文章编号 1672-6634(2020)02-0077-05

添加 TiO₂ 对 CaAl₂O₄陶瓷物相组成 及微波介电性能的影响

吴一刘兵

(杭州电子科技大学电子信息学院,浙江杭州 310018)

摘 要 CaAl₂O₄ 陶瓷由于其优异的微波介电性能($\epsilon_r = 8.9, Qf = 91, 350 \text{ GHz}, \tau_f = -55$ ppm/℃)而获得广泛关注,然而其较负的谐振频率温度系数(τ_f)极大地限制了其商业化应用.本文 通过标准固态反应法制备了(1-x)CaAl₂O₄-xTiO₂(x=0.05,0.10,0.15,0.20)陶瓷并系统地研究 了TiO₂ 添加量对物相组成、微观结构以及微波介电性能的影响规律.X射线衍射数据(XRD)与扫 描电子显微图谱(SEM)表明添加的TiO₂ 在高温烧结过程中与CaAl₂O₄基体反应生成CaTiO₃与 CaAl₄O₇,且第二相含量随TiO₂ 添加量的增加而增大.此外,随着 x 值的增大,(1-x)CaAl₂O₄xTiO₂ 陶瓷介电常数(ϵ_r)与谐振频率温度系数逐渐增加,而Qf值出现一定程度的下降;在x=0. 15成分处获得 τ_f 值近零的最优微波介电性能组合($\epsilon_r = 13.9, Qf = 39000 \text{ GHz}, \tau_f = 5.4 \text{ ppm}/℃).$ **关键词**微波介质陶瓷;铝酸盐陶瓷;二氧化钛

中图分类号 TM28

文献标识码 A

0 引言

进入 21 世纪以来,随着无线通讯技术如物联网技术、智能交通技术等的迅猛发展,微波介质陶瓷作为微 波基板、谐振器、滤波器等无源器件的关键材料而得到了广泛关注^[1-3].为了满足器件的低损耗化和实用化需 求,在兼顾成本的同时,要求这类陶瓷具有适中的介电常数(ϵ_r),较低的介电损耗(即较高的 Qf 值)和近零的 谐振频率温度系数($\tau_f \sim 0$ ppm/°).近年来,随着人们对信息传输量、速度及质量等要求的不断提高,为满 足未来通讯技术的应用需求,亟需挖掘已有介质材料的性能极限以及探索新型微波介质材料体系.

CaAl₂O₄陶瓷是一类具有单斜 P2₁/n 空间群的铝酸盐化合物. 近年来,Liu 等人系统研究了 CaAl₂O₄陶瓷的制备工艺及本征结构特性,其优异的微波介电性能($\epsilon_r = 8.9, Qf = 91350 \text{ GHz}, \tau_f = -55 \text{ ppm}/\mathbb{C}$)也体现 出良好的应用前景^[4].与典型的低损耗微波介质陶瓷如 MgTiO₃-CaTiO₃($\epsilon_r = 21, Qf = 56000 \text{ GHz}, \tau_f = 0$ ppm/ \mathbb{C})、Sr₂LaAlTiO₇($\epsilon_r = 26.5, Qf = 110850 \text{ GHz}, \tau_f = 2.95 \text{ ppm}/\mathbb{C}$)及 0.55Li₂O-0.05Nb₂O₅-0.40TiO₂ 相比($\epsilon_r = 18.4, Qf = 79000 \text{ GHz}$)^[5-7],CaAl₂O₄陶瓷具有简便的制备工艺以及低廉的原料成本,然而其较负 的 τ_f 值极大地限制了其商业化应用.因此,探索性能优化途径以调控 τ_f 值近零是推进 CaAl₂O₄基陶瓷大规 模实用化需解决的关键科学问题.

