阻挡层电容对 $A Cu_3 Ti_4 O_{12}$ 巨介电性能的影响研究

周小莉¹²^{*} 杜丕一²

¹(台州学院物理系,临海 317000)
²(浙江大学硅材料国家重点实验室,杭州 310027)
(2004年2月27日收到2004年4月16日收到修改稿)

用固相反应法成功地制备了 $A_{Cu_3}Ti_4O_{12}(A = Ca_{La}, Y)$ 系列陶瓷,在 50—300K 温区内测量了样品的介电性能, 分析了交流电导与外场频率、温度的关系.发现在相同组分的 $C_aCu_3Ti_4O_{12}$ 晶体中相对含量大于等于 0.776 时 样品 的相对介电常数可达 10^4 ,而 A 位上价态为 3 + 的化合物 $La_{2/3}Cu_3Ti_4O_{12}$ 和 $Y_{2/3}Cu_3Ti_4O_{12}$ 相对介电常数仅为 10^3 .分析 表明 样品中内部阻挡层电容数目的多少直接对 $ACu_3Ti_4O_{12}$ 的相对介电常数产生影响.电导与温度及频率的关系是 由电子、声子与外场的共同作用决定的.

关键词:ACu₃Ti₄O₁₂,巨介电,晶相含量,阻挡层电容 PACC:7340R,7755,7780

1.引 言

近年来,有文献报道了 CaCu3 Ti4 O12 在 100-400 K 温区内(kHz)具有高介电(ε ≈ 10⁴)¹¹、低损耗(tgδ ≈ 0.03), 介电响应的高热稳定性等特征, 从而使其 有望在高密度能量存储、薄膜器件、高介电电容器等 一系列高新技术领域中获得广泛的应用,因此 CaCu₃Ti₄O₁₂以其良好的综合性能引起了人们极大的 关注,对这种材料在相结构的分析和表征[12]方面作 了很多工作,对其巨介电特性产生机理^[2—4]也进行 了较多的探索 但由于目前无法精确确定其电矩大 小 所以 CaCu₃Ti₄O₁₂反常的巨介电特性尚无令人满 意的解释^[2].人们曾根据克劳修斯-莫什提关系式计 算 CaCu₃Ti₄O₁₂的介电常数,结果仅为 49^[3],与常温 低频下的实验值(10⁴)相差很远.Lixin 等试图从第一 性原理出发,利用电子密度泛函理论讨论 CaCu₃Ti₄O₁₂的介电特性,但计算出的有效电荷与实 验值相差很大^[4].目前 Subramanian 等先通过中子衍 射、拉曼散射实验确定的 CaCu3Ti4O12 结构^[5]并用 CaCu₃Ti₄O₁₂和 BaTiO₃情况比较,提出钛氧键处于较 大的内应力[5]是导致 CaCu₃Ti₄O₁₂具有巨介电常数的 可能原因. 后来, Subramanian 以及其他的研究小组

又根据 CaCu₃Ti₄O₁₂是由带绝缘晶界的半导体晶粒 组成,且总是孪晶的特点,提出内部阻挡电容可能是 产生 CaCu₃Ti₄O₁₂巨介电的原因^[3 5 6].这两个假设性 的观点还没有从实验和理论上被确认.我们曾就制 备工艺对 CaCu₃Ti₄O₁₂巨介电性能的影响作过系统 研究,在此基础上,本文又制备了 ACu₃Ti₄O₁₂系列陶 瓷,对试样作了 XRD 表征,测定了介电、电导与温度、 频率关系谱,并进一步研究了介电特性和电导机理.

2. 实验方法

本实验中所用的样品采用常规的粉末烧结工艺 制备而成.分别以 CaCO₃,La₂O₃,Y₂O₃和 CuO,TiO₂ 粉末(纯度为 99.9%)为原料,按 CaCu₃Ti₄O₁₂, La_{2/3}Cu₃Ti₄O₁₂,Y_{2/3}Cu₃Ti₄O₁₂化学配比混合后进行球 磨 在 950℃左右的温度下预烧 10h,重新研磨,在 12MPa 压力下,压成圆片,再在 1100℃左右的温度条 件下焙烧 26h.升温的速率为 200℃/h;降温的速率 为 150℃/h.制成的 CaCu₃Ti₄O₁₂样品表面抛光并镀银 浆后在 550℃温度下烘干,使银浆中的有机物挥发 制成电极.

利用 Keithley 3330 LCR Meter ,G-M203 型致冷机 等进行 30—300K 温度范围内的介电性质测量;用 x

[†] E-mail : xdzxl@tzc.edu.cn

射线衍射仪(Rigaku D,Cu Kα射线)对样品的物相 结构进行分析.

