論文の内容の要旨

論文題目 複合アニオン化合物 BaTi₂*Pn*₂O (*Pn* = As, Sb, Bi) における化学置換効果と超伝導に関する研究 (Chemical substitution effects and the superconductivity

in the mixed-anion compound $BaTi_2Pn_2O(Pn = As, Sb, Bi))$

氏 名 石井 航

1 複合アニオン化合物 BaTi₂Pn₂O (Pn = As, Sb, Bi)

複合アニオン化合物とは結晶構造内に複数種のアニオンを有する化合物であり、その独特 な結晶構造に起因した特異な物性が発現しうる。

複合アニオン化合物の一種である BaTi₂Pn₂O (Pn = As, Sb, Bi)は図 1-1 に示すよ うな結晶構造をとる。Ti に対し2つのO²⁻と 4 つの Pn³⁻のが八面体配位し、Ti と O は anti-CuO₂型のTi₂O 正方格子を組む。[1-3]

BaTi₂Pn₂O の物性は、Pn の種類に大きく依存し、Pn = As, Sb においては $T_a = 200, 50$ K において電荷密度波(CDW)に似た電気抵抗率及び磁化率の振る舞いを示すが、Pn = Bi のときはこの異常は見られない。この異常は当初、単純な CDW 転移であると考えられたが T_a 以下において超周期構造が観測されておらず[4,5]、また Sb 核-NQR 測定から T_a 付近において由来が明らかになっていない $1/TT_1$ の発散が観測されており[6]、その正体についてはnematic-charge-order[5]や軌道秩序[7]などが提案されている。この異常の正体は未解明であるため、以下では便宜上 CDW 転移と呼ぶこととする。

Pn = As のときは CDW 転移を示すのみで超 伝導転移は示さないが[1]、*Pn* = Sb では CDW 転移に加え、1.2 K で超伝導転移を示し CDW と 超伝導は共存する[2]。さらに CDW 転移を示さ







ないPn = Biでは、Pn = Sbに比べさらに T_c が上昇し、4.6 Kで超伝導転移を示す[3]。BaTi₂Sb₂OのBaサイトを、アルカリ金属(Na, K, Rb)で置換することによりホールドープを行うと、CDW転移が抑制され T_c が上昇する[8-10]。一方、BaTi₂(As_{1-x}Sb_x)₂O及びBaTi₂(Sb_{1-y}Bi_y)₂Oの固溶体では図 1-3示すようにBaTi₂(Sb_{1-y}Bi_y)₂Oにおいて T_c が組成に対して2つのドームを形成

する[11]。このような T_c の 2 ドーム構造は銅酸化物や鉄系超伝導体でも報告されているが [12,13]、BaTi₂(Sb_{1-y}Bi_y)₂O における 2 ドーム構造の起源は明らかになっていない。 本研究では BaTi₂Pn₂O (Pn = As, Sb, Bi)における下記の 3 つの課題

① BaTi₂(As_{1-x}Sb_x)₂O における CDW 相の解明

② BaTi₂Sb₂Oにおける超伝導発現機構の解明

③ BaTi₂(Sb_{1-y}Bi_y)₂O における *T*_cの 2 ドーム構造の起源を解明 について取り組んだ。

2 BaTi₂(As_{1-x}Sb_x)₂O における CDW 相の解明

BaTi₂(As_{1-x}Sb_x)₂OにおけるCDW相 の詳細を調べるために、 BaTi₂(As_{1-x}Sb_x)₂O固溶体における電 気抵抗率およびゼーベック係数を 測定し、またBaTi₂As₂Oおよび BaTi₂Sb₂Oの単結晶を作成し、電子 線回折測定を行った。図に BaTi₂As₂Oおよび BaTi₂Sb₂O にお

いて単結晶を用いた電子線回折像を 示すが、両物質においてTa以下におい ても超格子構造に由来する回折ピー

BaTi₂As₂O, 10 K BaTi₂Sb₂O, 10 K

図 2-1. BaTi₂As₂O および BaTi₂Sb₂O の単結晶 における 10 K での電子線回折像

クが観測されないことがわかる。これはTaにおける 異常がCDW転移ではなく超周期構造を伴わない構 造相転移であることを示唆する結果である。また BaTi₂(As_{1-x}Sb_x)₂Oにおけるゼーベック係数の温度依 存性を示すが、BaTi₂As₂OがTaにおいてゼーベック 係数が減少するのに対し、BaTi₂Sb₂Oでは増大して いることがわかる。これはTaにおいてBaTi₂As₂Oで はホール面に

BaTi₂Sb₂Oでは電子面にギャップが開いていること を示す結果であり、室温においては同一の結晶構 造を有する両物質が低温構造においてはそれぞれ 別の構造へと相転移している可能性を示唆する結 果である。理論計算からBaTi₂As₂OおよびBaTi₂Sb₂O ではフォノンの不安定を示す場所が異なっている ことが報告されており[14]、本実験における結果と 矛盾しないものである。また $x \leq 0.6$ の組成において



は T_a において値が減少し、x = 0.9においては値が上昇するが、x = 0.8、0.85においては T_a で値 が上昇したのち低温で値が減少するふるまいを見せることがわかった。すなわち $0.9 \le x$ の組 成域においては電子面にギャップが開かなくなったことを示唆するものである。超伝導転移の発現も0.9≤xの組成域においてのみ観測されており、これは電子面におけるギャップが 超伝導転移の発現を阻害していたこと可能性を示している。

