2017年11月 November 2017

DOI: 10.19476/j.ysxb.1004.0609.2017.11.12

Y₂O₃掺杂 BaZrO₃显微组织演变及 与钛熔体相容性



周路海¹,陈光耀¹,李宝同¹,程治玮³,ALI Wajid¹,鲁雄刚^{1,2},李重河^{1,2}

(1. 上海大学 材料科学与工程学院, 省部共建高品质特殊钢冶金与制备国家重点实验室,

上海市钢铁冶金新技术开发应用重点实验室,上海 200072;

2. 上海特种铸造工程技术研究中心, 上海 201605;

3. 舍弗勒有限公司,太仓 215400)

摘 要:以BaCO₃、ZrO₂和Y₂O₃为原料的6种配比混合料在1200℃经固相合成Y₂O₃掺杂BaZrO₃粉体,并经 冷等静压成型后在1750℃烧结成圆片。利用X射线衍射仪(XRD)和扫描电子显微镜(SEM)结合能谱分析(EDS) 分析不同Y₂O₃掺杂量对BaZrO₃粉体组成及其对BaZrO₃圆片的显微组织结构和烧结性能的影响。结果表明: Y₂O₃掺杂BaZrO₃主要由BaZrO₃和Ba₂YZrO₆构成;随着Y₂O₃掺杂量的增加,Ba₂YZrO₆含量逐渐增加,并出 现团聚现象;同时,BaZrO₃晶粒生长受到抑制,导致圆片表面疏松多孔,致密度降低。当原料摩尔比 *n*(BaCO₃):*n*(ZrO₂):*n*(Y₂O₃)=0.48:0.47:0.1时,所获圆片相对密度达到97.1%。使用该配比粉料制备坩埚感应熔炼 TiNi 合金后,合金与坩埚无界面反应层存在,也未见明显坩锅组成元素向合金扩散现象,说明Y₂O₃掺杂BaZrO₃

关键词:氧化钇; 锆酸钡; 掺杂; 显微组织; 界面反应

文章编号: 1004-0609(2017)-11-2276-07

中图分类号: TG17

文献标志码: A

BaZrO₃具有热导率低、高熔点(2700℃)和高稳定 性等优点,被广泛地用于高温质子导体^[1-2]、发光^[3] 和储存汽车尾气中的 NO_x的材料领域^[4]。同时,BaZrO₃ 也是一种高稳定性耐火材料,是目前用来生长高质量 YBa₂Cu₃O_{7-x}(YBCO)单晶体极为理想的坩埚材料, ERB 等^[5]利用 BaZrO₃坩埚制备出 YBCO 单晶体,在 其晶体中未发现耐火材料元素存在。张钊等^[6]对 BaZrO₃坩埚熔炼 TiNi 合金进行了研究,结果表明, 合金熔体与坩埚无反应界面层存在。陈光耀等^[7]通过 研究发现,尽管低钛含量熔体并不会与 BaZrO₃坩埚发 生界面反应,但高含钛量合金熔体仍会与 BaZrO₃坩埚发 集面反应,导致坩埚受侵蚀严重,坩埚组成元素(Zr、 Ba 和 O)在合金中大量溶解。这说明 BaZrO₃耐火材料 在熔炼钛合金时存在一定的局限性,其稳定性有待 提高。

目前,对 $BaZrO_3$ 掺杂改性是一种改善其结构和性能的常用手段,常见的掺杂剂有 $Y_2O_3^{[8-9]}$ 、 $Bi_2O_3^{[10]}$

和 In₂O₃^[11]。但由于钛熔体的化学活性高,会与 Bi₂O₃ 和 In₂O₃ 氧化物发生化学反应,导致合金受到污染, 因此,选择一种高化学稳定性掺杂剂是改善 BaZrO₃ 稳定性,并将其应用钛合金制备领域的必要条件。