3. 实验结果与分析

图 1 给出了所有样品的 XRD 谱.其中 a - h 曲 线代表具有相同 $CaCu_3 Ti_4 O_{12}$ 组分的样品的 XRD 图 谱,*i*,*j* 曲线分别表示 $Y_{2/3} Cu_3 Ti_4 O_{12}$, $La_{2/3} Cu_3 Ti_4 O_{12}$ 样 品的 XRD 谱.所示样品均为 bcc 类钙钛矿结构.所 有样品的对应衍射峰位置均有少许偏差,经计算处 理得各曲线对应样品的晶格常数如表 1 所示.考虑 相同组分的 XRD 曲线的峰面积总和可近似表示样 品中晶体的含量高低,现取峰面积总和为最大的 *f* 曲线对应样品的晶相为 1,用其他曲线相应峰面积 总和与 *f* 曲线峰面积总和之比值表示该样品的相对

晶相含量.表1给出了各样品的晶格常数和相对晶 相含量值.



图 1 样品的 XRD 谱

表1 样品的晶格常数和相对晶相含量对应表

编号	a	b	с	d	е	f	g	h	i	j
晶格常数 A	7.392	7.391	7.397	7.377	7.392	7.391	7.392	7.391	7.385	7.406
相对晶相含量	0.567	0.751	0.705	0.964	0.784	0.816	1	0.776		

图 2 给出了上述不同条件下制备的试样在 10kHz 工作频率下的相对介电常数与温度的关系. 从总体上看 样品在低温下具有较小的介电常数,达 到某一温度时出现介电常数的突变,当大于该温度 时,其介电常数较高,发生突变的温度约在 70— 170K 的范围内,高于该转变温度后样品的介电常数 基本维持在一个稳定的较高值.Y_{2/3} Cu₃ Ti₄ O₁₂ ,La_{2/3} Cu₃ Ti₄ O₁₂ 样品的介电常数相差不多,但低于所有 CaCu₃ Ti₄ O₁₂ 样品的对应值. 晶相含量与样品在 250K



图 2 ACu₃Ti₄O₁₂样品的介电温度谱

下相对介电常数关系如图 3 所示,除 *d* 对应样品 外,CaCu₃Ti₄O₁₂样品的介电常数基本随晶体相对含 量的增加而提高.考虑 CaCu₃Ti₄O₁₂晶体是由半导体 的晶粒和绝缘晶界组成且总是带孪晶的结构特点, 即晶体内部有大量的阻挡层电容存在.这样对图 2 呈现出的实验规律就不难理解了,当晶体含类钙钛 矿相的量大于 0.776 时,晶体中的阻挡层电容数目 较多,因此样品的相对介电常数较大.类似地,文献 报道单晶比多晶陶瓷的介电常数值¹¹高一个数量 级,也可以为判断这个问题提供证据.观察图 1 中 *d*



曲线,衍射峰在422面上异常增强,我们认为图3中 d样品的相对介电常数反常下降是样品在成型过程 中存在织构^[7]导致测量值的偏差造成的.

为了说明孪晶结构所形成的阻挡层电容对该材 料巨介电性能的影响,用不同价态的钇和镧对 A 位 的钙离子进行了替代,选择钇和镧作替代钙离子的 因素有:1/潜代后形成的化合物不会改变类钙钛矿 结构.2/改变 A 位离子的价态以产生空位所造成的 晶格畸变对介电性能的影响,以探求 A Cu₃ Ti₄ O₁₂ 具 有巨介电常数的原因.图 4 给出了 CaCu₃ Ti₄ O₁₂ 结构



图 4 CaCu₃Ti₄O₁₂结构图

图.这是 Bochu 等人在 1979 年采用中子衍射的方法 精确测定的结构^[8].简单地说, $CaCu_3 Ti_4 O_{12}$ 具有类钙 钛矿结构,属于 *Im3*(No.204)空间群.Ti 原子处于氧 八面体的中心,Cu 原子通过 4 个键与 0 原子相连, 而 Ca 与 0 没有形成化学键.TiO₆ 八面体是斜置的, Ca^{2+} 产生了一个四方.如从几何因素考虑,通常当容 差因子 t_f 满足 0.72 < t_f < 1 时能产生钙钛矿结 构^[9], t_f 定义为

 $t_{\rm f} = (r_A + r_0)/2^{1/2} (r_B + r_0),$

其中,*r_A*,*r_B*和*r*₀分别代表*A*位、*B*位(即钛离子) 和氧的离子半径.经查钙、钇、镧、和氧、钛离子的半 径分别为0.10.120.1160.132和0.64nm,代入*t*_f 定义式中可得

