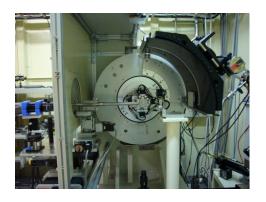
#### SPring-8グリーンエネルギー研究会(第2回) 2009年12月4日

# 放射光、中性子を用いたSOFC材料の評価 ー回折、XAFS、準弾性散乱ー

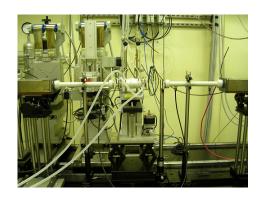
AGCセイミケミカル(株) FC事業推進部開発G 伊藤孝憲 tknitoh@seimichemical.co.jp



SPring-8



粉末回折計 BL19B2



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)

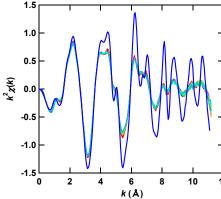
・酸素拡散と局所構造

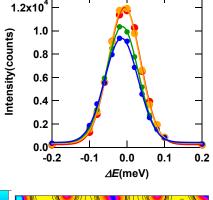
中性子準弾性散乱

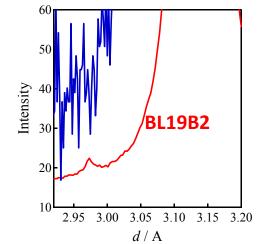
・イオン拡散

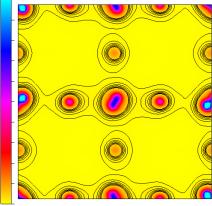
まとめ











- ·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

- •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)

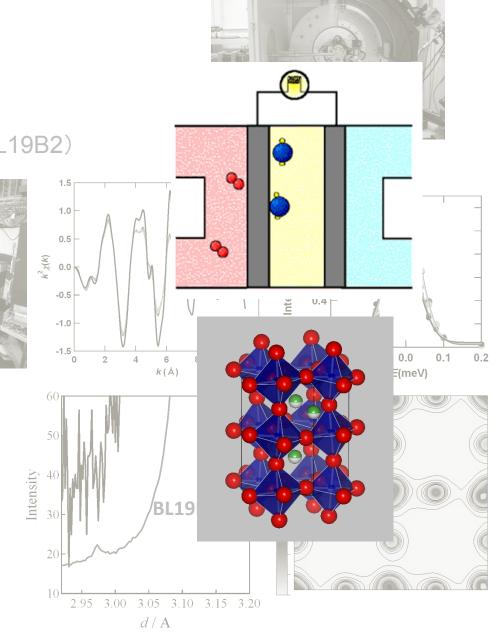
# X線吸収(XAFS)

- 酸素拡散と局所構造

中性子準弾性散乱

・イオン拡散

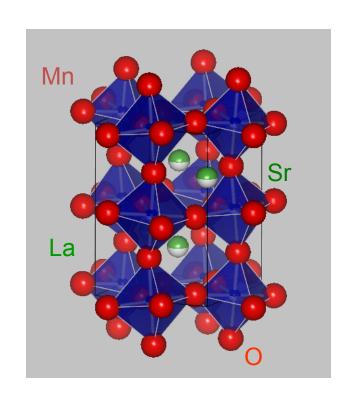
まとめ



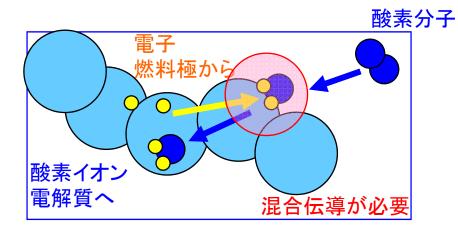
一固体酸化物型燃料電池(Solid Oxide Fuel Cell: SOFC) -現状700-1000℃で稼働 貴金属触媒が不要 電子 電子が働き 水の生成反応 に出る。 を用いる。 電池というより 排気 発電器 (水) 空気 酸素分子 水分子 水しか出ない。 課題 •作動温度低温化→酸素拡散挙動把握 •長期安定性→不純物生成、酸素挙動変化 燃料 水素分子 空気極:酸素をイオン化させる。 ハイドロカーボン 酸素イオン でもOK 燃料極 酸素イオンと水素を 電解質:酸素イオンのみを通す。 反応させる。

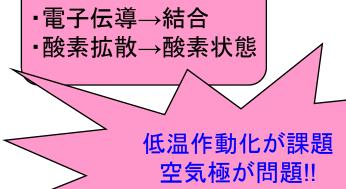
## 固体酸化物型燃料電池(SOFC)

一低温作動化、空気極が問題ー



(A,M)(B,N)O<sub>3-δ</sub>ペロブスカイト型がメイン





## 固体酸化物型燃料電池(SOFC)

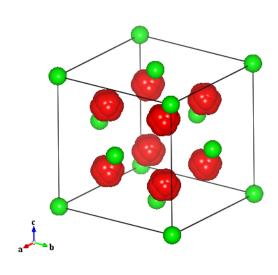
一合成温度と作動温度に大きな差。相変化しないのか? ー

#### 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。



## モチベーション

- 一酸素、結合、不純物の情報を得たい一
  - ・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℃(XRD)

 $-(Ba_{0.5}Sr_{0.5})(Co_{0.8}Fe_{0.2})O_{2.33}$ 

BSCF 作動温度:600℃(XRD)

Zr系、Ce系電解質

•YSZ、ScSZ-Ce、GDC 作動温度:700-1000℃(XRD)

 $-(La_{0.6}Sr_{0.4})(Co_{0.2}Fe_{0.8})O_{3.0}$ 

LSCF 作動温度:700℃(XAFS)

 $\cdot (Sn_{0.9}In_{0.1})P_2O_7$ 

SIP 作動温度:500°C(準弾性散乱)

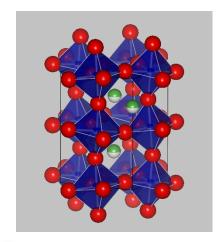
## こだわり

・周期境界構造。第一原理計算でも Q 局在基底でなく平面波基底。

- ・ミクロでなくマクロに見たい。
- ・同一元素の不純物の区別が必要。

X線、中性子で何がわかるの?





# 放射光X線、中性子の比較

一強み、弱みー

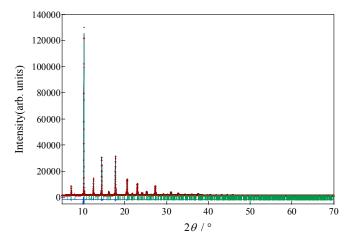
		放射光X線	中性子	
	相互作用	電子	原子核	
	強度	<b>O</b>	× (O:BL-20,TOF)	
物質との	軽元素	Δ	0	
相互作用	重元素	0	Δ	
磁気散乱		Δ	〇(電子)	
	性原子変位パラメータ イ・ワラー因子)	〇(異方性△)	O (⊚:BL-20,TOF)	
	生、非弾性散乱 放、格子振動)	Δ	<b>©</b>	
	る結晶構造因子数 MEM解析)	<b>©</b>	△ (⊚:BL-20,TOF)	
	励起状態	0	◎(スピン、フォノン)	
7	<b>元素選択性</b>	0	×	

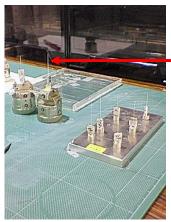
放射光利用可能施設: SPring-8(兵庫)、Photon Factory(つくば)etc

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

#### 一現状一

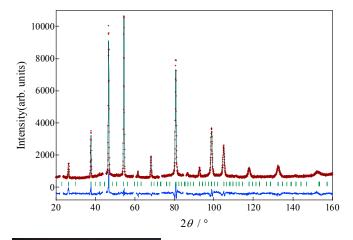
昨年のSPring-8の利用日数:4日間、 測定回数400回、温度300K~1000K 5分測定、13万カウント

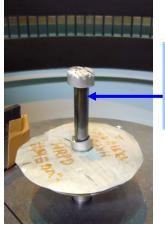




直径0.2~0.5mm、高さ 10mmのキャピラリーにサ ンプリング、数10mg

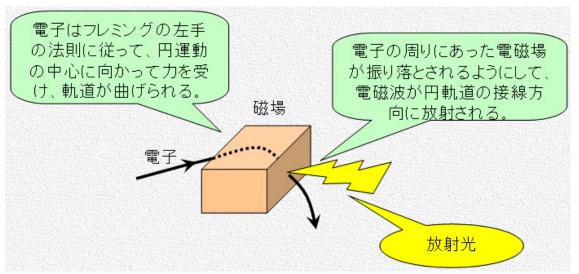
昨年のHRPDの利用日数:8日間、測 定回数10回、温度300K~700K 12時間測定、1万カウント





