doi:10.16104/j.issn.1673-1891.2024.01.008

稀土氧化镨对氧化镁陶瓷性能的影响

狄玉丽,何 霞,邹阳雪,王 城,黄海燕*

(西昌学院理学院,四川西昌615013)

摘要:为探究添加不同质量分数的稀土氧化镨(Pr₆O₁₁)对氧化镁(MgO)陶瓷材料烧结、硬度及抗热震性能的 影响,采用 MgO 粉末为原料, Pr₆O₁₁作为添加剂,聚乙烯醇(PVA)为黏结剂,干压成型后常压烧结制得氧化镁 陶瓷材料;其成型烧结温度为1580℃并保温3h,然后检测 MgO 陶瓷的物相、烧结性能、硬度、表面形貌及抗 热震性能。结果表明: Pr₆O₁₁对 MgO 陶瓷材料的烧结性能(密度和收缩率)有一定增强效果但增幅不大,而对 MgO 的硬度和抗热震性增强效果显著;当稀土 Pr₆O₁₁的添加量为8%时, MgO 陶瓷的洛氏硬度和抗热震次数 最高,分别为60.1 HRA和17次。

关键词:氧化镁陶瓷;稀土氧化物;氧化镨;烧结性能;抗热震性能

中图分类号:TQ174.758.11 文献标志码:A 文章编号:1673-1891(2024)01-0056-09

Effects of Praseodymium Oxide on Properties of Magnesia Ceramics

DI Yuli, HE Xia, ZOU Yangxue, WANG Cheng, HUANG Haiyan^{*} (School of Science, Xichang University, Xichang 615013, Sichuan, China)

Abstract: Magnesia ceramics is made from magnesium oxide (MgO) powder as raw material, rare earth praseodymium oxide (Pr_6O_{11}) as additive, and polyvinyl alcohol (PVA) as binding agent, through dry-pressing molding and pressure-less sintering methods. We investigated the crystal phase, sintering properties, hardness, morphology and thermal shock resistance properties of MgO ceramics, which was made at the sintering temperature of 1 580°C for 3 h. The Pr_6O_{11} was added for investigation into the effect of different contents of RE oxides on sintering, hardness, and thermal shock resistance of MgO ceramics. The results showed that the Pr_6O_{11} had certain enhancement effect on the sintering properties (density and shrinkage ratio) of MgO ceramics but not very much; however, the hardness and thermal shock resistance of MgO were significantly enhanced, and when the added Pr_6O_{11} content was 8%, MgO ceramics enjoys the optimal hardness and thermal shock resistance properties, which were 60.1 HRA and 17 times, respectively.

Keywords: magnesia ceramics; rare earth oxide; praseodymium oxide; sintering properties; thermal shock resistance

0 引言

氧化镁(MgO)陶瓷因具有高硬度、高熔点

(2800℃)、较好的传导性、机械强度、耐高温性、化 学性质稳定等优点,可用作冶炼金属用的坩埚、热 电偶套管、防辐射窗口材料等。但其热膨胀系数较

收稿日期:2023-10-27

- 基金项目:四川省粉末冶金工程技术研究中心开放基金课题项目(SC-FMYJ2021-12);西昌学院博士科研启动项目 (YBZ202143);凉山州州科技局项目(22ZDYF0190、21ZDYF0202)。
- 作者简介:狄玉丽(1986—),女(彝族),四川雷波人,讲师,博士研究生,研究方向:多孔金属材料、稀土材料,e-mail: 330477938@qq.com。
- *通信作者:黄海燕(1982—),女,四川西昌人,副教授,硕士,研究方向:化学、天然产物,e-mail:34362380@qq.com。

