$p 型 Ba_y Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ 化合物的热电性能

唐新峰¹) 陈立东²) 後藤 孝³) 平井 敏雄³) 袁润章¹)

¹(武汉理工大学材料复合新技术国家重点实验室,武汉 430070)
 ²(中国科学院上海硅酸盐研究所,上海 200050)
 ³(日本东北大学金属材料研究所,仙台 980-8577)
 (2000 年 10 月 31 日收到)

以 2 + 价的 Ba 作为填充原子,在 x = 1.0-1.6, y = 0-0.63 的组成范围内,系统地研究了 Ba 填充分数及 Fe 含量对 p型 Ba, Fe_x Co_{4-x} Sb₁₂化合物电性能及热性能的影响,探讨了填充原子的氧化价对电性能的影响规律,优化了 p型 Ba, Fe_x Co_{4-x} Sb₁₂化合物的组成和热电性能,对于富 Co 组成的 Ba_{0.27} FeCo₃ Sb₁₂试样,本研究得到了 0.9 最大无量纲 热电性能指数(*ZT*).

关键词:填充分数,载流子浓度,电导率,赛贝克系数,晶格热导率 PACC:7215,6590,6166

1 引 言

填充式 skutterudite 化合物 M_x Fe_x Co_{4-x} Sb₁₂(M: Ce,La,Yb等, 表现出电子晶体-声子玻璃的热电传 输特性[1-4] 近年来作为一种新型中温高性能热电 材料引起了人们的极大关注^[1-13].尤其是富 Co 组成 的填充式 skutterudite 化合物具有较大的赛贝克系 数^{11]} 较高的熔点和较好的高温稳定性^{5]},因此具 有更好的实用化前景,然而,迄今为止所研究的填充 式 skutterudite 化合物大多是以氧化价为 3 + 价或 3 + 价以上(即该原子向结构中提供 3 个或 3 个以上 电子)的稀土金属作为填充原子[1-19],当以3+价的 Ce La Xb 等作为填充原子时,这些原子在 Sb 的 20 面体空洞中的填充分数随 Fe/Co 比的减小,即 Co 含 量的增加而显著降低[5,15,18],这对优化材料的组成和 性能很不利.因此,寻找具有大的原子填充范围的新 型填充式 skutterudite 化合物,对于在更广的范围内 调整材料的组成和优化材料的性能显得非常必要. 从晶体化学的角度考虑,如果2+价的碱土金属作 为填充原子(即该原子向结构中提供2个电子),其 填充量可能会在更宽的范围内变化,从而可能在更 宽的组成范围内优化材料的性能.

我们以 2 + 价的 Ba 作为填充原子,在 x = 0— 3.0, y = 0—0.7 组成范围内,用多步固相反应法合成了单相 Ba_yFe_xCo_{4-x}Sb₁₂化合物,对 Ba 填充极限和 Fe/Co 比的关系 ,Ba 填充对化合物结构的影响进行 了研究^[20-22].本文在 x = 1.0-1.6, y = 0-0.63 组 成范围内 ,系统地研究了 Ba 填充分数及 Fe 含量对 $p 型 Ba_y Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ 化合物电性能及热性能的影 响,优化了材料的组成和性能 ,同时探讨了填充原子 的氧化价对化合物电性能的影响规律.

