無限層構造鉄酸化物 SrFeO2 薄膜の電子状態解明

片山司¹、園部竜也²

1 東京大学大学院理学系研究科化学専攻長谷川研究室 D3

2 東京大学大学院工学系研究科物理工学専攻石坂研究室 D3

本研究では、無限層構造を有する SrFeO₂ 単結晶薄膜の電子状態解明を目標とし、超高真空中で SrFeO₂ 単結晶薄膜試料をアニールして角度分解型光電子分光測定に必要な清浄表面を得ることを 試みた。その結果 ARPES 測定の成功にまでは至らなかったものの、真空アニールにより無限層構 造を保ったまま、ARPES 測定に有利な方向へ試料の表面状態を変化させることが出来た。

0. 著者紹介

片山:パルスレーザー堆積法を用いた酸化物薄膜作製、 および、酸化物薄膜へのトポタクティック反応を用いた アニオン置換を専門としている。本研究においては薄膜 試料の作製を担当した。

園部:角度分解光電子分光(ARPES)を用いた電子構造 の研究を専門としている。学部時代から鉄系超伝導体の 研究を続けており、同じく Fe²⁺の低原子価を示す層状鉄 化合物である SrFeO₂の電子構造に興味を持った。本研究 においては、アニールによる表面出しと ARPES 測定を 担当した。

1. 本研究の背景・目的

遷移金属酸化物は遷移金属元素の種類と結晶構造の組 み合わせにより、光触媒・高温超伝導・巨大磁気抵抗・ 強誘電などの多種多様な物性を示すため、基礎研究から 応用開発まで精力的な新奇物性探索が展開されている。 中でも最近注目され始めたのが、有機分子合成の分野で 使われている反応剤を固体酸化物へ適用したトポタクテ ィック合成法である。例えば、ペロブスカイト構造を有 する SrFeO₃₋₀や SrVO₃に CaH₂試薬を反応させることで、 従来の合成法では得られなかった無限層構造 SrFeO₂ や ヒドリド酸化物 SrVO₂H を作製できる(図 1)[1,2]。



図 1. SrFeO₂(左)と SrVO₂H(右)の結晶構造。

SrFeO₂は、強い反強磁性相互作用(ネール温度 $T_{\rm N}$ = 473 K [1])や薄膜試料において高い移動度(室温で 10.2 cm² V⁻¹ s⁻¹ [3])を示し、その起源に興味が持たれている。これ まで第一原理計算[4]やX線光電子分光法、X線吸収分光 法[5]により鉄のd電子配置や状態密度が調べられてきた が電子状態の完全な解明には至っておらず、我々は ARPES による詳細な電子状態測定を行うことで SrFeO₂ の示す諸物性の起源に迫ることができると考えた。

ARPES 測定を行うためには、単結晶試料の清浄表面を 得ることが必要である。しかしながら、SrFeO₂の単結晶 作製は現状では薄膜でのみ報告されており[6]、劈開によ って表面を得ることが困難である。そこで、我々はSrFeO₂ 単結晶薄膜を超高真空中でアニールし、ARPES 測定に必 要な清浄表面を得ることを試みた。

2. 実験手法

本研究は、SrFeO2単結晶薄膜の真空中アニールに対す る安定性をX線回折(XRD)による結晶構造解析から調べ る実験と、上記の実験によって得られた条件下で試料を アニールし光電子分光測定を行った実験との2つの実験 からなる。

本研究に用いた単結晶薄膜試料は以下の手順で作製した[3]。基板には ARPES 測定時におけるチャージアップ を防ぐため高い伝導性を示す Nb ドープ SrTiO₃(001)基板 を選択し、パルスレーザー堆積法により前駆体 SrFeO_{2.5} 薄膜(膜厚 50nm 程度)を作製した。その後、得られた前駆 体膜と CaH₂試薬とを 280°C で 24 時間反応させることで SrFeO₂単結晶薄膜を作製した。SrFeO₂単結晶薄膜が得ら れたことは Cu K_a 線を使用した XRD により確認した。 SrFeO₂ 薄膜のアニールに対する安定性は、得られた SrFeO₂ 薄膜を 220℃ および 400℃ で 2 時間、1×10⁻⁷ Torr 程度の真空下でアニールすることにより調べた。アニー ル後の膜の結晶構造解析には XRD を用いた。

ARPES 測定には、ヘリウム放電管光源と VG-Scienta 社の R4000 光電子アナライザーを用いた石坂研究室の ARPES 装置を使用した。本装置においては、ARPES 測 定槽に隣接した測定準備用の真空槽にアニール装置が設 置されており、アニールした試料を超高真空下のまま搬 送して ARPES 測定を行うことができる。アニールは上 記の XRD 実験を踏まえ 200°C で 2 時間、400°C で 2 時間 の 2 条件で行った。これらのアニール時における真空度 は最大 1*10⁸ Torr 程度までの悪化が見られた。また比較 としてアニールを行っていない試料についても ARPES 測定を行った。ARPES 測定は、励起エネルギーを HeIIα = 40.814 eV、測定エネルギー分解能を 20 meV 程度に設定 し、室温(約 300K)および真空度約 1*10⁻¹⁰ Torr の条件下で 行った。

