文章编号: 1004-0609(2008)11-2056-06

高度织构Ni掺杂Na_xCoO2氧化物的制备及其热电性能

王 蕾,王 鸣,赵栋梁

(钢铁研究总院 功能材料研究所,北京 100081)

摘 要:采用CAC法制备具有高度结晶各向异性的Ni掺杂Na_xCoO₂热电氧化物。X射线衍射和场发射扫描电子显 微镜测试显示样品内层状晶粒的*c*轴沿着施压方向取向排列,形成高度织构。Ni的掺杂使得样品晶粒尺寸明显减 小。热电性质的测试表明:Ni的掺杂虽然提高声子散射,降低热导率值,但同时也加大载流子散射,提高电阻率。 Seebeck系数有明显提高,最大值达到 154 μV/K,显示Na_xCoO₂氧化物热电材料采用Co位掺杂改进性能的发展潜 力。

关键词: Na_xCoO₂; 热电性能; 掺杂; Seebeck系数
 中图分类号: TB 34
 文献标识码: A

Thermoelectric properties of highly textured Ni-substituted Na_xCoO₂ ceramics

WANG Lei, WANG Ming, ZHAO Dong-liang

(Functional Materials Research Institute, Central Iron and Steel Research Institute, Beijing 100081, China)

Abstract: Ni-substituted Na_xCoO₂ thermoelectric oxide ceramics with high crystallographic anisotropy were synthesized successfully by citric acid complex (CAC) process. The results of XRD, FE-SEM measurements and thermoelectric properties show that *c*-axis of layered grain within the sample aligns along the pressing direction and the sample is highly textured. With Ni substitution, the grain size obviously decreases. Ni substitution results in lower thermal conductivity and higher electrical resistivity. On the other hand, Ni substitution leads to the significant increase of Seebeck coefficient, and the maximum value reaches 154 μ V/K. The experimental results indicate that the substitution of Co-sites can improve the thermoelectric properties of Na_xCoO₂.

Key words: Na_xCoO₂; thermoelectric properties; substitution; Seebeck coefficient

热电材料是一种能够将热能和电能进行相互转化 的功能材料。其性能的优劣常用无量纲常数*ZT*表示: *ZT*= *TS*²/ ρ κ,其中*S*为Seebeck系数,也称为热电系数; ρ 为电阻率; κ为热导率^[1]。材料的*ZT*值越大,热电转 换效率越高。传统的热电材料,如Bi₂Te₃和SiGe合金 等,在高温下容易分解或氧化,影响了使用性能和寿 命^[2-3]。TERASAKI等^[4]发现NaCo₂O₄具有良好的热电 性能,室温时的面内电阻率为 0.2 mΩ·cm,*S*为 100 μ V/K。且该材料不怕氧化、无毒、无环境污染,是一 种新型的热电候选材料。NaCo₂O₄单晶是一种具有青

铜矿型层状结构的过渡金属氧化物,它是由绝缘Na⁺层 和导电的CoO₂层沿着*c*轴交叠堆积而成,呈高度二维 特性。CoO₂层负责导电,Na⁺位于CoO₂层之间,呈 50% 无规占据,降低热导率,同时作为蓄电层提供电子, 稳定晶体结构。相应于这种层状结构, ρ 显示出高度各 向异性,*c*轴面间电阻率 ρ_c 约比*a*轴面内电阻率 ρ_a 大 10 倍以上^[4]。然而,制备NaCo₂O₄单晶的成本太高,因此 合成具有高结晶取向度的多晶NaCo₂O₄材料是非常必 要的。

人们提出了多种实验方法来制备高性能的层状

收稿日期: 2008-03-04; 修订日期: 2008-09-16

通讯作者: 王 蕾, 工程师, 硕士; 电话: 010-62183484; 传真: 010-62183484; E-mail: wl_6234@hotmail.com