大(14×10⁻⁶~15×10⁻⁶/℃,0~1 500 ℃),烧结性能差,导 致抗热震性能较差,极大地限制了 MgO 陶瓷坩埚的 使用^[1-2]。稀土氧化物因具有较高的熔点、沸点、稳 定性和高温挥发性弱而被广泛作为添加剂应用于 陶瓷材料中。早在 20 世纪 90 年代,就有研究者将 稀土氧化物作为添加剂掺杂至钛酸钡基陶瓷中,发 现稀土氧化物可改善陶瓷材料的介电特性,使陶瓷 介电常数增加,介电损耗明显减少,热稳定性得到 提高^[3]。近 10 年来,较多研究者将稀土氧化物加入 氧化铝^[4+8]、氮化硅^[9-12]、氧化铝^[13-15]、电子陶瓷^[16-19]、 陶瓷涂层^[20-22]中研究稀土的作用机理。稀土氧化物 的加入可降低陶瓷的烧结温度并改善陶瓷的形貌 和显微结构,主要通过细晶强化、净化晶面、固溶强 化、弥散强化等作用改善陶瓷材料的综合性能^[23-27]。

为了提高MgO陶瓷材料的抗热震性能,许多学 者做了相关研究。张骋等^[28]以CaO、混合稀土氧化 物、ZrO₂及Al₂O₃+CaO为添加剂研究了MgO陶瓷的 抗热震性,得出添加稀土氧化物并在1640℃烧结 制得的 MgO 陶瓷具有较好抗热震性。薜宗伟 等^[29-30]将Y₂O₃和ZrO₂+Y₂O₃作为添加剂成功制备出 氧化镁陶瓷,而加入稀土或复合稀土的氧化镁陶瓷 抗热震性能得到显著提高,其中当Y,0,添加量为 2%,1450℃烧结制得氧化镁陶瓷抗热震次数为11 次。于忞等^[31]将La₂O₃添加至氧化镁,当添加量为 1%、1640℃烧结所得氧化镁相对密度为99.72%;而 当添加量为2%,1560℃烧结所得氧化镁热震后(2 次1100 ℃水冷热循环)的残余耐压强度为58 MPa。 Jin 等^[32]以不同粒径的氧化镁粉末为原料,以CeO, 为添加剂,在常压、1600℃温度烧结2h,成功制备 了氧化镁陶瓷材料,结果表明,CeO,明显促进了氧 化镁的烧结致密化,密度值高达3.48 g/cm3,而孔隙 率只有0.35%。目前将稀土氧化物作为添加剂加入 MgO 陶瓷材料中较多为 La,O₃、CeO₂、Y₂O₃等稀土氧 化物[1,30,33-34],而对其他稀土氧化物的研究则相对较 少。但文献调研发现,Cao等^[35]将Pr₆O₁₁添加至采用

常规固态烧结工艺制备的ZnO基变电阻材料,此外 还添加了Y2O3、Co2O3和Cr2O3,发现只有掺杂Pr6O11 才能在氧化锌晶界形成双肖特基势垒,从而增强材 料的微观结构和电学性能。Tamizh等^[36]采用溶胶-凝胶法合成了Pr₆O₁₁-MgO纳米复合材料,材料呈薄 片状和片状,对于镨浓度较高的样品,介电常数和 交流电导率均较高。Inoue 等^[37]在空气中烧结制备 了掺杂氧化镨(摩尔百分比为0.5%和0.1%)的低密 度氧化锌陶瓷,发现Pr在+3~+3.87时与ZnO材料晶 界附近增强锌空位受体密切相关的缺陷复合物交 换从而有利于提高热电功率。综上,稀土氧化镨作 为添加剂加入时可提高基体材料的微观结构和电 学性能,若将其作为添加剂加至MgO陶瓷材料中, 如能增强MgO陶瓷的微观结构,则可能会增强其抗 震性能和烧结性能。因此,本文通过常压烧结法制 备氧化镁陶瓷,并且添加轻稀土氧化镨(Pr₆O₁₁),探 究其对MgO陶瓷的烧结、硬度及抗热震性能的影响 及其增强机理,并为陶瓷材料抗热震性能研究领域提 供氧化镨增强效果的理论依据。

