文章编号:1000-2367(2019)04-0042-08

K 掺杂 Ca₃Co₄O₉ 的微波合成和热电性能研究

郭娟,张锦榜,郭倩,刘青松,郜超军

(郑州大学物理工程学院;材料物理教育部重点实验室,郑州 450001)

摘 要:以 K₂CO₃, CaCO₃和 Co₂O₃为原料,利用微波方法合成了系列样品 Ca_{3-x}K_xCo₄O₉($x \le 0.30$).随着 K 掺杂量的增加,晶格单斜应力在 $0 \le x < 0.10$ 范围增加较快,而在 $0.10 \le x \le 0.30$ 范围内变化不大.样品中空位型缺陷 浓度随 x 先增加后减小,在 x = 0.10时,达到最大值.K 掺杂样品的电导率随 x 增加而逐渐增加,Seebeck 系数随 x 变化不大.样品的热导率在 x = 0.10时达到最低,其热电优值 ZT 也明显高于其他样品.在晶格应力、空位缺陷以及晶 界三者的协同作用下,当 T = 873 K时, Ca_{2.90} K_{0.10} Co₄ O₉ 的 ZT 可达到 0.20.这一结果比溶胶凝胶法制备的样品 ZT 高约 43%.

关键词:钙钴氧化物;K掺杂;微波合成;热电性能

中图分类号:O482

文献标志码:A

热电材料是一种可以实现热能-电能相互转换的清洁能源材料,通常用无量纲的优值 $ZT = S^2 \sigma T / \kappa$ 表 征材料的热电性能,其中 S, σ 和 κ 分别为 Seebeck 系数,电导率和热导率.材料热电性能的提高取决于这3 个 参数,而这3 个参数之间又存在一定的关联性,因此人们通过各种方法对它们进行调节并使 ZT 值得到优 化^[1-3].氧化物热电材料 Ca₃Co₄O₉ 因具有热稳定性和化学稳定性等优点,近年来受到人们广泛关注. Ca₅Co₄O₉ 为单斜晶系,由岩盐型绝缘层 Ca₂CoO₃ 和 CdI₂ 型导电层 CoO₂ 沿 c 轴交替堆砌,同时沿 b 轴方向 形成失配结构^[4].通过将不同半径和价态的元素对 Ca 位进行掺杂,可以提高材料的热电性能.目前 Ca 位掺 杂的元素包括 Na^[5],K^[6-8],Ba^[9],Sr^[10],Y^[11-12],La^[6,13],Cu^[14],B^[15],Bi^[16]等.研究发现,半径较大的1 价 K⁺离子对2 价的 Ca²⁺离子进行掺杂,不仅可以增加空穴载流子浓度,提高电导率σ,还能够降低晶格热导 率,同时环境友好的 K 元素对于材料的大规模应用也是有利的,因此,K 对 Ca 的掺杂是提高 Ca₃Co₄O₉ 材料 ZT 值的有效途径之一.Lim 等人^[2]研究发现,当 K 掺杂量 x 从 0 增加至 0.3 时,Ca_{3-x}K_xCo₄O₉ 的电导率随 掺杂量的增加而增加,而热导率在 x=0.1 时达到最低,ZT 值也最大.Li 等人^[8]研究了 K 掺杂量为 0 ≤ x ≤ 0.15时材料的热电性能,发现掺杂浓度较低时,有助于提高电导率,在 x=0.05 时电导率达到最大,其功率因 子和 ZT 值在 K 掺杂的样品中也最大.从目前的研究结果来看,虽然 K 掺杂可以使得 Ca₃Co₄O₉ 的热电性能 得到提高,但是,不同研究得到的 K 最佳掺杂量仍存在差异,而且最佳掺杂量样品的晶体结构、微观形貌以 及电和热的输运特性对材料热电性能的影响机制还需进一步研究.

另外,不同的制备方法对样品的微观形貌会产生一定的影响,进而也会对热电性能产生影响.目前,文献 报道的 K 掺杂样品的制备方法主要为溶胶凝胶法^[6-8].虽然该方法也能够成功合成样品,但是存在制备流程 相对复杂、高温加热时间较长等缺点,不利于大规模工业化生产.微波合成因其快速、节能、环保等优点成为 材料制备中非常有前景的一种合成方法.一些热电材料,如 Bi₂ Te₃^[17],Cu₂ ZnSnS4^[18],CoSb3^[19],PbTe^[20]等, 均可以通过微波方法合成.目前利用微波方法合成氧化物热电材料的报道还较少,所以选用不同的实验方法 对 K 掺杂 Ca₃Co4 O9 样品的合成进行优化,对钴氧化物热电性能的提高及其掺杂机制的研究都有重要的 意义.

