2016B1567

BL14B2

ペロブスカイト型酸化物蛍光体中における ライタノイドイオンの占有サイトの解析 Analysis on Occupying Sites of Lanthanide Ions in Perovskite-Type Oxide Phosphors

<u>植田 和茂</u>^a, 清水 雄平^a, 田中 就斗^a, 山本 稜^a, 坂田 信一^b, 阪東 恭子^c, 稲熊 宜之^d <u>Kazushige Ueda</u>^a, Yuhei Shimizu^a, Syuto Tanaka^a, Ryo Yamamoto^a, Shin-ichi Sakata^b, Kyoko Bando^c, Yoshiyuki Inaguma^d

^a九州工業大学,^b(株)宇部興産,^c産業技術総合研究所,^d学習院大学 ^aKyushu Institute of Technology, ^bUBE Industries, Ltd., ^cAIST, ^dGakushuin University

発光中心としてランタノイド(Ln)イオンをペロブスカイト型酸化物 ABO₃ に添加した場合、Ln はその大きなイオンサイズより A サイトを占有することが一般的であるが、母体によっては B サイトを占有する可能性がある。A・B いずれのサイトを占有するかを直接観察するため、Ln の XANES を測定した。Tb などの L_{III} 端の XANES において、5d 軌道の結晶場分裂に由来すると考えられるピークのブロード化が観察され、一部の Tb が B サイトを占有していることが示唆された。

キーワード: ペロブスカイト型酸化物、CaTiO₃、LaScO₃、Tb、Gd、XANES

背景と研究目的:

第四世代の照明といわれる LED 電球や有機・無機 EL デバイスなど固体照明が近年注目されて いる。いずれのデバイスにおいても発光体の性能が製品の性能を左右するため、発光効率や耐久 性の高い発光体の開発が行われている。面発光デバイスである EL デバイスの発光層として、幾 つかのランタノイド(Ln)添加ペロブスカイト型酸化物蛍光体が選択され、その EL 特性が調査され ている[1-3]。現在までに、Ln 添加ペロブスカイト型酸化物蛍光体を発光層に用いた EL デバイス の動作は確認できたものの、十分な発光強度を得られておらず、その原因はよくわかっていない。 そのため、まず Ln がペロブスカイト型構造(ABO₃)中の A・B いずれのサイトを占有し、どのよう な発光を示すかについて明らかにする必要がある。

一般的には、Ln は大きなイオンサイズであるため A サイトを占有すると考えられるが、母体に よっては B サイトを占有する可能性がある。実験的また直接的に Ln の占有サイトを明確にする ため、XAFS 測定を試みた。今回の測定では、まず Ln が A サイトまたは B サイトを占有するサ ンプルの XAFS を得て、A・B サイトの参照データを得ることを目的とする。次に、現在研究開 発している Gd や Tb を添加したペロブスカイト型酸化物蛍光体中の Gd や Tb の占有サイトを明ら かにすることを目的とする。

実験:

発光中心の Ln には主に Gd と Tb を選択し、母体酸化物には複数のペロブスカイト型またはダ ブルペロブスカイト型酸化物を選択した。Ln が A サイトを占有する参照サンプルとしては (Ca_{1-x}Ln_x)TiO₃(Ln= Gd, Tb)を、Ln が B サイトを占有する参照サンプルとしては Ba₂(La_{1-x}Ln_xTa)O₆(Ln= Gd, Tb)を用いた。また、目的とするサンプルとしては、主に La_{1-x}Ln_xScO₃(Ln= Gd, Tb)を用いた。これらの粉末サンプルは、固相反応法または錯体重合法で作製し、いずれもほ ぼ単一相であることを XRD 測定で確認している。

XAFS 測定はビームライン BL14B2 において行い、主に結晶場の影響が現れやすいと考えられ る各 Ln(Ln= Gd, Tb)の Lm端を室温で測定した。Ln の添加濃度が 1%以下の試料では粉末サンプル をそのまま蛍光法で測定し、添加濃度が 5%以上の試料では粉末サンプルを BN 粉末に分散してペ レットとし透過法で測定した。

結果および考察:

XAFS 測定の結果に関しては、EXAFS の解析を十分に検討できないため、XANES の結果を主 に報告する。まず、Gd 添加参照サンプルに関して、Gd³⁺が A サイトを占有すると考えられる (Ca0.95Gd0.05)TiO₃とB サイトを占有すると考えられる Ba₂(La0.9Gd0.1Ta)O₆の Gd の L_{III}端の XANES

スペクトルを図1に示す。いずれのサンプル も7245 eV 付近に吸収端が現れ、鋭い吸収ピ ークが吸収端近傍に観測された。L_{III}端近傍の 主な遷移は内殻の2p_{3/2}状態から外殻の5d_{3/2,5/2} 状態への許容遷移と推測される。その鋭い吸 収ピークの形状に注目すると、Gd³⁺がAサイ トを占有する(Ca0.95Gd0.05)TiO₃では吸収が鋭 い一つのピークから形成されている。一方、 Gd³⁺がBサイトを占有するBa₂(La0.9Gd0.1Ta)O₆ では、低エネルギー側に緩やかな肩があり、 二つのピークから形成されて、ピーク幅が広 くなっていることが観察される。