NaCo₂O₄材料,例如利用固相反应法(SSR)^[5]及放电等 离子烧结法(SPS)^[6]等,但不是结晶取向度不高,就是 晶粒不均匀,破坏了其热电性能。最近,又有研究者 提出利用反应模板晶粒生长法(RTGG)^[7]和冷压成型^[8] 等方法制备出具有高度结晶各向异性的陶瓷样品,衡 量结晶各向异性程度的Lotering因子f达到 0.9 以上,热 电性能也得到相应提高。2003 年,日本大阪大学的 MIKIO等^[9]提出了柠檬酸合成法(CAC),CAC是一种 化学方法,各组分在溶液状态下混合,增进了组元体 系的化学均匀性,可得到表面积很大的凝胶或粉末, 不需要球磨,所得产物具有纯度高、均匀性好等优点。 并采用此方法制备出层状结构的NaCo₂O₄烧结体,热 电性能显著提高。

为了提高NaCo₂O₄的热电性能,除了制备工艺改 进外,人们还对NaCo₂O₄材料进行了掺杂研究,目前, 主要有Ca、K和Sr等对Na位掺杂^[10-11]及Cu、Mn和Ru 等对Co位掺杂^[12-13]研究。PARK等^[14]采用SSR法对 NaCo₂O₄的Ni掺杂进行了研究,报道了高温区 700 K 以上的热电性能,预示了Co位Ni掺杂的发展潜力。

本文作者采用CAC法制备Ni掺杂Na_xCoO₂,期望 结合CAC法和Co位掺杂技术,能够制备出高度结晶各 向异性且室温热电性能优良的热电材料。

1 实验

1.1 Na_xCo_{1-y}Ni_yO₂的制备

采用柠檬酸合成法(CAC)制备Na_xCo_{1-y}Ni_yO₂陶瓷 样品,具体流程如图1所示。将柠檬酸溶入去离子水, 随后按照一定的化学计量比将CH₃COONa·3H₂O、 (CH₃COO)₂Co·4H₂O及(CH₃COO)₂Ni·4H₂O充分溶解于 柠檬酸水溶液。柠檬酸根与金属离子的摩尔比为3:1。 在323 K下加热搅拌,形成均匀溶液。将其倒入旋转 蒸发仪中,353 K减压蒸发1h,溶液逐渐呈现粘稠状。 粘稠溶胶置于烘箱中373 K恒温,减压干燥2h形成蓬 松的干凝胶。干凝胶进一步在693 K下热解6h,充分 驱除残余有机物,形成黑色前驱体。将其研磨至均匀 粉末,在560 MPa的压力下加压成型,在1153 K下无 压烧结,时间为16h。

1.2 分析与测试

样品的X射线衍射谱(XRD)利用D/max-RB型X射线衍射仪测得,采用Cu靶Ka射线,采用XL30S-FEG场发射电子显微镜(FE-SEM)观察样品的表面形



图 1 采用CAC法制备Na_xCo_{1-y}Ni_yO₂样品的流程图 Fig.1 Flow chart of CAC method used to prepare Na_xCo_{1-y}Ni_yO₂ ceramics

貌, IRIS Intrepid II型电感耦合等离子体光谱仪(ICP) 测量样品的化学成分,样品的热导率是利用日本 ULVAC公司生产的TC-7000H激光热导仪在真空下测 量的。该仪器测量样品的比热容 c_p 、体密度p'、热扩散 系数D,通过公式 $\kappa=D \times c_p \times p'$ 计算得出。样品的电阻 率 ρ 和Seebeck系数S在ULVAC公司生产的ZEM-2 测试 仪上测量。通过上述测量得到的 κ 、R、S以及公式 ZT=S²T/ $\rho\kappa$,从而得出ZT值。