收稿日期:2019-02-26;修回日期:2019-03-14.

基金项目:国家自然科学基金(51302249)

作者简介:郭娟(1978-),女,河南沁阳人,郑州大学副教授,博士,研究方向为热电材料,E-mail: guojuan@zzu.edu.cn. 通信作者:部超军,E-mail: gaochaojun@zzu.edu.cn.

本文利用微波方法合成了 $Ca_{3-x}K_xCo_4O_9$ 样品,通过对不同 K 掺杂量样品的晶体结构、微观形貌、电输运性能及热输运性能表征,研究了掺杂量 x 对材料热电性能的影响.

1 实 验

将分析纯的 CaCO₃,Co₂O₃和 K₂CO₃按物质的量比进行称量,充分混合后的粉末置于 850 ℃箱式炉中,预烧 12 h,冷却至室温后取出.将预烧好的粉末,充分研磨并压制成片.按照文献[21]的方法,将压好的片放在以 SiC 颗粒作为加热助剂的反应容器内,并置于微波炉(EG23B-DC Midea)中进行加热.微波加热功率和加热时间分别为 400 W 和 15 min.

样品的 X 射线衍射(XRD)数据在衍射仪(X'Pert PRO)上搜集,晶胞参数通过 PowderX 程序用最小二 乘法计算得到^[22].样品的化学成分分析和微观形貌表征通过扫描电子显微镜(SEM,JSM-6700F)完成.正电 子寿命谱通过传统的快-快符合系统测量,其时间分辨率为 220 ps,使用的放射源是 20 μCi 的²² Na 正电子放 射源,利用 PATFIT 程序对正电子寿命谱进行解谱^[23].样品密度用阿基米德法进行测量.电阻率和 Seebeck 系数在 Seebeck 系数/电阻测量系统(LSR-3/800)上,He 气氛下完成测量.热导率通过热扩散系统(FLASH LINETM 3000)测量.

2 结果与讨论

2.1 晶体结构和微观形貌

利用微波法制备了 $Ca_{3-x} K_x Co_4 O_9 (0.025 \le x \le 0.30)$ 以及未掺杂的 $Ca_3 Co_4 O_9 (CCO-M)$ 样品,其 X 射线 衍射(XRD)图谱如图 1(a)和 1(b)所示.物相分析表明,K 掺杂样品的所有衍射峰均可以用 $Ca_3 Co_4 O_9$ 结构 的单斜晶胞指标化,而且没有其他杂相,表明 K⁺离子可以替代 Ca^{2+} 离子进入晶格.而未掺杂样品 CCO-M 的主相虽然为 $Ca_3 Co_4 O_9$ 结构,但仍有少量杂相 $Co_3 O_4$ 的衍射峰出现.这可能是由于 $Ca_3 Co_4 O_9$ 的 K 掺杂与 Na, Bi 掺杂以及某些氧化物的元素掺杂类似^[5,16,24],掺杂剂起到了降低反应温度加快反应速率的作用,从而 能够使得 K 掺杂的样品通过短时间的微波加热形成单一的 $Ca_3 Co_4 O_9$ 结构,而没有 K 掺杂的样品则很难通 过较短时间的微波加热形成单相样品.这一现象的内在原因还有待进一步的研究.为了对比 K 掺杂前后样品 的晶格结构及热电性能,用常规的固相反应法,制备了未掺杂样品,烧结温度和时间分别为 880 °C和 12 h,样 品编号为 CCO,其 XRD 图谱如图 1(a)所示,可以看出该样品除了 $Ca_3 Co_4 O_9$ 结构的衍射峰以外,没有其他 杂相峰出现.

根据 XRD 图谱,计算了各样品的晶胞参数 a,b,c 及 β (见表 1).为了研究 K 掺杂对晶格结构的影响,根据公式 $s_m = 2(a\sin\beta - b)/(b + a\sin\beta)^{[25]}$,计算了不同 K 掺杂量样品的晶格单斜应力 s_m ,图 1(c)展示了 s_m 随 K 掺杂量变化的关系曲线.可以看出,当 x 从 0 增加到 0.10 时, s_m 增加较快,而当 x 继续增加时, s_m 则变 化很小.当 1 价的 K⁺ 代替 2 价的 Ca²⁺进入晶格后,由于离子半径和价态的差异,会引起晶格畸变,单斜应力 的变化在一定程度上反映了晶格的畸变.从图 1(c)的结果可知,当 K⁺的替代量较小时(x < 0.10),单斜应力 引起的晶格畸变会随 K 掺杂量的增加而增加;当 K⁺的替代量达到一定值(x = 0.10)后,畸变达到饱和,随着 替代量的增加,晶格畸变程度几乎不变.

