SPring-8グリーンエネルギー研究会(第2回) 2009年12月4日

放射光、中性子を用いたSOFC材料の評価 ー回折、XAFS、準弾性散乱-

AGCセイミケミカル(株) FC事業推進部開発G 伊藤孝憲 tknitoh@seimichemical.co.jp



SPring-8







広帯域X線吸収測定 BL14B2

内容

- ·固体酸化物型燃料電池(SOFC)
- ・モチベーション
- ・放射光X線の特徴、利点(SPring-8, BL19B2)
- ・放射光と中性子の比較

回折

- •不純物分析
- •複相解析
- ・リートベルト解析及び 最大エントロピー法(MEM)

X線吸収(XAFS) ・酸素拡散と局所構造

中性子準弾性散乱 ・イオン拡散

まとめ

AGC AGC SEIMI CHEMICAL CO., LTD.



Intensity







·固体酸化物型燃料電池(SOFC)

・モチベーション

- ・放射光X線の特徴、利点(SPring-8, BL19B2)
- ・放射光と中性子の比較

回折

·不純物分析

·複相解析

・リートベルト解析及び 最大エントロピー法(MEM)

X線吸収(XAFS) ・酸素拡散と局所構造

中性子準弾性散乱 ・イオン拡散

まとめ

AGC AGC SEIMI CHEMICAL CO., LTD.



Intensity



3



固体酸化物型燃料電池(SOFC) -低温作動化、空気極が問題-



固体酸化物型燃料電池(SOFC)

- 合成温度と作動温度に大きな差。相変化しないのか? -

課題

現状利用されているZr系酸化物は合成時1400℃程度で焼成されている。しかし、作動温度は800 ~1000℃であり、合成時の焼成温度と違うため長時間(将来的には10万時間保証)作動させた場 合、相変化が懸念される。

現状

ラマン分光、X線回折等によって電解質の劣化解析が行われている。しかし、定量的な解析がなされていない。



6

モチベーション

ー酸素、結合、不純物の情報を得たいー

- ・空気極の性能と構造を関連づける研究はほとんどない。 ・空気極がボトルネックになるのは確実である。
- ・混合伝導(電子伝導、酸素イオン拡散)が面白そう。
 混合伝導を解明し、よりよい空気極材料を提案したい。
 ・長時間アニールで不純物の定量的な議論がなされていない。
 ・長時間アニールで電解質の酸素挙動に関する情報がない。

劣化挙動を解明したい。

電子の情報

→バンド計算(平面波基底)、放射光XRD(MEM)酸素の情報は?

 (La_{0.75}Sr_{0.25})MnO_{3.0}
 LSM 作動温度:1000°C(XRD)
 (Ba_{0.5}Sr_{0.5})(Co_{0.8}Fe_{0.2})O_{2.33}
 BSCF 作動温度:600°C(XRD)
 Zr系、Ce系電解質
 YSZ、ScSZ-Ce、GDC 作動温度:700-1000°C(XRD)
 (La_{0.6}Sr_{0.4})(Co_{0.2}Fe_{0.8})O_{3.0}
 LSCF 作動温度:700°C(XAFS)
 (Sn_{0.9}In_{0.1})P₂O₇

SIP 作動温度:500℃(準弾性散乱)





放射光X線、中性子の比較

ー強み、弱みー

		放射光X線	中性子
相互作用		電子	原子核
強度		O	×
物質との	軽元素	Δ	0
相互作用	重元素	Ø	Δ
磁気散乱		Δ	O(電子)
等方性、異方性原子変位パラメータ (デバイ・ワラー因子)		O(異方性△)	O (©:BL-20,TOF)
準弾性、非弾性散乱 (拡散、格子振動)		Δ	\bigcirc
算出できる結晶構造因子数 (MEM解析)		Ø	△ (◎:BL-20,TOF)
励起状態		Ø	◎(スピン、フォノン)
元素選択性		0	×

放射光利用可能施設:SPring-8(兵庫)、Photon Factory(つくば)etc 中性子利用可能施設:日本原子力研究開発機構(東海)、J-PARC(東海)08年稼動予定 X線、中性子の比較 -現状-