2 实 验

Ba 填充式 skutterudite 化合物 Ba, Fe, Co_{4-x}Sb₁₂用 多步固相反应法合成,第一步,以 Sb 和 Ba 为起始原 料 ,于 903 K 反应 96 h 合成 Sb, Ba ,同时 ,以 Fe ,Co 和 Sb 作为起始原料 在 Ar 气氛下 于 973 K 反应 168 h 合成 $Fe_{*}Co_{1-*}Sb_{2}$. 第二步,以以上合成得到的 Sb₃Ba Fe_{*}Co_{1-*}Sb₂及Sb 为起始原料,按Ba:(Fe+ Co):Sb = y:4:13 摩尔比进行配料 在 973 K 反应 168 h. 以反应后得到单相化合物粉末 $Ba_{x}Fe_{x}Co_{4-x}Sb_{12}$ 为 原料,用等离子体活化烧结法(Sodic Co. Ltd: PAS-V-K)烧结得到相对密度为(97—98)%的烧结体,试 样的相组成用粉末 X 射线衍射方法(理学:RAD-C, CuKα)确定,试样的组成用诱导耦合等离子发光分 光 ICPES)分析方法确定. 霍尔系数 $R_{\rm H}$ 用 van der Pauw 技术测定 载流子浓度根据实测的霍尔系数用 $N_{\rm p} = 1/R_{\rm H}e$ 计算得到 ,这里 $N_{\rm p}$ 和 e 分别是载流子 浓度和电子电量.电导率 σ 用标准四端子法在 Ar 气 氛下测定.在 5—10 K 的温差 ΔT 下 测定试样的温 差热电势 ΔE ,赛贝克系数 α 根据 $\Delta E - \Delta T$ 作图得到

的斜率确定.试样的比热容(C_p)和扩散系数 λ 用激 光微扰法(真空理工:TC-7000型)于真空下测定,热 导率 κ 根据实测的比热容 C_p ,扩散系数 λ 及密度d, 用 $\kappa = C_n \lambda d$ 计算得到.

3 结果与讨论

3.1 电性能

表 1 所示为 $Ba_y Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ 化合物的名义组 成 ,实际组成及室温下的霍尔系数 R_H 和载流子浓 度 N_p . 所有试样的霍尔系数均为正值,因此 $Ba_y Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ 表现为 p 型传导.图 1 所示为 $Ba_y Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ 化合物室温下载流子浓度和 Ba填 充分数 y 及 Fe 含量 x 的关系.从表 1 和图 1 可以看 出 ,霍尔系数随 Ba填充分数 y 的增加而增加 ,空穴 浓度都随 Ba填充分数 y 的增加而减少.例如 :Fe 含 量等于 1.0 时,当 Ba填充分数 y 从 0.1 增加至 0.46 时 空穴浓度从 2.02×10^{26} 减少到 2.95×10^{25} m⁻³. 另外 随着 Fe 含量增加 霍尔系数减小 空穴浓度增 加.例如 :在 Ba 填充分数 γ 大约为 0.4 时 ,当 Fe 含 量 x 从 1.0 增加至 1.6 时,霍尔系数从 6.79 × 10⁻² 减小到 2.26×10⁻² cm³C⁻¹,而空穴浓度则从 9.2× 10^{25} 增加至 2.76×10²⁶ m⁻³.在 Ba_xFe_xCo_{4-x}Sb₁₂化合 物中 Fe 通常表现为 2 +价 即向结构中提供 2 个电 子 而 Co 通常表现为 3 + 价^[5,14],即向结构中提供 3 个电子,在相同填充分数时,与 Co相比 Fe 向结构中 提供较少的电子 因此 随着 Fe 含量 x 增加 空穴浓 度增加.另一方面,与 Ce 作为填充原子相比,在相同 填充分数并保持 p 型传导的条件下 ,Ba 作为填充原 子时 获得与 $Ce_{x}Fe_{x}Co_{4-x}Sb_{12}$ 相同载流子浓度的 Fe 含量 x 可以更低 即组成向富 Co 方向移动 高 Co 组 成的填充式 skutterudite 化合物具有更高的熔点和更 好的高温稳定性5] 因此 从热电材料的实用性考虑 Ba 作为填充原子的填充式 skutterudite 化合物可能 更为有利.