1 材料与方法

1.1 试样的制备

本文采用轻质 MgO 粉末(ω≥98.5%,微米级)为 主要原料,聚乙烯醇(PVA,ω≥98.0%)为黏结剂 (固定添加量为1%),使用压片机干压成型后在 1580 °C温度下保温烧结3h制得 MgO 陶瓷材料。 选择如表1中不同添加量的稀土氧化镨(Pr₆O₁₁, ω≥99.9%)作为添加剂加入原料中制备氧化镁,并 且探究其对 MgO 的性能影响。本试验工艺流程包 括混料、压制、烧结、检测4大步骤,如图1所示。详 细步骤如下:根据表1所示称取各种配比质量的原 料放入球磨机(XQM-变频行星式)中混合均匀,设 置球磨转速200 r/min,混合30 min。然后将混合均 匀的粉末在压片机(YP-30T型)下压制成型,成型 压制压强为242 MPa,保压时间3 min。压制出 2种尺寸试样: Φ 20 mm 试样主要用于检测密度、体 积收缩率、硬度和抗热震性能等; $\Phi5$ mm试样主 要用于检测表面形貌观察(扫描电镜SEM检测) 及能谱分析(能谱分析仪EDS检测)。压制成坯后 试样放置于马弗炉中进行烧结成型,使用烧结曲线

如图2所示。

稀土添加量及试样编号 表 1

$\boldsymbol{\omega}(\mathrm{Pr}_{6}\mathrm{O}_{11})/\%$	0	0.5	1	2	4	8	10
试样编号	Р0	P005	P01	P02	P04	P08	P10

检 测



1.2 性能检测及表征

采用激光粒度分布测量仪(GSL-101BI型)对 MgO和Pr6O11进行粒度检测;使用游标卡对MgO 坯样烧结前后试样进行直径和高度检测,每个尺寸 在3个不同位置检测后平均使用,根据直径和高度 计算试样体积,以此计算体积收缩率的前后变化; 使用阿基米德原理来检测 MgO 的密度;使用洛氏硬 度计(HR-150A型)来测试试样的洛氏硬度值,每个 硬度值为5次检测数值的平均值;根据GB/T 3298-008《日用陶瓷器抗热震性能测定方法》[38]来测试 MgO 陶瓷的抗热震次数(抗热温度为600℃);使用 X射线衍射仪(DX-2700型)对试样进行物相检测后 使用Jade5.0软件来进行相应的分析;使用场发射扫 描电镜(FEI Inspect F50)观察 MgO 表面微观形貌及 烧结情况。

2 结果与分析

2.1 原料粒度检测结果

MgO及稀土Pr₆O₁₁的激光粒度检测结果如图3 所示。如图3可知, MgO粉末粒径尺寸范围为0.2~2 μm,其中有 70.78% 的颗粒粒径为 0.5~1.0 μm;另外 稀土 Pr₆O₁₁粉末粒径的尺寸范围为 0.5~20 µm, 近 93%的颗粒粒径分布范围为2~15 µm。MgO 及稀土 Pr6011材料粒径都处于微米级范围,通过加入微米 级稀土Pr₆O₁₁考察其对氧化镁的性能影响。



2.2 稀土对氧化镁陶瓷性能的影响

前期试验已确定 MgO 的最佳压制及烧结工 艺为:压制压强 242 MPa 并保压 3 min,烧结温度 1580 ℃并保温3h。在此工艺基础上,选择稀土氧 化物 Pr₆O₁₁加入原料中,添加量分别为0.5%、1%、 2%、4%、8%和10%,并探究其对氧化镁陶瓷的性能 影响。

2.2.1 氧化镨对氧化镁烧结性能的影响

检测 MgO 的相对密度及体积收缩率来探究 Pr₆O₁₁对 MgO 的烧结性能影响。由图4可知,加入稀 土后的 MgO 的体积收缩率较空白组相差并不是很 大,均在44%左右。随着稀土 Pr₆O₁₁质量分数的增 加,MgO 的体积收缩率呈现先增后降的趋势,并在 Pr₆O₁₁ 质量分数为2%时,体积收缩率最大(46.21%),较空白组增加2.33%。而稀土Pr₆O₁₁的加入对氧化镁的相对密度的影响趋势与其对氧化镁的体积收缩率的影响趋势一致,呈现先增后减的趋势,相对密度为93.07%~95.27%,同样在Pr₆O₁₁添加量为2%时,相对密度有最高值(95.27%),较空白组增加1.02%。总体而言,稀土Pr₆O₁₁对MgO的密度和体积收缩率的影响不是太大。