> 昨年のSPring-8の利用日数:4日間、 測定回数400回、温度300K~1000K 5分測定、13万カウント





直径0.2~0.5mm、高さ 10mmのキャピラリーにサ ンプリング、数10mg



直径6~10mm、高さ 40mmのバナジウム管に サンプリング、2~7g

昨年のHRPDの利用日数:8日間、測 定回数10回、温度300K~700K 12時間測定、1万カウント



XAFS、1日利用、80回測定 中性子3軸分光器4日利用、12回測定

X線、中性子の比較 -SPring-8、世界最高の電子加速器-



高輝度

実験室系で用いられるX線の103~106倍

→短時間測定、in-situ測定、微小分析、微量分析、透過法

平行光

平行ビーム光学系を採用でき、X線の位置に対して試料や検出器等の光学系の配置の自由度が大きい。 →解析しやすいデータ、精度の高い解析結果

単色光

波長の単色性が優れていることに加えて、ガウス分布関数に近い、対称性のよい、半値幅の小さい。 →解析しやすいデータ、精度の高い解析結果

任意の波長のX線を使える

原子散乱因子の近い隣り合った原子番号の元素を区別することが出来る。蛍光X線、コンプトン散乱を抑 制できる。高エネルギーX線利用による透過法測定が可能で、数多い結晶構造因子の算出が可能。 →元素選択性、サイト占有率、S/Nの高いデータ、精度が高い構造パラメータの算出

内容

- ·固体酸化物型燃料電池(SOFC)
- ・モチベーション
- ・放射光X線の特徴、利点(SPring-8, BL19B2)
- ・放射光と中性子の比較

回折

- ·不純物分析
- •複相解析
- ・リートベルト解析及び 最大エントロピー法(MEM)

X線吸収(XAFS) ・酸素拡散と局所構造

中性子準弾性散乱 ・イオン拡散

まとめ





回折 -回折パターンからの情報-



AGC AGC SEIMI CHEMICAL CO., LTD. 名古屋工業大学大学院工学研究科物質工学専攻中山准教授提供

回折 --BL19B2、効率的なデバイシェラー光学系--

AGC AGC SEIMI CHEMICAL CO



(a) The schematic view



300K~1000K



(b) Low temperature N₂ gas flow system

90K~300K



内容

- ·固体酸化物型燃料電池(SOFC)
- ・モチベーション
- ・放射光X線の特徴、利点(SPring-8, BL19E
- ・放射光と中性子の比較

回折

•不純物分析

- ·複相解析
- ・リートベルト解析及び 最大エントロピー法(MEM)

X線吸収(XAFS) ・酸素拡散と局所構造

中性子準弾性散乱 ・イオン拡散



60 I

50

40

20

10

Intensity

まとめ

回折 一不純物分析、大強度、高S/N-



図 GDCにおける実験室系X線回折装置とSPring-8,BL19B2の比較 メインピークを10,000カウントで規格化

-不純物分析、大強度、高S/N-

回折



回折 一不純物分析、大強度、高S/N一

5分測定



回折 一不純物分析、大強度、高S/N一

5分測定



回折 一不純物分析、大強度、高S/N一

まとめ

- •YSZ:変化なし
- ・ScSZ-Ce:0.1mol%CeO2を検出
- ・GDC:0.02mol%Gd₂O₃を検出



BL19B2

BL19B2の特徴 ・高エネルギーX線の利用 – ・数多くの構造因子の算出 – ・大強度、測定時間数分/1回 –	 議論可能となる項目 粒形状に依存しない透過法での測定 高精度な解析 統計精度、温度変化、In-situ測定
内容	使用したリートベルト、MEM&3Dフ

- ・モチベーション
- ・放射光X線、デバイ・シェラーカメラ
- ・リートベルト解析
- ·不純物解析(YSZ、ScSZ-Ce、GDC)
- ・まとめ
- ・課題

使用したリートベルト、MEM&3Dプログラム • RIETAN-FP • PRIMA

VESTA

Ref.