2 结果与分析

2.1 ICP 成分分析及 XRD 结构分析

采用ICP分析最终烧结样品的化学成分,得出所制备的3个样品成分为Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂,Na_{0.6}CoO₂和Na_{0.7}CoO₂。由于烧结过程中的Na容易挥发,结果显示实际Na含量少于配比含量。

图 2 所示为样品Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂和Na_{0.7}CoO₂的X 射线衍射谱,与NaCo₂O₄的JCPDS卡片No.27-0682(c) 对比可以发现,Na_{0.7}CoO₂样品(见图 2(b))的谱线中除 了 γ-Na_xCoO₂相的衍射峰外,没有其它杂相峰;而 Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂样品(见图 2(a))除了Na_xCo_{1-y}Ni_yO₂相 的主峰外,还出现了一个NaNiO₂的小杂相峰。由于Co 与Ni的离子半径相近,因此,Ni掺杂并没有改变 Na_xCoO₂的结构及晶格常数。较强峰(002)和(004)都来 源于 {00*l*} 晶面的衍射峰,说明样品内部具有层状结构 的晶粒的*c*轴倾向于沿着施加压力的方向取向,形成了 高度织构。通常利用Lotgering因子 $f = (P - P_0)/(1 - P_0)$ 来衡量结晶各项异性的程度^[15], 其中 $P = \sum I_{00l} / \sum I_{hkl}$, P_0 为结晶各向同性(即随机取 向)的样品的P值。本研究中 P_0 是根据JCPDS卡片 No.27-0682上的衍射峰的强度计算的。根据XRD



图 2 样品Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂(a)、Na_{0.7}CoO₂(b)与NaCo₂O₄ JCPDS卡片(c)的XRD谱

Fig.2 XRD patterns of bulk sample $Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O_2(a)$, $Na_{0.7}CoO_2(b)$ and $NaCo_2O_4$ JCPDS card(c)

谱中衍射峰的强度,得到烧结Na_{0.7}CoO₂样品的f值为 0.82,而Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂样品具有更高的结晶取向度, 其f值为 0.91,这些值均显著高于SSR制备的样品的f =0.70^[5]。由此可见,采用CAC方法可以制备出具有 高度结晶各向异性的陶瓷样品。

2.2 形貌分析

图 3 所示为Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂样品的烧结前驱粉 末、烧结块体及Na0.7CoO2样品烧结块体的形貌。由图 3(a)可以看出,烧结前驱粉末呈片状结构。从图 3(b) 及(c)的烧结样品形貌可以清晰看到: 大多数晶粒呈现 扁平形状,具有片状结构晶粒的c轴沿着施压方向取 向,形成了高度织构,与XRD给出的结论相一致。CAC 过程形成细小、均匀的片状晶粒,受到压力后,为了 减小样品内的空隙和应力,片状晶粒会倾向于沿着压 力的方向取向,增加了沿着此方向的接触表面。在烧 结过程中,应力会沿着施加压力的方向释放,受到样 品内沿着压力方向应力梯度的影响,晶粒生长会择优 沿着应力梯度方向,从而有助于形成织构。将图 3(c) 和(d)及Mikio小组采用CAC法制备的NaCo₂O₄比较^[9], 均可发现Ni的掺杂减小了晶粒尺寸,其原因可能是由 于Ni的掺杂使得晶粒边界移动性降低,使得在烧结过 程中孔隙存留在晶粒边界处。晶粒尺寸的减小有助于 提高声子散射,降低热导率。



图 3 Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂ 样品烧结前驱的粉末、烧结块体及Na_{0.7}CoO₂样品烧结块体的SEM像 Fig.3 SEM images of calcined Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂ powder prior(a), as-sintered Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂ sample(b), (c) and as-sintered Na_{0.7}CoO₂ sample(d) ((b) perpendicular to pressed plane; (c), (d) parallel to pressed plane)