Y₂O₃是一种常见的耐火材料^[12-13],同时。在熔炼 制备钛合金中也表现出优异的热力学稳定性。刘翔 鹏^[14]对 Y₂O₃ 耐火材料与钛合金的界面反应进行了研 究,发现 Y₂O₃ 耐火材料与钛合金熔体间不润湿,Y₂O₃ 耐火材料对钛熔体具有良好的抗侵蚀性能。但是 Y₂O₃ 耐火材料本身抗热震性差,并不适合用于真空感应熔 炼制备钛合金的坩锅耐火材料。TOSHIMITSU 等^[15] 通过不同粒度搭配的 Y₂O₃粉料来改善 Y₂O₃坩锅的抗 热震性,并熔炼了 TiAl 合金,效果并不显著。因此, 使用 Y₂O₃作为添加剂来改善 BaZrO₃耐火材料的热力 学稳定性有一定意义。

基于此,本文作者通过使用 BaCO₃,ZrO₂,Y₂O₃ 原料高温固相合成不同配比的 Y₂O₃ 掺杂 BaZrO₃ 粉

基金项目: 国家自然科学基金项目(51225401, 51374142); 国家重点基础研究发展计划(2014CB643403); 上海市科委基金资助项目(14JC1491400) 收稿日期: 2016-06-28; 修订日期: 2017-04-07

通信作者: 李重河,教授,博士; 电话: 021-56332934; E-mail: chli@staff.shu.edu.cn

体,利用冷等静压成型技术结合固相烧结技术制备圆 片,通过 X 射线衍射仪(XRD),扫描电子显微镜(SEM) 和结合能谱分析技术(EDS),研究不同 Y₂O₃ 掺杂量对 BaZrO₃ 组成和微观组织结构的影响。并使用 Y₂O₃ 掺 杂 BaZrO₃ 粉料制备的坩埚用于真空感应熔炼 TiNi 合 金的真空感应熔炼,研究两者之间的相容性。

1 实验

1.1 粉体制备

以工业级的 BaCO₃ (纯度>99%, 粒度 4.2 µm)、 ZrO₂ (纯度>99%, 粒度 3.9 µm)和 Y₂O₃ (纯度>99.9%, 粒度 4.8 µm)为原料, 按表 1 中的比例配料。每组样品 添加 1%的 TiO₂ 作为助熔剂, 球磨 12 h 后,将粉体在 1200 ℃保温 12 h,使用无水乙醇为介质球磨 12 h,获 得粉体样品。

1.2 圆片与坩埚制备

通过冷等静压成型技术将固相合成的6组粉体分 别在120 MPa 保压3 min 制成圆片坯体后,在1750℃ 下保温6h经高温固相烧结法制备所需圆片。利用扫 描电镜(SEM)和能谱分析技术(EDS)分析圆片微观形 貌及组成,并测定圆片的致密度。将合成粉体1[#]置于 坩埚模具中,采用相同工艺制成坩埚,用于感应熔炼 TiNi合金。

表1 粉体原料配比表

Table 1 Material ratio of raw powders

Sample No.	n(BaCO ₃)	$n(\text{ZrO}_2)$	<i>n</i> (YO _{1.5})
1#	0.48	0.47	0.05
2#	0.44	0.46	0.10
3#	0.41	0.44	0.15
4#	0.38	0.42	0.20
5#	0.35	0.40	0.25
6#	0.50	0.25	0.25

1.3 熔炼试验

将质量约50g等原子比的TiNi 合金放入坩埚中。 机械泵抽真空至10 Pa左右,在此低真空条件下反复 洗气3次,然后配合分子泵抽取高真空,抽至1×10⁻² Pa,接着在此高真空条件下洗气2次。抽至高真空后 进行感应加热,升温速率约为20~30℃/min。在TiNi 合金底部开始熔化时反冲氩气至600 Pa左右,继续提 高功率,直到合金完全熔化,并在1500℃下保温3 min,然后停止加热,合金熔体在坩锅中随炉冷却, 得到实验样品。