F. Izumi and K. Momma, Solid State Phenom. Vol. 130 (2007) 15.

ーモチベーション、合成温度と作動温度に大きな差。相変化しないのか? -

現状

ラマン分光、X線回折等によって電解質の劣化解析が行われている。しかし、定量的な解析がなされていない。

本研究の目的

高輝度であるSPring-8の放射光X線を用い、統計精度が高いBL19B2デバイ・シェラーカメラを用いてX線回折測定を行い、リートベルト解析することで微小な不純物を高精度で定量化する。

方法

・試料:(Zr_{0.835}Y_{0.165})O_{1.92} (YSZ:電解質、作動温度800-1000℃),(Zr_{0.89}Sc_{0.1}Ce_{0.01})O_{1.95} (ScSZ-Ce:電解質、作動温度700-800℃),(Ce_{0.9}Gd_{0.1})O_{1.95} (GDC:電解質、インターレイヤー、作動温度800℃) 電中研にて作製

- •焼結条件:YSZ、ScSZ-Ce:1400℃、6時間、GDC:1200℃、6時間
- ・アニール温度:600、800℃
- ・アニール時間:500、1000、2000時間
- •アニール雰囲気:空気中
- ・各試料焼結体にてアニール



-YSZ、600°C、500、1000、2000時間-



図 600°C, 500h, 1000h, 2000hアニールしたYSZの放射光XRD(SR-XRD)パターン

-ScSZ-Ce、600°C、500、1000、2000時間-



図 600°C, 500h, 1000h, 2000hアニールしたScSZ-CeのSR-XRDパターン



-ScSZ-Ce、アニールにおける不純物CeO,の解析-



図 600,800°Cにおけるアニール時間とCeO2量の関係



- ·固体酸化物型燃料電池(SOFC)
- ・モチベーション
- ・放射光X線の特徴、利点(SPring-8, BL^{*}
- ・放射光と中性子の比較

·不純物分析

•複相解析

・リートベルト解析及び 最大エントロピー法(MEM)

X線吸収(XAFS) ・酸素拡散と局所構造

中性子準弾性散乱 ・イオン拡散

まとめ

AGC AGC SEIMI CHEMICAL CO., LTD.



X' Pert High Score Plus (PANalytical)



0.2

回折 -複相解析、CGO-Co、1000℃、Coなし-



図 1000℃、6時間焼成CGOのリートベルト解析結果

回折 一複相解析、CGO-Co、1000℃、Co 3mol%一

Space group Fm-3m, (Vol. A, 225) a=5.41768 (4)Å, 40000 R_{wp} =9.2%, S=1.91, R_{B} =3.3% U(Å²) Site g Х Ζ у Ce, Gd 0 0 0 0.0034(1)4a 1.0 30000 1/4 1/4 1/4 0.006(1) 0 8c 0.9 Intensity 20000 10000 0 10 15 20 25 30 $2\theta / ^{\circ}$

SPring-8 BL19B2 λ: 0.50042Å

図 1000°C、6時間焼成CGO-Co3mol%のリートベルト解析結果

回折 一複相解析、CGO-Co、1000°C、Co 3mol%-



図 1000℃、6時間焼成CGO-Co3mol%のリートベルト解析結果

回折 一複相解析、CGO-Co、1000°C、Co 1-3mol%-

SPring-8 BL19B2 λ: 0.50042Å $\bullet: Co_3O_4$ **▲:CoO** Intensity 3mol% 0 2mol% 0 Co 1mol% 10 12 14 16 18 20 $2\theta / ^{\circ}$

図 1000°C、6時間焼成CGOとCGO-Co1-3mol%の強度差

回折 一複相解析、CGO-Co、1000℃、Co 3mol%-



図 1000℃、6時間焼成CGOとCGO-Co3mol%の強度差のリートベルト解析結果 (Co₃O₄を解析)

回折 一複相解析、CGO-Co、1000℃、Co 3mol%-



図 1000℃、6時間焼成CGOとCGO-Co3mol%の強度差のリートベルト解析結果 (CoOを解析)

- 複相解析、CGO-Co、900-1100℃、Co 1-3mol%-



内容

- ·固体酸化物型燃料電池(SOFC)
- ・モチベーション
- ・放射光X線の特徴、利点(SPring-8, BL19B2)
- ・放射光と中性子の比較

回折

- ·不純物分析
- ·複相解析
- ・リートベルト解析及び 最大エントロピー法(MEM)