直径6~10mm、高さ 40mmのバナジウム管に サンプリング、2~7g

-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)

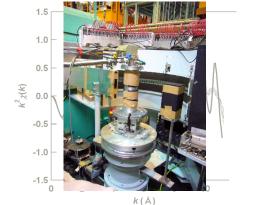
- 酸素拡散と局所構造

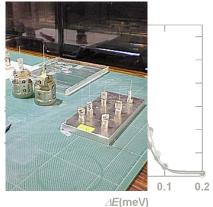
中性子準弾性散乱

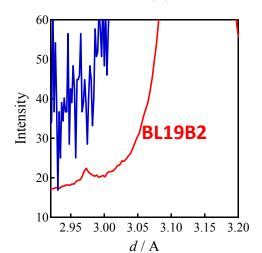
-イオン拡散

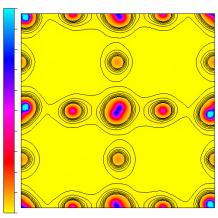
まとめ





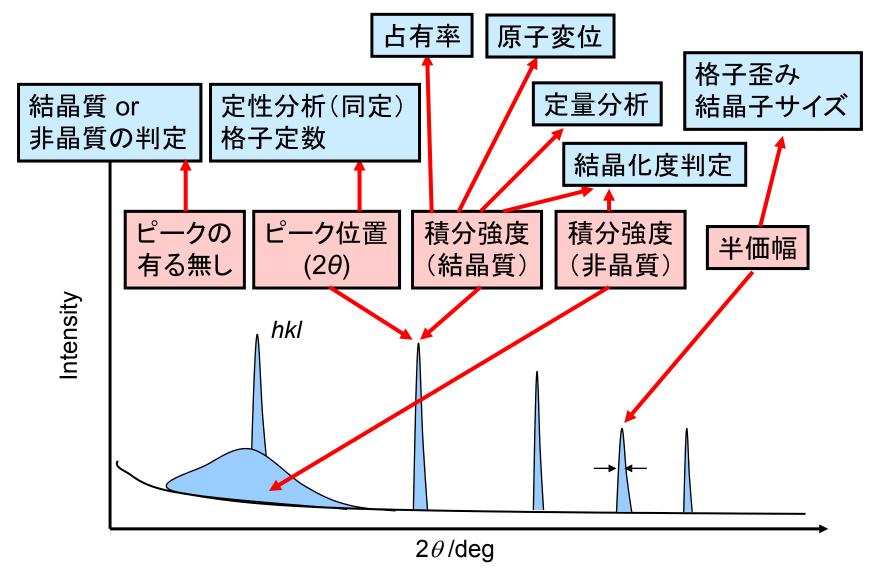






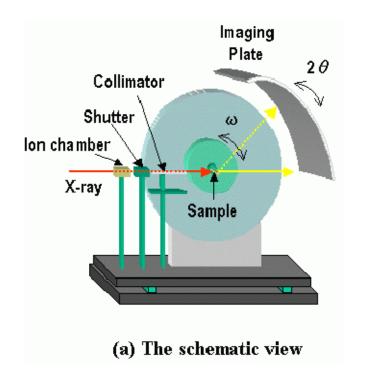
-回折パターンからの情報-

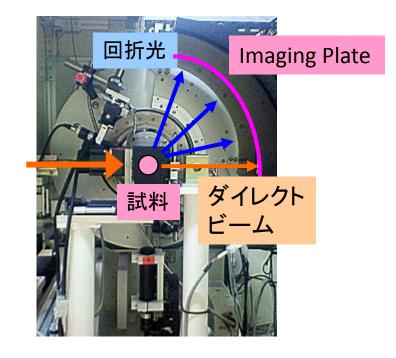
回折

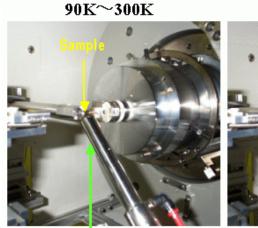


名古屋工業大学大学院工学研究科 物質工学専攻 中山准教授提供

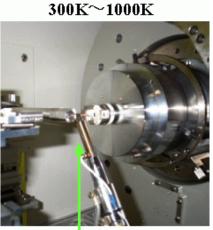
# -BL19B2、効率的なデバイシェラー光学系-







(b) Low temperature N<sub>2</sub> gas flow system



(c) High temperature N<sub>2</sub> gas flow system

**AGC** AGC SEIMI CHEMICAL CO

- ·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

- •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)

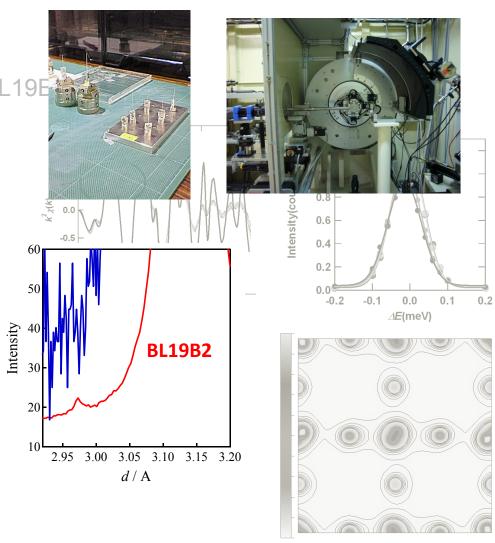
# X線吸収(XAFS)

・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



一不純物分析、大強度、高S/N一

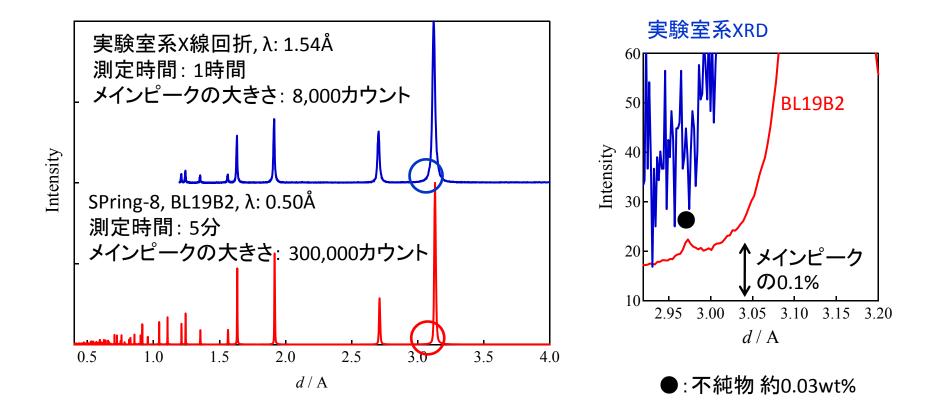
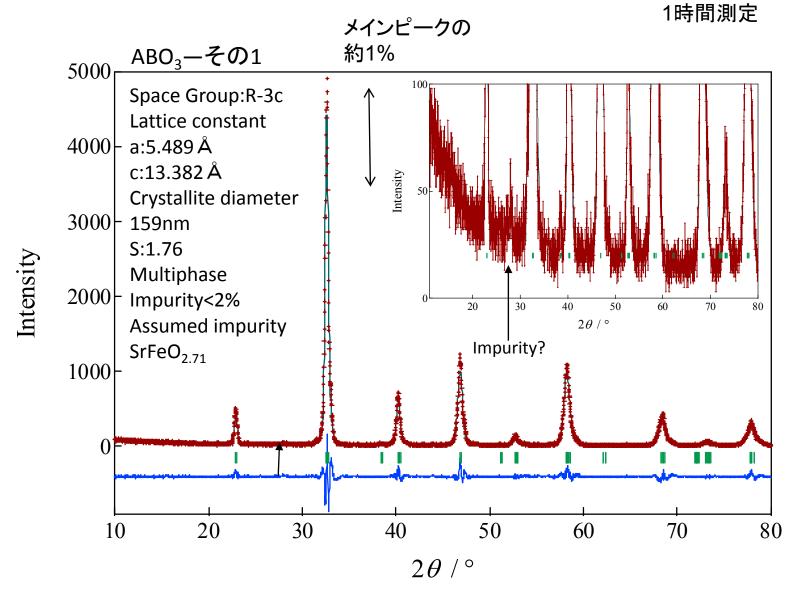