目前,通过添加具有相反 τ_f 值材料以形成固溶体或复相结构是调节电介质材料 τ_f 值近零的最简便、有效的方法^[8,9].之前的研究表明,具有尖晶石结构的 TiO₂ 陶瓷由于其优异的微波介电性能(ε_r =105,Qf=46000 GHz, τ_f =465 ppm/°C)和较大的 τ_f 值而被广泛应用于调控具有负 τ_f 值的介质陶瓷体系^[10].然而,添加 TiO₂ 对 CaAl₂O₄陶瓷微波介电性能的影响规律仍未见报道.因此,本文利用标准固态反应法制备了(1-*x*)CaAl₂O₄-*x*TiO₂(*x*=0.05,0.10,0.15,0.20)陶瓷,通过研究不同 TiO₂ 含量对陶瓷物相组成及微波介电性能的影响规律,以期将 CaAl₂O₄陶瓷 τ_f 值调节至近零值并获得具有优异应用前景的新型微波介质陶瓷体系.

收稿日期:2019-09-01

基金项目:国家自然科学基金青年基金项目(51802062)资助

通讯作者:刘兵,男,汉族,工学博士,副研究员,研究方向:功能陶瓷,E-mail:liubing@hdu.edu.cn.

1 实验步骤

本文通过标准固相反应法制备(1-*x*)CaAl₂O₄-*x*TiO₂(*x*=0.05,0.10,0.15,0.20)陶瓷,所采用的原料 为高纯CaCO₃(99.99%),Al₂O₃(99.99%),TiO₂(99.99%)氧化物粉末.在称量前,将原料粉末置于80 ℃烘 箱中烘烤12h以排除可能混入的水分.之后,根据化学计量比准确称取各组原料并置于含有适量 ZrO₂ 球磨 介质的聚乙烯罐中,以无水乙醇作为溶剂连续球磨24h后在室温下烘干.将干燥后的粉末过120目筛后置 于氧化铝坩埚中在1250℃下煅烧3h.煅烧后的粉末经二次球磨、干燥后加入4wt%的聚乙烯醇(PVA)作 为粘接剂.最后,在98 MPa的轴向压力下得到直径12mm,厚度为5mm的圆柱型生坯.将生坯在1400-1450℃下烧结3h后即得到致密的陶瓷样品.

烧结后的陶瓷样品经研钵粉碎并充分研磨后,通过 X 射线衍射仪(日本,RIGAKU D/max 2550/PC)在 10-90°下利用步进扫描采集 X 射线衍射数据(XRD). 衍射数据每间隔 0.02°采集一次,每次采集时间为 2 sec. 所得的 XRD 数据通过 MDI Jade 5.0 软件进行物相分析并利用 FULLPROF 软件进行进一步的 Rietveld 精修. 陶瓷表面经过抛光和后续热腐蚀处理后,通过扫描电子显微镜(SEM,荷兰 FEI 公司,SIRION-100)进行微观结构观察并利用 Nano Measurer 软件估算陶瓷的平均晶粒尺寸. 微波介电性能通过使用网络 分析仪(美国 Agilent 公司,E8363B)进行测试. 其中 Qf 值测试采用谐振腔法^[11], ϵ_r 与 τ_f 通过平行板法进行 测试^[12], τ_f 的温度测试范围为 20-80 °C.

2 结果与讨论

图 1 为(1-*x*)CaAl₂O₄-*x*TiO₂ 陶瓷的 XRD 图谱. 由图可知,CaAl₂O₄陶瓷的 XRD 衍射图谱符合单斜 P2₁/n 结构类型,并且各衍射峰均可用 CaAl₂O₄的标准 PDF 卡片(JCPDS \ddagger 53-0191)进行标定. 然而,当 *x* > 0 时,各组分 XRD 中均出现对应于 CaTiO₃(JCPDS \ddagger 65-3287)和 CaAl₄O₇(JCPDS \ddagger 23-1037)第二相的 衍射峰. 另一方面,随着 *x* 值的增大,第二相的衍射峰强度明显增强,表明第二相的含量随着 TiO₂ 添加量的 增加而增大. 此外,值得注意的是,在各组分 XRD 中均未能发现 TiO₂ 对应的衍射峰. 以上结果表明,在高温 烧结过程中 TiO₂ 与 CaAl₂O₄基体发生以下反应从而生成 CaTiO₃和 CaAl₄O₇第二相

 $2CaAl_2O_4 + TiO_2 \rightarrow CaTiO_3 + CaAl_4O_7$.