CaCu₃Ti₄O₁₂的
$$t_{f} = 0.837$$
,
Y_{2/3}Cu₃Ti₄O₁₂的 $t_{f} = 0.8443$,
Labo Cu₃Ti₄O₁₂的 $t_{f} = 0.8443$,

如果 $0.75 < t_1 < 0.90$ 时,化合物中共顶点的钛氧八 面体又会产生协同弯曲而引起单胞膨胀,这种形变 与电子自旋有序造成的形变会有本质的区别⁹¹.从 上面的计算结果可看出,CaCu₃Ti₄O₁₂,Y_{2/3}Cu₃Ti₄O₁₂, La_{2/3}Cu₃Ti₄O₁₂的容差因子值均落在 0.8-0.9之间, 可以想象这三种化合物会有相似的结构.图 1 给出 了 A Cu₃Ti₄O₁₂系列 XRD 谱,由曲线中的峰值表明所 制得的样品均为纯的 bee 类钙钛矿相.图 2 中各曲线 有相似的变化规律同样说明上面的推想是合理的.

一般 A 位离子与氧负离子的离子交互作用比 较强^[9],所以它在氧空位的形成中发挥了关键的作 用.Ti⁴⁺正离子虽然化合价能变,但更倾向于形成配 位为 (f 即一个八面体),Ti 正离子的挠性使氧负离 子缺位可接受^[9],在反向过程中,为与 Ti 正离子化 合价的变动相匹配 缺乏氧是自动控制的.如果把 A 位上的钙离子用镧或钇替代 ,则 A 位正离子的化合 价就从2+变到3+ 三分之二的 A 位取代后相应地 会留下三分之一的空位,氧负离子为与镧或钇正离 子的化合价相匹配和平衡这个地区电荷 就必须调 整它占据的空间,可能形成缺氧化合物,空位的存在 破坏了晶体结构的对称性 引起了晶格的畸变 这样 在 Y_{2/3}Cu₃Ti₄O₁₂, La_{2/3}Cu₃Ti₄O₁₂的样品中就存在较多 的缺陷,使样品中的内部阻挡层电容数目减少,因此 我们认为实验中 Y_{2/3} Cu₃Ti₄O₁₂, La_{2/3} Cu₃Ti₄O₁₂比 $CaCu_3Ti_4O_{12}$ 的介电常数低是由于A为3+价的样品 中阻挡层电容数减少造成的。

综上所述 , $CaCu_3 Ti_4 O_{12}$ 陶瓷中晶相含量的高低、 结晶情况对其介电常数的大小有直接的影响 . 当晶 体含类钙钛矿相的量大于等于 0.776 时样品的相对 介电常数可达 10^4 . $Y_{2/3} Cu_3 Ti_4 O_{12}$, $La_{2/3} Cu_3 Ti_4 O_{12}$ 中由 于存在较多的空位导致了样品中内部阻挡层电容数 目的 减 少 ,造成 $Y_{2/3} Cu_3 Ti_4 O_{12}$, $La_{2/3} Cu_3 Ti_4 O_{12}$ 比 $CaCu_3 Ti_4 O_{12}$ 的介电常数低.

为了进一步分析 CaCu₃Ti₄O₁₂的电特性,图 5 给 出了 h, j 样品常温下的电导随频率的变化,从图 5 中可发现,电导随外场频率的增加而增加.对这一结 果,Pollak 等人曾提出了跳跃电导模型,该模型指出 电导与频率应成线性关系^[10].但从图 5 可看出,常 温下电导与频率的线性关系发生了偏离,文献 10] 曾用 Pollak 理论对电导与外场频率之间关系在 80K,150K的低温下进行过拟合分析,实验结果与理 论相符合.我们认为,在较高温度下实验与理论间的 偏差是由于没有考虑到格点原子热运动对电子运动 的影响造成的.有鉴于此,我们考虑了电子、声子与 外场的共同作用,并进一步测量了样品的电导与温 度(频率为10kHz)的关系如图6.从图6可看出它们 具有基本一致的电导-温度依赖关系.在低温区,电 导率随温度的升高而增大,即负电阻特性,而在较高 温度区,电导随温度的升高而减少,在150—170 K 间出现极大值.



