I型锗基笼合物 Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀的 合成及热电性能*

熊 聪 唐新峰† 祁 琼 邓书康 张清杰

(武汉理工大学材料复合新技术国家重点实验室,武汉 430070) (2005年12月21日收到,2006年7月3日收到修改稿)

用高温熔融结合放电等离子烧结(SPS)方法合成了 Sb 掺杂的单相 n 型 Ba₈ Ga_{16-x} Sb_x Ge₃₀ 化合物,探索了 Sb 对 Ga 的取代对其热电性能的影响规律.研究结果表明 随着 Sb 取代分数 x 的增加,Seebeck 系数逐渐降低,Seebeck 系数峰值对应的温度向低温方向偏移.电导率随着 x 的增加先增大后减小,当 x = 2 时达到最大值.Sb 取代 Ga 后对化 合物的热性能有较大影响,其热导率和晶格热导率都有不同程度的降低.在所有 n 型 Ba₈ Ga_{16-x} Sb_x Ge₃₀ 化合物中, Ba₈ Ga₁₄ Sb, Ge₃₀ 化合物的 ZT 值最大,在 950 K 左右其最大 ZT 值达 1.1.

关键词:热电性能,笼合物,框架取代,合成 PACC:7430F,7215,8120

1.引 言

最近,人们对热电材料的研究又产生了浓厚的 兴趣^[1-5],努力寻找高性能的热电材料来应用于制 冷和发电.尽管现在有些热电材料(如 Bi₂Te₃等)已 经在实际中得到应用,但由于它们的转换效率太低, 限制了其使用范围.热电材料的转换效率与其热电 性能指数 *ZT* 值有关,*ZT* = $\alpha^2 \sigma T/k$,其中 α 为材料 的 Seebeck 系数, σ 为电导率, κ 为热导率,*T* 为绝对 温度.材料的 *ZT* 值越大,转换效率越高.而目前普 遍使用的热电材料其 *ZT* 值都不高,均小于 1,因此 需要研究和开发出 *ZT* 值更高的热电材料.

Ⅱ型笼合物由于表现出电子晶体-声子玻璃的 热电传输特性^[6],近几年来,作为一种新型中温热电 材料受到人们的广泛关注^[7→9].Ⅱ型笼合物的一般 通式为 $A_8^{II}B_{16}^{II}B_{30}^{IV}$ (A^{II} = Ba,Sr 等, B^{III} = Al,Ga,In 等, B^{IV} = Si,Ge,Sn 等),结构中包含两个正六边形、 十二个正五边形组成的十四面体和十二个五边形组 成的十二面体,都是由 B^{III} 和 B^{IV} 原子构成的.十四 面体和十二面体内可以填充碱土金属或碱金属等原 子,这些原子在"笼子"中作为新的晶格散射中心,对 声子产生强烈的散射,可望大幅度降低晶格热导率. 另一方面,在框架结构上,通过 B^Ⅲ-B^Ⅳ原子的 sp³ 杂化以及掺杂,有望大幅度改善和提高电传输特性, 因而可望得到较高的 ZT 值.

研究表明^{10-14]}, 1型锗基笼合物比其他 1型 (如 Si 基、P 基、Sn 基) 洗合物具有更好的热电性能. 特别是 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀在 I 型锗基笼合物中表现出较好 的综合热电性能^{10]}. Dong 等^[15]通过理论计算,表明 填充原子能大幅度降低锗基笼合物的晶格热导率. Nolas 等⁶¹首先制备了 Sr₈Ga₁₆Ge₃₀ 锗基笼合物,他们 测得其室温下的 ZT 值仅为 0.25. Nolas 等推测, Bag Ga16 Ge30 化合物在温度大于 700 K 时,其 ZT 值会 大于 1. Blake 等^{11,16]}根据理论计算,预测锗基笼合 物在高温部分的热电性能会远远优于低温部分 .ZT 值在高温部分会远大于 1. 此外,在框架原子的掺杂 研究方面,Herrmann等^[17]合成了用Au掺杂的硅基 和锗基笼合物 ,并研究了晶体结构和磁化率等性质. Kawaguchi 等¹⁸ 合成了用 Mn 掺杂的 Ba₈ Mn₂ Ge₄₄ 化合 物,并研究了铁磁性, Huo 等^{19]}合成了 Bag Cu₁₆ P₃₀化 合物 其室温下的 ZT 值仅为 0.02. 上述研究主要集 中在笼合物的结构计算及掺杂对其磁性能的影响与 低温热电性能方面,有关掺杂元素特别是 Sb 掺杂对

^{*} 国家自然科学基金重大国际合作项目(批准号 50310353)和国家自然科学基金(批准号 50372049)资助的课题.

