BL-8B/2015S2-007

新規ペロブスカイト型コバルト酸化物 CaCoO₃の構造と物性 Crystal structure and physical properties of new perovskite cobalt oxide CaCoO₃

高橋英史^{1,*},小坂雄大¹,佐賀山基²,山崎裕一³⁴,石渡晋太郎¹⁵ ¹東京大学大学院工学系研究科,〒113-8656 文京区本郷 7-3-1 ²放射光科学研究施設,〒305-0801 つくば市大穂 1-1 ³物質・材料研究機構,〒305-0047 茨城県つくば市千現 1-2-1 ⁴理化学研究所 CEMS,〒351-0198 埼玉県和光市広沢 2-1 ⁵科学技術振興機構,〒332-0012 埼玉県川口市本町 4-1-8 Hidefumi Takahashi^{1,*} Takahiro Osaka¹, Hajime Sagayama², Yuichi Yamasaki³, and Shintaro Ishiwata^{1,5} ¹The University of Tokyo, 7-3-1 Hongo, Bunkyo, 113-8656, Japan ²Photon Factory, 1-1 Oho, Tsukuba, 305-0801, Japan ³National Institute for Materials Science, 1-2-1 Sengen, Tsukuba, 305-0047, Japan ⁴RIKEN Center for Emergent Matter Science (CEMS), Wako 351-0198, Japan

⁵JST-PRESTO, 4-1-8 Kawaguchi, Honcho 332-0012, Japan

1 <u>はじめに</u>

Fe⁴⁺や Co⁴⁺などの異常高原子価 3d 遷移金属イオン を含むペロブスカイト酸化物は、遷移金属の d 軌道 と酸素の p 軌道の強い混成に起因した、特異な磁気 特性や輸送特性を示す。例えば立方晶ペロブスカイ ト SrFeO₃は、金属的な伝導を示し低温で多彩なら せん磁性相を持つ[1]。この SrFeO3の Sr を Ca に置 換すると直方晶に歪み、低温で電荷不均化 (2Fe⁴⁺→Fe³⁺+ Fe⁵⁺)に伴う金属絶縁体転移を示すこと [2]、また Sr を Ba に置換すると立方晶のまま強磁性 に近いらせん磁性相が安定化することが報告されて いる[3]。これらのことは、Fe⁴⁺を含むペロブスカイ トの基底状態が、格子の大きさや歪みによって敏感 に変化することを示唆している。さらに、室温強磁 性を示す立方晶ペロブスカイト SrCoO₃ では、Sr を Ba に置換することで、立方晶の対称性を保ったま ま格子が広がり、基底状態が強磁性かららせん磁性 へと変化するという興味深い結果が得られた[4]。

本研究では、Sr サイトを Ca に変えた CaCoO₃の 合成に成功し、放射光 X 線回折装置による結晶構造 の解明と物性評価を行った。

2 <u>実験</u>

高圧下での固相反応法により多結晶試料 CaCoO₃の合成を行った。CaCO₃, Co₃O₄を用い900℃ で12時間焼成したのち、酸素雰囲気下1100℃で24 時間焼成することで欠損ペロブスカイト酸化物 Ca₂Co₂O₅₊₆を作成した。さらに作製した試料に NaClO₃を加え8GPa、480℃で1時間加熱することで CaCoO₃の合成を行った。放射光X線回折はKEK-PFのBL-8Bにて行った。入射光の波長は0.68975Å であり、粉末試料を ϕ 0.01 のキャピラリーに詰め測 定を行った。

3 結果および考察

図 1 にリートベルト解析の結果と解析から得られ た結晶構造を示す。結晶構造は直方晶(a = 5.2711(7) Å, b=5.2954(2) Å, c=7.4394(4) Å)の GdFeO₃型のペロブ スカイト構造であり空間群は *Pbnm*(No. 62)である。 表 1 に原子座標をまとめた。表 2 にボンド長とボン ド角を示す。CoO₆ 八面体はわずかに歪んでおり、 CoO₆ 八面体間の角度を表す Co-O-Co の角度は



図 1: (a),(b)CaCoO₃の結晶構造。(c)粉末 x線回折結果

表 1:原子座標(Rwp=2.40, S=1.28)

Atoms	Site	х	у	Z	$B(\text{\AA}^2)$
Ca	4c	0.494(2)	0.4628(5)	0.25	0.58(4)
Co	4b	0.5	0	0	0.33(2)
O(1)	8d	0.783(2)	0.199(2)	0.034(1)	0.90(8)
O(2)	4c	0.064(3)	0.499(1)	0.25	0.90(8)

155.6°~159.5°と 180°から大きくずれている。この 歪みは、CaFeO₃ と同程度であり、CaCoO₃ における 小さいトレランスファクターの値(t~0.923)を反映し ている。得られた Ca-O と Co-O 間のボンド長を用 い、Bond-Valence sum から Ca と Co イオンの価数を

表 2:CaCoO₃のボンド長とボンド角



図 2:熱重量測定(TG)結果

見積もると、それぞれ+2.17と+4.01と計算される。 図 2 に熱重量測定(TG)の結果を示す。重量の減少 は結晶から酸素が抜けることに対応している。測定 後の試料を x 線により測定したところ CaO と Co の 回折が見られ、以下の化学式で分解したことを示し ている。

 $CaCoO_3 \rightarrow CaO + Co + O_2 \uparrow$

実験で得られた、重量の減少は 22.3%であり、この 値は以上で示した分解過程で得られる理想値 (21.8%)と同程度であり、酸素欠損がほとんど生じ ていないと考えられる。

図3に磁化率の温度変化を示す。95Kにおいて反 強磁性転移が観測された。立方晶ペロブスカイト構 造を持つSrCoO₃では室温強磁性が観測されている ことから、CaCoO₃ではGdFeO₃型の結晶構造の歪み に起因し、Coスピン間の相互作用が変化し磁気基 底状態として反強磁性が実現したと考えられる。さ らに、磁化率をキュリー・ワイス則により解析した ところ、磁気モーメントが 3.65μ Bと見積もられ、 S=3/2の中間スピン状態が示唆される。 4 まとめ

新規ペロブスカイト酸化物 CaCoO₃ の合成に成功 した。粉末 X 線構造解析の結果、直方晶(GdFeO₃型) の構造であること明らかにした。Co の価数は+4 で あり、磁化率の結果から、95K において反強磁性転 移が観測され、また S=3/2 の中間スピン状態である ことが示唆される。立方晶ペロブスカイトの



図 3:磁化率の温度依存性

 $SrCoO_3$ では室温において強磁性が観測されており、 $CaCoO_3$ では $GdFeO_3$ 型の構造歪みに起因し反強磁性 が安定化したことが示唆される。

参考文献

[1]S. Ishiwata et al., Phys. Rev. B 84, 054427 (2011).
[2]P. M. Woodward et al., Phys. Rev. B 62, 844 (2000).
[3]N. Hayashi et atl., J. Phys. Soc. Jpn. 82, 113702 (2013).
[4]横山翔他, 日本物理学会秋季大会(2014).

成果

1. T. Osaka et al., Phys. Rev. B (accepted)

* takahashi@hp.t.u-tokyo.ac.jp