2.2.2 氧化镨对氧化镁的硬度及抗热震性能影响

由图 5 可知,随着 Pr_6O_{11} 添加量的增加, MgO的 硬度值呈现先增后减又增加的趋势,而其抗热震次 数则呈现先增后减的趋势。可以看出微量稀土的 加入在一定程度上提高了 MgO的硬度值但其硬度 值增加量较小,只有达到一定量的添加量($\omega \ge 4\%$) 才能大幅度提高氧化镁的硬度值。而随着稀土氧 化物添加量的增加 MgO 陶瓷的抗热震次数得到明 显提高且增幅显著(>120% 以上)。此外,稀土 Pr_6O_{11} 的加入普遍增强了 MgO的硬度值和抗热震性 能,其中当抗热震次数为最高值 17 次时, Pr_6O_{11} 的添 加量分别为 4% 和 8%。当 Pr_6O_{11} 的添加量为 4% 时 MgO 的硬度值为 43.7 HRA,只较空白组增加 0.4 HRA。当 Pr_6O_{11} 的添加量为 8% 时 MgO 的硬度值为 60.1 HRA,较空白组增加 16.8 HRA,明显增强效果 更好。综合来看, Pr_6O_{11} 的最佳添加量为 8%,此时 MgO的硬度值和抗热震次数都最好。稀土氧化物的适量加入可细化晶粒从而增加陶瓷材料的致密性同时大量减少隐裂纹,使其在热震中能有效阻止裂纹的扩展^[39],从而达到提高陶瓷材料抗热震性能的作用。而当稀土氧化物过量加入时,会促进陶瓷材料晶粒长大并与MgO陶瓷生成中间相,其存在会导致降低陶瓷材料的抗热震性能^[7]。

2.2.3 氧化镨对氧化镁表面形貌的影响

为了观察不同稀土 Pr₆O₁₁添加量对 MgO 的表面 形貌影响,对少量 Pr₆O₁₁添加量(ω=0.5%)、过量 Pr₆O₁₁添加量(ω=10%)、最佳 Pr₆O₁₁添加量(ω=8%) 和空白 MgO 试样进行了 SEM 检测,结果如图 6 所 示。对比图 6 中的 SEM 图可知,空白试样与加入稀 土的 MgO 的烧结情况都较良好,明显看出 MgO 微观 表面形貌致密且无孔隙存在,其区别在于晶粒的大 小与结晶情况有所差异。





图6 空白组及添加氧化镨的氧化镁 SEM 图片

当稀土加入量较少时(图6(c)、6(d)),MgO的 晶粒明显较空白组的多许多,明显看到小晶粒界于 大晶粒的晶界处。随着稀土氧化镨含量的增加,可 看出MgO的晶粒得到了明显的细化,而稀土添加量 过量时(ω=10%)可看出MgO的晶粒明显较氧化镨 添加量ω为8%的大许多,但晶粒还是较空白组要 小些。为了对比MgO陶瓷的晶粒分布情况,使用 Nano Measurer软件对低倍SEM图进行了相应的晶 粒粒径分析,结果如表2、图7所示。由表2可看出, 加入稀土后同样倍数下的SEM图片晶粒粒径数明 显成倍增加,且随着稀土的增加MgO晶粒较空白试 样变小,P0、P005、P08和P10的晶粒平均粒径分别 为8.75、5.81、3.36和4.77 μm。且图7中明显可看出 随着稀土的添加,晶粒粒径的分布尺寸范围较空白 组变小,且当稀土氧化镨添加量ω为8%时平均粒 径最小且77.84%数量的晶粒分布在1.1~4.4 μm范 围之内,而此时MgO的抗热震性能也最优异,表明ω 等于8%时为氧化镨的最佳添加量。而稀土添加量 过多(ω>10%)后MgO的晶粒随之增大,此时的MgO 陶瓷表现出抗热震性能和硬度值降低的现象,但整 体而言还是较空白组和P05的晶粒要小,从而其硬 度值和抗热震性能也相对较好。综合以上可知稀 土 Pr₆O₁₁的添加主要起到了细化MgO陶瓷晶粒的作 用,且其性能随着稀土 Pr₆O₁₁的分布情况,对其进行 了EDS检测分析(图8),由图8可以看出,当Pr₆O₁₁添 加量为1%时的试样检测出镨元素分布在试样表面 且分布情况较均匀,表明氧化镨已成功加入MgO陶 瓷中且分布较为分散均匀。