另外,由于 K⁺离子和 Ca²⁺离子的价态及半径均存在差异,当用前者替代后者时,除了会引起晶格畸变 外,还会引入空位缺陷.为了表征 K 掺杂后空位缺陷的变化,测量了样品的正电子寿命谱,并利用 PATFIT 程序将所有的寿命谱分解为 2 个寿命成分^[23].表 2 列出了正电子寿命 τ₁ 和 τ₂ 以及强度 I₁ 和 I₂ 的值,根据 这些数据,可以计算出正电子俘获率

$$\lambda_{\rm pc} = \mu C_{\rm d} = \frac{1}{\tau_{\rm b}} \frac{\tau_{\rm av} - \tau_{\rm b}}{\tau_{\rm d} - \tau_{\rm av}},\tag{1}$$

其中, μ , C_d , τ_b , τ_{av} 和 τ_d 分别为正电子俘获系数,空位型缺陷浓度,正电子体寿命,正电子平均寿命和缺陷态 寿命. τ_b 和 τ_{av} 分别通过公式 $\tau_b = (I_1\tau_1^{-1} + I_2\tau_2^{-1})^{-1}$ 和 $\tau_{av} = \tau_1I_1 + \tau_2I_2$,计算得到, τ_d 等于 $\tau_2^{[26]}$.图1(d)展示了 λ_{pc} 随K掺杂量x的变化曲线.由于当材料一定时, μ 为常数,空位型缺陷浓度 C_d 正比于正电子俘获率 $λ_{pc}, 因此从图 1(d)可以看出, 当 x 从 0 增加到 0.10 时, <math>C_d$ 线性增加; 而当 x 从 0.10 继续增加到 0.30 时, C_d 则线性减小.在 x = 0.10 时, C_d 达到了最大值.由这一结果可知, 样品中空位缺陷的浓度对 K 的掺杂量存在 一定的依赖关系.



- 图 1 样品 Ca_{3-x}K_xCo₄O₉ (0≤x≤0.30) 的 XRD 图谱(↓代表杂相 Co₃O₄ 的衍射峰)(a) 和 (b),以及晶格单斜应力 s_m(c), 正电子俘获速率 λ_m(d) 和相对密度 (e) 随 x 的变化曲线
- Fig. 1 XRD patterns of samples $Ca_{3-x}K_xCo_4O_9$ ($0 \le x \le 0.30$) (the peaks of Co_3O_4 impurity are marked as \downarrow) (a) and (b), and K content x dependence of monoclinic strain of lattice $s_m(c)$, positron capture rate $\lambda_{pc}(d)$ and relative density (e) of samples $Ca_{3-x}K_xCo_4O_9$

Tab.1 Lattice parameters of samples $Ca_{3-x} K_x Co_4 O_9$								
x(名义值)	a/nm	b/nm	<i>c</i> / nm	β/(°)				
0	0.483 16(2)	0.457 64(2)	1.083 71(4)	98.131(2)				
0.025	0.483 23(2)	0.456 95(2)	1.084 11(5)	98.126(3)				
0.05	0.483 20(2)	0.457 08(2)	1.084 06(4)	98.127(2)				
0.10	0.483 21(2)	0.455 87(2)	1.083 98(4)	98.115(2)				
0.15	0.483 75(2)	0.456 14(2)	1.086 01(4)	98.147(2)				
0.20	0.483 04(1)	0.455 31(1)	1.083 37(3)	98.139(2)				
0.25	0.482 81(2)	0.455 24(2)	1.083 17(4)	98.112(2)				
0.30	0.482 96(1)	0.455 25(1)	1.083 47(2)	98.120(1)				

表 1 样品 Ca_{3-x} K_x Co₄ O₉ 的晶胞参数

图 2显示了不同 K 掺杂量样品的 SEM 照片.可以看出,样品的晶粒呈不规则形状,为了表征晶粒尺寸 随 K 掺杂量的变化趋势,利用 Image-Pro Plus 软件计算得到了各样品的平均晶粒尺寸,列于表 3 中.可以看 出,当 x 由 0.025 增加至 0.30 时,晶粒尺寸在逐渐增大.掺杂元素含量对晶粒尺寸产生影响这一现象,在 Na 掺杂和 Bi 掺杂的样品 Ca_{3-x} Na_xCo₄O₉^[5]和 Ca_{3-x}Bi_xCo₄O₉^[16]中被也观察到了,依据文献中的分析可推断, K 掺杂量的增加,使得反应速度加快,从而晶粒生长速率也得到了提升.另外,从图 2 和表 3 可以看出,未掺 杂样品的晶粒明显大于 K 掺杂样品的晶粒,其主要原因应该来源于样品的制备条件的不同.由于图 2(a)的

样品是用普通的固态反应法制备的,其烧结时间(12 h)要远大于 K 掺杂样品的微波加热时间(15 min),所以 其晶粒也会偏大.