(1)

为进一步分析各组分陶瓷的物相组成,以 CaAl₂O₄,CaTiO₃和 CaAl₄O₇的空间结构为基础对 (1-x)CaAl₂O₄-*x*TiO₂陶瓷样品的 XRD 数据进行 Rietveld 精修.图 2 为各组分陶瓷 XRD 图谱的测试 结果(Yobs)及 Rietveld 精修结果(Ycal).其中, Yobs-Ycal 为两者之间的差值,用蓝色线进行表示; Brag position则表示布拉格特征衍射峰的位置.由 图 2 可知,各组分 Yobs-Ycal 线均为较平滑的直线, 表明精修结果与实验测试值较为吻合.此外,表 1 中 列出了各组分 Rietveld 精修对应的可靠性参数.由 表中数据可知, R_p , R_{xp} , R_{exp} , x^2 值分别在 7.60%-9. 10%,10.60%-12.60%,4.11%-4.25%和 6.44-8.84



陶瓷的 XRD 图谱

范围内,进一步证明拟合结果是可靠的.另一方面,XRD 精修结果表明,在x > 0的成分处均存在 CaTiO₃和 CaAl₄O₇第二相,且各成分中第二相的含量变化列于图 3 中.随着 x 值的增大,主相 CaAl₂O₄的含量逐渐由 x =0 处的 100%降低至 x=0.2 成分处的 36.06%,同时伴随着 CaTiO₃与 CaAl₄O₇第二相的含量的逐渐上 升.该结果与图 1 中 XRD 第二相衍射峰强度变化的结果相一致,并定量地给出了物相组成随成分 x 的变化 关系.



图 2 (1-x)CaAl₂O₄-xTiO₂(x=0.05,0.10,0.15,0.20) 陶瓷的 XRD 图谱及 Rietveld 拟合结果

表 1 (1-x)CaAl₂O₄-xTiO₂ 陶瓷 Rietveld 精修的可靠性因子

	0.05	0.10	0.15	0.20
$R_{ m p}$	8.95%	7.60%	9.01%	9.10%
$R_{ m wp}$	12.0%	10.60%	12.60%	11.05%
R_{exp}	4.11%	4.17%	4.25%	4.21%
x^2	8.56	6.44	8.84	8.82

图 4 为(1-x)CaAl₂O₄-xTiO₂ 陶瓷热腐蚀表面形 貌随成分 x 变化的 SEM 图谱.随着 x 的增大,陶瓷的 平均晶粒尺寸逐渐下降.此外,在各组分陶瓷基体中出 现中细小的第二相晶粒且第二相含量随 x 的增加而明 显增多.结合上述的物相分析结果可以推断:随着 x 的 增加,CaAl₂O₄与添加的 TiO₂ 反应逐渐加剧并生成细



小的 CaTiO₃与 CaAl₄O₇第二相晶粒,并且该第二相在晶界的析出会抑制主相晶粒的长大从而使主相晶粒发 生明显细化.



注:(a) x=0.05;(b) x=0.10;(c) x=0.15;(d) x=0.20. 图 4 (1-x)CaAl₂O₄-xTiO₂ 陶瓷热腐蚀表面 SEM 图谱

(1-x)CaAl₂O₄-*x*TiO₂ 陶瓷介电常数与谐振频率温度系数随成分 *x* 的变化关系如图 5(a)所示. 随着 *x* 的增大, ε_r 与 τ_f 值也近似线性地增加. ε_r 由 8.9 提高到 15.1, τ_f 由 -55 ppm/℃调控到 21.5 ppm/℃并在 *x*= 0.15 处获得 τ_f 近零值(τ_f =5.4 ppm/℃). 根据 Lichteneker 与 Fukuda 等人总结的经验性规律^[13,14], (1-*x*) CaAl₂O₄-*x*TiO₂ 复相陶瓷的 ε_{rmix} 与 τ_{fmix} 值与各相的体积分数(*V*)和各组成相的介电性能(ε_r , τ_f)存在以下定性关系:

$$\ln \epsilon_{mix} = V_1 \ln \epsilon_{r1} + V_2 \ln \epsilon_{r2}, \qquad (2)$$

$$\tau_{fmix} = V_1 \tau_{f1} + V_2 \tau_{f2}. \tag{3}$$

根据公式(2)、(3)可知:复相陶瓷的 $\varepsilon_r = \tau_f$ 值主要由各物相的介电性能及体积分数所决定.对于 (1-x) CaAl₂O₄-xTiO₂陶瓷,其物相组成为 CaAl₂O₄、CaTiO₃、CaAl₄O₇三相共存.然而,关于 CaAl₄O₇陶瓷的微波 介电性能目前仍未见相关报道.由克劳修斯-莫索缔方程估算得知^[13],CaAl₄O₇陶瓷理论介电常数约为 9.5. 考虑到 CaTiO₃陶瓷 $\varepsilon_r = 170, \tau_f = 800 \text{ ppm/}^{\mathbb{C}}$,因此本工作中复相陶瓷 $\varepsilon_r 风 \tau_f$ 值的提高主要可归因于 CaT-iO₃含量的上升.



另一方面,图 5(b)给出了试样 Qf 值随成分 x 的变化曲线.随着 x 的增加,Qf 逐渐由 x=0 处的 91,350 GHz 降低到 x=0.2 处的 13,963 GHz. 众所周知,影响微波介质材料 Qf 值的主要因素为致密度、第二相和 晶界等^[15,16].由图 4 中 SEM 图谱可知,各组分陶瓷样品均表现出致密的微观结构,表明致密度对 Qf 值变化 的影响较低.然而,随着 x 的增加,陶瓷晶粒尺寸明显降低从而形成更高的晶界密度;另一方面,从物相分析 结果可知第二相含量随着 x 的增加而出现明显增大.因此,以上结果说明 Qf 值随 x 增大而恶化主要是由于 晶粒尺寸的降低和第二相含量的增加所导致的.最终,在 x=0.15 成分处获得(1-x)CaAl₂O₄-xTiO₂陶瓷最 优的微波介电性能组合(ϵ_r =13.9,Qf=39 000 GHz, τ_f =5.4 ppm/°C).综合该陶瓷的优异性能、相对简便 的制备工艺以及低廉的原料成本,0.85CaAl₂O₄-0.15TiO₂ 陶瓷有望在微波谐振器、微波基板等领域表现出 广泛的应用前景.

3 结论

本文通过标准固相反应法制备了(1-x)CaAl₂O₄-xTiO₂(x=0.05,0.10,0.15,0.20)复相陶瓷.XRD结 果表明,添加的TiO₂在高温下与CaAl₂O₄反应完全生成CaTiO₃与CaAl₄O₇第二相,并且第二相含量随 TiO₂添加量的增加而增大.SEM结果表明,基体中有明显细小的第二相析出,并且主相晶粒发生明显的细 化. ϵ_r 与 τ_f 值随着x的增加而近似线性地增大并在x = 0.15处获得 τ_f 近零值. Qf值由于第二相的产生和晶 粒尺寸的降低而随x的增大而降低. 在x = 0.15处获得了(1-x)CaAl₂O₄-xTiO₂陶瓷最优的微波介电性能 ($\epsilon_r = 13.9.Qf = 39.000$ GH $z, \tau_f = 5.4$ ppm/℃).

