■第12回日本放射光学会奨励賞受賞研究報告

放射光共鳴散乱を応用した軌道・電荷秩序の 観測手法の開発研究

若林裕助 (高エネルギー加速器研究機構 物質構造科学研究所)

物性物理における放射光回折実験の重要性は、実験・解 析手法の進展と共に増大している。放射光の大強度・平行 性を生かしたマキシマムエントロピー法による電子密度分 布解析1-3)と共に,共鳴X線散乱―異常分散を利用した回 折実験,以下 RXS と省略―による局所構造の観測4-6)は最 近広まった手法の代表例として挙げられよう。物性物理の 観点から回折実験を使うことを考えると、注目している物 質の電子状態を知るために、特定原子の環境の微妙な違い や、電子密度を観測する事が要求される。多くの場合、大 まかな構造は研究の最初の段階で明らかにされており、物 性に直接関連するのはとても小さな原子変位であったり, 電子の移動であったりするため、その観測はしばしば大変 な困難を伴う。RXS のような特定元素に注目した測定法 はこのような対象に適していると期待できる。しかしなが ら、広く行われていた 3d 遷移金属系の K 吸収端における RXS が、一体何を直接観測しているのかは最近になるま で明らかにされてこなかった。本稿では、このK吸収端 における RXS の起源と、その応用について紹介する。

RXS による 3d 電子軌道の観測

RXS が物性物理の研究で注目を集め、軌道自由度に注 目した放射光実験の流行をつくるきっかけとなったのは, ペロブスカイト型 Mn 酸化物の中で生じていると信じら れていた軌道秩序を X線の原子散乱因子の異方性を測定 することで直接観測できたという報告4,5)であった。この 論文では、MnのK吸収端近傍のエネルギーのX線を用 いて、X線の偏光ベクトルに対して Mn 原子の散乱因子 の異常分散項(これは 1*s* から*x*, *y*, *z* 三方向の 4*p* バンド への双極子遷移に対応する)が異方的になっているのを観 測している。そして、この $4p_{x,y,z}$ バンドは3d-4p間の Coulomb 相互作用,もしくは 3d 電子の異方性による周辺 酸素原子の Jahn-Teller 歪みを通してお互い異なるエネル ギーを持つようになり,異常分散項が異方的になっている のである、という説明が与えられた(この2つの機構を 以下では Coulomb 機構, JT 機構と呼ぶ)。90年代に極め て盛んに研究された Mn 酸化物では Mn の 3d 電子がどの 軌道を占有しているかが物性に大きく関与しているため, 軌道の占有状態を知る実験手段が強く要求されていた。そ のためにこの手法は世界中から大きな注目を集め、同時に "1s-4p 遷移を観測しているのに,なぜ 3d の情報がわかる のか"という点で論争を引き起こした。上述の2つの機



Fig. 1 Theoretical expectation of 4p-splitting caused by x^2-y^2 electron based on the Coulomb mechanism and the JT mechanism. Our study⁶ shows that the latter dominates the anisotropy of the scattering factor at the Mn *K*-edge.

構, Coulomb 機構と JT 機構, どちらが散乱過程で支配的 なのか,あるいは同等の効果を持つのか,理論的には未だ に決着がついていない。

この二つの違いは、例えば x²-y²の軌道が占有されてい る事を考えた場合, Fig.1に示したように, 4p2のエネル ギーが 4px v のそれと比べて低くなるか高くなるか, に現 れる。これを見分けるには、Ferro 的な軌道秩序を観測す る手法として村上グループによって開発された干渉法のが 利用できる。我々はこの手法を用いて、問題となるd電 子を含まない Mn 四価のみからなる Mn 酸化物と, 問題 となる三価の Mn を含むものを試料として Coulomb 機構 とJT 機構の大きさの関係を定量的に見積もる実験を行っ た。その結果,4pバンドのエネルギー分裂は格子ひずみ の度合いに完全にスケールし, x²-y² 軌道の占有状態の影 響は検出できないほど小さかった。この結果は、少なくと も Mn の K 吸収端 (Main edge) では JT 機構が支配的で ある事を意味する6)。これは、実は軌道状態を観測すると いう目的にとっては幸いである―もし Coulomb 機構と JT 機構が同等の大きさを持っていた場合、この二つは逆向き の異方性を散乱因子に与えるため、軌道状態を反映した量 ではなく、歪みの度合いと電荷分布の異方性のわずかな差 異に起因する強度を測定することになったかもしれない。 実際には、上述の通り K 吸収端 RXS は特定元素周辺の格 子ひずみの空間秩序に敏感なプローブとして利用可能であ る。電子の軌道自由度は注目する元素の周辺の格子ひずみ を引き起こすため、歪を通して電子の状態を観測すること になる。



Fig. 2 (a) RXS spectra for a charge order peak $(1/2 \ 3/2 \ 2)$ and a orbital order peak $(9/4 \ 9/4 \ 0)$. (b) shematic view of the orbital structure of $Nd_{0.5}Sr_{0.5}MnO_3/SrTiO_3(011)$.