图 2 样品 Ca_{3-x}K_xCo₄O₉的 SEM 照片 Fig. 2 SEM micrograph of samples Ca_{3-x}K_xCo₄O₉

Tab.2Parameters of positron lifetime spectra for samples $Ca_{3-x} K_x Co_4 O_9$				
x(名义值)	$ au_1/\mathrm{ps}$	$I_{1} / \%$	$ au_2/\mathrm{ps}$	I 2 / %
0	154 (6)	55 (8)	252 (12)	45 (8)
0.025	149 (7)	53 (8)	251 (12)	47 (7)
0.05	145 (6)	51 (6)	250 (9)	49 (6)
0.10	141 (7)	45 (7)	241 (9)	55 (6)
0.15	150 (10)	47 (11)	241 (14)	53 (11)
0.20	152 (6)	54 (7)	259 (12)	46 (7)
0.25	162 (6)	64 (7)	272 (17)	36 (7)
0.30	163 (5)	63 (6)	275 (14)	37 (6)

表 2 样品 Ca_{3-x}K_xCo₄O₉ 的正电子寿命谱参数 ab.2 Parameters of positron lifetime spectra for samples Ca_{3-x}K_yCo₄

从图 2 的 SEM 照片中可以看出,样品中 存在一定的孔洞,为了表征其致密性,根据理论 密度^[4]计算得到相对密度,如图 1(e)所示.各样 品的相对密度差别不大,均接近 80%,这与文 献中用固态反应法或溶胶凝胶法得到的样品致 密度相一致^[8,27].

为了检测样品中的 K 掺杂量,选取名义 K 掺杂量较高的样品 x = 0.20, 0.25 和 0.30 进行 了 EDS 能谱分析,结果显示样品的实际 K 掺 杂量分别为 0.19, 0.24 和 0.29.这与名义 K 掺杂

表 3 样品 Ca_{3-x} K_x Co₄ O, 的平均晶粒尺寸

Tab.3 Mean grain size of samples Ca	3-x Kx C04 O9
-------------------------------------	---------------

x(名义值)	Mean grain size/ μm	Standard deviation/ μ m
0	4.62	0.71
0.025	2.69	0.56
0.10	2.87	0.76
0.15	2.91	0.68
0.25	3.02	0.94
0.30	3.16	0.73

量非常接近,表明用微波加热方法可以较好地控制样品中K的掺杂量.

2.2 电输运性能

图 3(a)给出了样品 Ca_{3-x}K_xCo₄O₉($0 \le x \le 0.20$)的电导率 σ 随温度 T 的变化曲线.可以看出,所有的样品在 700 K 附近均表现出了金属-半导体转变,这是由于在 He 气氛下测量时,晶格中的氧在高温下会有部分缺失,从而造成空穴载流子浓度的减小,导致高温下电导率的降低 [^{28-29]}.图 3(a)显示,当 K 掺杂量从

0.025增加到 0.20 时,σ 表现出了逐渐增加的趋势,表明 1 价的 K⁺对 2 价的 Ca²⁺部分替代后,空穴载流子增 加,从而使得电导率得到了提升.另外,由于晶粒减小导致晶界增多,在一定程度上会降低样品的电导率^[30], 从图 2 以及表 3 的结果可以看出,用微波法制备的 K 掺杂样品的晶粒尺寸明显小于常规固态反应法制备的 未掺杂样品,因此图 3(a)中显示 K 掺杂样品的电导率均低于未掺杂的样品,应该和样品中晶界数量的增加 有关.



(a) 电导率 σ; (b) 大图中散点为实验值,直线为 (2) 式的拟合曲线,插图中 E_a 为激活能; (c) Seebeck 系数 S;
(d) 热导率 κ; (e) 载流子热导率 κ_a 与声子热导率 κ_a; (f) ZT.

图 3 样品 Ca_{s=x}K_xCo₄O₅(0≤x≤0.20) 的热电性能

Fig. 3 Thermoelectric properties of samples $Ca_{3-x}K_xCo_4O_9$ ($0 \le x \le 0.20$)

为了进一步理解电输运性能,对 T < 700 K 温区内,样品的半导体导电机制进行了研究,发现在该温区 跳跃传导机制起主导作用^[31].在该机制中电导率表述为

$$\sigma = CT^{-1} \exp(-E_{a}/k_{B}T), \qquad (2)$$

其中,C 为和导电机制有关的常数, E_a 为激活能, k_B 为玻尔兹曼常数.图 3(b)展示了各样品的 $\ln(\sigma T)$ 随 1 000/T的变化曲线,通过线性拟合得到激活能 E_a ,插图给出了 E_a 随 K 掺杂量的变化曲线.由于 K 替代的 是岩盐型绝缘层 $Ca_2 CoO_3$ 中的 Ca,而导电层 CoO_2 中的导电路径并未受到干扰,因此,如该插图所示,K 掺杂对激活能的影响很小.这一结果和文献中 K 掺杂的相关报道一致^[6-8].