2.3 电阻率及 Seebeck 系数

图 4 所示为 Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂, Na_{0.6}CoO₂ 及 Na_{0.7}CoO₂ 样品的电阻率ρ和S随T的变化。从图4可看 出,在测量的整个温度区内,Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂样品的 ρ值变化范围较小,在50 μΩ·m左右,明显小于SSR法 制备的Na(Co_{0.9}Ni_{0.1})₂O₄样品的ρ(700 K)(约 125 μΩ·m)^[14]。这主要是由于样品内高度的织构有效抑制 了细小晶粒带来的晶界散射;另一方面,该样品的ρ 值又显著大于CAC法制备的Na_{0.6}CoO₂及Na_{0.7}CoO₂ 样 品的ρ(约 30 μΩ·m),认为可能有以下 3 个方面:1)Ni 的掺杂导致样品晶粒度减小,增加载流子散射;2)Ni 的掺杂填补了作为载流子的空穴,使其浓度减小;3) NaNiO₂杂相的出现。由此三方面共同作用导致Ni掺杂 的样品电阻率有所增大。

S值为正数,说明此材料为P型空穴载流子导电。 在整个测量温度区内,S随T的升高而单调增加,显示 出金属行为。Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂样品的S值从 373 K的 116 μV/K增加到 773 K时的 154 μV/K,大于Na_{0.6}CoO₂ 及Na_{0.7}CoO₂ 样品的S值,但Seebeck系数的变化不能用 传统的基于能带理论的模型进行解释,而是由于CoO₂ 层的强电子相关效应而引起的^[4]。



图 4 Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂, Na_{0.6}CoO₂和Na_{0.7}CoO₂的*ρ*和S随T的 变化

Fig.4 Changes of electrical resistivity $\rho(a)$ and Seebeck coefficient *S*(b) of Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂, Na_{0.6}CoO₂ and Na_{0.7}CoO₂ with temperature

2.4 热导率

表 1 所列为Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂、Na_{0.6}CoO₂及

 $Na_{0.7}CoO_2$ 样品的体密度值 ρ' 。图 5 所示为根据公式 $\kappa=D$ × $c_p \times \rho'$ 得出的 $Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O_2$, $Na_{0.6}CoO_2$ 和 $Na_{0.7}CoO_2$ 样品的 κ 值(a)及 $Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O_2$ 样品的 κ 、 κ_{car} 、 κ_{ph} 值(b)随T的变化。从表 1 及图 5 中可看出, $Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O_2$ 的密度 ρ' 稍高,但热导率 κ 值低于未掺 杂样品的 κ 值。且 $Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O_2$ 样品的 κ 值还

表 1 Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂, Na_{0.6}CoO₂及Na_{0.7}CoO₂的体密度 Table 1 Bulk densities of Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O, Na_{0.6}CoO₂ and Na_{0.7}CoO₂

Sample	Bulk density/(g·cm ⁻³)
$Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O_2$	4.25
Na _{0.6} CoO ₂	3.96
Na _{0.7} CoO ₂	4.12



图 5 Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂、Na_{0.6}CoO₂和Na_{0.7}CoO₂样品的*κ*值及 Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂样品的*κ*、*κ*_{car}、*κ*_{ph}值随*T*的变化

Fig.5 Changes of thermal conductivity κ (a) of Na_{0.65}Co_{0.9}-Ni_{0.1}O₂, Na_{0.6}CoO₂ and Na_{0.7}CoO₂ and thermal conductivity κ , carrier conductivity κ_{car} , lattice thermal conductivity κ_{ph} (b) of Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂ with temperature