表 1 p型 $Ba_y Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ 化合物的名义组成,分析组成及某些室温特性

试样编号 –	名义组成		公析组成	電気系物 p / 3c-1	共法之沈庄 № / -3
	x	у	刀机组成	重小示就 K _H /cm ⁻ し ⁻	46//11 J MIS Np/m
1	1.6	0.1	${\rm Ba}_{0.13}{\rm Fe}_{1.57}{\rm Co}_{2.43}{\rm Sb}_{12}$	1.86×10^{-2}	3.36×10^{26}
2	1.6	0.2	${\rm Ba}_{0.26}{\rm Fe}_{1.56}{\rm Co}_{2.44}{\rm Sb}_{12}$	1.91×10^{-2}	3.05×10^{26}
3	1.6	0.3	$\mathrm{Ba}_{0.38}\mathrm{Fe}_{1.57}\mathrm{Co}_{2.43}\mathrm{Sb}_{12}$	2.26×10^{-2}	2.76×10^{26}
4	1.6	0.4	$\mathrm{Ba}_{0.54}\mathrm{Fe}_{1.57}\mathrm{Co}_{2.43}\mathrm{Sb}_{12}$	3.28×10^{-2}	1.90×10^{26}
5	1.6	0.5	$Ba_{0.63}Fe_{1.60}Co_{2.40}Sb_{12}$	1.28×10^{-1}	4.88×10^{25}
6	1.0	0.1	$\mathrm{Ba}_{0.10}\mathrm{Fe}_{0.93}\mathrm{Co}_{3.07}\mathrm{Sb}_{12}$	3.08×10^{-2}	2.02×10^{26}
7	1.0	0.2	$Ba_{0.19}Fe_{0.92}Co_{3.08}Sb_{12}$	3.17×10^{-2}	1.97×10^{26}
8	1.0	0.3	$\mathrm{Ba}_{0.27}\mathrm{Fe}_{0.98}\mathrm{Co}_{3.02}\mathrm{Sb}_{12}$	3.65×10^{-2}	1.72×10^{26}
9	1.0	0.4	$Ba_{0.38}Fe_{1.01}Co_{2.99}Sb_{12}$	6.79×10^{-2}	9.20×10^{25}
10	1.0	0.5	$\mathrm{Ba}_{0.41}\mathrm{Fe}_{0.98}\mathrm{Co}_{3.02}\mathrm{Sb}_{12}$	1.03×10^{-1}	6.07×10^{25}
11	1.0	0.6	$Ba_{0.46}Fe_{0.98}Co_{3.02}Sb_{12}$	2.13×10^{-1}	2.95×10^{25}

图 2 所示为 Ba 填充分数 y 及温度对 Ba, Fe-Co₃Sb₁₂化合物电导率 σ 的影响.与 Ba 填充分数 y 对 Ba, Fe_{1.6}Co_{2.4}Sb₁₂化合物电导率 σ 的影响类似^[22], Ba, FeCo₃Sb₁₂的电导率 σ 也随 Ba 填充分数 y 的增加 而降低,这与空穴浓度随 Ba 填充分数 y 的增加而 减少的规律是相对应的.但与 Ba, Fe_{1.6}Co_{2.4}Sb₁₂不同 的是, Ba, Fe_{1.6}Co_{2.4}Sb₁₂所有试样的电导率 σ 都随温 度 T 的升高而降低,而对 Ba, FeCo₃Sb₁₂化合物而言, 当 Ba 填充分数 y 达到接近饱和状态时, Ba_{0.46} Fe· $Co_3 Sb_{12}$ 化合物在高温下(> 600 K)其电导率 σ 随温 度 T 的升高而增加 表现为本征半导体传导特征 ,即 载流子浓度 N_p 由热激发产生.这与 Ce 作为填充原 子的 Ce_{0.46} Fe_{1.5}Co_{2.5} Sb₁₂化合物电导率 σ 的温度 T 依 存性有类似的倾向^[19 23].根据本征区内实测的电导 率 ,我们用下式^{22]}计算了 Ba_{0.46} FeCo₃ Sb₁₂的禁带宽度 E_g :