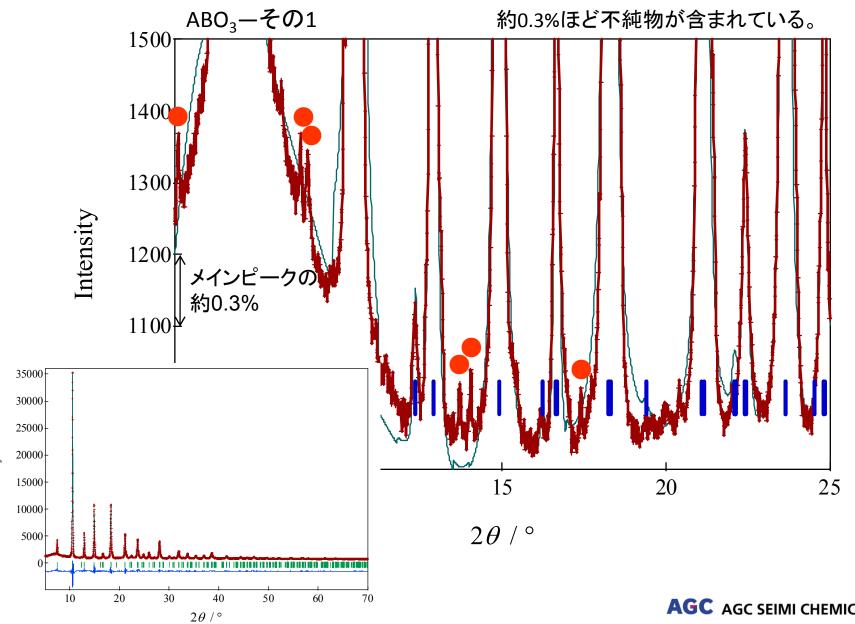
図 GDCにおける実験室系X線回折装置とSPring-8,BL19B2の比較メインピークを10,000カウントで規格化

回折 一不純物分析、大強度、高S/N一



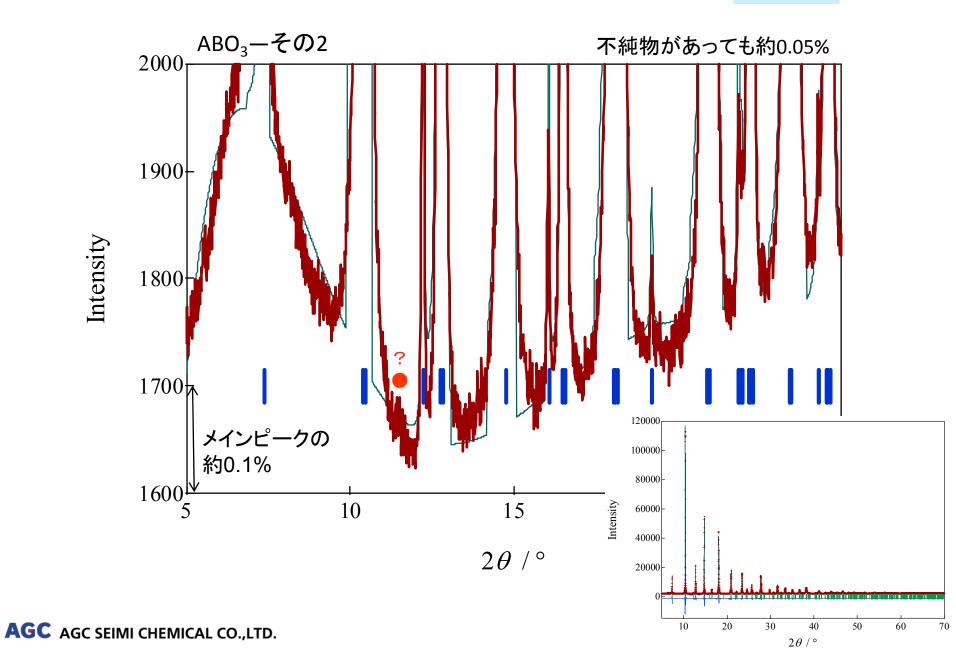
回折 一不純物分析、大強度、高S/N一

5分測定



回折 一不純物分析、大強度、高S/N一

5分測定



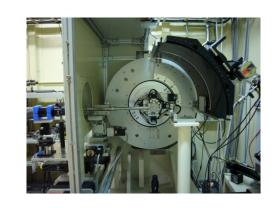
一不純物分析、大強度、高S/N一

## まとめ

•YSZ:変化なし

・ScSZ-Ce: 0.1mol%CeO₂を検出

・GDC: 0.02mol%Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>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

→対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

- ・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?ー

## 現状

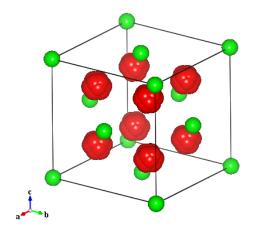
ラマン分光、X線回折等によって電解質の劣化解析が行われている。しかし、定量的な解析がなされていない。

#### 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<sub>0.835</sub>Y<sub>0.165</sub>)O<sub>1.92</sub> (YSZ:電解質、作動温度800-1000°C), (Zr<sub>0.89</sub>Sc<sub>0.1</sub>Ce<sub>0.01</sub>)O<sub>1.95</sub> (ScSZ-Ce:電解質、作動温度700-800°C), (Ce<sub>0.9</sub>Gd<sub>0.1</sub>)O<sub>1.95</sub> (GDC:電解質、インターレイヤー、作動温度800°C) 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-

SPring-8 BL19B2 λ: 0.7751Å

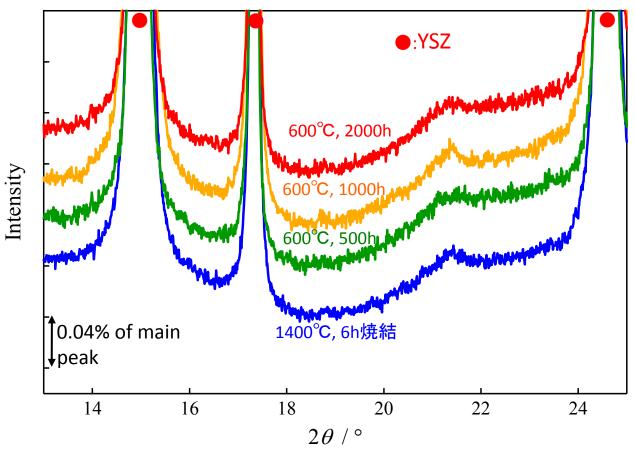


図 600°C, 500h, 1000h, 2000hアニールしたYSZの放射光XRD(SR-XRD)パターン

-ScSZ-Ce、600℃、500、1000、2000時間-

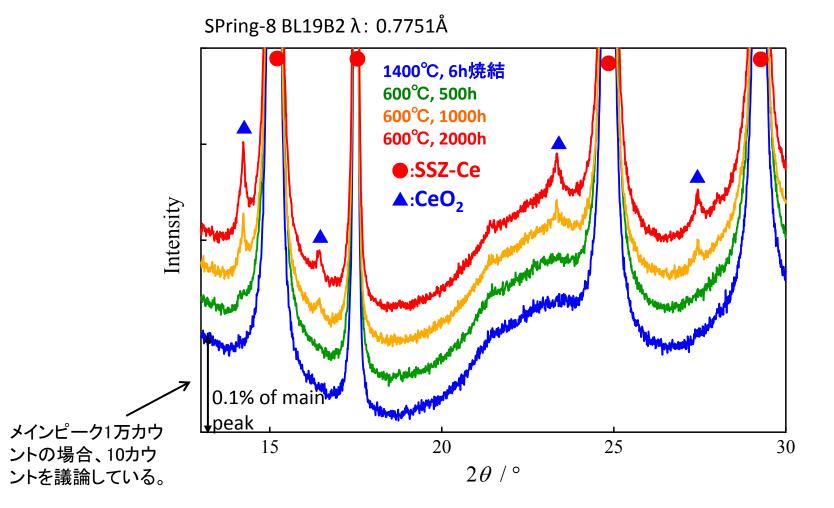
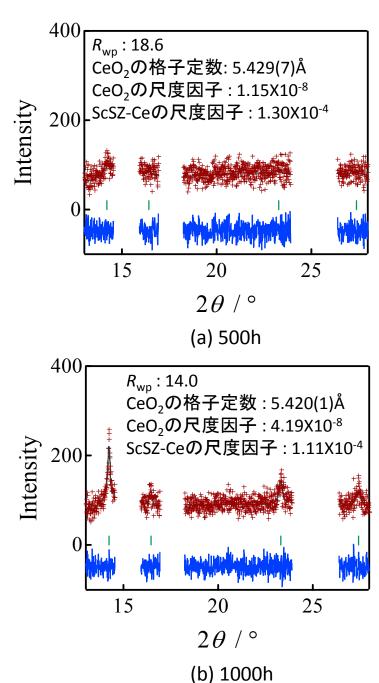