1.4 表征

用 D/Max-2200 型 X 射线衍射仪分析固相反应合成粉体的物相。用 AccupycII1340 型密度测试仪测量 烧成陶瓷圆片的密度。使用 JSM-6700F 型扫描电子显微镜观察陶瓷圆片表面及坩埚与 TiNi 合金界面反应 层的形貌,并进行能谱分析。

2 结果与讨论

2.1 材料成分设计

作为钛合金熔炼制备用的耐火材料应该满足高熔 点、高化学惰性、高耐火度和抗热冲击性能等条件, 同时为了避免不同的物相物理化学性质不匹配引起的 问题,材料的组成应控制在单相或者性质相近的两相 区内。本研究建立了BaO-ZrO2-YO1.5系热力学数据库, 利用该数据库计算得出的 BaO-ZrO₂-YO₁₅ 系 1750 ℃ 等温截面相图如图1所示。可以看出, BZ相区为伪二 元系中 BaZrO,固溶一定量 Y 后形成的单相区,其晶 体结构仍为立方钙钛矿结构。根据 HAN 等^[16]和 IMASHUKU 等^[17]报道,Y³⁺在 BZ 相区既可占据 Zr⁴⁺ 点阵又可占据 Ba²⁺点阵,形成 Ba_{1-v}Zr_{1-x}Y_{x+v}O_{3-d}形式 成分。由数据库计算可知, BZ 相区在高温条件下依然 能够稳定存在,具有很高的热力学稳定性,满足钛合 金耐火材料的设计要求。为此,本研究在 BZ 相区设 置5个成分点以便考察不同Y³⁺含量BaZrO3耐火材料 的稳定性。同时在 BaO-ZrO₂-YO₁₅有单相 Ba₂YZrO_{6-d} 存在,晶体结构为双钙钛矿结构,故考虑在此成分设 计一组成分点来进行验证和对比。





2.2 粉体物相分析

图 2 所示为粉体样品 1[#]~6[#]在 1200 ℃保温 12 h 后 的 XRD 谱。从图 2 可以看出,粉体样品 1[#]~5[#]的谱线 中均显示了 BaZrO₃ 衍射峰。由于 Y³⁺半径大于 Zr³⁺半 径,会导致 BaZrO₃ 晶格常数 *a* 增大,进而导致 *d* 值增 大,因此掺杂 Y₂O₃ 后,BaZrO₃的衍射峰会向小角度 偏移,并且随着 Y₂O₃ 掺杂量的增加,衍射峰向小角度 偏移量增大。其中未确定的峰则有可能是 ZrO₂ 在粉料 中有残余。粉体样品 6 的衍射峰则为 Ba₂YZrO₆ 标准 峰,这与本研究提出的成分设计思路相吻合。粉体样 品 1[#]~6[#]均无 Y₂O₃ 相存在,表明 Y₂O₃ 完全固溶进 BaZrO₃。





Fig. 2 XRD patterns of powder samples $1^{\#}-6^{\#}$ after synthesizing at 1200 °C