图 5 电导与频率关系图

对图 5、图 6 的规律可这样理解:因为频率增 大,交流电场的光子能量增大,使得电子在不同局域 间跳跃所吸收的声子能量减少^[11],致使电子跳跃概 率增大,从而导致电导率的增大.在低温区,格点原 子热运动不很剧烈,随温度的升高,格点原子热运动 被激活,这将有助于电子在局域态间的跳跃,导致电 导率的增大.但在较高温区,格点原子热运动非常剧 烈,这时格点对电子的定向跳跃产生散射,温度越 高,散射作用越明显,致使电导率减小.从图 6 可看 出,在 150—170 K 间电导率最大,大于该温度后,电 导率又下降了.由于在较高温度下,热运动对电导的 影响不可忽略 因此对图 5 中仅考虑电导与外场频 率间的作用得到的线性关系有所破坏也不难理 解了.



图 6 电导与温度变化关系图

4.结 论

 相同组分的 CaCu₃Ti₄O₁₂陶瓷中晶相含量的 高低、结晶情况对其介电常数的大小有直接的影响.
当晶体含类钙钛矿相的量大于等于 0.776 时样品的 相对介电常数可达 10⁴.

2. Y_{2/3}Cu₃ Ti₄O₁₂, La_{2/3} Cu₃ Ti₄O₁₂中由于存在较多 空位导致了样品中内部阻挡层电容数目的减少,造 成 Y_{2/3} Cu₃ Ti₄O₁₂, La_{2/3} Cu₃ Ti₄O₁₂比 CaCu₃ Ti₄O₁₂的介电 常数低.

3. 随外场频率的增大,交流电场的光子能量增大,使得电子在两局域态间跳跃所吸收的声子能量减少,电子跳跃概率增大,导致电导率随外场频率的增大而增大.

4. ACu₃Ti₄O₁₂在低温区出现了负微分电阻特性, 即电导率随温度的升高而增大;在高温区,电导率随 温度的升高而减小.电导与温度及频率的关系是由 电子、声子与外场的共同作用决定的.

- [1] Ramirez A P et al 2000 Solid State Communications 115 217
- [2] Homes C C et al 2001 Science 295 673
- [3] Subramanian M A and Sleight A W 2002 Solid State Sciences 4 347
- [4] Lixin H, Neaton Morrel J B and Cohen H 2000 Phys. Rev. B 65 214112
- [5] Subramanian M A et al 2000 Solid State Chem. 151 323
- [6] Derek C et al 2002 Appl. Phys. Lett. 80 2153
- [7] Yang Y X 1993 X-ray electron microscopic analysis (Shjt University Press) in Chinese I 杨于兴 1993 X 射线衍射分析(上海交大出 版社)]

- [8] Bochu B, Deschizeaux M N and Joubert J C 1979 Solid State Chem. 29 291
- [9] Wang Z L, Kang Z C 2002 Functional and intelligent materials (Science Press]王中林、康振川著 2002 功能与智能材料(科 学出版社)]
- [10] Zhao Y L et al 2003 Acta Phys. Sin. 52 1500(in Chinese] 赵彦 立等 2003 物理学报 52 1500]
- [11] Xu H and Song Y P 2002 Acta Phys. Sin. 51 1798(in Chinese] 徐 慧、宋 璞 2002 物理学报 51 1798]

Effect of barrier capacity on dielectric characteristics of $ACu_3Ti_4O_{12}$ ceramics

Zhou Xiao-Li^{1 (2)†} Du Pi-Yi²⁾

¹⁾ (Department of Physics, Taizhou University, Linhai 317000, China)

²) (State Key Laboratory of Silicon Materials , Zhejiang University , Hangzhou 310027 , China)

(Received 27 February 2004; revised manuscript received 16 April 2004)

Abstract

 $ACu_3 Ti_4 O_{12}$ (A = Ca, Y or La) ceramic materials have been successively fabricated by using the solid-state reaction method. In the temperature range of 50—300 K, the dielectric characteristics of the samples are measured and the relationship among the AC conductivity, external frequency and temperature is analyzed. It has been found that if the relative content of Ca in the CaCu_3 Ti_4 O_{12} crystals with identical components is greater than or equal to 0.776, the dielectric constant of the samples can reach the value of 10^4 . For the ceramic compounds with a 3 + covalence in the 'A' site such as $La_{2/3} Cu_3 Ti_4 O_{12}$ and $Y_{2/3} Cu_3 Ti_4 O_{12}$, however, the dielectric constant is only of the order of 10^3 . Further analysis shows that the dielectric constant of the ACu_3 Ti_4 O_{12} materials is mainly related to the number density of the barrier capacity in the samples. The relationship among the conductivity, frequency and temperature depends on the combination of action of electrons, phonons and external field.

Keywords : $ACu_3 Ti_4 O_{12}$, gigantic dielectric, crystalline content (crystallinity), barrier capacity **PACC** : 7340R, 7755, 7780