(Ca0.95Gd0.05)TiO3のAサイトでは、AはAO8 酸素多面体を形成しており、A-O間距離の平 均値は2.52Åである。一方、Ba2(La0.9Gd0.1Ta)O6 のLa側のBサイトでは、BはBO6酸素八面 体を形成しており、B-O間距離の平均値は2.37 Åである。このA-OとB-Oの原子間距離の差 によりGd³⁺の外殻の5d軌道とO2p軌道の相 互作用の大きさに違いが生じ、Gd³⁺がBサイ トを占有する場合のほうがより大きなGd5d 軌道の結晶場分裂を生じるものと考えられる。 その結晶場分裂の大きさの違いにより、各サ ンプルの吸収端ピークの形状に違いが生じた ものと推測される。

図2に Tb 添加参照サンプルに関して、Tb Lm端の XANES スペクトルを示す。Tb Lm端 のスペクトルにおいても Gd と同様な傾向が 得られ、Tb³⁺が A サイトを占有している場合 には鋭い一つのピークが、B サイトを占有し ている場合には肩を持つブロードなピーク が観察された。これらのピーク幅の違いに関 しても、Gd 添加参照サンプルと同様に、Ln-O 間距離の違いによる結晶場分裂の大きさの 違いが影響しているものと推測される。した がって、吸収端近傍のピーク形状を詳しく観 察することにより、Ln(Ln= Gd, Tb)の占有サイ トを明確にすることが可能になると思われ る。

最近、蛍光体としての可能性を調査した Ln(Ln= Gd, Tb)添加 LaScO₃において、従来ほ とんど報告されていない Gd の発光ピークの 分裂や Tb の励起ピークの発現が観察された。 図 3 に Tb 添加 LaScO₃ と YScO₃ の励起スペク トルを示す。多くの Tb³⁺添加酸化物蛍光体に おいて、図 3 の Tb 添加 YScO₃ ように 230~ 240 nm あたりに Tb³⁺ 4f-5d 遷移による励起ピ



図1. Gd 参照試料の Gd L_{III}端 XANES スペクトル



図2. Tb 参照試料の Tb L_{III}端 XANES スペクトル



図3. Tb 添加試料の PLE スペクトル

ークがよく観察される。しかし、Tb 添加 LaScO₃の場合、そのピークに加えて310 nm あたりに類似のピークが観察される。その長 波長側の励起ピークの原因として、B サイト を置換した Tb の励起・発光の可能性を考え ており、上述の2つの参照サンプルとの XANES スペクトルの違いを比較した。

図4および図5にピークトップで規格化 した Gd 添加 LaScO₃ と Tb 添加 LaScO₃ の L_{III} 吸収端の拡大図を示す。図4より Gd 添加 LaScO₃ サンプルの吸収端ピーク形状は、A サイトの参照サンプル(Ca095Gd005)TiO3のも のに近く、ピークに肩は見られなかった。し かし、ピーク幅に関しては、(Ca0.95Gd0.05)TiO3 に比べ、僅かに大きくなっていた。したが って、(La095Gd005)ScO3中の僅かの Gd が B サイトを占有している可能性はあるが、Gd のほとんどは A サイトを占有していると考 えられる。一方、図5より Tb 添加 LaScO₃ サンプルの吸収端ピーク形状は、Tb 添加濃 度により若干変化することがわかった。Bサ イトの参照サンプル Ba₂(La_{0.9}Tb_{0.1}Ta)O₆に現 れる肩は明瞭には観察されないものの、Tb 添加濃度の低い(La0.99Tb0.01)ScO3 では、A サ イトの参照サンプル(Ca0.95 Tb0.05) TiO3 に比べ 明らかにピーク幅が大きくなっていること がわかった。しかし、Tb 添加濃度が 5 at% まで増加した(La0 95 Tb0 05)ScO3 では、僅かに



図4. Gd 添加試料の Gd L 端ホワイトライン



図5. Tb 添加試料の Tb L_{III} 端ホワイトライン

ピーク幅が大きいものの(Ca_{0.95}Tb_{0.05})TiO₃のピーク形状に近づいていることがわかった。したがって、Tb添加濃度が1 at%程度の低濃度の場合には一部のTbが意図せずBサイトを占有すると推測され、さらに濃度を増加した場合には、組成式どおり主にAサイトを占有することが示唆された。

今後の課題:

Ln イオンが A または B サイトを占有する各場合のスペクトルの違いは明確になったものの、A および B サイトに分布を持って占有する場合や、その分布の濃度依存性については、今回十分に は調査できなかったため、今後の課題である。また、当初予定していた Pr 添加の場合については、 十分な強度を L_{III} 端では得られず、K 端で測定したほうがよいことがわかり、Gd や Tb とのイオ ン半径の違いの影響も踏まえて引き続き調査したいと考えている。

参考文献:

- [1] H. Takashima et al., Adv. Mater. 21, 3699 (2009).
- [2] K. Ueda, Y. Shimizu, Thin Solid Films 518, 3063 (2010).
- [3] T. Kyômen, M. Hanaya, H. Takashima, J. Lumin. 149, 133 (2014).