図 600°C, 500h, 1000h, 2000hアニールしたScSZ-CeのSR-XRDパターン



# -ScSZ-Ce、600°Cアニールにおける不純物CeO₂の解析-

SPring-8 BL19B2  $\lambda$ : 0.7751Å 400

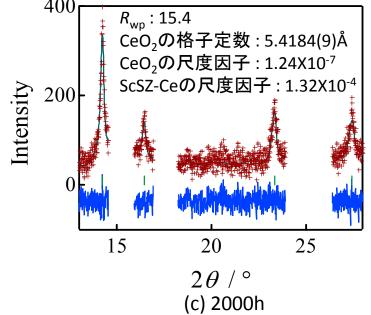


図 600℃アニールにおけるCeO₂のリートベルト解析

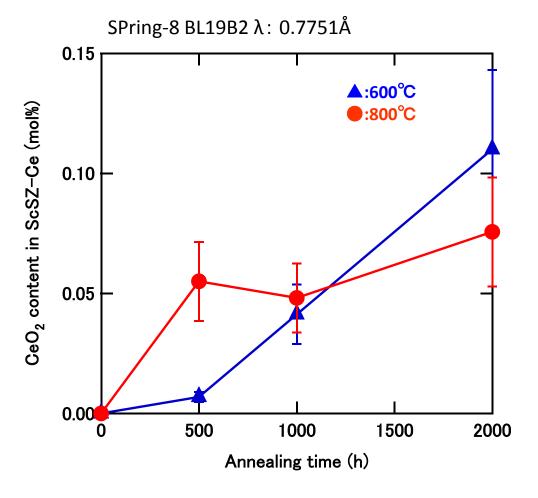
バックグランドを各データから1400°C, 6h焼結のデータを差し引いている。

#### 理由

回折

- バックグランドが複雑なため
- •CeO<sub>2</sub>量が少ないためScSZ-Ceのバックグランドに影響される。

ーScSZ-Ce、アニールにおける不純物CeO2の解析ー



以下の式よりCeO₂のwt%を求めることができる。

$$w_p = \frac{s_p Z_p M_p V_p}{\sum_j s_j Z_j M_j V_j}$$

s:尺度因子

Z: 格子体積中の基本分子数

M : 分子量 V : 格子体積

図 600,800℃におけるアニール時間とCeO<sub>2</sub>量の関係

# 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, BL)
- ・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

X' Pert High Score Plus (PANalytical) -: Cubic Co: 0mol% -: Rhombohedral −1400°C Intensity Rhombo. 1200°C 0 wt% Rhombo 1100°C ...60.9 wt% Rhombo. 1000°C .38.2 wt% Rhombo. 23.5 wt% 900°C 24.4 24.6 24.8 25.0 25.2 25.4  $2\theta$  /  $^{\circ}$ U/A

回折 一複相解析、CGO-Co、1000℃、Coなしー

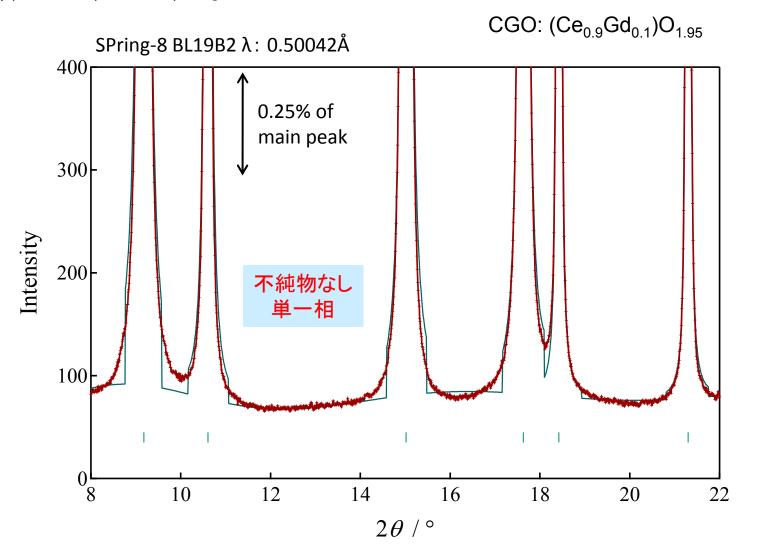


図 1000℃、6時間焼成CGOのリートベルト解析結果

# 回折 一複相解析、CGO-Co、1000℃、Co 3mol%-

SPring-8 BL19B2 λ: 0.50042Å

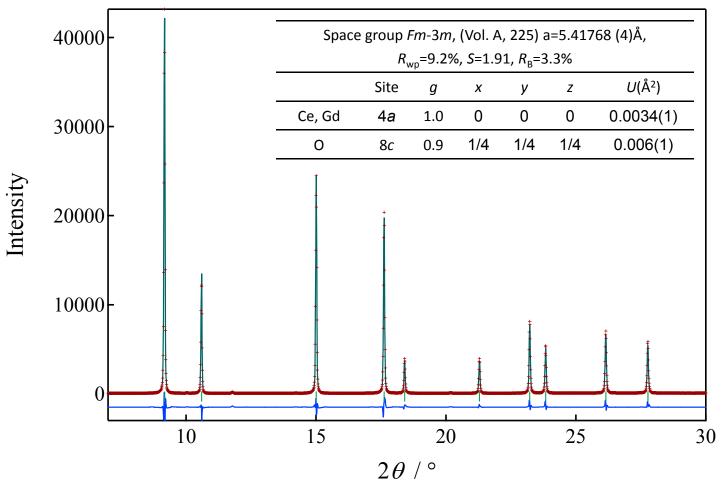


図 1000°C、6時間焼成CGO-Co3mol%のリートベルト解析結果

一複相解析、CGO-Co、1000℃、Co 3mol%-

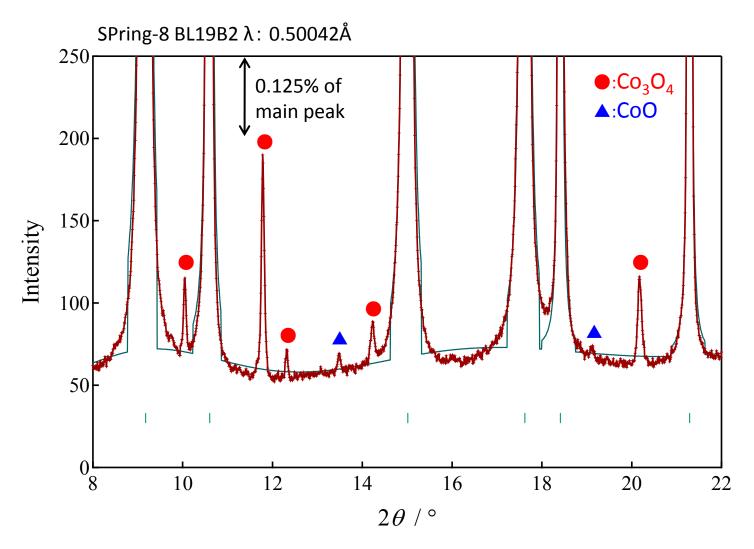


図 1000°C、6時間焼成CGO-Co3mol%のリートベルト解析結果

回折 一複相解析、CGO-Co、1000℃、Co 1-3mol%-

SPring-8 BL19B2 λ: 0.50042Å

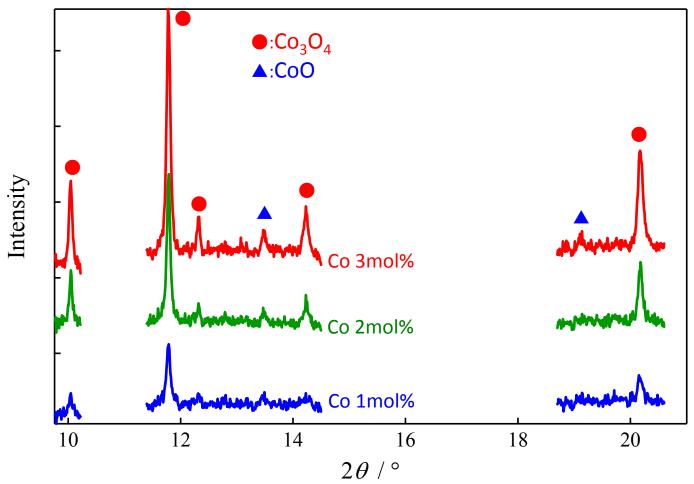


図 1000℃、6時間焼成CGOとCGO-Co1-3mol%の強度差

回折 一複相解析、CGO-Co、1000℃、Co 3mol%-

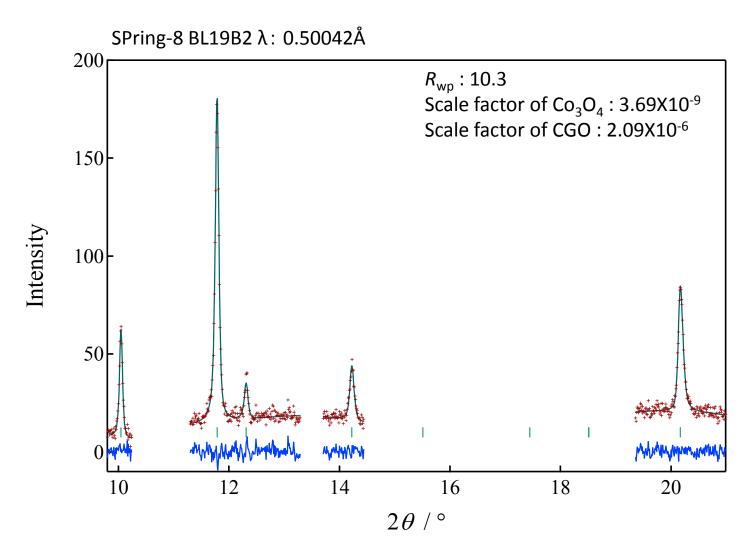


図 1000°C、6時間焼成CGOとCGO-Co3mol%の強度差のリートベルト解析結果 (Co<sub>3</sub>O<sub>4</sub>を解析)