[†] E-mail:tangxf@mail.whut.edu.cn

笼合物高温热电性能影响的研究作者尚未见系统报 道.理论研究表明,在 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀化合物中,如果用 Sb 来取代 Ga,少量的 Sb 作为施主将向结构中提供 更多的电子,使其电导率增大,同时也能降低热导 率,可望提高材料的热电性能指数.因此,本文主要 以 Sb 作为掺杂原子取代 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀化合物框架原 子 Ga,研究了 Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀化合物的合成方法及 Sb 对结构和高温热电性能的影响规律.

2. 实 验

起始原料使用高纯块状 Ba(99%),块状 Ga (99.99%),块状 Ge(99.99%)和块状 Sb(99.999%), 按化学式 Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀(x = 0,1,2,3 A)称量后 置于小石墨坩埚中,再放入石英管内抽至1×10⁻³ Pa,于真空下密封并放入熔融炉内以 300 K/h 的速 率升温到 1373 K,在 1373 K 下保温 3 h,再在空气 中冷却到室温.反应物被充分研磨后压成片,密封 在真空石英管内,在 1123 K 下退火 150 h.最后以 Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀化合物粉末为原料,用放电等离子 烧结(SPS)方法于真空下烧结,烧结温度和时间分别 为 1073 K 和 900 s,压力为 40 MPa,得到相对密度约 为 98%的致密烧结体.

采用日本理学公司生产的 D/Max-III A 型 X 射线衍射(XRD)仪对试样的相组成进行分析.室 温下霍尔系数 $R_{\rm H}$ 、电阻率 ρ 及载流子浓度 n 用 Van der Pauw 方法在英国 Accent Optical 公司生产的 HL5500PC 型霍尔效应测量系统上同时测得.电导率 及 Seebeck 系数在日本真空理工株式会社生产的 ZEM-1 型热电性能测试系统上同时测得.使用激光 微扰法在日本真空理工株式会社生产的 TC-7000 型 激光热常数测试仪上测试试样的定压热容 C_p 和热 扩散系数 λ 热导率通过公式 $\kappa = C_p \lambda d$ (d 为密度)计 算.测试温度在 300—1000 K.

3. 结果及讨论

3.1. Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀化合物的合成

图 1 为用高温熔融法合成的 Ba₈ Ga_{16-x} Sb_x Ge₃₀ 化合物在退火前后以及 SPS 后的 XRD 谱.图 1 中曲 线 *c* 为退火前反应产物的 XRD 谱线,从中可以看 出,熔融反应后反应产物中除主相 Ba₈ Ga_{16-x} Sb_x Ge₃₀ 外,还有少量的 Ge 单质相存在. Matsui 等²⁰¹用另一 种方法合成 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀化合物时也存在这种现象. 曲线 b 为退火后反应产物的 XRD 谱线 经过扩散反 应后 Ge 单质相明显减少,但仍有微量的 Ge 单质相 存在.曲线 a 为 SPS 后的 XRD 谱线,经 SPS,得到了 单相 Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀化合物.这是因为单质 Ge 在 高温时容易偏析,而产物中存在的少量 Ge 单质在 烧结时析出,冷却后与主相化合物分离除去,因而得 到单相化合物.曲线 d 为 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀化合物的标 准谱.