图 3(c)显示了样品 Ca_{3-x}K_xCo₄O₉(0 \leq x \leq 0.20)的 Seebeck 系数 S 随温度 T 的变化曲线.在整个测试 温区,S 均为正值,进一步证实了各样品为空穴型导电机制.图 3(c)的数据显示,当 T=350 K 时,不同 K 掺 杂量样品的 S 在 133 μ V·K⁻¹附近变化;当 T=900 K 时,S 在 183 μ V·K⁻¹附近变化,表明 K 掺杂对样品 的 S 影响不大,而且 S 对 K 掺杂量并未表现出明显的依赖关系.这一现象也与文献报道相一致^[6-8].事实上, 在 Ca₃Co₄O₉ 中,除了 K 掺杂,Na,Ba 和 Sr 等^[5,9-10]对 Ca 位进行掺杂后,结果显示 S 对元素的掺杂量也几 乎没有依赖关系.根据 Koshibae 等人^[32]的研究结果可知,Ca₃Co₄O₉ 的 S 和 CoO₂ 层中的 Co⁴⁺离子的浓度 有关,浓度越高,S 越大.而对 Ca₂CoO₃ 层中的 Ca 掺杂时,对 CoO₂ 层中的 Co⁴⁺离子浓度影响较小,因此 S 对 Ca 位掺杂元素含量的依赖也较小.

2.3 热输运性能

图 3(d)为样品的热导率 κ 随温度 T 的变化曲线.可以看出,随着温度的升高,各样品的 κ 均表现出了下降的趋势,K 掺杂样品的热导率在整个测试温区均低于未掺杂样品的热导率.对于 Ca₃Co₄O₉ 体系,其热导

率 κ 为声子热导率 κ_p 和载流子热导率 κ_c 之和,即 $\kappa = \kappa_p + \kappa_c$.根据 Wiedemann-Franz 定律, $\kappa_c = LT\sigma$, L 为常 数(2.45×10⁻⁸ V² · K⁻²), T 和 σ 分别为温度和电导率.图 3(e)给出了 κ_p 和 κ_c 分别随温度的变化曲线.可以 看出, κ_c 对 κ 的贡献小于 10%,总的热导率 κ 主要来源于声子热导率 κ_p .声子传播速度 v_p 和声子平均自由 程 l_p 对 κ_p 影响较大, v_p 和 l_p 越小, κ_p 越低^[33].K 掺杂后,由于 K⁺的半径大于 Ca²⁺的半径,离子价态的不同 也会引入空位缺陷.这都将会增加声子的散射,从而降低 v_p 和 l_p .另一方面,K 掺杂样品是通过加热时间较 短的微波方法制备的,其较小的晶粒尺寸意味着较多的晶界产生,进而也会降低 v_p 和 l_p ,所以如图 3(d)所 示,K 掺杂样品的热导率要低于未掺杂样品的热导率.

从图 3(d)的结果可以看出,在所有 K 掺杂的样品中,x = 0.10的热导率最小.Lim 等人^[7]的研究结果也显示了与此相一致的实验现象,但并未给出相应的解释.文献中实验^[34-35]和理论^[36-37]研究表明,晶格应力和缺陷浓度对热导率均有较大的影响,而晶界散射也会有效降低热导率^[30,38].从图 1(c),图 1(d),图 2 以及表 3 的结果可以看出,当 x = 0.10时,晶格单斜应力达到饱和,样品中的空位缺陷浓度达到最大值,相对较小的微观晶粒尺寸引起较多的晶界.这 3 个因素都会降低声子传播速度 v_p 和声子平均自由程 l_p ,从而使声子热导率 κ_p 产生较大的减小.因此 Ca_{2.90} K_{0.10} Co₄ O₉ 最小热导率的获得应该是晶格应力、空位缺陷以及晶界三者协同作用的结果.

