2021B1731

軟 X 線吸収分光による Mg,Sr 共置換 LLZ の電子状態解析 Electronic Structure Analysis of Mg,Sr Co-doped LLZ by Soft X-ray Absorption Spectroscopy

<u>金子 雅英</u>^{a,c}, 二宮 翔^b, 阪口 雅樹^a, 西堀 麻衣子^{b,c} <u>Masahide Kaneko</u>^{a,c}, Kakeru Ninomiya^b, Masaki Sakaguchi^a, Maiko Nishibori^{b,c}

^a日本特殊陶業(株),^b東北大学国際放射光イノベーション・スマート研究センター, ◎東北大学大学院環境科学研究科

^a NGK Spark Plug Co., Ltd., ^b International Center for Synchrotron Radiation Innovation Smart, Tohoku University, ^c Graduate School of Environmental Studies, Tohoku University

酸化物系固体電解質である Li₇La₃Zr₂O₁₂ (LLZ)は、元素置換により室温で立方晶構造が安定となり、イオン伝導率が向上する。特に Mg,Sr を共置換した系(LLZ-MgSr)は顕著なイオン伝導率の向上をもたらすことから、そのメカニズム解明が期待されている。本課題では、Mg を置換した LLZ に対する XAFS 測定の結果、LLZ 中の Mg は MgO に類似する電子状態にあることが示唆された。

キーワード:XAFS、固体電解質,全固体電池

背景と研究目的:

固体電解質にセラミックスを用いた全固体 Li イオン二次電池は、従来の電解液を使用する電池 と比べて発火や液漏れの心配がなく、安全で小型化が可能というメリットがある。酸化物系 Li イ オン伝導性固体電解質の一つである Li₇La₃Zr₂O₁₂(LLZ)は、Li 金属や硫黄など高容量な電極を使用 できる可能性があり、高エネルギー密度化が期待される材料として注目されている。

LLZ は概ね 550 ℃を境に結晶構造が変化し、高温域では高温立方晶が、低温域では正方晶が安定である。正方晶 LLZ は高温立方晶 LLZ と比べてイオン伝導率が 2~3 桁低いため、高温立方晶 LLZ の安定温度域を室温まで拡大することが課題となっている。高温立方晶 LLZ の安定温度域の 低温化には元素置換が有効であり、Al, Ta, Nb 等を微量添加することで室温において立方晶が安定 化することが報告されている[1–3]。しかしながら、得られた室温立方晶 LLZ は高温立方晶 LLZ と 比べてイオン伝導率が劣ることから、さらなるイオン伝導率向上に向けた置換元素の探索が続け られてきた。近年、Mg および Sr を LLZ に共置換することでイオン伝導率が大幅に向上すること が明らかになり、LLZ 系固体電解質の実用化に期待が高まっている。

LLZに添加した Mg および Sr は、イオン半径の観点から Mg は Li サイトに、Sr は La サイトに 置換していることが推測される。これまでに行った XRD 測定と XAFS 測定から、Sr を添加する と結晶格子が伸長し、かつ結晶性が向上することが判明したものの、Mg の置換サイトの特定、お よび、伝導率向上メカニズムの解明には至っていない。

そこで本課題では、LLZ 中の Mg がイオン伝導に与える影響を明らかにすることを目的とし、 Mg K edge XANES 測定により元素置換 LLZ の電子状態・局所構造変化を検討した。

実験:

LLZ に対し Mg のみを置換した焼結体試料 (LLZ-Mg: Li_{6.5}Mg_{0.25}La₃Zr₂O₁₂)を固相反応法により 作製した。LLZ 焼結体表面には、大気との接触により Li₂CO₃を主成分とする表面変質層が形成さ れるため、研磨により表面変質層を除去した。また、研磨面に大気非曝露環境下で膜厚約 1 nm の Au 蒸着を施し、新たな表面変質層形成を抑制する保護層とした。こうして得た Au 蒸着 LLZ 焼結 体を XAFS 測定試料とした(図 1)。XAFS 測定は BL27SU C ブランチで実施し、蛍光法にて Mg K edge スペクトルを得た。

結果および考察:

LLZ-Mg、MgO標準試料の Mg K edge XANES 測定結果を図2に示す。LLZ-Mgのスペクトルは MgOのスペクトルと類似の特徴を示し、LLZ-Mg中の Mg は MgO に類似の電子状態にあると考 えられるものの、1313~1320 eV にかけてのスペクトル形状が MgO と LLZ-Mg では僅かに異なる ことがわかった。Aritani らの報告[4]によると、MgO 中に Li が取り込まれることによって同様の 変化が生じることが分かっており、LLZ 中に Li を含む MgO 相が形成されている可能性が示唆さ れる。



図 2. Mg K edge XANES スペクトル

今後の課題

高イオン伝導率を発現する LLZ-MgSr 中の Mg の電子状態を Mg K edge XANES 測定により明ら かにするとともに、今回の LLZ-Mg の測定結果と合わせ、LLZ 中の Mg が Li 伝導へ与える影響に ついて比較・議論する予定である。

参考文献:

- [1] E. Rangasamy, J. Wolfenstine and J. Sakamoto, *Solid State Ionics*, **206**, 28-32 (2012).
- [2] K. Ishiguro, H. Nemori, S. Sunahiro, Y. Nakata, R. Sudo, M. Matsui, Y. Takeda, O. Yamamoto and M. Imanishi, J. Electrochem. Soc., 161, A668-674 (2014).
- [3] S. Ohta, T. Kobayashi and T. Asaoka, J. Power Sources, 196, 3342-3345 (2011).
- [4] H. Aritani, H. Yamada, T. Nishio, T. Shiono, S. Imamura, M. Kudo, S. Hasegawa, T. Tanaka, S. Yoshida, J. Phys. Chem. B, 104, 10133–10143 (2000).