试样编号	旦約粉	最大晶粒粒	最小晶粒	平均粒径/	
	田小工女人	径/µm	粒径/μm	μm	
P0	110	22.81	2.70	8.75	
P005	220	18.59	1.17	5.81	
P08	564	10.56	0.82	3.36	
P10	346	15.96	1.41	4.77	

表2 氧化镁陶瓷晶粒分布情况

2.2.4 稀土氧化镨对氧化镁物相的影响

使用DX-2700型X射线衍射仪检测MgO的物 相,实验条件为:Cu Ka1靶,步进扫描进行检测,步 长设置为0.02°,角度范围为20°~90°,工作电压40

25

kV,工作电流 30 mA。加入稀土氧化镨后检测物相 并与空白组进行结果对比,并分析比较不同稀土氧 化镨含量对 MgO 陶瓷的烧结及物相影响,结果如图 9所示。

由图9可知,P005和P01 MgO 陶瓷试样无法检 测出稀土若加入稀土 Pr₆O₁₁的特征峰, 而当其添加 量多于2%后能检测出稀土Pr₆O₁₁的特征峰,但此时 的特征峰通过Jade5.0软件分析可知并不是Pr₆Ou而 是 Pr₂O₃相,后者+3价的 Pr 较前者的+4价相较更稳 定而存在。空白试样的方镁石特征峰非常明显且 尖锐,随着稀土Pr₆O₁₁添加量的增多,方镁石特征峰 的尖锐程度在降低,非方镁石相在逐渐增多。由于 稀土氧化物与氧化镁会形成间隙型固溶体[31]使得 方镁石相衍射峰逐渐降低,因此表明加入的Pr₆O₁₁



氧化镨加入量为10%时氧化镁的能谱面扫分析图 图 8

相在高温下形成 Pr₂O₃相并与氧化镁形成了固溶体 从 而降低的 MgO 的特征峰。根据结果可知,当 Pr₆O₁₁添加量达到一定量时,即在4%~8%范围时, MgO 的抗热震性能也最好。但结合 MgO 的其他性 能,选择添加量 8% 为最佳提高 MgO 抗热震性能的 Pr₆O₁₁添加量。

3 结论

1)在MgO陶瓷最佳烧结工艺条件下,加入不同 含量的稀土Pr₆O₁₁制得的MgO陶瓷,Pr₆O₁₁的加入细 化了MgO的晶粒并与MgO形成固溶体以增强MgO 的性能,且Pr以+3价稳定存在。

2)添加稀土 Pr₆O₁₁微量时 MgO 陶瓷的性能增强 效果不明显,在当稀土 Pr₆O₁₁适量加入时能显著增 强其硬度及抗热震次数,当 Pr₆O₁₁添加量范围为 4%~8%时,MgO 的抗热震性能最好,稀土过量氧化



镁性能随之降低。

3)当稀土 Pr₆O₁₁添加量为4%~8%时, MgO的抗 热震次数都为17次,但综合考虑 MgO的硬度值, 8% 为最佳 Pr₆O₁₁添加量,此时 MgO的硬度值为60.1 HRA。

参考文献:

