laser Applications, 2006, 18(3): 275–282.
- [5] 刘大军,边宏,何兴权,等.金属有机络合物近红外激光吸收剂的制备与研究 [J]. 长春理工大学学报,2003,26(4):10-12.
- [6] 段潜,刘大军,何兴权,等. 近红外波段激光防护塑料的研究 [J]. 激光杂志,2001,22(6):57-59.
- [7] 王春秀, 胡克良, 李福利. 纳米 CeO₂ 的制备及其红外吸收性能研究 [J]. 激光与红外, 2006, 36(5): 399-402.
- [8] 王春秀,李福利. 纳米晶 La₂O₃ 的制备及其红外吸收特性的研究
 [J]. 光谱学与光谱分析, 2006, 36(5): 846-849.
- [9] 黄伟九,王应芳,邓国红. 含衫纳米粒子的抗磨减摩性能研究 [J].
 重庆工学院学报,2001,15(2):9–12.
- [10] Boyer D, Bertrand C G, Mahiou R, et al. Spectral Properties of LuBO₃ Powders and Thin Films Processed by the Sol–Gel Technique
 [J]. Opt. Mater., 2001, 16(1/2): 21–27.
- [11] Lemanceau S, Bertrand C G, Mahiou R, et al. Synthesis and Characterization of H–LnBO₃ Orthoborates (Ln=La, Nd, Sm, and Eu) [J]. J. Solid State Chem., 1999, 148(2): 229–235.
- [12] Zhang Q T, Wang T W, Meng X F, et al. Influence of Composition of Sm₂O₃-containing Rare Earth Glass on Its Absorption Spectrum [J]. Journal of Rare Earth, 2005, 23(3): 295–298.
- [13] 孟献丰,张其土,陆春华,等. 掺 Sm₂O₃的 P₂O₅-BaO-Al₂O₃玻 璃的形成及部分光学性能 [J].功能材料,2005,36(2):270-272.
- [14] Zhang Q T, Meng X F, Wang L X, et al. Preparation and Spectra Properties of BaO–A1₂O₃–P₂O₅–Sm₂O₃ System Protection Glasses [J]. Journal of Rare Earth, 2006, 24(Suppl.1): 207–210.
- [15] 张其土,付振晓,陆春华,等. 铒硼硅酸盐玻璃形成性能的研究
 [J]. 中国稀土学报, 2003, 21(2): 147–150.
- [16] Li H L, Zhang J, Mu L, et al. Laser Absorbency of Samarium Borate Prepared by Solid-state Reaction [J]. Journal of Rare Earth, 2007, 25(Suppl.1): 34–36.
- [17] 李建宇. 稀土发光材料及其应用 [M]. 北京: 化学工业出版社, 2003.5-12.

Conditions and Optical Absorbency of SmBO₃ Powder Synthesized by Sol-Gel Combustion Method

HE Wei¹, HAN Peng-de¹, MU Lei¹, WANG Li-xi¹, ZHANG Qi-tu^{1,2}

College of Materials Science and Engineering, Nanjing University of Technology, Nanjing, Jiangsu 210009, China;
 Jiangsu Provincial Key Lab. New Mater. Inorganic and Its Composites, Nanjing Univ. Technol., Nanjing, Jiangsu 210009, China)

Abstract: The influential factors of precursor for preparation of SmBO₃ powder by sol–gel combustion method were investigated. The effects of calcination temperature and time on optical absorbency of SmBO₃ powder were examined. The results showed that when heating temperature was 80 °C, molar ratio of H₂O to the sum of Sm and B 30, pH 2 and molar ratio of citric acid to the sum of Sm and B 1:1, the gel combusted steadily at 180 °C, and then changed into white fluffy precursor. SmBO₃ powder was obtained when the precursor calcined at 750 °C for 2 h, with an average particle size of 100 nm. There was strong absorption in 1.05~1.15 µm wavelength range, and the reflectivity of SmBO₃ powder reached a minimum value of about 0.41% at 1.07 µm wavelength. It was about 0.6% at 1.06 µm. Key words: sol–gel combustion method; SmBO₃; laser protection; near infrared absorbent