



KATSURA INT'TECH CENTER **ADVANCED ENGINEERING RESEARCH CENTER GRADUATE SCHOOL OF ENGINEERING**

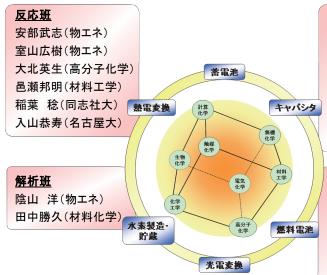
京都大学大学院 工学研究科 高等研究院

エネルギー材料科学研究部門

研究部門代表: 安部 武志 (物質エネルギー化学専攻)

本研究部門の目的と主要構成員

無機・有機材料、高分子、金属材料を基軸とした 最先端のエネルギー材料では、多くの選択肢の中 から最適な材料を選択し、設計することが重要であ る。本研究部門では光電変換、蓄電池、キャパシタ、 燃料電池、水素製造・貯蔵、熱電変換などに関わる エネルギー材料について、物性評価や材料設計か らはじまり、様々な空間スケールでの構造、組織化、 機能発現などを共同で研究することによって、エネ ルギー材料科学を発展させることを目的としている。



g. .g. .g. .g. .g

00 0 88 8 88 0 00

解析班

安部武志(物エネ) 江口浩一(物エネ) 田中庸裕(分子工学) 佐藤啓文(分子工学) 河瀬元明(化学工学) 田中 功(材料工学) 乾 晴行(材料工学)

合成班

阿部 竜(物エネ) 平尾一之(材料化学) 藤田晃司(材料化学) 赤木和夫(高分子化学) 松田建児(合成・生物) 村田靖次郎(化研)

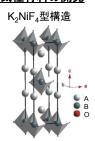
平成25年度の主な成果

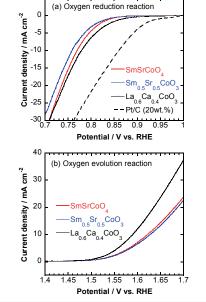
金属ー空気二次電池用空気極材料の開発

酸素還元(ORR)、酸素発生 (OER)両方に活性を示す卑金 属化合物

ペロブスカイト型酸化物が多く研究、報告されているが、その類似化合物についての報告例は少ない。

K₂NiF₄型構造であるSmSrCoO₄に ついて空気極特性を調べ、高活性と 報告されているLa_{0.6}Ca_{0.4}CoO₃との





- ・酸素環元、酸素発生反応両方に活性を持つK。NiF.型酸化 物の存在が明らかとなった。
- La_{0.6}Ca_{0.4}CoO₃の活性には及ばないものの、SmSrCoO₄ はSm_{0.5}Sr_{0.5}CoO₃よりも高活性となった。

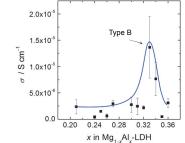
新規水酸化物イオン伝導体の開発

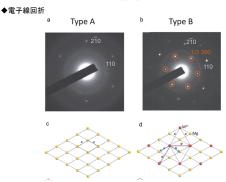
水酸化物イオン伝導性を有する 無機固体電解質

水酸化物イオンを稼働イオンとするエネルギーデバイスは数多く報告されているが、無機固体電解質のうち水酸化物イオン伝導性を有するものはほとんど知られていない。

層状複水酸化物 Layered double hydroxide

◆イオン伝導度と構成カチオン組成





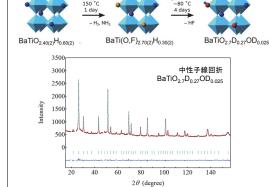
水酸化物イオン伝導性であるLDHのイオン伝導度は特異 的な構成カチオン組成比のときに極大値を示し、Mg2+と Al3+カチオンは秩序構造を示すことが明らかとなった。

<u>酸水素化物の Anion Lability を</u> <u>基軸としたアニオン操作</u>

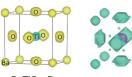
ヒドリド (H-) を含み、活性化された酸化物のアニオン交換

酸化物アニオンに比べ、チタン系ペロブスカイト中のヒドリドは抜けやすく、様々なアニオン交換反応を可能にする。

ペロブスカイトのフッ素化・OH-基交換反応



中性子線回折データのMEM解析による核密度分布







BaTiO_{2.4}D_{0.6}

BaTi(O2-, D-, OD-)3

- ヒドリドの脱離のしやすさを利用し、通常では高温・高圧の みで合成可能な酸フッ化物ペロブスカイトを温和な条件で 合成した
- OH-基を導入させ、若干量のH-/H+を共存させることに成功 し、MEM解析により直接観測できた。

武志

京都大学大学院工学研究科 物質エネルギー化学専攻 教授

E-mail: abe@elech.kuic.kvoto-u.ac.ip

〒615-8530 京都市西京区京都大学桂 TEL: 075-383-2487 FAX: 075-383-2488 HP: http://elech.kuic.kyoto-u.ac.jp/