2.4 无量纲热电优值 ZT

根据不同温度下电导率 σ, Seebeck 系数 S 和热导率 κ 的数据, 在图 3(f) 中绘制出了 Ca_{3-x} K_xCo₄O₉ (0 $\leq x \leq 0.20$)的 ZT 值随温度的变化曲线.随着温度的升高, ZT 值均逐渐增大.在整个测试温区, K 掺杂量 为 0.10 样品的 ZT 值最高.如图所示, 当 T = 873 K 时, ZT 值为 0.20, 该值比其他样品的 ZT 值高 30%~ 67%, 表明 x = 0.10 时的热电性能最好.这与 Lim 等人报道的结果^[7]相一致.从电输运性能和热输运性能的 结果可以看出, Ca_{2.90} K_{0.10} Co₄ O₉ 较高的 ZT 值主要源于其较低的热导率.

为了比较不同制备方法对样品热电性 能的影响,将文献[7-8]中用溶胶凝胶法制 备的 x=0.10样品的 ZT 值随温度的变化 曲线与本文微波法制备的同成分样品的 ZT值随温度的变化曲线一起绘制在图 4 中.可 以看出,在整个测试温区,微波法制备的样 品 ZT 值均高于文献的结果.当 T=873 K 时,文献[7-8]的 ZT 值分别约为 0.14 和 0.12.而通过微波方法得到的 $Ca_{2.90}$ K_{0.10} $Co_4 O_9$ 样品,在 873 K 时达到了 0.20,比文 献结果分别提高了 43%和 67 %.根据前面 的分析可知,ZT 值的提高主要来源于热导 率的降低.除此之外,从图 2(c)可以看出, x=0.10 的样品中,晶粒尺寸并不均匀,不 仅有微米级的,也有纳米级的.当 2 种尺度





的晶粒数量比值达到某一最佳值时,样品在具有相对高电导率的同时,又由于一定数量晶界的存在使热导率 较小,从而使得 Ca_{2.90}K_{0.10}Co₄O₉的 ZT 值达到最大.由文献报道可知,溶胶凝胶法制备的 x=0.10 样品微观 形貌的晶粒大小趋于相同,即都是微米级的,而使用微波方法时,由于加热时间较短,形成了如图 2(c)所示 的晶粒尺寸分布,从而能够获得较高的 ZT 值.

3 结 论

利用微波方法合成了 K 掺杂的系列样品 Ca_{3-x}K_xCo₄O₉(x≤0.30),研究了 K 掺杂对材料热电性能的 影响.物相分析表明 K 能够替代 Ca 进入晶格,晶格单斜应力和空位缺陷浓度都对 K 掺杂量存在一定的依赖 关系.微观形貌显示微波方法合成的样品晶粒尺寸较小,同时 K 掺杂量的变化也对晶粒尺寸产生一定的影响.K 掺杂的样品中,电导率随 K 掺杂量的增加而增加,Seebeck 系数变化不大.热导率测量结果显示,在晶格 应力、空位缺陷以及晶界三者协同作用下,微波合成的 K 掺杂样品热导率在 *x* = 0.10 时达到最低,从而导致 该样品的 *ZT* 值达到最大,且高于溶胶凝胶法制备的同成分样品的 *ZT* 值.研究结果不仅表明 K 掺杂能够改 善 Ca₃Co₄O₉ 的热电性能,而且微波方法也是一种制备氧化物热电材料可行的且有效的合成方法,但仍需要 进一步的改进,以拓展其更广泛的应用范围.