3. 結果と考察

3.1. SrFeO2 単結晶薄膜の結晶構造安定性

図2にアニール前のSrFeO₂薄膜と220°C、400°Cでア ニール後の薄膜のXRDパターンを示す。アニール前の 薄膜はSrFeO₂由来の002ピークを有しており、*c*軸配向 のSrFeO₂単結晶膜が得られたことが確かめられた。真空 中での220°Cアニール後もピーク位置は変化せず、 SrFeO₂の結晶構造が保たれていることが分かった。一方、 400°Cでアニールを行うと、002 XRDピーク強度がわず かに減少した。これは400°Cアニール後に結晶の一部が 壊れたことを示唆している。



図 2. アニール前と 220°C、400°C でのアニール後 の SrFeO₂ 薄膜の XRD パターン

3.2. SrFeO2単結晶薄膜の電子状態観測の試み

上記の XRD 実験を踏まえ、アニール条件は 200°C で 2 時間、400°C で 2 時間の 2 条件とし、アニール前後で ARPES 測定を行った。 図 3(a)にアニール前の SrFeO₂ 薄膜における ARPES ス ペクトルのイメージプロットを示した。バンド計算にお いては 1 eV 程度の幅を持つバンドが予想されているが [4]、得られた光電子スペクトルには角度依存性が見られ ない。これは、大気で移送する際に表面に吸着した不純 物による散乱等によって角度分解測定が行えていないた めと考えられる。図 3(b)には 400°C で 2 時間アニールし た後の同スペクトルを示した。このスペクトルにおいて も角度依存性は観測されておらず、今回試したアニール 条件では ARPES 測定を行うことはできなかった。

図 3(a)および(b)に示したアニール前後の ARPES スペ クトルでは、エネルギー依存性に顕著な違いが見られて いる。これらを検討するため、アニール前、200℃で2 時間アニール後、400℃で2時間アニール後の試料にお ける光電子スペクトルを図 3(c)に示した。結合エネルギ ー(E_B) 5.5 eV 程度に見られるピークはアニール後も変化 が見られない一方で、E_B~ 8 eV のピークはアニールに 伴い成長していく様子が見られている。後者のピークは、 アニール前のスペクトルにおいても観測されており、 XRD 実験では 200℃ で 2 時間アニールしても試料の酸化 は見られなかったことからも、アニールによる SrFeO2 薄膜の酸化に伴って成長したものとは考え難い。また、 よりバルク敏感な短波長の励起光を用いたX線光電子分 光による先行研究では、 $E_B \sim \, 4.5 \; eV, 7 \; eV$ に Fe 3d 軌道 に由来する状態密度が見られており[5]、バンド計算との よい一致が報告されている。絶縁体である SrFeO,薄膜試 料が今回の測定では 1 eV 程度チャージアップしたと考 えると両者のピーク位置はよく一致することからも、今 回観測された $E_{\rm B} \sim 8 \text{ eV}$ のピークは SrFeO₂薄膜に由来 するものであると考えられる。このピークのアニール依 存性と実験に用いた励起光エネルギーの表面敏感性から、 今回のアニールでは、ARPES 測定の成功にまでは至らな かったものの、表面に吸着した不純物が除かれるなどし て ARPES 測定に有利な方向へ試料の表面状態が変化し ていることが分かった。したがって、より高温・長時間 のアニールを、より良い真空度を維持できる環境で試料 の酸化を防ぎながら行うことができるようになれば、 SrFeO2単結晶薄膜の APRES 測定を行うことのできる可 能性が示唆された。



図 3. (a) アニール前 (b) 400°C で 2 時間アニール 後の SrFeO₂ 薄膜における角度分解光電子スペク トルのイメージプロット。(c) 各アニール条件に おける光電子スペクトル。

4. 結論

本研究では、無限層構造を有する SrFeO₂薄膜を作製し、 真空アニール下での結晶構造の安定性の検証と ARPES 測定を行った。その結果、今回のアニールでは ARPES 測定の成功にまでは至らなかったものの、真空アニール により SrFeO₂無限層構造を保ったまま、ARPES 測定に 有利な方向へ試料の表面状態を変化させることが出来た。

謝辞

本研究を許可して下さった指導教官の長谷川先生、石坂 先生、及び副指導教官の水野先生、求先生に感謝いたし ます。また、貴重な研究の機会を与えていただいた MERIT プログラムに感謝いたします。

参考文献

[1] Y. Tsujimoto, et al., Nature 450, 1062 (2007).

[2] F. D. Romero, et al., Angew. Chem. 126, 1 (2014).

[3] T. Katayama, *et al.*, J. Phys. D: Appl. Phys. **47**, 135304 (2014).

[4] J. M. PrunedaXiang, *et al*, Phys. Rev. B. **78**, 115101 (2008).

[5] A. Chikamatsu, *et al.*, J. Electron Spectrosc. Relat. Phenom. **184**, 547 (2012).

[6] S. Inoue, et al., Appl. Phys. Lett. 92, 161911(2008).