图 1 反应产物在熔融、退火和烧结后的 XRD 谱

3.2. $Ba_8Ga_{16-x}Sb_xGe_{30}$ 化合物的电性能

表1所列为 $Ba_{s}Ga_{16-x}Sb_{x}Ge_{30}$ 化合物的名义组 分、室温下的电阻率 ρ 、霍尔系数 $R_{\rm H}$ 、载流子浓度 n和载流子迁移率 μ_н.所有试样的霍尔系数均为负 值 因此 $Ba_{s}Ga_{16-x}Sb_{x}Ge_{30}$ 化合物表现为 n 型传导. 从表 1 可以看出,随着 Sb 取代量 x 的增加, $Ba_{g}Ga_{16-x}Sb_{x}Ge_{30}$ 化合物的霍尔系数先减小后增加、 电子浓度先增加后降低.当 x 从 0 增加到 2 时 ,霍尔 系数从 3.47×10^{-2} cm³/C 减小到 1.09×10^{-2} cm³/C, 载流子浓度从 4.13 × 10²⁰ cm⁻³ 增加到 6.22 × 10²⁰ cm⁻³ 当 x 从 2 增加到 4 时 霍尔系数从 1.09 × 10⁻² m³/C 增加到 4.35×10⁻² m³/C 载流子浓度从 6.22× 10²⁰ cm⁻³减小到 1.43 × 10²⁰ cm⁻³. 同样, 化合物的电阻 率也是随着 Sb 取代量 x 的增加先减小后增大.因此, 载流子的浓度变化关系与电阻率的变化规律符合很 好.从表1还可以看出 Sb 掺杂对Bas Gate_*Sb, Gen 化合 物在室温下的载流子迁移率影响不大。

55 卷

名义组分	电阻率 $\rho/m\Omega_{\rm CM}$	霍尔系数 $R_{\rm H}/{\rm cm}^3 \cdot {\rm C}^{-1}$	载流子浓度 n/cm^{-3}	载流子迁移率 $\mu_{\rm H}/{ m cm}^2 \cdot { m V}^{-1}{ m s}^{-1}$	
$Ba_8Ga_{16}Ge_{30}$	1.35	-3.47×10^{-2}	4.13×10^{20}	10.16	
$\operatorname{Ba}_8\operatorname{Ga}_{15}\operatorname{Sb}_1\operatorname{Ge}_{30}$	1.03	-2.13×10^{-2}	5.60×10^{20}	11.03	
$Ba_8Ga_{14}Sb_2Ge_{30}$	0.78	-1.09×10^{-2}	6.22×10^{20}	9.74	
$\operatorname{Ba}_8\operatorname{Ga}_{13}\operatorname{Sb}_3\operatorname{Ge}_{30}$	1.41	-3.60×10^{-2}	4.05×10^{20}	8.36	
$Ba_8Ga_{12}Sb_4Ge_{30}$	2.67	-4.35×10^{-2}	1.43×10^{20}	12.75	

表 1 化合物 Bag Galf - x Sbx Gean的名义组分和某些室温特性

图 2 所示为 n 型 $Ba_8Ga_{16-x}Sb_xGe_{30}$ 化合物 Seebeck 系数 α 与 Sb 取代量 x 以及温度 T 的关系. 所有化合物的 Seebeck 系数都是随着温度的增加而 逐渐增大,在高温部分出现最大值,然后开始有所下 降.从图 2 中可以看出,Seebeck 系数 α 随着 Sb 取代 量 x 的增加而逐渐减小,而且出现最大值的温度向 低温方向偏移.这表明 Sb 对 Ga 的取代使 Ga/Ge 比 的组成发生较大变化,可能对化合物的能带结构有 很大的影响,导致带隙发生变化.Nolas 等^[6]在研究 微调 Ga/Ge 含量比对材料热电性能的影响时发现, Ga/Ge 比的变化对材料的 Seebeck 系数和电导率的 影响比较显著,而对热导率的影响不太明显,Ga/Ge 比越小,Seebeck 系数的绝对值也越小.本文的研究 工作表明,随着 x 的增加,Ga/Ge 比越小 Seebeck 系 数也越小,所得规律与文献 6 的结果一致.