- [1] 狄玉丽,杨安星,赵林,等.混合稀土Nd₂O₃和CeO₂对氧化镁陶瓷硬度及抗热震性能的影响[J].西昌学院学报(自然科学版),2023,37(1):66-70+82.
- [2] 赵林,范潇方,狄玉丽.混合稀土 Pr₆O₁₁和 Nd₂O₃对氧化镁陶瓷材料密度及硬度的影响[J].科技视界,2021(18):141-143.
- [3] 包曼玲,陈彭英.稀土氧化物掺杂对钛酸钡基陶瓷电容器性能的影响[J].无机材料学报,1987,2(3):285.
- [4] 杨尚余,那学刚,张娇娇,等.稀土氧化物掺杂对氧化铝陶瓷力学性能和摩擦磨损性能的影响[J].功能材料,2018,49(6): 190-195+200.
- [5] 付鹏,王伟,彭林林,等.复合稀土氧化物对氧化铝陶瓷耐磨性能的影响研究[J].陶瓷,2010(8):23-26.
- [6] RANI D A, YOSHIZAWA Y, HIRAO K, et al. Effect of rare-earth dopants on mechanical properties of alumina[J]. Communication of the American Ceramic Society, 2003, 87(2):290–292.
- [7] WU T, ZHOU J, WU B, et al. Effect of rare-earth Lu₂O₃ on the wear resistance of alumina ceramics for grinding media [J].
 Powder Technology, 2016, 303:27-32.
- [8] FANG J, THOMPSON A M, HARMER M P, et al. Effect of yttrium and lanthanum on the final-stage sintering behavior of ultrahigh-purity alumina[J]. Journal of the American Ceramic Society, 1997, 8(8):2005-2012.
- [9] LIU W, TONG W, LU X, et al. Effects of different types of rare earth oxide additives on the properties of silicon nitride ceramic substrates[J].Ceramics International, 2019, 45(9):12436–12442.
- [10] KAŠIAROV M, TATARKO P, BURIK P, et al. Thermal shock resistance of Si₃N₄ and Si₃N₄-SiC ceramics with rare-earth oxide sintering additives[J]. Journal of the European Ceramic Society, 2014, 34(14): 3301–3308.
- [11] LIU N, ZHANG J, DUAN Y, et al. Effect of rare earth oxides addition on the mechanical properties and coloration of silicon nitride ceramics[J]. Journal of the European Ceramic Society, 2020, 40(4):1132–1138.