$\sigma = A \exp(-E_g/2k_B T),$

其中 A 是常数 , $k_{\rm B}$ 是玻耳兹曼常量(1.381 × 10⁻²³ JK⁻¹),T 是绝对温度.计算得到的 $E_{\rm g}$ 为 0.29 eV,此



图 1 Ba 填充分数 y 和 Fe 含量 x 对 p 型 Ba $_{y}$ Fe $_{x}$ Co_{4-x} Sb₁₂ 化合物载流子浓度 N_{p} 的影响



图 2 Ba 填充分数 y 及温度 T 对 p 型 Ba, FeCo₃Sb₁₂化合物电导率 σ 的影响

结果小于 $CoSb_3$ 的禁带宽度(0.63 eV)⁵¹,与 Ce 或 La 作为填充原子的填充式 skutterudite 化合物的禁带宽度($(0.4 \pm 0.1) \text{ eV}$)²¹非常接近,并略低于该值.这表明 Ba 的填充对 skutterudite 化合物的能带结构产 生了重要影响,并且其影响可能略不同于 Ce 和 La.

图 3 所示为 p 型 Ba, Fe, Co_{4-x}Sb₁₂化合物室温下 电导率 σ 和载流子浓度 N_p 的关系 ,为比较填充原 子的氧化价对电导率 σ 的影响 ,Ce, Fe, Co_{4-x}Sb₁₂化 合物室温电导率 σ 和载流子浓度 N_p 的关系也插入 图 3 中^[19 23].Ba, Fe, Co_{4-x}Sb₁₂及 Ce, Fe, Co_{4-x}Sb₁₂室温 电导率 σ 都随载流子浓度 N_p 的增加而增加.Ba 作 为填充原子时,化合物的室温电导率 σ 几乎随载流 子浓度 N_n 增加线性增加,同样, Ce 作为填充原子



图 3 载流子浓度 N_p 对 p 型 $Ba_y Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ 化合物电导 率 σ 的影响

时,电导率 σ 和载流子浓度 $N_{\rm p}$ 也呈线性关系. 但载 流子浓度 N_p 相同时 $Ba_{\gamma}Fe_{x}Co_{4-x}Sb_{12}$ 的电导率 σ 高 于 $Ce_{x} Fe_{x} Co_{4-x} Sb_{12}$ 的. Jung 等^[24]曾经报道,在 skutterudite 化合物 CoSb, 及填充式 skutterudite 化合物 Ln, Fe, Co_{4-x}Sb₁₂结构中 A 个 Sb 原子构成的 4 边形 的形状对化合物的电传输特性有重要影响.在 $CoSb_a$ 及 LaFe, Co4-, Sb12 中, Sb 原子构成的 4 边形为矩形 (例如 ,LaFe₄Sb₁₂中矩形的两条边长 即两个 Sb-Sb 原 子间距分别为 0.2932 和 0.2980 nm).但在被 Ba 填 充的 BaFe₄Sb₁₂化合物中 Sb 原子构成的 4 边形几乎 为正方形(两个 Sb-Sb 原子间距分别为 0.2952 和 0.2959 nm)^{25]}.本研究中, Ba 和 Ce 对电性能的不同 影响可能与它们对 Sb 原子构成的 4 边形的形状的 影响不同有关,关于 Sb 原子构成的 4 边形的形状对 化合物电性能的影响的原因目前还不清楚,有待于 进一步从化合物的能带结构方面进行探讨.

图 4 所示为 Ba 填充分数 y 及温度 T 对 Ba, Fe-Co₃Sb₁₂化合物赛贝克系数 α 的影响.与 Ba 填充分数 y 及温度 T 对 Ba, Fe_{1.6}Co_{2.4}Sb₁₂的赛贝克系数 α 的影 响类似^[22], Ba, FeCo₃Sb₁₂的赛贝克系数 α 随 Ba 填充 分数 y 的增加及温度 T 的上升而增加,显示最大赛 贝克系数 α 的温度随 Ba 填充分数 y 的增加略向低 温方向偏移.这些结果均起因于 Ba, FeCo₃Sb₁₂的载流 子浓度 N_{p} 随 Ba 填充分数 y 的增加而减少.