图 2 成分和温度对 $Ba_8 Ga_{16-x} Sb_x Ge_{30}$ 化合物 Seebeck 系数的影响

图 3 所示为 n 型 $Ba_{s}Ga_{16-x}Sb_{x}Ge_{30}$ 化合物电导 率 σ 与 Sb 取代量 x 以及温度 T 的关系.由图 3 可 见,当取代量较小($x \le 2$)时,化合物的电导率与温 度的关系表现出明显的重掺杂半导体的电导率特 性 随着温度的增加电导率几乎呈直线下降.当 x > 2时,化合物的电导率与温度的关系呈现出典型 半导体的电导率特性,随着温度的增加电导率先减 小后增加.这主要是由于 x 的增加,使化合物的本 征传导变得更加明显.Anno 等^[21]用 Pt 取代 Ga 合成 了 Ba₈Pt_yGa₂Ge_{46-y-2}(z = 16 - 4y),其电导率的变化 规律与此类似.



图 3 成分和温度对 Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀化合物电导率的影响

另外,从图 3 中还可以看出,化合物的电导率随 着 x 的增加而增加.当取代量较大(x > 2)时,电导 率反而随着 x 的增加而减小,其原因可能与 Sb 在框 架上的占据位置有关. Zhang 等^[22]研究了 Ga 在 Sr₈Ga₁₆Ge₃₀和 Sr₄Eu₄Ga₁₆Ge₃₀结构中的分布表明,Ga 优先占据框架上的 6c 位置. Qiu 等^[23]研究了 Zn 取 代 Ga 后 Zn 在结构中的分布表明,Zn 也是优先占据 框架上的 6c 位置.在本研究中,用 Sb 取代 Ga,当取 代量较少(x = 1,2)时 Sb 也应该优先占据框架上的 6c 位置.相对于 Ga 而言,少量的 Sb 作为施主能向 结构中提供更多的电子,使其电导率增大.但 Sb 在 6c 位置的固溶是有限的,当 Sb 取代量较大时,Sb 会 占据框架上其他位置.Latturner 等^[24]在研究 GaSb 对 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀的掺杂时发现,Sb 在 6c 位置的占有率接 近于零,而优先占据 16i和 24k 位置.因此,我们认 为当 Sb 对 Ga 的取代量较多(x = 3 A)时, Sb 并不是 优先占据 Gc 位置, 而是占据 1Gi 和 24k 位置,也就 是部分取代了框架原子中 Ge 的位置. Latturner 等²⁴¹ 发现, Sb 取代 Ge 的位置导致化合物的电导率大大 降低, 而且由 n 型传导转变为 p 型传导. 文献 24 指 出,这可能是由于加入较多的 Sb 导致框架价带的填 充 电子的传导只能通过 Ba 的更高能带进行. 通 过这种能带的传输可能会由于 Ba 的强烈扰动作 用而对载流子产生散射,导致其电性能较差. 并且 随着取代量 x 的增加,这种效果更加明显,使得 Ba₈Ga₁₂Sb₄Ge₃₀比 Ba₈Ga₁₃Sb₅Ge₃₀化合物电导率更低.

3.3. Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀化合物的热性能

化合物的热导率 κ 由声子热导率 κ₁(即晶格部 分)和载流子热导率 κ_i(即电子部分)两部分组成,

 $\kappa = \kappa_{\rm L} + \kappa_{\rm C}$. **根据** Wiedemann-Franz 定律 ,

 $\kappa_{\rm C} = L\sigma T$,

其中,*L* 为洛伦兹常量, σ 为电导率,*T* 为绝对温度. 电导率使用实测的数据,洛伦兹常量是在整个测量 温度范围内根据费米能级计算得到的,由于温度的 变化,*L* 会有一定的变化,因此 *L* 使用文献参考 值^[10].对于 Ba₈Ga_{16-x} Sb_xGe₃₀化合物,*L* 从 100 K 的 $3.2 \times 10^{-8} V^2/K^2$ 减小到 850 K 的(2.3—2.4)×10⁻⁸ V^2/K^2 .根据 κ_c 计算 Ba₈Ga_{16-x} Sb_xGe₃₀化合物的晶格 热导率 κ_1 .