明显小于已报道的掺杂Ti、Rh、Pd等NaCo₂O₄样品的 κ 值^[16]。这是由于Ni的掺杂显著减小了样品晶粒尺寸, 增强了晶界或缺陷等散射作用,声子平均自由程变短, 从而减小了晶格热导率 κ_{ph} 。而未掺杂样品的晶粒尺寸 较大(见图 3(d)),增加了热载流子平均自由程,导致 热扩散系数较大,从而热导率较大。 κ 为载流子热导率 κ_{car} 与晶格热导率 κ_{ph} 的贡献之和。根据 Wiedemann-Franz定律 $\kappa_{car}=L_0T/\rho$ 可以计算 κ_{car} ,其中 $L_0 = \pi^2 k_B^2 / 3e^2$ 为Lorentz常数,T为温度。对于 Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂样品,利用 ρ 数据计算的 κ_{car} 和从总 κ 中扣除 κ_{car} 对总的 κ_{ph} 均显示在图 5(b)中。从图 5 中可以 看出, κ_{car} 对总的 κ_{ph} 献很小, κ 主要由 κ_{ph} 决定,与文献 [3,17]报道相一致。

2.5 无量纲优值 ZT

图 6 所示为 Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂, Na_{0.6}CoO₂和 Na_{0.7}CoO₂样品的ZT随T的变化。从图 6 中可看出, Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂样品的ZT介于Na_{0.6}CoO₂及Na_{0.7}CoO₂样品之间。虽然Ni掺杂样品较未掺杂样品具有较高的 Seebeck系数及较低的热导率κ,但Ni的掺杂使得晶粒 尺寸减小,虽然提高了声子散射,降低了κ值,但同时 也加大了载流子散射,提高了电阻率ρ,破坏了ZT值 的显著提高。因此,为了降低κ_{ph},但同时不破坏对电 导率起主要作用的导电CoO₂层,可尝试通过在绝缘Na 层中掺入与Na的质量差别较大的元素来增加点缺陷 的散射或者优化微观结构来实现ZT随的增大。



图 6 Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂, Na_{0.6}CoO₂和Na_{0.7}CoO₂ 样品的ZT随 T的变化

Fig.6 Changes of thermoelectric of merit ZT for $Na_{0.65}Co_{0.9}$ - $Ni_{0.1}O_2$, $Na_{0.6}CoO_2$ and $Na_{0.7}CoO_2$ with temperature

3 结论

1) 采用柠檬酸合成法成功制备出具有高度织构、 Co位掺杂Ni的氧化物热电陶瓷Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂。XRD 及FE-SEM测试表明,片状结构晶粒的c轴沿着施压方 向有序排列,Ni掺杂使得晶粒变小。

2) 对Na_{0.65}Co_{0.9}Ni_{0.1}O₂热电性质测试表明,Ni的掺 杂虽然提高了声子散射,降低了κ值,但同时也加大了 载流子散射,提高了电阻率ρ,破坏了ZT的显著提高。 Seebeck系数存在明显提高,最大值达到 154 μV/K, 显示了Na_xCoO₂氧化物热电材料通过Co位掺杂的发展 潜力。