图 5 所示为 p 型 $Ba_y Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ 化合物在 300—800 K 温度范围内得到的最大赛贝克系数 α 与载流子浓度 N_p ,填充原子的种类及 Fe 含量 x 的



图 4 Ba 填充分数 y 及温度 T 对 p 型 Ba, FeCo₃Sb₁₂化合物 赛贝克系数 α 的影响

关系.为比较填充原子的氧化价对赛贝克系数 α 的 影响,Ce,Fe,Co_{4-x}Sb₁₂化合物最大赛贝克系数 α 与 载流子浓度 N_p 的关系也插入图 5 中^[19,23].(Ba 或 Ce),Fe,Co_{4-x}Sb₁₂的最大赛贝克系数 α 随载流子浓 度 N_p 的增加而减少,在相同载流子浓度 N_p 条件 下,Ce,Fe,Co_{4-x}Sb₁₂的最大赛贝克系数 α 大于 Ba,Fe,Co_{4-x}Sb₁₂的最大赛贝克系数 α .大于 Ba,Fe,Co_{4-x}Sb₁₂的最大赛贝克系数 α .与图 3 所示填 充原子对电导率的影响一样,填充原子对赛贝克系 数的上述影响,其原因还不清楚,可能也与填充原子 对 Sb 原子构成的 4 边形的形状有着不同的影响有 关.另外,Ba 作为填充原子时,载流子浓度相同时, Ba,FeCo₃Sb₁₂的最大赛贝克系数大于 Ba,Fe_{1.6} Co_{2.4} Sb₁₂的,即最大赛贝克系数 α 随 Fe 含量 x 的增加而 减少.



图 5 载流子浓度 N_p 对 p au $Ba_y Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ 化合物最 大赛贝克系数 α 的影响(300—800 K)

以上结果表明 ,Ba 填充的 $Ba_{y}Fe_{x}Co_{4-x}Sb_{12}$ 化合物 ,在较低的 Fe 含量 x 和较高的 Ba 填充分数 y 的 组成范围内 ,得到了较大的赛贝克系数 α 和高电导 率 σ .因此 ,可望在此组成范围内得到高的热电性能 指数 .

3.2 热导率

图 6 所示为 Ba 填充分数 y 及温度 T 对 Ba, Fe-Co₃Sb₁₂化合物晶格热导率 κ_1 的影响.在中低温领域 (< 650 K) 晶格热导率随温度 T 的升高而降低,这 是由于声子散射随温度升高而增强;在中高温领域 (> 650 K) 热导率 κ_1 随温度 T 的升高而增加,表现 为光子参与热传导.与 Sb 组成的 20 面空洞未被外 来原子填充的 FeCo₃Sb₁₂相比,当空洞被 Ba 填充时, 晶格热导率 κ_1 大幅度下降.例如,在 300—800 K 温 度范围内, FeCo₃Sb₁₂的晶格热导率 κ_1 为 3.5—3.0 Wm⁻¹K⁻¹,而 Ba_{0.19} FeCo₃Sb₁₂的晶格热导率 κ_1 则下 降至 2.5—1.8 Wm⁻¹K⁻¹,并随 Ba 填充分数 y 的增 加,晶格热导率 κ_1 进一步下降,当 Ba 填充分数 y 大 约为 0.27 时晶格热导率 κ_1 达到最小值.



