Charge-transfer instability in perovskite-type lead transition-metal oxides

複雑理工学専攻 47-146088 小宮山潤 2016年 3月11日 修士申請 指導教員:岡崎浩三 特任准教授

キーワード:光電子分光、負の熱膨張、マルチフェロイック、サイト間電荷移動

研究背景

Pb や Bi を A-サイトに持つペロブスカイトは、 6 s² 孤立電子対の存在や Pb⁴⁺、Bi³⁺の原子価不安 定性の影響で、様々な興味深い物性や構造を示す ことが期待される。例えば、BiNiO₃は Bi⁴⁺の原子 価不安定性のため Bi³⁺0.5Bi⁵⁺0.5Ni²⁺O₃ という特異な 価数状態を持つことが報告されている[1]。圧力下 で温度を上げていくと Bi と Ni 間の電荷移動を伴 い体積の収縮を伴った構造相転移を起こす負の熱 膨張材料の候補物質であることも報告されてい る。一方、PbTiO₃は Pb6s² 孤立電子対と Pb-O の 強い共有結合性により電気分極を伴う正方結晶に 歪んだ構造を持つことが知られている[2]。本発表

では、A-サイトに Pb を含む 3d 遷移金属ペロブス カイトを研究対象とし、電子構造についての研究 報告を行う。

PbCrO₃

PbCrO₃は長い間 Pb²⁺Cr⁴⁺O₃という原子価状態が 信じられてきたが、Cr⁴⁺であるのに対して G-type の反強磁性を示すことや、金属性を示さず絶縁体 であることが疑問視されていた。近年 BiNiO₃ と 同様の圧力誘起体積収縮に伴う絶縁体金属転移が 観測されたことなどから Pb²⁺0.5Pb⁴⁺0.5Cr³⁺O₃ とい う特異な原子価状態を持つことが明らかになった [3]。

PbVO₃

図1のように PbVO₃は、ピラミッド型配位の V⁴⁺イオンを持つ変形ペロブスカイト構造を示 し、巨大な強誘電歪みを持つ物質として知られて いる[4]。また、45K 以下ではスピングラスを示す が、高温では低次元性を示すことも分かっている [5]。V⁴⁺は d¹ 電子配置なので、その電子が d_{xy} 軌 道を占有することで低次元性を説明できる。ピラ ミッド型配位をとることで縮退が解け、d_{xy} 軌道 のエネルギーが下がることも示されている[6]。



図2 ピラミッド型と歪みの無い VO₆の エネルギー準位図

実験結果

(PbCrO₃) 図 3 に Cr 2*p* 内殻光電子分光の測定 結果を示す。一部重なってしまうメインピークと は別に 596 eV 付近に Cr³⁺特有のサテライト構造 がある。またメインピークには PbCrO₃の Cr³⁺と 一部重なっている Cr⁶⁺が確認できる。この Cr⁶⁺だ が粒界にできた PbCrO₄ によるものだと考えられ る。この粒界にできた Cr⁶⁺のピークは X 線を照射 することにより減少することを発見したので、当 日の発表では照射効果の詳細についても報告する。



(PbVO₃) まず PbVO₃の電荷移動エネルギーを 見積もるために XPS を行い、V2p の内殻クラスタ ー計算を試みようとしたが、V2p のサテライト付 近に O1s のスペクトルが出てしまう (図 4) ため、 内殻クラスター計算での電荷移動エネルギーの見 積もりはできない。そこで、価電子帯から電荷移 動エネルギーを見積もった (図 5)。



そして、格子モデルにおける Hartree-Fock 計算を 行い、次近接 J₂の効果を見積もった。Pb 6s を含めた 計算を行った結果、Solovyev の結果[7]と同程度の結 果を得た。

また PbCrO₃ (Pb²⁺、Pb⁴⁺) と PbVO₃ (Pb²⁺) の,Pb4f 内殻スペクトルを比較してみると、遷移 金属は通常、価数が増えると高結合エネルギー側 にシフトするが、Pb においては価数が増えると 低結合エネルギー側にシフトする新たな現象を発 見した。

考察

PbCrO₃ につて X 線光電子分光を行い、PbCrO₃の 持つ Cr の価数が Cr³⁺であると実験的に検証すると共 に、粒界に現れる Cr⁶⁺が X 線照射時間と共に減少す るというとても興味深い現象を確認した。

また、PbVO₃ について X 線光電子分光および Hartree-Fock 計算行った結果、次近接 J₂の効果が Pb 6s を考慮することによって大きくなったことから、次近 接の効果は Pb 6s の存在が重要であることを見出した。 しかし、今回得られた J₂ の効果はスピングラスを起こ すまでは大きくなく J₂の効果に加えて、PbVO₃の持つ 巨大な構造歪みによるものや特異な2次元磁性状態 の影響も大きいことが考えられる。

参考文献

[1]M. Azuma et al.,

Mature Commun.(2011)2,347-1-5.

[2]R. E. Cohen,

Nature (1992)358,136.

[3]R. Yu et al.,

J. Am. Chem. Soc (2015)137,12719-12728

[4]A. A. Belik et al.,

Chem. Mater. (2005)17,269-273.

[5]K. Oka et al.,

Inorg. Chem. (2008)47,7355-7359.

[6]Y. Uratani et al.,

Jpn. J. Appl. Phys. (2005)44,7130.

[7] I. V. Solovyev,

Phys. Rev. B (2012)85,054420.