X線吸収(XAFS) ・酸素拡散と局所構造

中性子準弾性散乱 ・イオン拡散

まとめ





-(Ba_{0.5}Sr_{0.5})(Co_{0.8}Fe_{0.2})O_{2.33}、中性子回折-

λ:1.8233Å, 300K





-等方性原子変位パラメータ、カチオンサイト、温度依存性-

高温での金属イオンの拡散が問題に



-等方性原子変位パラメータ、カチオンサイト、温度依存性-



- 異方性原子変位パラメーター

HRPD λ: 1.8233Å





300K 01の原子変位パラメータは等方的

723K

01の原子変位パラメータが異方的になり、 酸素が八面体の嶺を移動すると考えられる。

最**大エントロピー法**(MEM) -電子密度-

 $F(k) = \int \rho(r) \exp(2\pi i k r) dv$



最大エントロピー法(Maximum Entropy Method)

- ・情報エントロピーを最大に(1式)
- ・観測値から想定される構造因子の標準偏差内に電子をばらまく(2式)
- ・1式に2式を制約条件として、ラグランジュの未定乗数法より解く

$$S = -\sum_{j=1}^{N} \rho_{j} \ln \rho_{j} \quad (1 \exists) \qquad \frac{1}{M_{F}} \sum_{K=1}^{M_{F}} \left[\frac{F_{C}(h_{K}) - F_{O}(h_{K})}{\sigma(|F_{O}(h_{K})|)} \right]^{2} = 1 \quad (2 \exists)$$

S:情報エントロピー $\sigma(|F_{O}(h_{K})|)$

AGC AGC SEIMI CHEMICAL CO.,LTD.

λI





-酸素伝導パス、BSCF、Bサイト-O面-

100 eÅ⁻³



-酸素伝導パス、BSCF、Bサイト-O2面-

100 eÅ⁻³



contour line: 0–5 eÅ⁻³, Step: 0.6 eÅ⁻³.

-酸素伝導パス、BSCF、Aサイト-O1面-

100 eÅ⁻³



図 500Kにおける(Ba, Sr)-O1面の電荷密度 contour line: 0-5 eÅ⁻³, Step: 0.6 eÅ⁻³.

-酸素伝導パス、02サイトの電荷密度-

02-02-02経路



AGC AGC SEIMI CHEMICAL CO., LTD.

図 O2サイトの電荷密度の温度依存性



-酸素伝導パス、01サイトの電荷密度-

01-01-01経路 20 - : 500K -: 600K Charge density (e \mathbb{A}^{-3}) 0 01 01 -: 700K -: 800K -: 900K 0 0.0 -1.0 -0.5 0.5 1.0 Distance from O1 site (Å) 100 eÅ-3 **Cross sectional** line of O1 site Ba, Sr 01 0 eÅ⁻³

AGC AGC SEIMI CHEMICAL CO.,LTD.

図 O1サイトの電荷密度の温度依存性



46

-長期アニールによる酸素核密度変化-





-YSZ、長期アニール後でも高温で酸素が広がる-



図 720Kから300Kの核散乱長密度分布差(YSZ)

-ScSZ-Ce、長期アニール後では高温で酸素が広がらない-



図 720Kから300Kの核散乱長密度分布差(ScSZ-Ce)

課題

・用いている結晶構造因子の数が少ない。

TOF回折計での確認が必要

・更なる高温での測定

内容

·固体酸化物型燃料電池(SOFC)

・モチベーション

- ・放射光X線の特徴、利点(SP
- ・放射光と中性子の比較

回折

- ·不純物分析
- 複相解析

・リートベルト解析及び 最大エントロピー法(MEM)

X線吸収(XAFS) ・酸素拡散と局所構造

中性子準弾性散乱 ・イオン拡散

まとめ



XAFS ー酸素拡散と局所構造ー

まとめ

・(La_{0.6}Sr_{0.4})(Co_{0.2}Fe_{0.8})O_{3-δ}(LSCF)の1000Kで酸素100%から1%に変化させた際のBサイト(Co, Fe)の X線吸収端近傍構造(XANES)、広域X線吸収微細構造(EXAFS)の時間変化を測定、解析した。 ・還元雰囲気の際、Co-K吸収端のエネルギーシフトが大きかった。Fe-K吸収端は変化が少なかった。 ・配位数の算出から、還元雰囲気によって、Co周辺の方がFe周辺より酸素が減少すると考えられる。