K吸収端 RXS による電子軌道状態の観測例

この手法を用いた最近の研究例として, Mn 酸化物薄膜 の軌道状態の研究^{8,9)}がある。バルクのMn酸化物は金 属,絶縁体,常磁性,強磁性,反強磁性など様々な状態を 取り, 軌道秩序状態も低温でしばしば観測される。一方, これをデバイスとして利用可能なように薄膜化した場合, ・ 歪を伴わない常磁性-強磁性転移は生じるものの、軌道状 態の変化を伴う転移は極端に抑制されていた。この基板応 力に起因する転移の抑制は、しかしながら、基板方位を工 夫する-ペロブスカイト(001)基板に代えて、45度回転さ せた(011) 基板を用いる―ことによって回避できることが 最近明らかになった¹⁰⁾。このような薄膜中での電子軌道 配列はバルクとどう違うのであろうか? 基板方位の影響 はどのような機構に基づくのであろうか?これらの疑問を 解くために, 共鳴X線散乱を含め, 構造を明らかにする 実験を行った。Fig. 2(b)に示したような長周期構造まで明 らかにする構造解析は通常、かなり困難であり、まして薄 膜であればほとんど絶望的である。このような困難をかか えた系について、回折と分光を組み合わせることで軌道状 態を明らかにすることが可能になるのが RXS の大きな利 点の一つである。

試料はペロブスカイト(011)面に作製した Mn3 価と4 価が50%ずつ含まれる薄膜試料である。SrTiO₃上に作製 した Nd^{0.5}Sr_{0.5}MnO₃の RXS 測定の結果を Fig. 2(a)に示 す。低温で超格子反射が観測され,その強度のエネルギー スペクトルは Fig. 2(b)に示した,バルクと同様の軌道秩序 構造に対応することが明らかとなった。この結果は,バル ク Mn 酸化物の多彩な物性を持つ薄膜の作製が可能であ る事を示唆している。

基板方位による物性変化の原因は何であろうか?物性と 構造を比較していくと,絶縁化を引き起こすのは,電子軌 道の整列であることがわかる。軌道が整列すると,MnO₆ 八面体が大きく変形し,立方ペロブスカイトで考えると格 子定数が大きく変化する。このとき,古くから研究されて いる(001)基板上に作製したエピタキシャル膜では単位胞 の体積が大きく変化せざるを得ないが,(011)基板に作製 した膜では体積を保持したまま八面体を大きく歪ませるこ とが可能である。これが基板方位によって軌道秩序-無秩 序の相転移現象が全く様相を変える機構である。

ここに示したように、観測した量が何を反映しているか を意識しながら、物性研究に必要な情報を共鳴散乱から引 き出す研究を進めている。例えば、擬一次元金属錯体の価 数配列を決める測定¹¹⁾は吸収端を利用した解析の成功例 である。一方、充分に RXS その他の測定から、どのモー ドの歪みがどの物性に対応しているかがはっきりしている 場合には、非共鳴の実験のほうが S/N 、解釈の単純さ等 の見地から適切な場合もある。そのような例としては、層 状 Mn 酸化物表面における軌道状態の観測¹²⁾を最近行っ ている。

謝辞

本賞の受賞に至った共鳴X線散乱の研究は,非常に多 くの方のご指導やご協力により達成されたものです。学生 時代の指導教員であった若林信義教授(慶大)には回折実 験や物性物理の基礎をみっちりと指導頂きました。共鳴 X線散乱との出会いは村上洋一教授(東北大)の指導を 受ける機会を得たおかげです。PFの澤博教授には,学位 取得後の研究全般にわたり多大な支援を頂きました。東大 先端研の宮野健次郎教授, 荻本泰史准教授,和泉真講師を はじめとする宮野研究室の方々には薄膜試料作製から物性 の議論まで,非常にお世話になりました。心より御礼申し 上げます。

参考文献

- 1) M. Takata, B. Umeda, E. Nishibori, M. Sakata, Y. Saito, M. Ohno and H. Shinohara: Nature **377**, 46–49 (1995).
- M. Takata, E. Nishibori, K. Kato, M. Sakata and Y. Moritomo: J. Phys. Soc. Jpn. 68, 2190 (1999).
- H. Sawa, Y. Wakabayashi, Y. Murata, M. Murata and K. Komatsu: Angew. Chem. Int. Ed. 44, 1981 (2005).
- Y. Murakami, H. Kawada, H. Kawata, M.Tanaka, T. Arima, Y.Moritomo and Y. Tokura: Phys. Rev. Lett. 80, 1932 (1998).
- Y. Murakami, J. P. Hill, D. Gibbs, M. Blume, I. Koyama, M. Tanaka, H. Kawata, T. Arima, Y. Tokura, K. Hirota and Y.Endoh: Phys. Rev. Lett. 81, 582 (1998).

- Y. Wakabayashi, H. Sawa, M. Nakamura, M. Izumi and K. Miyano: Phys. Rev. B 69, 144414 (2004).
- T. Kiyama, Y. Wakabayashi, H. Nakao, H. Ohsumi, Y. Murakami, M. Izumi, M. Kawasaki and Y. Tokura: J. Phys. Soc. Jpn. 72, 785 (2003).
- Y. Wakabayashi, D. Bizen, H. Nakao, Y. Murakami, M. Nakamura, Y. Ogimoto, K. Miyano and H. Sawa: Phys. Rev. Lett. 96, 017202 (2006).
- Y. Wakabayashi, Y. Kubo, D. Bizen, H. Nakao, Y. Murakami, M. Nakamura, Y. Ogimoto, K. Miyano and H. Sawa: J. Phys. Soc. Jpn. 77, 014712–1–7 (2008).
- Y. Ogimoto, M. Nakamura, N. Takubo, H. Tamaru, M. Izumi and K. Miyano: Phys. Rev. B 71, 060403(R) (2005).
- Y. Wakabayashi, A. Kobayashi, H. Sawa, H. Ohsumi, N. Ikeda and H. Kitagawa: J. Am. Chem. Soc. 128, 6676 (2006).
- 12) Y. Wakabayashi, M. H. Upton, S. Grenier, J. P. Hill, C. S. Nelson, J.-W. Kim, P. J. Ryan, A. I. Goldman, H. Zheng and J. F. Mitchell: Nature Materials 6, 972–976 (2007).

