



2018年10月1日 第1回シンクロトロン光産業利用セミナー

オペランド軟X線XAFSによる 二次電池の反応解析

中西 康次

立命館大学 SRセンター







1. 背景

- ・二次電池(リチウムイオン二次電池)開発の方向性
- 二次電池のXAFS解析で何が分かるか?

• in situ / operandoは必要か?

- 2. operando軟X線XAFSへの応用
 - •LiFePO₄正極
 - •a-Si薄膜負極
 - •LiNi_{0.33}Co_{0.33}Mn_{0.33}O₂正極
- 3. operando軟X線XAFSの課題
 - •X線照射ダメージ: FEC添加剤



リチウムイオン二次電池(LIB)





種々の材料の組み合わせであり、様々な電気化学反応が複合的 に生じるLIB内の充放電反応メカニズムは未解明な点が多い。3







低炭素社会の構築、環境保全、 エネルギーセキュリティの観点から、 <u>今現在</u>も蓄電池の需要は拡大。

民生用蓄電池は諸外国が有利。 車載用や定置用など、高性能・大型 蓄電池が日本における蓄電池開発 の活路。



1 蓄電池内反応現象を正確に理解し、
2 あらゆる電気化学反応を制御する
ことが必要。

http://toyota.jp/priusalpha/







充電時の正極反応





電極活物質中『遷移金属』の 酸化/還元反応解析。 → *in situ/operando*測定はすでに一般的 http://www.eagercorp.biz/



充電中LiFePO4電極のFe K端XAFSスペクトル





次世代LIB開発











『軟X線XAFS』・・・ 低透過能、高真空中測定、ビームライン少。 蓄電池の軟X線XAFS ⇒ 解体電極を真空中で測定

ex situ



https://suzuki.meisanichiba.jp/product/1058.html

in situ

operando



http://www.golden-magic.com/nechuya/fujisawa/archives/193/









蓄電池はデバイス。実際に使用している環境(に近い状態)で観たい。



LIBのin situ軟X線XAS測定







in situ軟X線XAFS用電気化学セル





X線窓一体型 ワーキング

- 一般の合剤電極が利用可能。
- ・(他のセルに比べ)高S/N比測定可。
- 大気圧中、高真空中に設置可。

ただし、

・ 蛍光収量検出。 ⇒ 自己吸収効果による
スペクトルの歪み。



セルに使用可能な窓材の選定









operando軟X線XAFSの適用例1 LiFePO₄正極中の「P」



LiFePO₄正極中リン原子の充電挙動





- ・電荷補償には直接寄与しない。
- •等吸収点:二相共存反応(Li-rich $Li_{1-\alpha}$ FePO₄ & Li-poor Li_{β} FePO₄)。
- ・プリエッジピーク(@2148 eV)の出現: $Fe^{2+} \rightarrow Fe^{3+}$ に起因。

K. Nakanishi et al., *Rev. Sci. Instrum.* **85** (2014) $0\overline{84103}$.





*operando*軟X線XAFSの適用例2 a-Si薄膜負極の「Si」











過渡な膨張/収縮による導電材との接触不良。 パロン 活物質のひび割れ、粉砕(微粉化)。

▶ 物理的な劣化要因は明らかだが、化学的劣化要因は? 14



a-Si薄膜負極の充放電反応挙動





・電流量が活物質酸化/還元反応量と一致しない。 \Rightarrow XAFS反応解析が有効。

・放電後のスペクトルに反応生成物。 → (表面に)安定なリチウムシリサイド生成。

K. Nakanishi et al., Adv. X-Ray. Chem. Anal., Japan 48, 403 (2017).





operando軟X線XAFSの適用例3 LiNi_{1/3}Co_{1/3}Mn_{1/3}O₂正極の「O、Ni、Co、Mn」



LiNi_{1/3}Mn_{1/3}Co_{1/3}O₂合剤正極のXAFS

K. Kubobuchi, T. Mizoguchi et al., J. Appl. Phys. 2016, 120, 142125.









スペクトル変化が同様に見えませんか・・・?

K吸収端で解析困難ならばL吸収端ではどうか?













[チャンバ] 持ち込みチャンバ、トランスファーベッセル付き、真空度:~10⁻⁴ Pa [ビームサイズ] $0.3^{H} \times 0.4^{V} \text{ mm}程度(非集光X線をスリットで整形)$

[検出系] シリコンドリフト検出器(非密封素子&100 nm厚パリレンN窓※)

[安全対策]

2段オリフィス式差動排気系 →窓が破れても、ビームラインの真空度に影響なし。 19



LiNi_{0.33}Co_{0.33}Mn_{0.33}O₂のoperando軟X線XAFS



W. S. Yoon et al., J. Am. Chem. Soc. 127, (2005) 17479.

LiNi_{0.33}Co_{0.33}Mn_{0.33}O₂のCoL吸収端XAFS







スペクトルに変化が見られず 価数変化(電荷補償)無しと 筆者らは主張。

→ operandoとex situの違いであれば面白い結果。 (ex situで)異なる電極、電極反応ムラによる測定精度の問題??





operando軟X線XAFSの課題







operando軟X線XAFSはまだまだこれから新規の蓄電池解析手法。

⇒活物質中<u>軽元素</u>成分の未知の知見を得られる可能性。

<u>operando</u>硬X線XAFSのように汎用技術となり得るか?

【課題】

①汚い試料の利用可能な軟X線XAFSビームラインが少ない。
→ 窓破損で液がチャンバ内に噴射
⇒ チャンバ汚染 & 検出器破損。

②活物質を基板に埋め込めないため、電極がすぐに剥がれる。
→体積膨張/収縮の大きなコンバージョン系電極では顕著。

③軟X線による試料への<u>照射ダメージ</u>が無視できない系も。



FEC添加剤の被膜形成過程



 $\frac{\text{Defluorination}}{\text{ROLi}} (CH_2 CHOCO_2 \text{Li})_n + \text{LiF}$



Z. Wang et al., ECS Transactions 41 (2012) 29.

[FECの分解モデル]

[被膜形成剤] (無機)電極活物質に直接被覆 →ジルコニア、アルミナなど

劣化防止、蓄電池性能向上。

(有機)電気化学反応により被覆 →各種添加剤(正極・負極)



X. Chen et al., ChemSUSChem. 7 (2014) 549-554.

FEC添加剤の被膜形成過程 & X線ダメージ







まとめ



動作中LIB中軽元素成分のoperando軟X線XAFS観察のため、

①*in situ* 軟X線XAFS用電気化学セルを開発。

②開発したセルを用いて、*operando*軟X線XAFS観察を実施。 •LiFePO₄正極 \rightarrow リン(リン酸)の充電反応挙動 •a-Si薄膜負極 \rightarrow ケイ素の合金化反応と反応生成物観察 •LiNi_{0.33}Co_{0.33}Mn_{0.33}O₂正極 \rightarrow ex situとの比較 •FEC添加剤 \rightarrow 蓄電池反応ではなくX線ダメージ観察

今後、必要なこと!

- 汚い試料を平然と測定可能なビームラインを増やす。
- ・電池屋×ビームライン屋×理論解析屋の『密なコラボ』

で次世代蓄電池開発は加速する...かもしれない。