2.3 形貌组成和分析

图 3 所示为不同 Y₂O₃ 掺杂 BaZrO₃ 圆片在 1750 ℃ 保温 6 h 后的显微组织。从图 3 可看出,圆片 1[#]~5[#]表 面均由明暗度和尺寸不同的两种晶粒(A和B)构成,对 晶粒 A、B 分别进行能谱(EDS)分析,其结果如表 2 所 列。从表 2 可以看出, 晶粒 A 中 Y 含量极少, Ba 和 Zr 元素摩尔比约 1:1, 由此可知晶粒 A 为 BaZrO₃; 而 B 晶粒中 Zr 和 Y 元素原子比约 1:1, 但 Ba 含量未达 到 Y(或 Zr)含量的 2 倍,这可能是由能谱分析过程中 存在的偏差所致。结合图4中陶瓷片1[#]~6[#]的表面 XRD 数据,可知圆片 1[#]~5[#]中 B 晶粒为 Ba₂YZrO₆。因为 $Ba_{2}YZrO_{6}$ 为双钙钛矿结构,其点阵常数约为 $BaZrO_{3}$ 的两倍,因此两者衍射峰几乎重叠,同时,这也与图 1 中理论计算得到的单相区结论存在偏差。由图 3(f) 可知,圆片6[#]的表面晶粒大小均匀,形貌均一,结合 表 2 中 EDS 结果, Ba、Zr、Y 摩尔比近似于 2:1:1, 可知圆片 6[#]由 Ba₂YZrO₆构成。同时, 从图 3(a)~(e)可 以看出,随着Y₂O₃掺杂量的增加,圆片中BaZrO₃晶 粒尺寸不断减小,且其晶粒呈现不规则形状。这是由于在高温烧结温度下,烧结机制受体扩散控制,氧缺位有利于固相传质的发生,促进晶粒生长;而Y₂O₃的掺杂抑制了氧缺位产生,因此抑制晶粒正常长大。这与齐建全^[18]研究的Y₂O₃掺杂钛酸钡烧结机理类似。同时,Ba₂YZrO₆晶粒数量不断增加,并伴随团聚现象的出现,BaZrO₃和Ba₂YZrO₆晶界发生变化,同时烧结后的陶瓷表面呈现明显的疏松多孔现象。刘向春等^[19]指出,在烧结过程中,晶界与晶粒内部均有气孔存在,Y₂O₃的掺杂导致晶粒生长被抑制,晶粒生长速度小于晶界气孔移动速度,使得部分晶粒被气孔包围,因此陶瓷晶粒间晶界由规则的多面体转变为不规则的无定形的晶界时,会导致烧结后的陶瓷表面疏松多孔,这与本实验中出现的现象类似。

表2 不同配比圆片中晶粒成分

Table 2	Grain composition	of different ratio	of pelletss
---------	-------------------	--------------------	-------------

Sample	Trans	x/%			
No.	Туре	Ba	Zr	Y	0
1#	Α	37.73	31.71	0.50	30.06
1	В	6.28	33.91	34.21	25.60
2 #	A	39.34	30.68	0.98	29.00
2	В	5.04	30.04	31.69	33.23
3#	Α	43.45	31.66	1.01	23.88
	В	7.27	36.02	35.70	21.01
4 [#]	Α	49.90	35.94	1.03	13.13
	В	5.28	38.72	40.56	15.44
5#	A	39.40	34.91	1.01	24.68
	В	5.48	40.56	34.72	19.25
6#	В	32.94	19.06	20.98	27.02

2.4 致密度及热力学稳定性分析

为考察不同 Y₂O₃掺杂量对 BaZrO₃耐火材料造成 的影响,对圆片样品 1[#]~5[#]进行致密度分析。同时,为 计算圆片致密化程度,在测定真密度的基础上,需考 虑圆片的理论密度。但由于陶瓷片由 BaZrO₃和 Ba₂YZrO₆两相共存,且无法准确确定两相的含量,为 此建立 Y₂O₃掺杂 BaZrO₃模型,假设 BaCO₃、ZrO₂和 YO_{1.5}摩尔分数分别为 a%、b%和 c%,且 3 种物质总 摩尔数为 N。若 n(BaCO₃):n(ZrO₂)>1,此时需要考虑 剩余 BaO(BaCO₃分解生成)的理论密度,计算如公式 (1)所示;若 n(BaCO₃):n(ZrO₂)<1,此时需要考虑剩余 ZrO₂的理论密度,计算如公式(2)所示。其中 BaZrO₃、 Y₂O₃、ZrO₂和 BaO 的理论密度分别为 6.23、5.01、5.89 和 5.98 g/cm³。



图 3 陶瓷片 SEM 像

Fig. 3 SEM photographs of pellets: (a) Sample $1^{\#}$; (b) Sample $2^{\#}$; (c) Sample $3^{\#}$; (d) Sample $4^{\#}$; (e) Sample $5^{\#}$; (f) Sample $6^{\#}$