回折 一複相解析、CGO-Co、1000℃、Co 3mol%-

SPring-8 BL19B2 λ: 0.50042Å

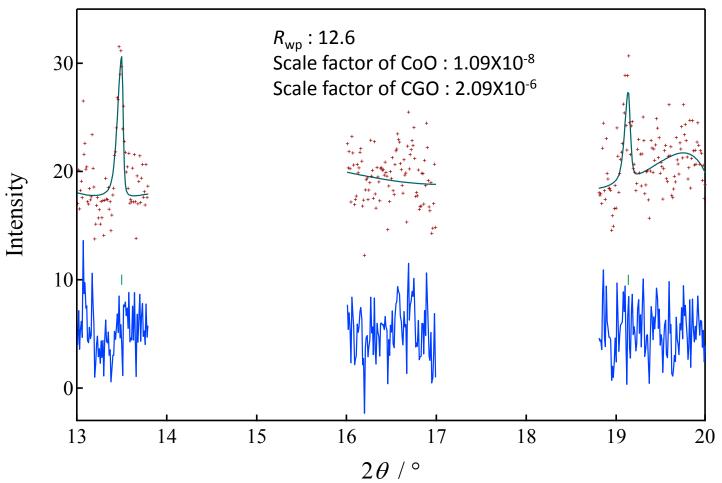


図 1000°C、6時間焼成CGOとCGO-Co3mol%の強度差のリートベルト解析結果 (CoOを解析)

一複相解析、CGO-Co、900-1100℃、Co 1-3mol%-

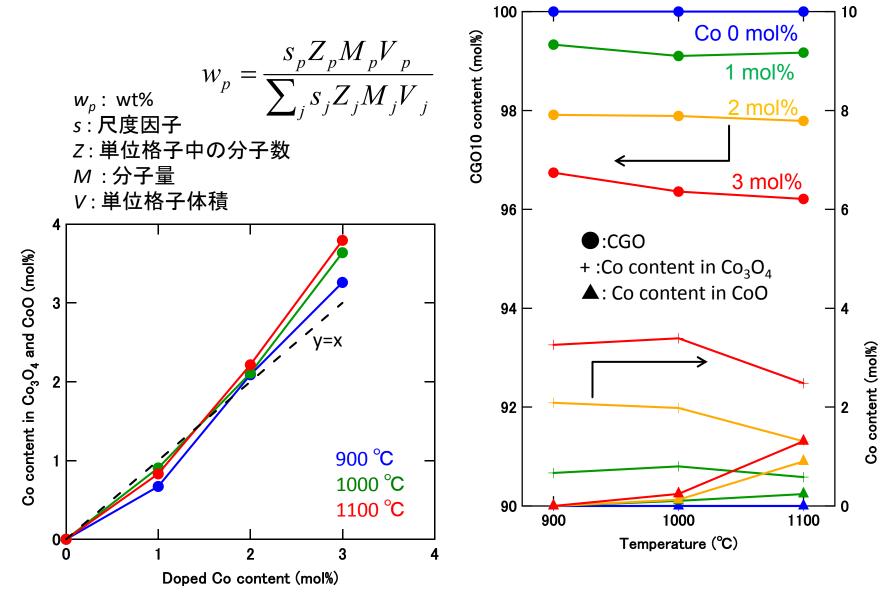


図 CGO中のCo量

# 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)

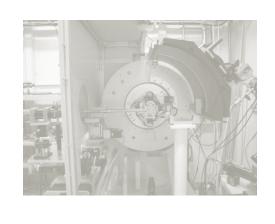
## X線吸収(XAFS)

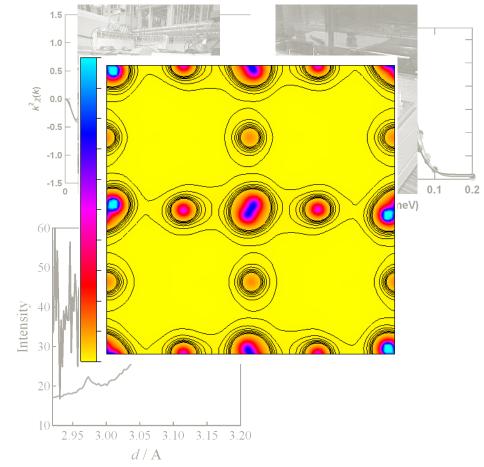
- 酸素拡散と局所構造

中性子準弾性散乱

・イオン拡散

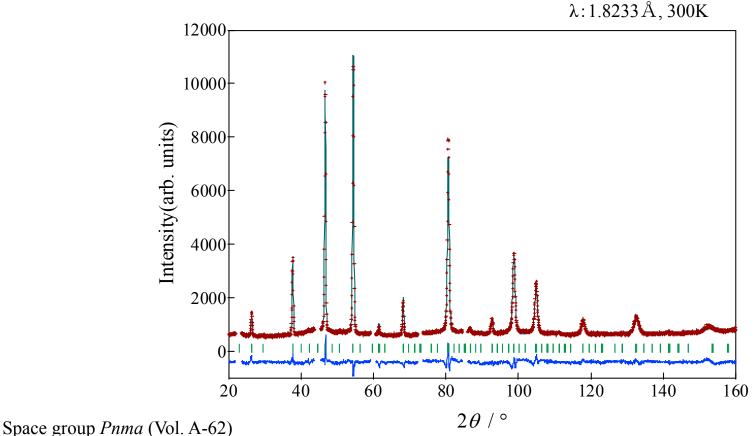
まとめ





## リートベルト解析

- (Ba<sub>0.5</sub>Sr<sub>0.5</sub>)(Co<sub>0.8</sub>Fe<sub>0.2</sub>)O<sub>2.33</sub>、中性子回折-



a=5.570(2) Å b=7.888(1) Å c=5.571(1) Å  $R_{\rm wp}$ :0.0623 S:1.81  $R_{\rm I}$ :0.0507 Lab用XRDのデータを初期値として参照。

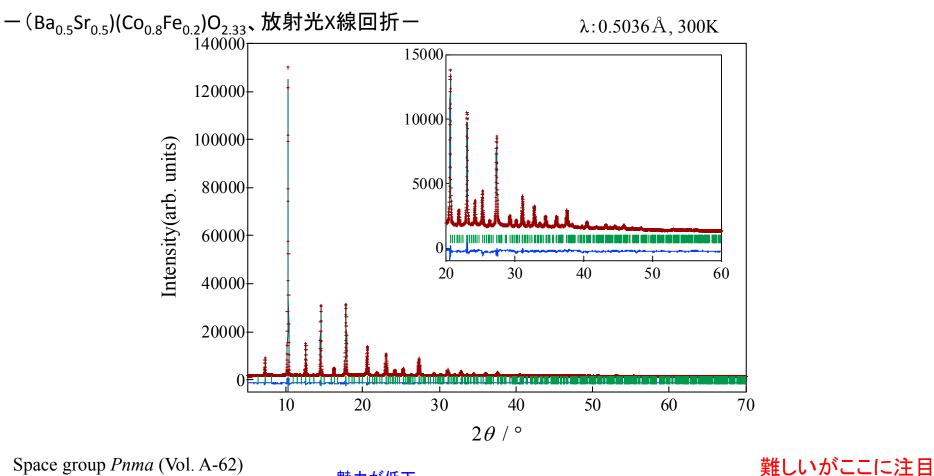
g(O1)=2.33-2g(O2) g(O1), g(O2): Oサイト占有率

2.33:ヨードメトリよる酸素量 AGC AGC SEIMI CHEMICAL CO.,LTD.