图 4 为 n 型 Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀化合物热导率 κ 与 Sb 取代量 x 及温度 T 的关系. 从图 4 可看出, 所 有化合物的热导率均在 700 K 左右达到最小值, 随 着 x 的增加 ,化合物的热导率逐渐减小 ,在中高温 部分,热导率都小于未掺杂的化合物 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀. 这可能与掺杂原子Sb 与 Ga,Ge 的原子量差异较 大有关.Ga,Ge,Sb的原子量分别为 69.72,72.59, 121.75,由于这种原子量的较大差异,致使 n 型 $Ba_{s}Ga_{16-x}Sb_{x}Ge_{w}$ 化合物中的原子质量波动加剧,这 种大的原子质量波动也会对声子产生较强的附加散 射 因而使晶格热导率有一定程度的下降 所以热导 率有所降低.在低温部分,化合物 BagGa15 Sb1 Gean 和 Ba₈Ga₁₄Sb₂Ge₃₀的热导率比未取代的 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀化合 物要高.这主要是由于化合物 Ba_sGa₁₅ Sb₁Ge₃₀ 和 Ba₈Ga₁₄Sb₂Ge₃₀在低温部分的电导率比 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀化 合物大得多 因而载流子热导率较大 在总的热导率 中占主导地位. Kuznetsov 等¹⁰¹在研究 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀的 高温热电性能时推测 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀在高温部分(300— 850 K)的热导率大约为 2—2.4 W/mK,比我们实测 的结果(1.75—2.05 W/mK)稍高一些.文献 10 估算 出 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀的载流子热导率占总热导率的 50% 左右.在我们的研究结果中,Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀化合物 的载流子热导率占总热导率的 40%—60%左右,而 掺杂量较小的 Ba₈Ga₁₄Sb₂Ge₃₀化合物在高温部分甚 至超过 60%.



图 4 成分和温度对 Bas Ga16-x Sbx Ge30 化合物热导率的影响

图 5 为 n 型 Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀化合物晶格热导 率 κ_L 与 Sb 取代量 x 及温度 T 的关系.从图 5 可以 看出,掺杂后的化合物晶格热导率均比未掺杂的低, 但是高温部分降低的幅度不大.由于掺杂原子 Sb 的 取代,增加了体系的原子质量波动,使晶格热导率降 低.文献 23 25—27 正研究笼合物中填充原子和框 架原子的原子位移参数(ADP)时发现,填充原子的 ADP 明显大于框架原子,体系晶格热导率的降低主 要来自填充原子的扰动作用,框架原子的振动对降 低晶格热导率并不显著.因此,本研究工作中 Sb 对 Ga 的取代对其晶格热导率降低的幅度并不大.在中 低温领域晶格热导率随温度的升高而降低,这是由 于声子散射随温度升高而增强,在中高温领域晶格 热导率随温度的升高而增加,主要是光学声子参与 热传导.

另外,从图 5 还可以看出 $Ba_8 Ga_{15} Sb_1 Ge_{30}$ 和 $Ba_8 Ga_{14} Sb_2 Ge_{30}$ 的晶格热导率明显比未掺杂前低,而 随着 x的增加, $Ba_8 Ga_{13} Sb_3 Ge_{30}$ 和 $Ba_8 Ga_{12} Sb_4 Ge_{30}$ 的晶 格热导率降低幅度并不显著,其原因是载流子的影 响.Bentien 等²⁸¹在研究 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀低温部分的热导 率时指出,笼合物有类似于玻璃般的低热导率的一 个原因是载流子对声子的散射作用.Ba₈Ga₁₅Sb₁Ge₃₀ 和 Ba₈Ga₁₄Sb₂Ge₃₀的晶格热导率要明显地低于 Ba₈Ga₁₃Sb₃Ge₃₀和 Ba₈Ga₁₂Sb₄Ge₃₀的晶格热导率,主要 原因是由于 Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀化合物中 Ba₈Ga₁₅Sb₁Ge₃₀ 和Ba₈Ga₁₄Sb₂Ge₃₀的电导率较高,载流子浓度较大,对 声子的散射作用很强.根据 Bentien 等的研究,载流 子对声子的散射对降低晶格热导率起了很大作用, 因此 Ba₈Ga₁₄Sb₂Ge₃₀由于具有最大的电导率而晶格 热导率最低.