图 4 圆片表面 XRD 谱

Fig. 4 XRD patterns of pellets surfaces

$$\rho = \frac{b\% \cdot N \cdot \rho_{\text{BaZrO}_3} + \left(\frac{c}{2}\right)\% \cdot N \cdot \rho_{\text{Y}_2\text{O}_3} + (a\% \cdot N - b\% N) \cdot \rho_{\text{BaO}}}{b\% \cdot N + \left(\frac{c}{2}\right)\% \cdot N + (a\% \cdot N - b\% \cdot N)}$$
(1)

$$\rho = \frac{a\% \cdot N \cdot \rho_{\text{BaZrO}_3} + \left(\frac{c}{2}\right)\% \cdot N \cdot \rho_{\text{Y}_2\text{O}_3} + (b\% \cdot N - a\% \cdot N) \cdot \rho_{\text{ZrO}_2}}{a\% \cdot N + \left(\frac{c}{2}\right)\% \cdot N + (b\% \cdot N - a\% \cdot N)}$$
(2)

运用上述公式,计算出圆片 1[#]~5[#]的理论密度,并 结合测得的实际密度得到各圆片的致密度,结果如表 3 所列。从表 3 可知,随着 Y₂O₃ 掺杂量的增加,圆片 相对密度由 97.1%降低至 94.3%。这是由于随着 Y₂O₃ 含量的增加,晶粒不规则生长,在晶界产生大量气孔, 烧结性能受到影响,导致致密度下降。这种致密度的 变化与圆片的显微组织相吻合。

根据热力学知识和 BaO-ZrO₂-YO_{1.5} 系相图计算可 知,在1750 ℃下,BZ 相区样品 1[#]~5[#]物质的吉布斯自 由能均低于 BaZrO₃的。根据能量最低原理,同样条件 下吉布斯自由能越小,物质越稳定,因此样品 1[#]~5[#] 物质的稳定性均高于 BaZrO₃的。且由计算得知样品 1[#]~5[#]物质的熔点随着 Y₂O₃ 掺杂量增多而逐渐降低, 同时烧结性能逐渐降低,导致致密度逐渐降低。ERB 等^[21]指出,坩埚的致密度高低对熔体有较大影响,在 其作为熔炼钇钡铜氧单晶超导体用坩埚过程中,用致 密度为 98.5%的坩埚持续进行 6 天的晶体生长实验, 坩埚没有与熔体发生反应。因此,使用相对密度为 97.1%的粉体 1[#]制备坩锅并进行钛合金的感应熔炼实 验,考察该配比下 Y₂O₃ 掺杂 BaZrO₃ 与钛合金的相 容性。

表3 圆片致密度和吉布斯自由能

Table 3	Density and	Gibbs free	energy	of pellets

Sample No.	Theoretical density/ (g·cm ⁻³)	Actual density/ (g·cm ⁻³)	Relative density/%	$\Delta G^0_{ m 1750^{\circ}C}/MJ$
1#	6.165	5.987	97.1	-2.290
$2^{\#}$	6.097	5.854	96.0	-2.312
3#	6.033	5.723	94.9	-2.322
4#	5.965	5.665	95.0	-2.332
5#	5.907	5.576	94.3	-2.340

2.5 合金熔体与坩埚的界面分析

TiNi 合金熔体在 Y₂O₃ 掺杂 BaZrO₃ 坩埚中冷却的 宏观照片如图 5 所示。从图 5 可以看出,合金与坩埚 接触界面清晰,平整,并未见到严重的渗透现象出现。 在合金熔炼过程中,由于重力作用,熔体与坩埚底部 界面反应程度必然要强于侧壁处的界面反应程度,因 此取图 5 中坩埚底部与合金接触处部分进行微观组织 分析。