内容

- ・モチベーション
- •X線吸収(XANES、EXAFS)

■in-situ X線吸収

▪EXAFS解析

- 結果(吸収端、動径分布、配位数、原子間距離)
- ・まとめ

・課題



産業利用Ⅱビームライン **BL14B2**

XAFS

ーモチベーション、局所的な酸素の動的情報を得たい-

- ・酸素拡散の動的な変化を捉えたい。
- ・酸素拡散とBサイト(遷移金属)との関係を明らかにしたい。
- ・元素置換の効果を明らかにしたい。

酸素拡散と構成元素の関係を明らかにし、よりよい空気極材料を提案したい。

in-situ X線吸収分析

X-ray Absorption Fine Structure:XAFS 元素毎に議論できる。同サイトのCo,Feの違いが分かる。 サンプル(今回はCo,Feを測定) ・(La_{0.6}Sr_{0.4})(Co_{0.2}Fe_{0.8})O_{3-δ}:LSCF

今回はサンプル+窒化ホウ素(BN)、厚さ0.3mm BNの影響など把握していない。焼結体切り出し研磨等行ったがNG。 理想的には厚さ10μm程度。測定に関しては課題が多い。

SPring-8重点産業利用課題: 2008B1896 BL14B2



 $(A,M)(B,N)O_{3-\delta}$

XAFS —XANES, EXAFS—



AGC AGC SEIMI CHEMICAL CO., LTD.

名工大中山先生HPから

XAFS

ーIn-situ、酸素圧変化における価数、動径分布変化がわかる-



BL14B2 測定方法 温度:900、1000K 雰囲気:酸素100%から約1%へ 排出ガスの酸素濃度を質量分析(ファイファー 社製ガス分析装置)で確認 測定:測定時間2分、雰囲気変化前10分、変化 後70分測定 解析ソフト:Athena(BK処理)、Artemis(Fitting)

AGC AGC SEIMI CHEMICAL CO., LTD.

$$\frac{I}{I_0} = \exp(-\mu t)$$

$$\mu: 吸収係数$$

$$t: サンプルの厚さ$$

$$\chi(k) = \frac{(\mu - \mu_{pre}) - \mu_{post}}{\mu_0}$$

 $\chi(k): EXAFS振動$ $<math>\mu: 吸収係数$ $\mu_{pre}: 吸収端以下のバックグランド$ $\mu_{post}: 吸収端以上のバックグランド$ $\mu_0: 吸収端でのギャップ$



ーEXAFS解析、原子間距離は得意。強度に関するパラメータは苦手ー

EXAFS振動

55





図 Fe,Co K吸収端

ー結果、吸収端、Coの方が変化量が大きいー



 $* \Delta E_0 = E_0(t) - E_0(initial)$



XAFS

ー結果、動径分布、Co-Oのピーク強度が減少-



XAFS ー結果、動径分布のFitting-

Co,Fe-Oピーク(動径分布:1-2Å)をArtemisを用いてFittingし、N(配位数を求める。)



図 動径分布のFitting

dは最初の解析求め、固定。Nとdは相関が強いため同時に最適化不可能

AGC AGC SEIMI CHEMICAL CO.,LTD.

解析の標準偏差を下げるために第一近接のみFitting

XAFS

ー結果、配位数、初期値をハ=6と仮定-



図 配位数の経時変化

内容

·固体酸化物型燃料電池(SOFC)

・モチベーション

・放射光X線の特徴、利

・放射光と中性子の比較

回折

- ·不純物分析
- 複相解析

リートベルト解析及び
 最大エントロピー法(MB

X線吸収(XAFS) ・酸素拡散と局所構造

中性子準弾性散乱 ・イオン拡散

まとめ



中性子準弾性散乱

ー三軸分光器による準弾性、非弾性散乱の測定、TOF型回折計で世界が変わるー





三軸回折計(LTAS)