图 5 成分和温度对 Bag Ga16-x Sbx Ge30 化合物晶格热导率的影响

3.4. Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀化合物的热电性能指数(ZT 值)

根据实测的 Seebeck 系数 α 、电导率 σ 及热导率 κ ,按 $ZT = \alpha^2 \sigma T/\kappa$ 计算了 n 型 Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀化 合物的无量纲热电性能指数 ZT 值.如图 6 所示,所 有试样的 ZT 值都随温度的升高而增加,并在 950 K 附近达到最大值.当 x = 1,2 时,化合物的 ZT 值较 未掺杂前有所增加,达到 1.0 左右.未掺杂的化合物 Ba₈Ga₁₆Ge₃₀虽然 Seebeck 系数最大,但较低的电导率 以及相对较大的热导率使其 ZT 值并不是最高,化 合物 Ba₈Ga₁₄Sb₂Ge₃₀虽然 Seebeck 系数不是最高,但 其较高的电导率以及较低的热导率使其在 950 K 左 右得到最大 ZT 值 1.1.



图 6 成分和温度对 $Ba_8 Ga_{16-x} Sb_x Ge_{30}$ 化合物 ZT 值的影响

4. 结 论

用高温熔融及 SPS 方法合成和制备了单相 n 型 的 $Ba_{8}Ga_{16-x}Sb_{x}Ge_{30}$ 化合物,研究了 Sb 的取代量 x对 $Ba_{8}Ga_{16-x}Sb_{x}Ge_{30}$ 化合物热电性能的影响规律,得 到了以下结论.

1)n型 Ba₈Ga_{16-x}Sb_xGe₃₀化合物 Seebeck 系数都 是随着温度的增加而逐渐增大,在高温部分出现最 大值,然后开始有所减小.Seebeck 系数随着 *x* 的增 加而逐渐减小,而且出现最大值的温度向低温方向 偏移.

2)n 型 $Ba_8Ga_{16-x}Sb_xGe_{30}$ 化合物的电导率随着 x 的增加先增加后减小.在 x = 2 时,化合物 $Ba_8Ga_{14}Sb_2Ge_{30}$ 的电导率最大.当 $x \leq 2$ 时,化合物的 电导率与温度的关系表现出明显的重掺杂半导体的 电导率特性 随着温度的增加电导率几乎呈直线下降.当 x > 2 时,化合物的电导率与温度的关系呈现 出典型的半导体的电导率特性,随着温度的增加电导率先减小后增加.

3)Sb 取代 Ga 后对化合物的热性能有较大影响,其热导率和晶格热导率都有不同程度的降低.

4. 在所有 n 型 Ba₈Ga_{16-x} Sb_xGe₃₀ 化合物中, Ba₈Ga₁₄Sb₂Ge₃₀化合物的 ZT 值最大,在约 950 K 时其 最大 ZT 值达 1.1.

- [1] Li H, Tang X F, Liu T X et al 2005 Acta Phys. Sin. 54 5481 (in Chinese)[李 涵、唐新峰、刘桃香等 2005 物理学报 54 5481]
- [2] Tang X F, Chen L D, Goto T *et al* 2004 *Acta Phys*. *Sin*. **53** 1463 (in Chinese)[唐新峰、陈立东、後藤孝等 2004 物理学报 **53** 1463]
- [3] Tang X F, Chen L D, Goto T *et al* 2002 *Acta Phys*. *Sin*. **51** 2823 (in Chinese)[唐新峰、陈立东、後藤孝等 2002 物理学报 **51** 2823]
- [4] Yang L , Wu J S , Zhang L T 2004 Chin . Phys. 13 516
- [5] Luo P F, Tang X F, Li H et al 2004 Acta Phys. Sin. 53 3234(in Chinese)[罗派峰、唐新峰、李 涵等 2004 物理学报 53 3234]
- [6] Nolas G S , Cohn J L , Slack G A et al 1998 Appl. Phys. Lett. 73 178
- [7] Nolas G S 1999 Mater. Res. Soc. Symp. Proc. 545 435
- [8] Nolas G S , Vanderveer D G , Wilkinson A P et al 2002 J. Appl. Phys. 91 8970
- [9] Kim S J , Hu S , Uher C et al 2000 J. Solid State Chem. 153 321
- [10] Kuznetsov V L , Kuznetsova L A , Kaliazin A E et al 2000 J. Appl. Phys. 87 7871
- [12] Myles C W , Dong J , Sankey O F 2001 Phys. Rev. B 64 165202
- [13] Nolas G S , Cohn J L , Dyck J S et al 2002 Phys. Rev. B 65 165201
- [14] Nataraj D , Nagao J , Ferhat M et al 2003 J. Appl. Phys. 93 2424
- [15] Dong J , Sankey O F , Myles C W 2001 Phys. Rev. Lett. 86 2361