REFERENCES

- BHANDARI C M, ROWE D M. CRC handbook of thermoelectrics[M]. Boca Raton: CRC Press, 1995: 43–49.
- PERRIN D, CHITROUB M, SCHERRER S, SCHERRER H. Study of the n-type Bi₂Te_{2.7}Se_{0.3} doped with bromine impurity[J]. J Phys Chem Solids, 2000, 61(10): 1687–1691.
- [3] HELLER M W, NASBY R D, JOHNSON R T. Electrical transport properties of SiGe thermoelectric alloys doped with As, P and As+P [J]. J Appl Phys, 1976, 47(9): 4113–4121.
- [4] TERASAKI I, SASAGO Y, UCHINOKURA K. Large thermoelectric power in NaCo₂O₄ single crystals[J]. Phys Rev B, 1997, 56(20): R12685–R12687.
- [5] ITO M, NAGIRA T, FURUMOTO D, ODA Y, HARA S. Synthesis of Na_xCo₂O₄ thermoelectric oxide with crystallographic anisotropy by chemical solution process[J]. Science and Technology of Advanced Materials, 2004, 5(1/2): 125–131.
- [6] ITO M, NAGIRA T, TSUCHIYA Y, KATSUYAMA S, MAJIMA K, NAGAI H. Microstructure and thermoelectric properties of Na_xCo₂O₄ synthesized by spark plasma sintering[J]. J Jpn Soc Powder Powder Metall, 2002, 49(5): 406–411.
- [7] TAJIMA S, TANI T, ISOBE S, KOUMOTO K. Thermoelectric properties of highly textured NaCo₂O₄ ceramics processed by the reactive templated grain growth (RTGG) method[J]. Materials Science and Engineering B, 2001, 86(1): 20–25.
- [8] CHENG Jin-guang, SUI Yu, FU Hai-jin, LU Zhe, WEI Bo, QIAN Zheng-nan, MIAO Ji-peng, LIU Zhi-guo, HUANG Xi-qiang, ZHU Rui-bin. Fabrication and thermoelectric properties of highly textured NaCo₂O₄ ceramic[J]. J Alloy Comp, 2006, 407(1/2): 299–303.
- [9] ITO M, ODA Y, HARA S. Synthesis of c-axis oriented Na_xCo₂O₄ thermoelectric oxide by the citric acid complex method[J]. J Jpn Soc Powder Powder Metall, 2003, 50(11): 952–957.

[10] 历 英,张丽华,姜茂发. (Na1-,→My)1.6Co2O4 (M=K, Ca, Sr)的 制备及电学性能[J]. 中国有色金属学报, 2006, 16(1): 142-146.

LI Ying, ZHANG Li-hua, JIANG Mao-fa. Preparation and electric properties of $(Na_{1-y}M_y)_{1.6}Co_2O_4$ (M=K, Ca, Sr)[J]. The Chinese Journal of Nonferrous Metals, 2006, 16(1): 142–146.

- [11] NAGIRA T, ITO M, KATSUYAMA S, MAJIMA K, NAGAI H. Thermoelectric properties of (Na_{1-y}M_y)_xCo₂O₄ (M=K, Sr, Y, Nd, Sm and Yb; y=0.01-0.35)[J]. J Alloy Compd, 2003, 348(1/2): 263-269.
- [12] LI S, FUNAHASHI R, MATSUBARA I, SODEOKA S. Magnetic and thermoelectric properties of NaCo_{2-x}M_xO₄ (M=Mn, Ru)[J]. Mater Res Bull, 2000, 35(14/15): 2371–2378.
- [13] TERASAKI I, TSUKADA I, LGUCHI Y. Impurity-induced transition and impurity-enhanced thermopower in the thermoelectric oxide NaCo_{2-x}Cu_xO₄[J]. Phys Rev B, 2002, 65(19): 195106

- [14] PARK K, JANG K U. Improvement in high-temperature thermoelectric properties of NaCo₂O₄ through partial substitution of Ni for Co[J]. Mater Lett, 2006, 60(8): 1106–1110.
- [15] LOTGERING F K. Topotactical reactions with ferromagnetic oxides having hexagonal crystal structures- I [J]. J Inorg Nucl Chem, 1959, 9(2): 113–123.
- [16] KUROSAKI K, MUTA H, UNO M, YAMANAKA S. Thermoelectric properties of NaCo₂O₄[J]. J Alloys Comp, 2001, 315(1/2): 234–236.
- [17] 程金光,隋 郁,付海金,千正男,刘志国,苗继鹏,苏文辉. 高度织构NaCo₂O₄陶瓷的热电性能研究[J]. 无机材料学报, 2006, 21(2): 387-391.
 CHENG Jin-guang, SUI Yu, FU Hai-jin, QIAN Zheng-nan, LIU Zhi-guo, MIAO Ji-peng, SU Wen-hui. Thermoelectric properties of highly textured NaCo₂O₄ ceramics[J]. J Inorg Mater, 2006, 21(2): 387-391.

(编辑 李艳红)