中性子三軸回折計の構造

三軸回折計の特徴

- ・波長を変えた中性子を当てることができる。
- ・反射した中性子のエネルギー変化が見られる。
- ・格子振動、磁気励起などが観測できる。
- ・弾性散乱のみを取り出して見られる。

課題

・強度が弱い。とても20スキャンできない。
・分解能が悪い。0.05°は議論できない。
・レンジが狭い。0.5~数100meVを議論するためには装置を変えなければならない。
・一般の人はなかなか使えない。

中性子準弾性散乱

ー三軸分光器による準弾性、非弾性散乱の測定、TOF型回折計で世界が変わるー



東北大・金材研・山田研究室 研究室PR誌「しまもよう」より

中性子準弾性散乱

ープロトンの拡散係数を算出ー



H19年度中性子利用技術移転推進プログラム

FWHMが拡散係数に関係





内容

·固体酸化物型燃料電池(SOFC)

・モチベーション

- ・放射光X線の特徴、利点(SPring-8, BL19B2)
- ・放射光と中性子の比較

回折

·不純物分析

•複相解析

・リートベルト解析及び 最大エントロピー法(MEM)

X線吸収(XAFS) ・酸素拡散と局所構造

中性子準弾性散乱 ・イオン拡散

まとめ













まとめ

1.回折

放射光X線(SPring-8, BL19B2)

- ・不純物分析(大強度、高S/N測定により0.02wt%まで議論が可能)
- ・複相解析(単色性が高い、ガウス分布がきれいなことで複雑な複相解析も可能)
- ・リートベルト解析(単色性、平行光、高エネルギーより精度の高い解析が可能)
- ・MEM(多くの構造因子から精密な電荷密度の議論が可能) 中性子(JAEA, HRPD)
- ・軽元素の情報(干渉性核散乱長が原子番号に依存しない)
- ・デバイ・ワラー因子の議論(中性子の強度が2sin θ/λに依存しない)

2.XAFS(SPring-8,BL14B2)

- ・元素毎の情報(各元素の吸収端での測定)
- ・反応プロセスの議論(高温、雰囲気変化によるIn-situ測定が可能)
- ・時分解測定(高輝度による測定時間の短縮が可能)

3.中性子準弾性散乱(JAEA,LTAS,TAS1,TAS2)

・イオン拡散係数の直接観測(中性子の低エネルギーを利用)

- 重点産業利用課題(8件)
- BL02B2
- 課題番号: 2007A1890
- 「固体酸化物燃料電池(SOFC)電解質材料の原子変位パラメータ温度依存性の考察」
- BL19B2
- 課題番号: 2007B1915
- 「固体酸化物型燃料電池(SOFC)空気極材料のリートベルト、MEM解析による原子変位パラメータ、電子密度分布の 温度依存性の考察」
- 課題番号: 2008A1779
- 「プロトン伝導体のリートベルト、MEM解析によるプロトン拡散挙動の考察」
- 課題番号: 2008B1877
- 「MEM解析による固体酸化物型燃料電池材料の長期アニールにおける安定性の考察」
- 課題番号: 2009A1797
- 「固体酸化物型燃料電池および硫黄サイクルハイブリッド用電極材料向けTi系酸化物の結晶構造、電荷密度の考察」 BL14B2
- 課題番号: 2008A1780
- 「固体酸化物型燃料電池(SOFC)空気極材料の高温におけるA,Bサイトの酸素配位数、金属一酸素結合長の考察」 課題番号: 2008B1896
- 「XAFSによる固体酸化物型燃料電池材料の酸素拡散挙動の考察」
- **BL43IR**
- 課題番号: 2009B1837
- 「赤外分光法を用いた固体酸化物型燃料電池材料の劣化挙動の考察」

成果公開優先利用課題(1件)

BL19B2

課題番号: 2009B1003

「低純度原料を用いた固体酸化物型燃料電池材料の合成検討における低純度原料、合成された材料の構造解析及 び不純物の定量」(NEDO)









放射光X線回折、XAFS測定および実験結果の議論

- 松本氏(JASRI)
- 大渕氏(JASRI)
- •平山氏(JASRI)
- 本間氏(JASRI)
- 廣沢氏(JASRI)