图 5 TiNi 合金在坩埚中冷却后宏观照片 Fig. 5 Macro picture of TiNi alloy cooled in crucible

图 6 所示为坩埚与合金接触界面的 SEM 像,图 中左侧为坩埚材料,右侧为 TiNi 合金,中间白色区域

A 经 EDS 分析主要元素为 C 和 O,由此确定该物质为 冷镶剂,这说明熔炼后的合金与坩埚可相互剥离,导 致冷镶剂流入剥离间隙。坩埚与合金熔体界限分明, 左侧坩埚层结构致密,在与 TiNi 合金熔体接触后形貌 完整,未发现坩埚受侵蚀现象;而利用纯 BaZrO₃坩埚 进行熔炼同样合金时,坩埚一侧出现了 20 μm 厚的侵 蚀层^[7]。这表明掺杂 Y₂O₃ 能提高 BaZrO₃ 耐火材料的 热力学稳定性和抗熔体的侵蚀性能。说明 Y₂O₃ 掺杂 BaZrO₃ 耐火材料是一种极有潜力的熔炼钛合金的耐 火材料。



图 6 界面层的 SEM 像和 EDS 谱

Fig. 6 SEM images and EDS pattern of interfacial layer: (a) SEM image; (b) EDS pattern

3 结论

1)配比粉料 $1^{#}\sim 5^{#}$ 经固相合成后主要由 BaZrO₃ 和 Ba₂YZrO₆组成, $6^{#}$ 粉体则由 Ba₂YZrO₆组成。

2) 在Y₂O₃掺杂BaZrO₃粉体1[#]~6[#]烧成的圆片中, 随着Y₂O₃掺杂量的增加,气孔增多,晶粒尺寸减小, 致密度逐渐降低,1[#]粉体制备的圆片相对密度达到 97.1%;

3) 使用 Y₂O₃ 掺杂 BaZrO₃ 坩埚熔炼 TiNi 合金后,

第 27 卷第 11 期

坩埚与合金熔体无反应层存在,两者间无明显的元素 扩散,说明 Y₂O₃ 掺杂 BaZrO₃ 材料是一种非常有潜力 的钛合金熔炼用耐火材料。

REFERENCES

 高冬云. 锆酸钡基高温质子导体的制备和性能研究[D]. 天津: 天津大学, 2010.
 GAO D Y. The study of high temperature proton conductor

preparation and performance based on BaZrO₃[D]. Tianjin: Tianjin University, 2010.

 [2] 彭家卓, 李和平, 徐丽萍, 李 娟, 向 交. BaZrO₃ 基高温质 子导体研究现状及在水热体系原位测氢中的应用[J]. 矿物学 报, 2014, 34(2): 277-282.
 PENG J Z, LI H P, XU L P, LI J, XIANG J. High temperature

proton conductor research present situation and the application of in situ measuring hydrogen in the hydrothermal system based on BaZrO₃[J]. Journal of Minerals, 2014, 34(2): 277–282.

[3] 张文蕾,马梅,蒋小康,张航,彭彩云,曹庆琪. BaZrO₃ 晶格畸变的电子结构和光学性质的第一性原理计算[J]. 伊犁 师范学院学报, 2014, 8(4): 33-38.
ZHANG WL, MAM, JIANG XK, ZHANG H, PENG CY, CAO Q Q. lattice distortion of the electronic structure and optical properties of first principles calculation of BaZrO₃[J]. Journal of YLi Normal College, 2014, 8(4): 33-38.

- [4] 高爱梅, 王周峰. 制备条件对钙钛矿型 BaZrO₃储存 NO_x能力的影响[J]. 华南理工大学学报, 2008, 36(11): 134-137.
 GAO A M, WANG Z F. Effect of preparation conditions on the NOX storage capacity of perovskite-type BaZrO₃[J]. Journal of South China University of Technology, 2008, 36(11): 134-137.
- [5] ERB A, WALKER E, FLIIKIGER R. BaZrO₃: the solution for the crucible corrosion problem during the single crystal growth of high-TC superconductors REBa₂Cu₃O_{7-δ}[J]. Physica C: Superconductivity, 1995, 245(3): 245–251.
- [6] 张 钊,朱凯亮,刘岚洁,鲁雄刚,吴广新,李重河. BaZrO₃ 坩埚的制备及与钛合金熔体的界面反应[J]. 硅酸盐学报, 2013,41(9): 1277–1283.
 ZHANG Z, ZHU K L, LIU L J, LU X G, WU G X, LI C H. Interfacial reaction between BaZrO₃ crucible with titanium melt[J]. Journal of Silicate, 2013, 41(9): 1277–1283.
- [7] 陈光耀,程治玮,王树森,秦子威,鲁雄刚,李重河. 钛熔体 与 BaZrO₃ 耐火材料界面反应机理[J]. 硅酸盐学报, 2016, 44(6): 892-897.
 CHEN G Y, CHENG Z W, WANG S S, QIN Z W, LU X G, LI C H. The interfacial reaction mechanism between titanium melt with BaZrO₃ refractory[J]. Journal of Silicate, 2016, 44(6): 892-897.
- [8] 杨贵亭, 刘卫洁,郑新芳. Y 掺杂 BaZrO₃ 纳米管阵列的制备 和光致发光性能[J]. 硅酸盐学报, 2012, 31(2): 485-488.