图 6 Ba 填充分数 y 及温度 T 对 p 型 Ba, FeCo₃Sb₁₂化合物晶格热导率 κ_1 的影响

Ba, FeCo₃ Sb₁₂及 Ba, Fe_{1.6} Co_{2.4} Sb₁₂室温和 800 K 时 的晶格热导率 κ_1 和 Ba 填充分数 y 的关系显示在图 7 中.室温下 ,Fe 含量 y 为 1.6 时 ,当 Ba 填充分数 y约 0.38 时 ,晶格热导率 κ_1 达到最小值 ,Fe 含量 x 为 1.0 时 ,当 Ba 填充分数 y 约 0.27 时 ,晶格热导率 κ_1 达到最小值 .800 K 时的晶格热导率 κ_1 和 Ba 填充分 数 y 的关系与室温 T 下有类似的规律 ,但随温度的 升高晶格热导率 κ_1 进一步降低.以上结果表明 ,无 论 Fe 含量如何变化 ,晶格热导率 κ_1 都在一定的 Ba 填充分数时达到最小值 ,即在某一填充分数时 ,Ba 对晶格的扰动效果最强 .这一结果与 Nolas^[3]和 Chen 等^[14]的预测和结果及我们曾经报道^[19,23]的 Ce 的填 充分数 y 对晶格热导率 κ_1 的影响规律相似 .随 Fe 含量 x 降低 ,晶格热导率 κ_1 达到最小值的 Ba 填充 分数 y 减小 ,这是由于 Ba 的固溶度随 Fe 含量 x 降 低而减小 ,因而扰动效果最强时 Ba 填充分数 y 也 减小 .另外 ,随 Fe 含量 x 降低 ,晶格热导率 κ_1 的最 小值变大 ,这是由于使晶格热导率 κ_1 降低的 Fe 的 固溶效果随 Fe 含量 x 降低而减弱.



图 7 Ba 填充分数 y 及 Fe 含量 x 对 p 型 Ba $_y$ Fe $_x$ Co_{4-x} Sb₁₂化合物晶格热导率 κ_1 的影响

3.3 无量纲热电性能指数 ZT

根据实测的电导率 σ ,赛贝克系数 α 和热导率 κ 按 $ZT = \alpha^2 \sigma T/\kappa$ 式计算了 Ba, Fe, Co_{4-x} Sb₁₂ 的无量 纲热电性能指数 ZT.所有试样的 ZT 值都随温度 T 升高而增加,在 550—750 K 温度范围内 ZT 达到最 大值.图 8 所示为 300—800 K 温范围内 p 型 Ba, Fe, Co_{4-x} Sb₁₂ 的最大无量纲热电性能指数 ZT 和 Ba 填充分数 y 及 Fe 含量 x 的关系.随 Fe 含量 x 增 加,显示最大热电性能指数 ZT 的 Ba 填充分数 y 也 增加.当 Fe 含量 x 为 1.6 时, Ba 填充分数 y 为 0.38 的 Ba_{0.38} Fe_{1.6} Co_{2.4} Sb₁₂ 试样显示 0.7 最大 ZT 值.当 Fe 含量 x 为 1.0 时, Ba 填充分数 y 为 0.27 的 Ba_{0.27} FeCo₃ Sb₁₂ 试样显示 0.9 最大 ZT 值.

以上研究结果表明,当 Ba 作为填充原子时,在 较低的 Fe 含量 *x* 和较高的 Ba 填充分数 *y* 组成范围 内,得到了高的电导率,较大的赛贝克系数,并且由



图 8 Ba填充分数 y 及 Fe 含量 x 对 p 型 BayFe_xCo_{4-x} Sb₁₂化合物最大无量纲热电性能指数 ZT_{max}的影响 (300—800 K)

于填充在 Sb 的 20 面体空洞中的 Ba 的扰动使晶格热 导率大幅度下降 从而得到了较高的热电性能指数.

4 结 论

本文以 2 + 价的 Ba 作为填充原子,研究了 Ba 填充分数 y 及 Fe 含量 x 对 p 型填充式 skutterudite 化合物 Ba, Fe, Co_{4-x}Sb₁₂的电性能及热性能的影响, 并探讨了填充原子的氧化价对电性能的影响规律, 得到以下结论.