表 精密化した構造パラメータ

	Atom	Site	Occupancy	х	у	z	$U_{\rm ISO}({\rm \AA}^2)$
•	Ba/Sr	8d	0.5	0.0012(9)	0.2287(4)	0.0082(9)	0.00407(8)
	Co/Fe	8d	0.5	0.4675(7)	0.006(2)	0.006(2)	0.0033(1)
	O1	4c	0.590	0.4771(1)	1/4	0.0181(1)	0.0101(8)
<b>)</b> .	O2	8d	0.870(4)	0.2389(1)	-0.0050(1)	0.7423(1)	0.0145(3)

## リートベルト解析



Space group Pnma (Vol. A-62) a=5.5697(3) Å b=7.8796(2) Å c=5.5741(2) Å  $R_{wp}$ : 0.0376 S: 1.69  $R_{I}$ : 0.0280 Oサイト占有率以外のOサイトのパラメータは中性子回折のデータを初期値として参照。各 Oサイト占有率は中性子回折ののデータで固定。

魅力が低下... 表 精密化した構造パラメータ

			4 相	台心した博	但ハノハース			
	Atom	Site	Occupancy	х	У	Z	$U_{\rm ISO}({ m \AA}^2)$	
	Ba/Sr	8d	0.5	0.0032(5)	0.22575(8)	0.0045(3)	0.00498(8)	_ 
	Co/Fe	8d	0.5	0.4632(3)	0.0149(3)	-0.0068(8)	0.0060(1)	
	01	4c	0.590*	0.496(4)	1/4	-0.002(3)	0.0111(8)	
-	O2	8d	0.870(4)*	0.219(1)	0.001(7)	0.741(2)	0.007(2)	

#### リートベルト解析

ー等方性原子変位パラメータ、カチオンサイト、温度依存性ー

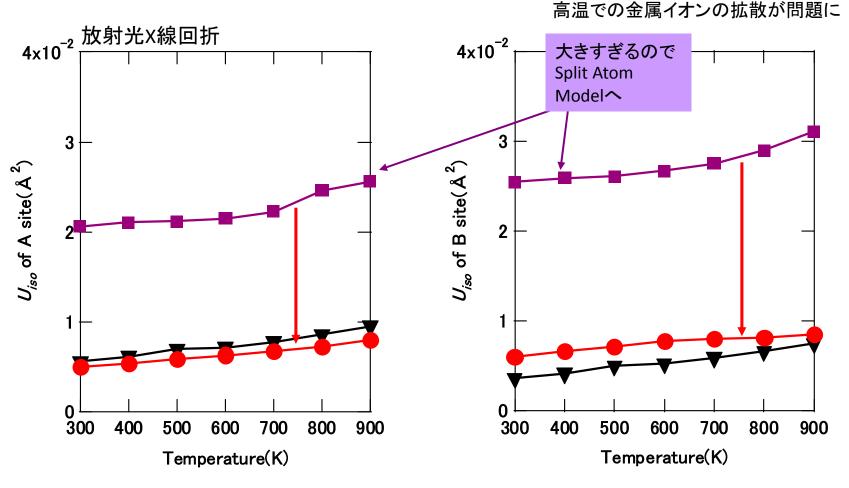


図  $U_{iso}$ の温度依存性(Aサイト)

- ■: BSCF, Ba,Sr (4c) site
- : BSCF, Ba,Sr (8d) site in SAM
- ▼: LSM, La,Sr (6a) site

図  $U_{iso}$ の温度依存性(Bサイト)

- : BSCF, Co,Fe (4b) site
- : BSCF, Co,Fe (8d) site in SAM
- ▼: LSM, Mn (6b) site

### リートベルト解析

ー等方性原子変位パラメータ、カチオンサイト、温度依存性ー

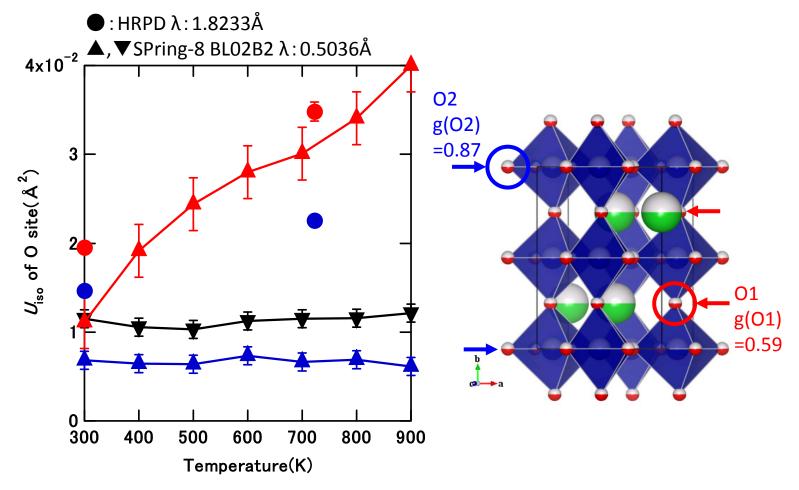


図  $U_{iso}$ の温度依存性(酸素サイト)

BSCF, O1(4c)site BSCF, O2(8d)site LSM O(18e) site SPring-8重点産業利用課題 2007B1798 日本原子力研究開発機構 施設共用課題: 2008A-A01

## - 異方性原子変位パラメーター

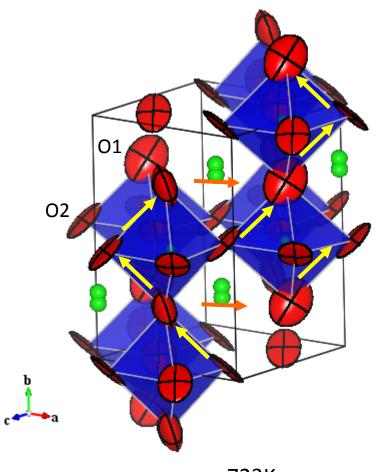
HRPD λ: 1.8233Å

01 02

O1の原子変位パラメータは等方的

300K

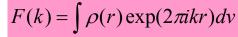
日本原子力研究開発機構 施設共用課題:2008A-A01

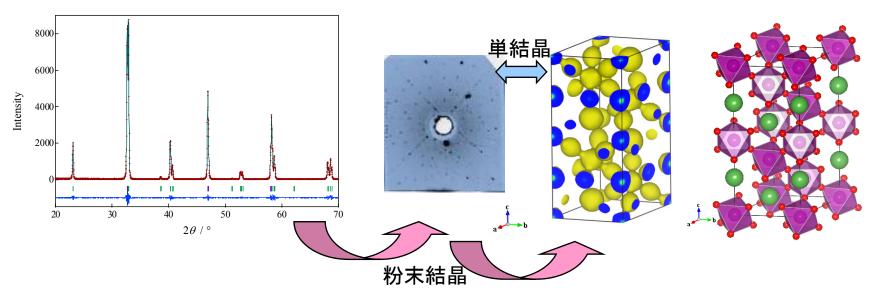


723K

O1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。

#### 一電子密度一





最大エントロピー法(Maximum Entropy Method)

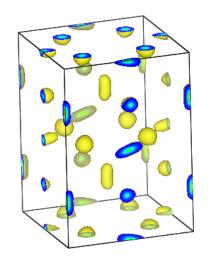
- ・情報エントロピーを最大に(1式)
- ・観測値から想定される構造因子の標準偏差内に電子をばらまく(2式)
- ・1式に2式を制約条件として、ラグランジュの未定乗数法より解く

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

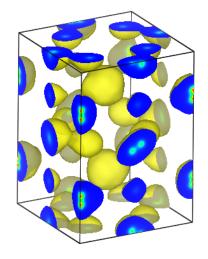
 $\rho$ :電子密度

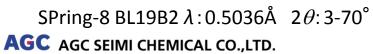
# 最大エントロピー法(MEM)

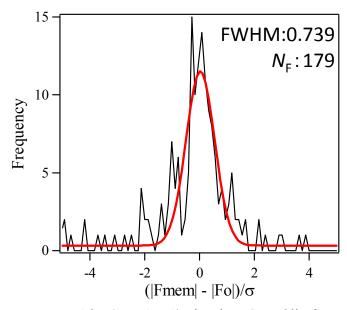
-BL19B2は十分な結晶構造因子が得られる-



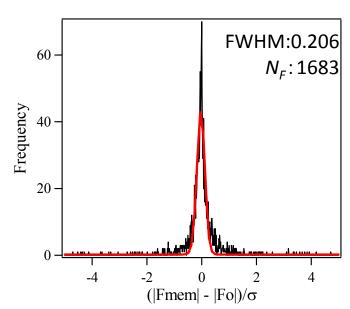
HRPD  $\lambda$ : 1.8233Å 2 $\theta$ : 2.5-160°