- [1] Chang C, Wu M H, He D S, et al. 3D charge and 2D phonon transports leading to high out-of-plane ZT in n-type SnSe crystals[J]. Science, 2018, 360(6390):778-782.
- [2] Hong M, Chen Z G, Yang L, et al. Realizing ZT of 2.3 in $Ge_{1-x-y}Sb_x In_y Te$ via reducing the phase-transition temperature and introducing resonant energy doping[J]. Advanced Materials, 2018, 30(11): 1705942.
- [3] Shi Z,Xu J,Zhu J,et al.Effect of platelet template seeds on microstructure and thermoelectric properties of Ca₃Co₄O₉ ceramics[J].Ceramics International,2019,45(2):1977-1983.
- [4] Masset A C, Michel C, Maignan A, et al. Misfit-layered cobaltite with an anisotropic giant magnetoresistance: Ca₃Co₄O₉[J]. Physical Review B,2000,62(1):166-175.
- [5] Constantinescu G, Rasekh S, Torres M A, et al. Effect of Na doping on the Ca₃Co₄O₉ thermoelectric performance[J]. Ceramics International, 2015, 41(9):10897-10903.
- [6] Lin Y H, Nan C W, Liu Y H, et al. High-temperature electrical transport and thermoelectric power of partially substituted Ca₃Co₄O₉based ceramics[J].Journal of the American Ceramic Society, 2007, 90(1):132-136.
- [7] Lim C H, Choi S M, Seo W S. High-temperature thermoelectric properties of the Ca_{3-x}K_xCo₄O₉(0≤x≤0.3) system[J]. Journal of the Korean Physical Society, 2010, 57(4):1054-1058.
- [8] Li Y N, Wu P, Zhang S P, et al. Thermoelectric properties of lower concentration K-doped Ca₃Co₄O₉ ceramics[J]. Chinese Physics B, 2018,27(5):057201.
- [9] Constantinescu G,Rasekh S,Torres M A, et al.Improvement of thermoelectric properties in Ca₃Co₄O₉ ceramics by Ba doping[J].Journal of Materials Science: Materials in Electronics, 2015, 26(6): 3466-3473.
- [10] Constantinescu G, Rasekh S, Torres M A, et al. Effect of Sr substitution for Ca on the Ca₃Co₄O₉ thermoelectric properties [J]. Journal of Alloys Compounds, 2013, 577:511-515.
- [11] Zhang D W, Wang Z H, Tang G D, et al. Effect of Y-doping on spin entropy in $Ca_{3-x} Y_x Co_4 O_{9+\delta}[J]$. Journal of Applied Physics, 2013, 113 (17): R12685.
- [12] 卢喜凤, 部超军, 郭娟, 等. Ba和Y掺杂对 Ca₃ Co₄ O₉ 热电性能的影响[J]. 河南师范大学学报(自然科学版), 2015, 43(6): 35-39.
- [13] Xu Y Y, Qu X R, Lü S C, et al. Influence of external magnetic field on microstructure and electrical transport properties of Ca_{3-x} La_x Co₄ O_{9+ δ} ceramics[J]. Ceramics International, 2016, 42(9):11404-11410.
- [14] Lima C G M, Silva R M, Aquino F D, et al. Proteic sol-gel synthesis of copper doped misfit Ca-cobaltites with potential SOFC application [J].Materials Chemistry and Physics, 2017, 187:177-182.
- [15] Demirel S, Altin S, Aksan M A. High temperature thermoelectric properties of the Ca_{3-x} B_x Co₄ O₉ system[J]. Journal of Materials Science: Materials in Electronics, 2013, 24(11): 4406-4410.
- [16] Boyle C, Carvillo P, Chen Y, et al. Grain boundary segregation and thermoelectric performance enhancement of bismuth doped calcium cobaltite[J]. Journal of the European Ceramic Society, 2016, 36(3), 601-607.
- [17] Mehta R J, Zhang Y L, Karthik C, et al. A new class of doped nanobulk high-figure-of-merit thermoelectrics by scalable bottom-up assembly[J]. Nature Materials, 2012, 11(3):233-240.
- [18] Sharma S D, Khasimsaheb B, Chen Y Y, et al. Enhanced thermoelectric performance of Cu₂ZnSnS₄ (CZTS) by incorporating Ag nanoparticles[J].Ceramics International, 2019, 45(2): 2060-2068.
- [19] Lei Y, Gao W S, Li Y, et al. Structure and thermoelectric performance of Ti-filled and Te-doped skutterudite Ti_x Co₄ Sb_{11.5} Te_{0.5} bulks fabricated by combination of microwave synthesis and spark plasma sintering[J]. Materials Letters, 2018, 233, 166-169.
- [20] Chen T T, Wang H C, Su W B, et al. Low thermal conductivity and high figure of merit for rapidly synthesized n-type $Pb_{1-x}Bi_x$ Te alloys [J].Dalton Transactions, 2018, 47(44): 15957-15966.
- [21] Yang L H, Dong C, Guo J. Hybrid microwave synthesis and characterization of the compounds in the Li-Ti-O system[J]. Journal of Power Sources, 2008, 175(1):575-580.
- [22] Dong C.PowderX: Windows-95-based program for powder X-ray diffraction data processing[J].Journal of Applied Crystallography, 1999, 32(4);838.