1. 在 x = 1.0 - 1.6, y = 0 - 0.63 的组成范围内, Ba, Fe, Co_{4-x}Sb₁₂表现为 p 型传导. p 型 Ba, Fe, Co_{4-x} Sb₁₂的载流子浓度 N_p 强烈依赖于 Ba 填充分数 y 和 Fe 含量 x 随 Ba 填充分数 y 的增加而降低 随 Fe 含 量 x 的增加而增加.在相同填充分数 y 及 Fe 含量 x 时 Ba 填充化合物的载流子浓度 N_p 高于 Ce 填充的 化合物载流子浓度 N_p .

2.p 型(Ba或 Ce), $Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ 的室温电导率随 载流子浓度 N_p 的增加而增加,并依赖于填充原子 的氧化价.在相同载流子浓度 N_p 时, $Ba_y Fe_x Co_{4-x}$ Sb₁₂的室温电导率 σ 高于 Ce_y Fe_x Co_{4-x} Sb₁₂ 的室温电 导率 σ .

3.p型 $Ba_y Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ 的赛贝克系数 α 随 Ba填充分数 y 的增加及温度 T 的上升而增加 ,显示最 大赛贝克系数 α 的温度 T 随 Ba 填充分数 y 的增加 向低温方向偏移 $. Ba_y Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ 的最大赛贝克系 数 α 随 Fe 含量 x 的增加而减少.(Ba 或 Ce)_yFe_xCo_{4-x}Sb₁₂的最大赛贝克系数 α 随载流子浓度 N_p 的 增 加 而 减 少 , 载 流 子 浓 度 相 同 时 , 与 Ba_yFe_xCo_{4-x}Sb₁₂相比 Ce_yFe_xCo_{4-x}Sb₁₂具有更大的最 大赛贝克系数 α .

4.p型 $Ba_y Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ 的晶格热导率 κ_1 在 Ba填充分数 γ 为 0.3—0.4 时达到最小值.晶格热导率 κ_1 达到最小值的 Ba 填充分数 y 随 Fe 含量 x 降低 而减小 ,晶格热导率 κ_1 的最小值随 Fe 含量 x 降低 而增加.

5. 在各种组成的 p 型 Ba_yFe_xCo_{4-x}Sb₁₂化合物 中,Ba_{0.27} FeCo₃Sb₁₂ 试样显示最大热电性能指数 (*ZT*),最大 *ZT* 值达 0.9.

- [1] B. C. Sales, D. Mandrus, R. K. Williams, Science, 272 (1996), 1325.
- B. C. Sales , D. Mandrus , B. C. Chakoumakos , V. Keppens , J.
 R. Thompson , *Phys. Rev.* , **B56** (1997) , 15081.
- [3] G. S. Nolas, J. L. Cohn, G. A. Slack, Phys. Rev., B58 (1998), 164.
- [4] B. C. Sales, B. C. Chekoumakos, D. Mandrus, Phys. Rev., B61 (2000), 2475.
- [5] J. -P. Fleurial, T. Caillat, A. Borshchevsky, In Proc. 16th Inter. Conf. on Thermoelectrics, IEEE (1997), p.1.
- [6] D. T. Morelli, G. P. Meisner, J. Appl. Phys., 77(1995), 3777.
- [7] L. Nodstrom, D. J. Singh, Phys. Rev., B53 (1996), 1103.
- [8] G. S. Nolas , G. A. Slack , D. T. Morelli , T. M. Tritt , A. C. Ehrlich , J. Appl. Phys. , 79 (1996), 4002.
- [9] D. J. Singh, I. I. Mazin, Phys. Rev., B56 (1997), 1650.
- [10] D. T. Morelli, G P. Meisner, B. X. Chen, S. Q. Hu, C. Uher, Phys. Rev., B56 (1997), 7376.
- [11] G. P. Meisner, D. T. Morelli, S. Q. Hu, J. H. Yang, C. Uher, Phys. Rev. Lett., 80(1998), 3551.
- [12] N. R. Dilley, E. J. Freeman, E. D. Bauer, M. B. Maple, Phys. Rev., B58 (1998), 6287.
- [13] B. C. Chakoumakos, B. C. Sales, D. Mandrus, V. Keppens, Acta Cryst., B55(1999), 341.
- [14] B. X. Chen, J. H. Xu, C. Uher, D. T. Morelli, G. P. Merisner, J. P. Fleurial, T. Caillat, A. Borshchevsky, Phys. Rev.,