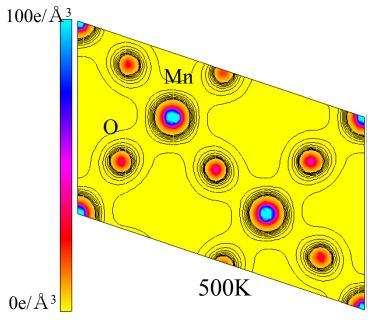


統計的な議論ができる構造 因子の数に達していない。

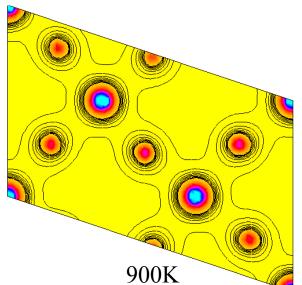


#### MEM

─LSM, Mn-O<sub>2</sub>面一



空間群: R-3c(Vol.A-167) (-102)面 Contours line:0~5e/ų Step:0.5e/ų



- ・温度依存性あまりない。
- ・強い共有結合性。
- ・酸素欠損なし。
- →高い導電率の結果と一致。

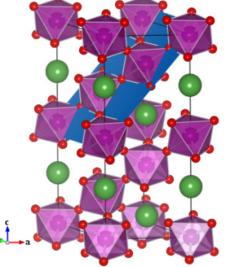
#### しかし

酸素拡散=欠損×動きやすさ

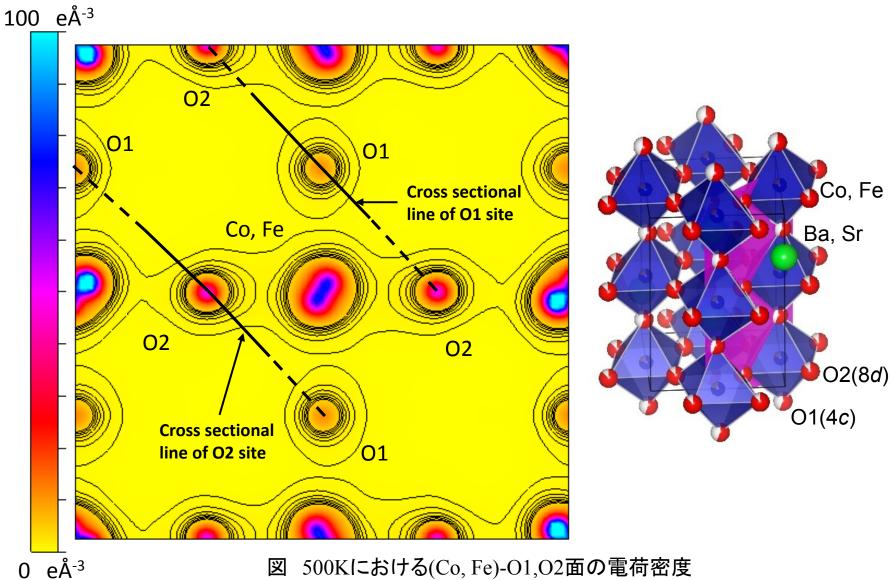
- ・欠損なし。
- ・U<sub>iso</sub>(0サイト)小さい。

よって酸素拡散不利。

→酸素拡散のデータと一致。



#### -酸素伝導パス、BSCF、Bサイト-O面-



500Kにおける(Co, Fe)-O1,O2面の電荷密度 contour line: 0-5 eÅ-3, Step: 0.6 eÅ-3.

-酸素伝導パス、BSCF、Bサイト-O2面-

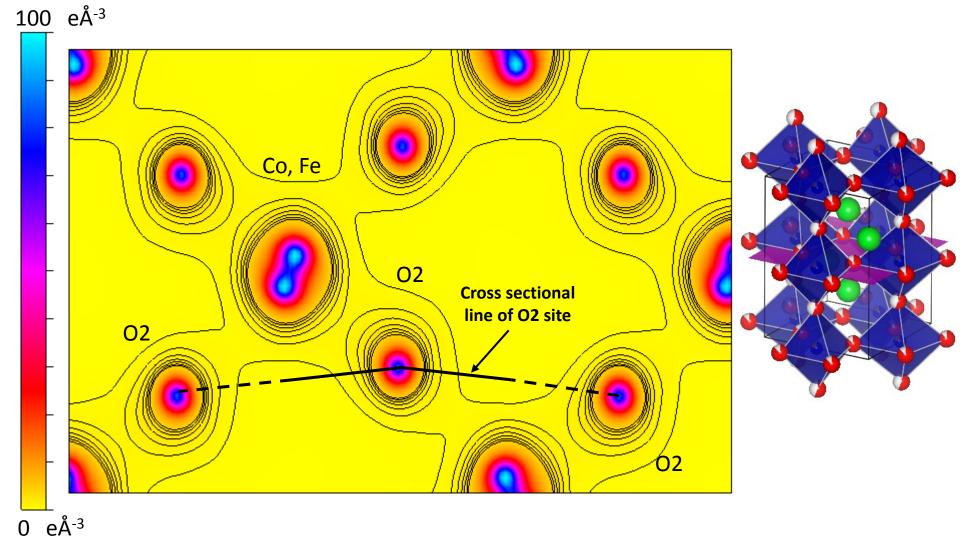


図 500Kにおける(Co, Fe)-O2面の電荷密度 contour line: 0-5 eÅ-3, Step: 0.6 eÅ-3.

# MEM -酸素伝導パス、BSCF、Aサイト-O1面-

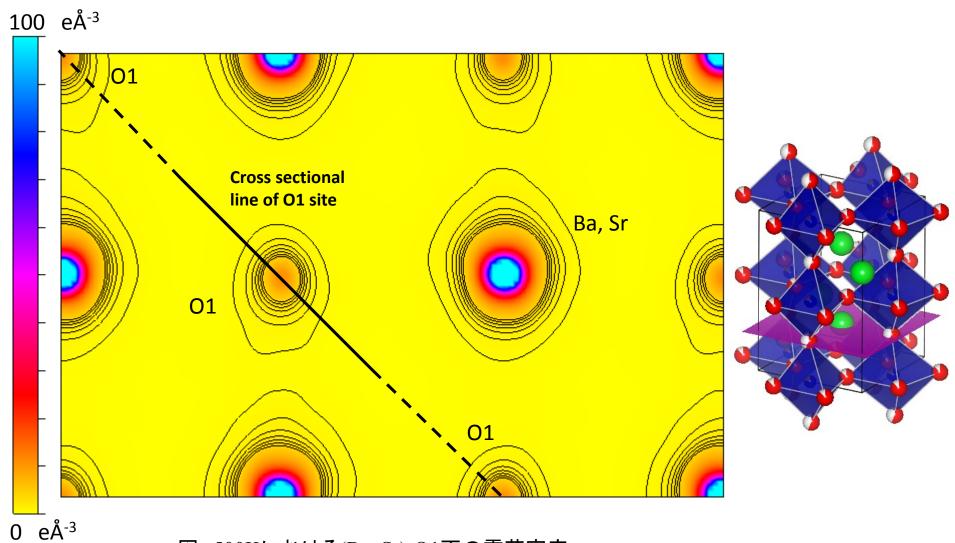
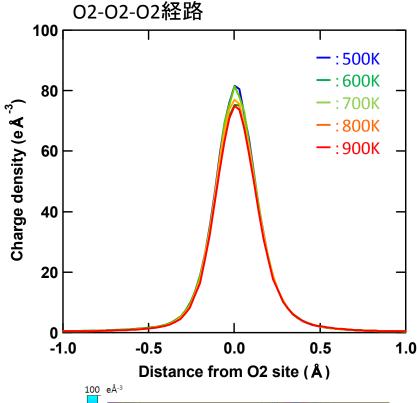


図 500Kにおける(Ba, Sr)-O1面の電荷密度 contour line: 0-5 eÅ-3, Step: 0.6 eÅ-3.