- [23] Kirkegaard P, Pederson N J, Eldrup M.1989 Ris¢ Report M2740[M].Roskilde:Ris¢ National Laboratory, DK-4000.
- [24] Karakaya G C, Ozcelik B, Torres M A, et al. Effect of Na-doping on thermoelectric and magnetic performances of textured Bi₂Sr₂Co₂O_y ceramics[J]. Journal of the European Ceramic Society, 2018, 38(2):515-520.
- [25] Medarde M, Rodríguez-Carvajal J, Vallet-Regí M, et al. Crystal structure and microstructure of Nd_{1.8} Sr_{0.2} NiO_{3.27} ; a K₂NiF₄-type nickelate with monoclinic symmetry and ordered oxygen vacancies[J]. Physical Review B, 1994, 49(13), 8591-8599.
- [26] 王少阶,陈志权,王波,等.应用正电子谱学[M].武汉:湖北科学技术出版社,2008.
- [27] Feng N B, Liao Y W, Lu Y, et al. Effects of addition of Bi₂Ca₂Co₂O_y on the thermoelectric properties of Ca₃Co₄O₉ polycrystalline ceramics[J]. Applied Physics A, 2018, 124(6):432.
- [28] Liu X R, Li S Y, He Y, et al. Thermoelectric properties of 0.7Ca₃Co_{4-x}Cu_xO₉/0.3Bi₂Ca₂Co_{2-z}Cu_zO_y (x = 0, 0.05, 0.1; z = 0, 0.05, 0.1) composites[J]. Journal of Materials Science: Materials in Electronics, 2017, 28(18): 13414-13419.
- [29] Tian R M, Donelson R, Ling C D, et al. Ga substitution and oxygen diffusion kinetics in Ca₃Co₄O_{9+delta}-based thermoelectric oxides[J]. Journal of Physical Chemistry C, 2013, 117(26):13382-13387.
- [30] Gunes M.Ozenbas M.Effect of grain size and porosity on phonon scattering enhancement of Ca₃Co₄O₉[J].Journal of Alloys and Compounds, 2015, 626, 360-367.
- [31] Bosman A J, Daal H J V.Small-polaron versus band conduction in some transition-metal oxides[J]. Advances in Physics, 1970, 19(77): 1-118.
- [32] Koshibae W, Tsutsui K, Maekawa S. Thermopower in cobalt oxides[J]. Physical Review B, 2000, 62(11): 6869-6872.
- [33] Takahata K, Iguchi Y, Tanaka D, et al. Low thermal conductivity of the layered oxide (Na, Ca)Co₂O₄; another example of a phonon glass and an electron crystal[J]. Physical Review B, 2000, 61(19):12551-12555.
- [34] Hongaromkij Y,Rudradawong C,Ruttanapun C.Effect of Ga-substitution for Fe sites of delafossite CuFe_{1-x} Ga_x O₂ (x = 0.0, 0.1, 0.3, 0.5) on thermal conductivity[J].Journal of Materials Science; Materials in Electronics, 2016, 27(6); 6438-6444.
- [35] Basit A, Yang J Y, Jiang Q H, et al. Effect of Sn doping on thermoelectric properties of p-type manganese telluride[J]. Journal of Alloys and Compounds, 2019, 777:968-973.
- [36] Zhu T S, Ertekin E. Resolving anomalous strain effects on two-dimensional phonon flows: the cases of grapheme, boron nitride, and planar superlattices[J]. Physical Review B, 2015, 91(20): 205429.
- [37] Sevik C, Sevincli H, Cuniberti G, et al. Phonon engineering in carbon nanotubes by controlling defect concentration[J]. Nano Letters, 2011,11(11):4971-4977.
- [38] Wang D Y,Zhang X,Yu Y, et al. Enhancing thermoelectric performance of SnTe via stepwisely optimizing electrical and thermal transport properties[J].Journal of Alloys and Compounds, 2019, 773: 571-584.

Thermoelectric properties of K-doped Ca₃Co₄O₉ prepared by microwave synthesis

Guo Juan, Zhang Jinbang, Guo Qian, Liu Qingsong, Gao Chaojun

(School of Physics and Engineering;Key Laboratory of Material Physics of Ministry of Education, Zhengzhou University,Zhengzhou 450001,China)

Abstract: The K-doped calcium cobalt oxides $Ca_{3-x} K_x Co_4 O_9 (x \le 0.30)$ have been synthesized by a microwave method from mixtures of $K_2 CO_3$, $CaCO_3$ and $Co_2 O_3$. With the increase of x, the monoclinic strain of lattice firstly rises rapidly to $0 \le x < 0.10$, then changes little to $0.10 \le x \le 0.30$. The vacancy-type defect concentration in samples increases firstly and then decreases with increasing x, which reaches its maximum value as x = 0.10. The conductivity of K-doped samples rises gradually with x. The K content has little effect on the Seebeck coefficient of samples. The thermal conductivity of sample with x = 0.10is the lowest among all samples. The thermoelectric figure of merit ZT value of this sample is higher than that of other samples. Benefiting from the synergetic effect of lattice strain, vacancy-type defect and grain boundary, the ZT value of sample $Ca_{2.90} K_{0.10} Co_4 O_9$ is 0.20 at T = 873 K, which is about 43% higher than that of sample prepared by sol-gel method.

Keywords: calcium cobalt oxide; K doping; microwave synthesis; thermoelectric property

[责任编校 杨浦 王凤产]