B55(1997), 1476.

- [15] L. D. Chen, J. Jpn. Soc. Powd. Powd. Metallurgy, 46 (1999), 921.
- [16] X. F. Tang, L. D. Chen, T. Goto, T. Hirai, J. Japan Inst. Metals, 63 (1999), 1412.
- [17] X. F. Tang, L. D. Chen, T. Goto, T. Hirai, R. Z. Yuan, Science in China, B43(2000), 306.
- [18] X. F. Tang, L. D. Chen, T. Goto, T. Hirai, R. Z. Yuan, Acta Phys. Sin., 49(2000), 2437(in Chinese] 唐新峰、陈立东、后 藤孝、平井 敏雄、袁润章 物理学报,49(2000), 2437].
- [19] X. F. Tang, L. D. Chen, T. Goto, T. Hirai, R. Z. Yuan, Acta Phys. Sin. 49(2000), 2460(in Chinese] 唐新峰、陈立东、后 藤孝、平井 敏雄、袁润章 物理学报,49(2000), 2460].
- [20] L. D. Chen, X. F. Tang, T. Goto, T. Hirai, J. Mat. Res., 15 (2000), 2276.
- [21] X. F. Tang, L. D. Chen, T. Goto, T. Hirai, R. Z. Yuan, Acta Phys. Sin., 49(2000), 1120(in Chinese)[唐新峰、陈立东、后 藤孝、平井 敏雄、袁润章 物理学报,49(2000), 1120].
- [22] X. F. Tang, Ph. D. Thesis (Tohoku University 2000).
- [23] X. F. Tang, L. D. Chen, T. Goto, T. Hirai, J. Mat. Res., 16 (2001), 837.
- [24] D. Jung, M. H. Whangbo, S. Alvarez, Inorg Chem., 29 (1990), 2252.
- [25] N. T. Stetson, S. M. Kauzlarich, H. Hope, J. Solid State Chem., 91(1991), 140.

THERMOELECTRIC PROPERTIES OF p-TYPE Ba_yFe_xCo_{4-x}Sb₁₂

TANG XIN-FENG¹) CHEN LI-DONG²) T. GOTO³) T. HIRAI³) YUAN RUN-ZHANG¹)

¹⁾(State Key Laboratory of Advanced Technology for Materials Synthesis and Processing ,Wuhan University of Technology ,Wuhan 430070 ,China)

² (Shanghai Institute of Ceramics, Chinese Academy of Sciences, Shanghai 200050, China)

³ (Institute for Materials Research , Tohoku University , Sendai 980-8577 , Japan)

(Received 31 October 2000)

ABSTRACT

Effects of Ba filling fraction and Fe content on thermoelectric properties of Ba^{2+} -filled p-type skutterudite compounds $Ba_y Fe_x Co_{4-x} Sb_{12}$ (x = 1.0 - 1.6, y = 0 - 0.63) were investigated. Effects of oxidation valence of filling atoms on electrical transport properties of filled skutterudeite compounds were also discussed. The greatest *ZT* value of 0.9 was obtained for Co-rich $Ba_{0.27}$ FeCo₃ Sb₁₂.

Keywords : filling fraction, carrier concentration, electrical conductivity, Seebeck coefficient, lattice thermal conductivity PACC : 7215, 6590, 6166