YANG G T, LIU W J, ZHENG X F. Preparation and luminescent properties of the light array Y-doped BaZrO₃[J]. Journal of Silicate, 2012, 31(2): 485–488.

- [9] PENG Z Z, GUO R S, YIN Z G, LI J. BaZr_{0.9}Y_{0.1}O_{2.95} composite with enhanced protonic conductivity[J]. Journal of Wuhan University of Technology–Materials Science Edition, 2009, 24(2): 269–272.
- [10] BI L, EMILIANA F, SUN Z Q. Proton conductivity and chemical stability of BaZr0.7In0.3O3-δ for solid oxide fuel cells[J]. Solid State Ionics, 2011, 196: 59–64.
- [11] 杨朝宁,李 俊,邱建备. Eu³⁺和 Bi³⁺共掺杂锆酸钡荧光粉的 制备及发光性质研究[J]. 光谱学与光谱分析, 2013, 21(1): 19-22.

YANG C N, LI J, QIU J B. Eu³⁺ and Bi³⁺ preparation and luminescent properties of Co-doped BaZrO₃ phosphor[J]. Spectroscopy and Spectral Analysis, 2013, 21(1): 19–22.

- [12] 王介强,郑少华,岳云龙. 低温法制取透明陶瓷的研究[J]. 无机材料学报,2003,18(6):1222-1228.
 WANG J Q, ZHENG S H, YUE Y L. Research of trans parent ceramics prepared by cryogenic[J]. Journal of Inorganic Materials, 2003, 18(6): 1222-1228.
- [13] HIRAL T, KAWAMURA Y, KOMASAWA I. Preparation of Y₂O₃ nanoparticles thin films using an emulsion liquid membrane system[J]. Journal of Colloid and Interface Science, 2004, 275(3): 508–513.
- [14] 刘翔鹏. 氧化钇材料与钛合金的界面反应[D]. 沈阳: 东北大学, 2009.

LIU X P. Interfacial reaction of Y₂O₃ and titanium alloy materials[D]. Shenyang: Northeastern University, 2009.

- [15] TOSHIMITSU T, TOSHIHARU K, ASUKA K, HIROSHI H. Structural optimization of an yttria crucible for melting TiAl alloy[J]. Intermetallics, 2012, 20: 16–23.
- [16] HAN D, KISHIDA K, SHINODA K, INUIA H, UDA T. A comprehensive understanding of structure and site occur-panty of Y in Y-doped BaZrO₃[J]. Journal of Materials Chemistry A, 2013, 1(9): 3027–3033.
- [17] IMASHUKU S, UDA T, NOSE Y, AWAKURA Y.
 Relationship of BaO-ZrO₂-YO_{1.5} systems at 1500 and 1600 °C[J].
 Journal of Phase Equilibria and Diffusion, 2010, 31(4): 348–356.
- [18] 齐建全,李龙土,王永力,桂治轮. 钛酸钡陶瓷中 Y₂O₃ 掺杂 过程的 XRD 分析[J]. 稀有金属材料与工程,2002,31(1): 237-240.
 QI J Q, LI L T, WANG Y L, GUI Z L. XRD analysis of Y₂O₃ doped BaTiO₃ ceramics[J]. Rare Metal Materials and Engineering, 2002, 31(1): 237-240.
- [19] 刘向春,王为民,高 峰,张昌松,田长生.原料和掺杂对钛 酸锌陶瓷烧结及介电性能的影响[J].稀有金属材料与工程,2006,35(2):45-49.
 LIU X C, WANG W M, GAO F, ZHANG C S, TIAN C S. Effect of ZnTiO₃ ceramic sintering and dielectric properties by