- [12] WANG Z H, BAI B, NING X S. Effect of rare earth additives on properties of silicon nitride ceramics [J]. Advances in Applied Ceramics, 2014, 113(3): 173-177.
- [13] ZHEN Z, WANG X, SHEN Z, et al. Thermal cycling behavior of EB-PVD rare earth oxides co-doping ZrO₂-based thermal barrier coatings[J]. Ceramics International, 2021, 47(16):23101-23109.
- [14] ZHANG C, LI C, SI X, et al. Rare earth oxide CeO₂ enhanced reactive air brazing of YSZ ceramics[J]. Ceramics International, 2023,49(23):37127–37141.
- [15] 吴珊,姜兴振,黄志兵,等.氧化纪含量对氧化锆陶瓷力学性能及抗热震性的影响[J].广州化工,2013,41(12):66-68.
- [16] LI P, YANG H, KODAGODA A N, et al. Superior energy storage performance and ultrafast discharge of NBBT-based ceramics via introducing linear dielectric additives and rare earth oxides [J]. Journal of Materials Chemistry C, 2023, 11(47):16491– 16500.
- [17] ZHAO Y, WANG L, HUANG R, et al. The correlation between the microstructure and macroscopic properties of (K, Na, Li) (Nb, Ta)O₃ ceramic via rare earth oxide doping[J]. Ceramics International, 2014, 40(1):2505-2510.
- [18] GUO J, ZHOU H, FAN T, et al. Improving electrical properties and toughening of PZT-based piezoelectric ceramics for highpower applications via doping rare-earth oxides[J]. Journal of Materials Research and Technology, 2020, 9(6): 14254-14266.
- [19] HUANG Q, SI F, TANG B. The effect of rare-earth oxides on the energy storage performances in BaTiO3 based ceramics[J]. Ceramics International, 2022, 48(12):17359-17368.
- [20] WANG X H, LIU S S, ZHANG M, et al. Effect of rare earth oxide on the microstructure and wear properties of in situ synthesized ceramics-reinforced Fe-based laser cladding coatings[J]. Tribology Transactions, 2019, 63(2): 345-355.
- [21] ZHANG Z, LU X, HAN B, et al. Rare earth effect on the microstructure and wear resistance of Ni-based coatings [J]. Materials Science and Engineering: A,2007,454-455:194-202.
- [22] ZHANG Z, LU X, HAN B, et al. Rare earth effect on microstructure, mechanical and tribological properties of CoCrW coatings
 [J]. Materials Science and Engineering: A,2007,444(1-2):92-98.
- [23] LI C, REN C, MA Y, et al. Effects of rare earth oxides on microstructures and thermo-physical properties of hafnia ceramics [J]. Journal of Materials Science & Technology, 2021, 72:144-153.
- [24] HOSSAIN M K, RUBEL M H K, AKBAR M A, et al. A review on recent applications and future prospects of rare earth oxides in corrosion and thermal barrier coatings, catalysts, tribological, and environmental sectors[J]. Ceramics International, 2022, 48(22):32588-32612.
- [25] MAGNANI G, ANTOLINI F, BEAULARDI L, et al. Sintering, high temperature strength and oxidation resistance of liquidphase-pressureless-sintered SiC - AlN ceramics with addition of rare-earth oxides [J]. Journal of the European Ceramic Society, 2009, 29(11):2411-2417.
- [26] WANG J, LIU C, ZHANG G, et al. Crystallization properties of magnesium aluminosilicate glass-ceramics with and without rare-earth oxides[J]. Journal of Non-Crystalline Solids, 2015, 419:1-5.
- [27] XIE W, FU Q, CHENG C, et al. Experimental and theoretical study on the effect of different rare-earth oxides on the high-temperature stability of SiO, glass at 1973K[J]. Ceramics International, 2020, 46(15):24371-24378.
- [28] 张骋,黄德信,徐兵,等.氧化镁陶瓷抗热震性能[J].稀有金属材料与工程,2009,38(S2):1207-1209.
- [29] 薜宗伟,吴锋,李志坚,等.复合添加剂对氧化镁陶瓷抗热震性的影响[J].人工晶体学报,2018,47(19):1933-1937.
- [30] 薜宗伟,吴锋,李志坚,等.氧化钇对氧化镁陶瓷烧结和抗热震性能的影响[J].耐火材料,2019,53(2):96-100.
- [31] 于忞,罗旭东,张国栋,等.La,O,对氧化镁陶瓷烧结性能及抗热震性能的影响[J].人工晶体学报,2016,45(9):2251-2256.

- [32] JIN E, YU J, WEN T, et al. Effect of cerium oxide on preparation of high-density sintered magnesia from crystal magnesite[J]. Journal of Materials Research and Technology, 2020,9(5):9824–9830.
- [33] 狄玉丽,赵星滔,郑博,等.烧结工艺及Nd,O,对氧化镁陶瓷烧结及抗热震性能的影响[J].稀土,2021,42(1):61-71.
- [34] 郑博,赵星滔,狄玉丽.稀土CeO,对氧化镁陶瓷烧结性能和抗热震性能的影响[J].科技资讯,2019,17(26):1-3.
- [35] CAO W, XIE X, WANG Y, et al. Effect of Pr₆O₁₁ doping on the microstructure and electrical properties of ZnO varistors[J]. Ceramics International, 2019, 45(18):24777–24783.
- [36] TAMIZH SELVI K, ALAMELUMANGAI K, PRIYA M, et al. Studies on synthesis, structural, surface morphological and electrical properties of Pr₆O₁₁-MgO nanocomposite[J]. Journal of Materials Science: Materials in Electronics, 2016, 27(6):6457– 6463.
- [37] INOUE Y, OKAMOTO Y, MORIMOTO J. Thermoelectric properties of porous zinc oxide ceramics doped with praseodymium[J]. Journal of Materials Science, 2007, 43(1):368–377.
- [38] GB/T 3298-2022, 日用陶瓷器抗热震性能测定方法[S].北京:中国标准出版社, 2022.
- [39] 张敬强,荣守范,宋晓刚.稀土氧化物对氧化铝复相陶瓷显现结构与力学性能的影响[J].佳木斯大学学报(自然科学版), 2006,24(1):16-18+42.