BL-11A/2012S2-5

## $Na_{1-x}Ca_xCr_2O_4 \mathcal{O} O Is$ , Cr 2p XAS による電子状態研究 O Is and Cr 2p XAS study of electronic structures of $Na_{1-x}Ca_xCr_2O_4$

岡本淳<sup>1,\*</sup>,高橋由香利<sup>1</sup>,須田山貴亮<sup>1</sup>,山崎裕一<sup>1</sup>,中尾裕則<sup>1,2</sup>,櫻井裕也<sup>3</sup>, Ting-Hui Kao<sup>3,4</sup>, Hung-Duen Yang<sup>4</sup>,村上洋一<sup>1</sup>

1構造物性研究センター,放射光科学研究施設,〒305-0801つくば市大穂 1-1

<sup>2</sup>CREST, 科学技術振興機構(JST), 〒102-0076 千代田区五番町 7

3物質・材料研究機構,〒305-0044 つくば市並木 1-1

<sup>4</sup> 國立中山大學, 〒80424 台湾高雄市鼓山區蓮海路 70 號

J. Okamoto<sup>1</sup>, Y. Takahashi<sup>1</sup>, T. Sudayama<sup>1</sup>, Y. Yamasaki<sup>1</sup>, H. Nakao<sup>1,2</sup>, H. Sakurai<sup>3</sup>, T.-H. Kao<sup>3,4</sup>,

H.-D. Yang<sup>4</sup>, and Y. Kurakami<sup>1</sup>

- <sup>1</sup>CMRC, Photon Factory, 1-1 Oho, Tsukuba, 305-0801, Japan
- <sup>2</sup>CREST, Japan Science and Technology Agency (JST), Chiyoda-ku, Tokyo, 102-0076, Japan

<sup>3</sup>National Institute for Materials Science, Namiki 1-1, Tsukuba, Ibaraki 305-0044, Japan

<sup>4</sup>National Sun Yat-sen University,70 Lienhai Rd., Kaohsiung, 80424, Taiwan, R. O. C.

## 1 <u>はじめに</u>

カルシウムフェライト型構造 Cr 酸化物 Na<sub>1-</sub> <sub>x</sub>Ca<sub>x</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>4</sub> は、Na エンドの傾角反強磁性状態で負の 磁気抵抗を示すことで着目されている[1]。NaCr<sub>2</sub>O<sub>4</sub> は混合原子価をとり、Cr<sup>3+</sup>と Cr<sup>4+</sup>が 1:1 で構成され ている[2]。負の磁気抵抗効果は Ca 置換で急激に抑 制されることから、Cr<sup>4+</sup>の電子状態が負の磁気抵抗 効果の原因であると予想され、その Cr 3d バンドや O 2p バンドの電子構造の解明が必要とされている。

## 2 実験

多結晶試料 Na<sub>1-x</sub>Ca<sub>x</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>(x = 0, 1/4, 1/2, 3/4, 1)と参 照試料 Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、CrO<sub>2</sub>のO *Is* XAS および Cr 2p XAS 測 定を Photon Factory, BL-11A にて行った。エネルギ 一分解能は出射スリットの故障で、~1 eV である。 真空チェンバーに入れる際に、やすり掛けで試料の 表面処理を行った。XAS の測定は全電子収量法 (TEY)と蛍光収量法(FY)で、室温と 28 K で行った。



図1: Na<sub>1-x</sub>Ca<sub>x</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>と参照試料のCr 2p XAS

## 3 結果および考察

Na<sub>1-x</sub>Ca<sub>x</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>と参照試料の Cr 2p XAS を図1に示 す。Caドープが減るにつれ、Cr L<sub>3</sub> XAS ピークが単 調に Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>の低エネルギー位置から CrO<sub>2</sub>の高エネル ギー位置にシフトしている。このことから Cr の価 数が3価から3.5価へ変化していることが見て取れ る。同様に Na<sub>1-x</sub>Ca<sub>x</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>と参照試料の O Is XAS を



図2: Na<sub>1-x</sub>Ca<sub>x</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>と参照試料のO Is XAS

図 2 に示す。Ca ドープ量が減るにつれ、O 2p 非占 有状態と混成している Cr 3d 非占有状態が Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>の 鋭い構造から CrO<sub>2</sub>の広い構造へ近づいていること が分かる。これは、Cr の価数が増大するにつれ、O 2p 軌道のホール密度が増大していることに対応する。

参考文献

- [1] H. Sakurai et al., Angew. Chem. Int. Ed. 51, 6653 (2012).
- \* jun.okamoto@kek.jp