- [16] Blake N P , Bryan D , Latturner S et al 2001 J. Chem. Phys. 114 10063
- [17] Herrmann R F W, Tanigaki K, Kawaguchi T et al 1999 Phys. Rev. B 60 13245
- [18] Kawaguchi T , Tanigaki K , Yasukawa M 2000 Appl . Phys. Lett. 77 3438
- [19] Huo D, Sasakawa T, Muro Y et al 2003 Appl. Phys. Lett. 82 2640
- [20] Matsui T , Furukawa J , Tsukamoto K et al 2005 J. Alloys Compd. 391 284
- [21] Anno H, Hokazono M, Kawamura M et al 2003 22nd International Conference on Thermoelectric (La Grande Motte : IEEE) pp121—126
- [22] Zhang Y , Lee P L , Nolas G S et al 2002 Appl. Phys. Lett. 80 2931
- [23] Qiu L , Swainson I P , Nolas G S et al 2004 Phys. Rev. B 70 035208
- [24] Latturner S , Bu X , Blake N P et al 2000 J. Solid State Chem. 151 61
- [25] Nolas G S , Chakoumakos B C , Mahieu B et al 2000 Chem. Mater. 12 1947
- [26] Chakoumakos B C , Sales B C , Mandrus D G et al 2000 J. Alloys Compd. 296 80
- $\left[\begin{array}{c} 27 \end{array} \right] \ \ \, Qiu \; L$, White M A , Li Z et al 2001 Phys . Rev . B $64 \; 024303$
- [28] Bentien A, Christensen M, Bryan J D et al 2004 Phys. Rev. B 69 045107

Xiong Cong Tang Xin-Feng[†] Qi Qiong Deng Shu-Kang Zhang Qing-Jie

(State Key Laboratory of Advanced Technology for Materials Synthesis and Processing, Wuhan University of Technology, Wuhan 430070, China) (Received 21 December 2005; revised manuscript received 3 July 2006)

Abstract

The single-phase Sb-doped n-type $Ba_8 Ga_{16-x} Sb_x Ge_{30}$ compounds were synthesized by melting reaction combined with spark plasma sintering. Influences of substituting Sb for Ga on the thermoelectric properties of the compounds were investigated. The results indicate that with the increase of Sb substitution fraction the Seebeck coefficient is decreased gradually , and the temperature which corresponds to the peak value of Seebeck coefficient moves to low-temperature. The electrical conductivity of the compounds increases at first and then decreases with the increase of x; when x = 2, it reaches maximum. Substituting Sb for Ga has a great influence on the thermal properties of the compounds. Both the thermal conductivity and lattice thermal conductivity decrease in various degrees. Of all n-type $Ba_8 Ga_{16-x} Sb_x Ge_{30}$ compounds , the compound $Ba_8 Ga_{14} Sb_2 Ge_{30}$ has the greatest *ZT* value , the maximal value of which reaches 1.1 at about 950 K.

Keywords : thermoelectric properties , clathrate compounds , framework substitution , synthesis PACC : 7430F , 7215 , 8120

^{*} Project supported by the Major International Cooperation Program of the National Natural Science Foundation of China (Grant No. 50310353) and the National Natural Science Foundation of China (Grant No. 50372049).

[†] E-mail :tangxf@mail.whut.edu.cn