参考文献

- [1] Vanderah T A. Talking ceramics[J]. Science, 2002, 298:1182-1184.
- [2] Reaney I M.Iddles D. Microwave dielectric ceramics for resonators and filters in mobile phone networks[J]. J Am Ceram SOC, 2006, 89: 2063-2072.
- [3] Sebastian M T, Ubic R, Jantunen H. Low-loss dielectric ceramic materials and their properties [J]. Int Mater Rev, 2015, 60: 392-412.
- [4] Liu B,Hu C C,Huang Y H,et al. Crystal structure, infrared reflectivity spectra and microwave dielectric properties of CaAl₂O₄ ceramics with low permittivity[J]. J Alloys Compd, 2019, 791:1033-1037.
- [5] Higuchi Y, Tamura H. Recent progress on the dielectric properties of dielectric resonator materials with their applications from microwave to optical frequencies[J]. J Eur Ceram S[°]C, 2003, 23, 2683-2688.
- [6] Liu B,Liu X Q,Chen X M. Sr₂LaAlTiO₇: a new Ruddlesden-Popper compound with excellent microwave dielectric properties[J]. J Mater Chem C,2016,4:1720-1726.
- [7] Chang J, Liu Z, Ma M, et al. Parallel preparation and properties investigation on Li₂O-Nb₂O₅-TiO₂ microwave dielectric ceramics[J]. J Eur Ceram SOC, 2017, 37; 3951-3957.
- [8] Guo J,Zhou D,Zou S L,et al. Microwave dielectric ceramics Li₂MO₄-TiO₂(M=Mo,W) with low sintering temperatures[J]. J Am Ceram SOC, 2014, 97;1819-1822.
- [9] Zhang J, Yue Z X, Li L T. Effect of TiO₂ on phase composition and microwave dielectric properties of Zn_{1.01} Nb₂O₆ ceramics[J]. Ceram Int, 2017, 43: S317-S320.
- [10] Templeton A, Wang X, Penn S J, et al. Microwave dielectric loss of titanium oxide[J]. J Am Ceram SOC, 2000,83:95-100.
- [11] Kajfez D.Gundavajhala A. Measurement of material properties with a tunable resonant cavity[J]. Electro Lett, 1993, 29:1936-1937.
- [12] Hakki B W,Coleman P D. A dielectric resonant method of measuring inductive capacitance in the millimeter range[J]. IRE Trans Microw Theory Tech, 1960, 8:402-410.
- [13] Lichtenecker K. Dielectric constants of cubic ionic compounds[J]. Physik Zeits, 1926, 27:833-835.
- [14] Fukuda K,Kitoh R,Awai I. Microwave characteristics of TiO₂-Bi₂O₃ dielectric resonator[J]. Jpn J Appl Phys,1993,32:4584-4588.
- [15] Cava R J. Dielectric materials for applications in microwave communications[J]. J Mater Chem, 2001, 11:54-62.
- [16] Liu B, Li L, Liu X Q, et al. Sr_{n+1} Ti_nO_{3n+1} (n=1,2) microwave dielectric ceramics with medium dielectric constant and ultra-low dielectric loss[J]. J Am Ceram SOC, 2017, 100:496-500.

Effects of TiO₂ Addition on the Phase Compositions and Microwave Dielectric Properties of CaAl₂O₄ Ceramics

WU Yi LIU Bing

(School of Electronic Information and Engineering, Hangzhou Dianzi University, Hangzhou 310018, China)

Abstract CaAl₂O₄ ceramics have received extensive attention due to their outstanding microwave dielectric properties ($\varepsilon_r = 8.9$, Qf = 91350 GHz, $\tau_f = -55$ ppm/°C). While, the large negative temperature coefficient of resonant frequency (τ_f) has greatly limited their practical applications. In this study, (1 - x) CaAl₂O₄-xTiO₂ (x = 0.05, 0.10, 0.15, 0.20) ceramics were prepared via a standard solid state reaction method. The effects of TiO₂ addition on the phase compositions, microstructure and microwave dielectric properties were investigated systematically. The X-ray diffraction (XRD) patterns and scanning electron micrographs (SEM) revealed that the added TiO₂ would reacted with CaAl₂O₄ during high temperature sintering and led to the formation of CaTiO₃ and CaAl₄O₇ secondary phases. Moreover, the contents of secondary phases increased with the increasing amount of TiO₂ addition. ε_r and τ_f of the present ceramics increased gradually with increasingx, while a certain degree of deterioration of Qf vale was observed. The optimum combination of microwave dielectric properties were obtained at x = 0.15 ($\varepsilon_r = 13.9$, Qf = 39000 GHz, $\tau_f = 5.4$ ppm/°C).

Key words microwave dielectric ceramics; aluminate ceramics; titanium dioxide