3 BaTi₂Sb₂Oに対するホールドープ効果

本研究では先行研究で元素置換に用いられたアルカリ金属だけでなく電気陰性度などの 化学的性質の異なる元素である TI をドーパントとして用いて置換効果を調べた。また母体 及び元素置換によりホールドープしたサンプルのゼーベック係数の温度依存性を調べ、フ ェルミ面に関する情報を得た。

電気抵抗率、磁化率および比熱から得られた組成依存性を図3-1に示す。また比較のため先行研究で報告されたアルカリ金属の*T*_{CDW}および*T*_cの組成依存性も併せて示した。*T*_{CDW}の組成依存性はTIとアルカリ金属のどちらにおいても置換量が増えるほど低下する振る舞いをみせる。一方、*T*_cはアルカリ金属置換では約5 K まで上昇するが*x* = 0.15付近で飽和する振る舞いを見せるがTI置換は1.8 Kまでしか上昇しない。これはTI置換がアルカリ金属置換と同様にホールドープの効果を及ぼしているにもかかわらず、超伝導発現に重要なフェルミ面に*T*_cの上昇を阻害するような影響を与えている可能性を示唆するものである。



図 3-1. (Ba_{1-x}A_x)Ti₂Sb₂O に おける電子相図

図 3-2(a)に示すように T_{CDW} < T のゼーベック係数はい

ずれのAにおいてもxの増加に従い値が負から正へと変わっていくことが明らかになった。

これはホールドープによりゼーベ ック係数におけるホールの寄与の 割合が増えていることを示してい る。図 3-2(b)に 300 K におけるゼー ベック係数の組成依存性を示す。A= Na と K で同様のゼーベック係数 の x 依存性を示すが、A = Tl ではゼ ーベック係数の x 依存性が急峻で あることがわかる。これは Tl 固溶 体が母体及びアルカリ金属固溶体とは 異なる電子状態をとっていることを示 唆している。

T_{CDW}の組成依存性に大きな違いがな



図 3-2. (Ba_{1-x}A_x)Ti₂Sb₂O における (a)ゼーベック係 数の温度依存性および(b)室温におけるゼーベッ ク係数の組成依存性

かったことから、CDW 転移が生じている電子面に与える影響は Tl およびアルカリ金属置換 で大きな差がないと考えられる。ゼーベック係数における両者の差に関しては、ホール面 に与える影響について Tl とアルカリ金属置換で大きな違いがあることを示唆する結果であ るといえる。これは T_e における組成依存性の違いについても、両者のホール面に与える影 響の違いに起因していると示唆している。言い換えると超伝導の発現においてホール面が 重要であることを示唆する結果であるといえる。

4 BaTi₂(Sb_{1-y}Bi_y)₂O における T_cの 2 ドーム構造の起源

電気抵抗率及び比熱を測定し、y = 0.5 付近の組成における超伝導発現の有無、また得られ

た物理パラメーターの組成依存性を調べ、 BaTi₂(Sb_{1-v}Bi_v)₂Oの電子状態ならびに T_cの2 ドーム構 造の起源の解明を目指した。 比熱は金箔で密閉した 試料の比熱の測定を行い0≤y≤0.7までの比熱測定に 成功し、これまで超伝導転移が報告されていなかった 0.35 ≤ y ≤ 0.55 の組成域においても1K付近で超伝導 転移を起こすことがわかった。図 4-1 に T_c, yの組成 依存性を示すが、y=0からy=0.55まで連続的に変化 するものの、0.55 < v< 0.60 において両者とも急峻に 変化しており、0.55 < y < 0.60 に明確な相境界 y_cが存 在していることがわかった。電子状態は理論計算によ ると母体である BaTi₂Sb₂O と BaTi₂Bi₂O はよく似たフ ェルミ面を有しており、状態密度から見積もられるy も近い値であるため、xc における電子状態の急峻な変化 を説明できない。しかし BaTi₂Bi₂O を含む $y_{c} < y$ の組成 域における低温の結晶構造は調べられていないため、yc<



yの組成域で、低温において構造相転移が生じ、電子状態が変化している可能性も考えられる。今後この電子状態の変化の原因を明らかにするためには、 $BaTi_2Bi_2O$ における低温における結晶構造を調べることで構造相転移の有無や $BaTi_2Bi_2O$ の単結晶の育成し、ARPES 測定などから $y_c < y$ の組成域における電子状態を実験的に明らかにする必要があるといえる。

参考文献

[1] X. F. Wang et al., J. Phys. Cond. Matt 22 (2010) 075702.[2] T. Yajima et al., J. Phys. Soc. Jpn. 81 (2012) 103706.[3] T. Yajima et al., J. Phys. Soc. Jpn. 82 (2013) 013703. [4] Y. Nozaki et al., Phys. Rev. B. 87 (2013) 060510. [5] B. A. Frandsen et al., Nat. Comm. 5 (2014) 5761.[6] S. Kitagawa et al., Phys Rev B. 87 (2013) 060510. [7] H. Nakaoka et al., Phys. Rev. B. 93 (2016) 245122. [8] P. Doan et al., J. Am. Chem. Soc. 134 (2012) 16520 [9] U. Pachmayr et al., Solid. State. Sci. 28 (2014) 31. [10] F. von Rohr et al., Phys. Rev. B. 89 (2014) 094505. [11] Q. Song et al., Phys. Rev. B. 93 (2016) 024508. [12] T. Yajima et al, J. Phys. Soc. Jpn. 82 (2013) 033705. [13] S. Iimura et al., Nat. Comm. 3 (2012) 943 [14] C. C. Homes et al., Phys Rev B. 85 (2012) 134510. [15] K. Nakano, et al., Sci. Rep. 6 (2016) 29661.