materials and doping[J]. Rare Metal Materials and Engineering, 2006, 35(2): 45-49.

 [20] 顾少轩,赵修建,胡 军. 陶瓷的腐蚀行为和腐蚀机理研究 进展[J]. 材料导报,2002,16(6):42-44.
 GUSX, ZHAOXJ, HUJ. Advances in corrosion behavior of

ceramics and corrosion mechanism[J]. Material Review, 2002,

16(6): 42–44.

[21] ERB A, WALKER E. The use of $BaZrO_3$ crucibles in crystal growth of the high- T_c superconductors progress in crystal growth as well as in sample quality[J]. Physica C: Superconductivity, 1996, 258(1): 9–20.

Microstructure evolution of Y₂O₃ doped BaZrO₃ and its interface reaction with titanium melt

ZHOU Lu-hai¹, CHEN Guang-yao¹, LI Bao-tong¹, CHENG Zhi-wei³, ALI Wajid¹, LU Xiong-gang^{1, 2}, LI Chong-he^{1, 2}

 State Key Laboratory of Advanced Special Steel, Shanghai Key Laboratory of Advanced Ferrometallurgy, School of Materials Science and Engineering, Shanghai University, Shanghai 200072, China;

2 Shanghai Special Casting Engineering Technology Research Center, Shanghai 201605, China;

3. Sflyxgs. Chinaepu. Co., Ltd., Taicang 215400, China)

Abstract: Six ratios of Y_2O_3 doped BaZrO₃ powder were prepared from BaCO₃, ZrO₂ and Y_2O_3 as raw materials by solid reaction method at 1200 °C. Then, the pellets were fabricated by cold isostatic pressing and sintered at 1750 °C. The effect Y_2O_3 on the constituents of BaZrO₃ powder and microstructure evolution of BaZrO₃ pellets was studied by using the X-ray diffraction (XRD) and scanning electron microscopy (SEM) combined with EDS. The results show that the Y_2O_3 doped BaZrO₃ mainly consists of two phases, i. e., BaZrO₃ and Ba₂YZrO₆. The content of Ba₂YZrO₆ increases gradually and the phenomenon of aggregation appears as the amount of Y_2O_3 increasing. At the same time, the growth of BaZrO₃ grains are restrained, the grain boundaries of BaZrO₃ and Ba₂YZrO₆ transform from regular polyhedron boundary to irregular amorphous grain boundary, which make the surface of the pellets porous and lower dense. When the mole ratio of BaCO₃, ZrO₂ and Y_2O_3 is about 0.48: 0.47: 0.1, the relative density of pellets reaches to 97.1%. This proportion of powder was prepared into crucible and utilized to melt TiNi alloys using vacuum induction. There is no obvious interaction layer and elements diffusion between the crucible and the melt, which may imply that the Y-doped BaZrO₃ refractory is a promising candidate for melting titanium alloys.

Key words: yttria; barium zirconate; doping; microstructure: interfacial reaction

Received date: 2016-06-28; Accepted date: 2017-04-07

Corresponding author: LI Chong-he; Tel: +86-21-56332934: Email: chli@staff.shu.edu.cn

(编辑 何学锋)

Foundation item: Projects(51225401, 51374142) supported by the National Natural Science Foundation of China; Project(2014CB643403) supported by the National Program on Key Basic Research Project, China; Project(14JC1491400) supported by the Basic Major Research Program of Science and Technology Commission Foundation of Shanghai, China