#### MEM

-酸素伝導パス、O2サイトの電荷密度-



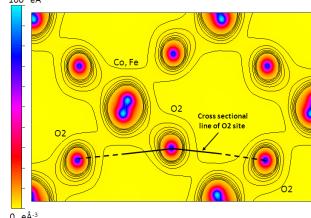
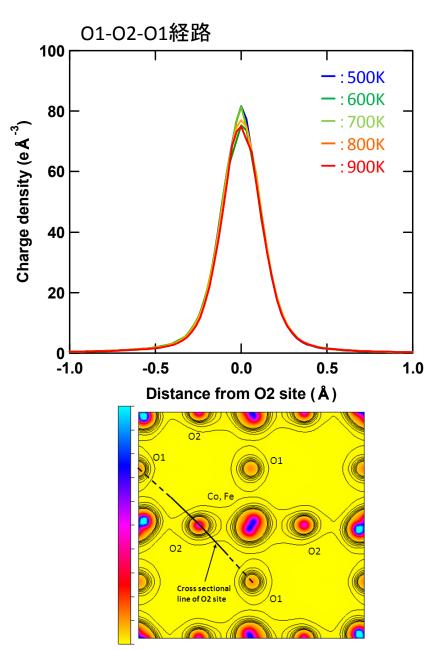


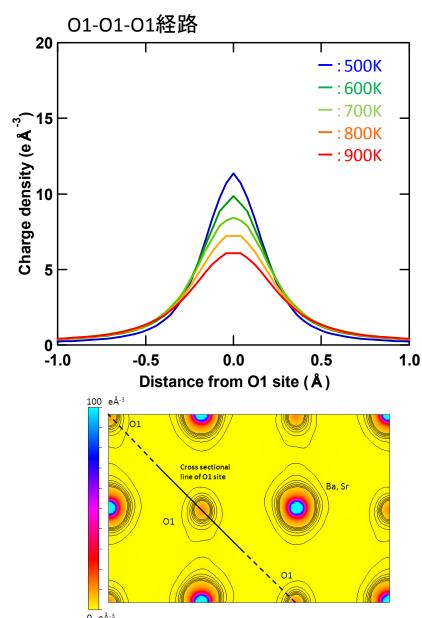
図 〇2サイトの電荷密度の温度依存性



**AGC** AGC SEIMI CHEMICAL CO.,LTD.

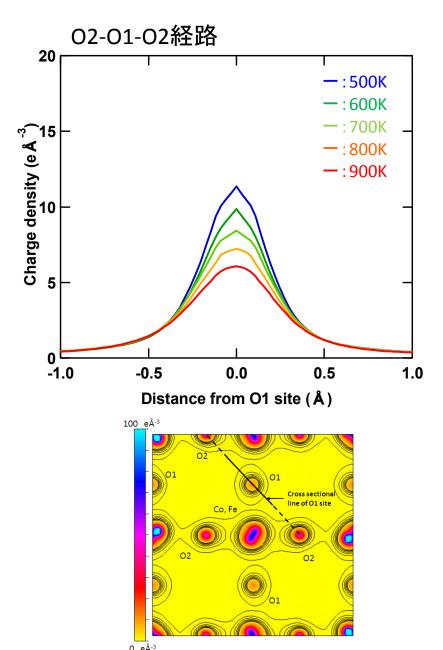
#### **MEM**

-酸素伝導パス、O1サイトの電荷密度-

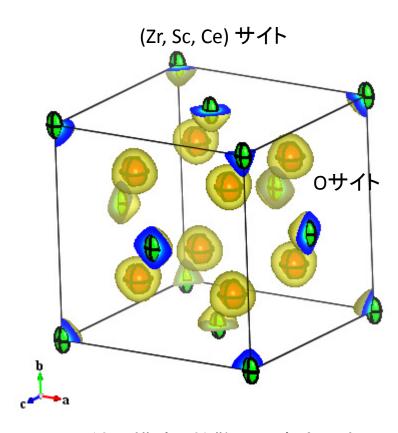


# **AGC** AGC SEIMI CHEMICAL CO.,LTD.

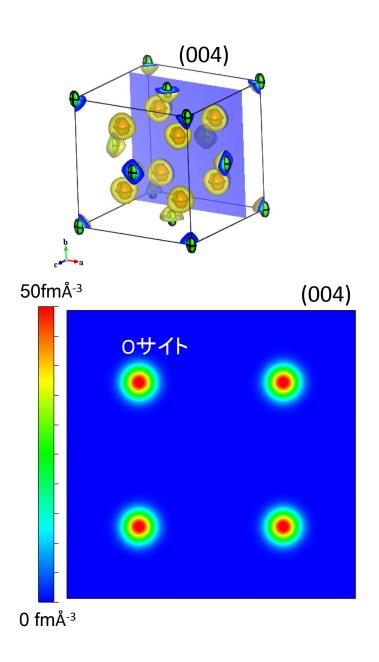
## 図 〇1サイトの電荷密度の温度依存性



## ー長期アニールによる酸素核密度変化ー



結晶構造と核散乱長密度分布 等価面:1fmÅ-3



## ーYSZ、長期アニール後でも高温で酸素が広がるー

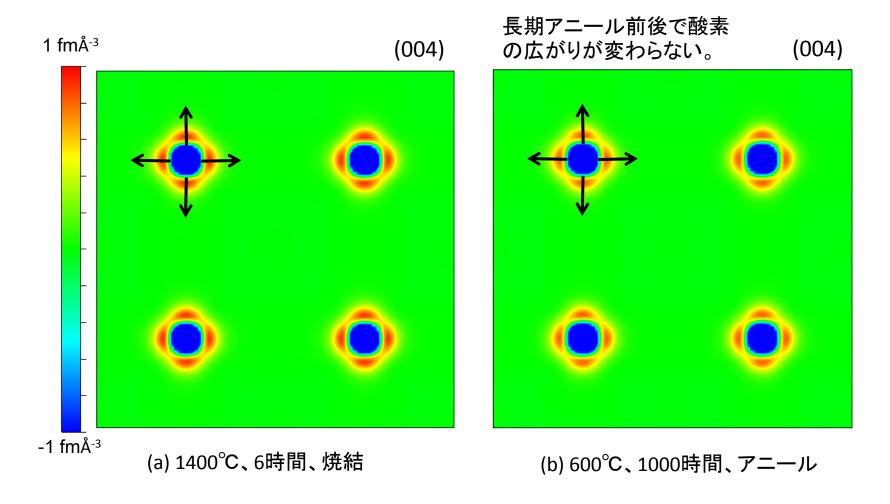


図 720Kから300Kの核散乱長密度分布差(YSZ)

-ScSZ-Ce、長期アニール後では高温で酸素が広がらない-

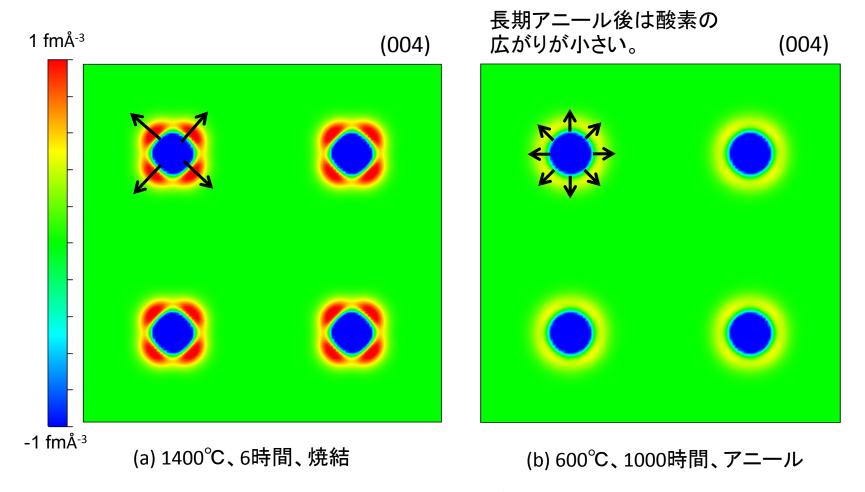


図 720Kから300Kの核散乱長密度分布差(ScSZ-Ce)

#### 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)

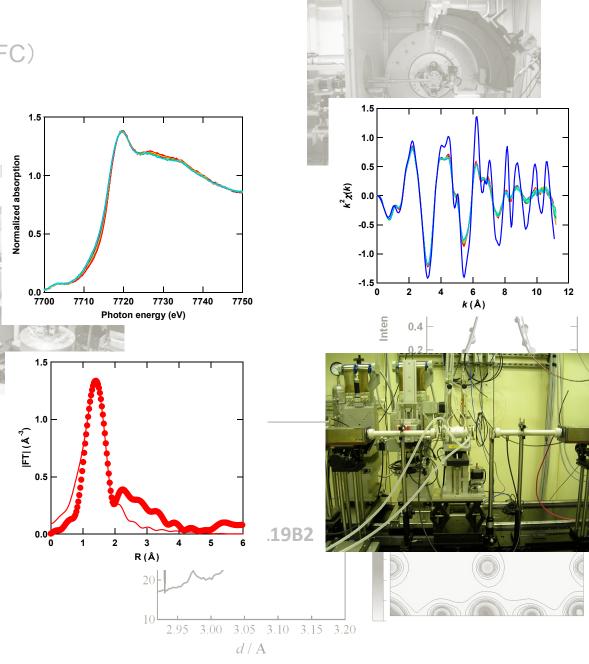
# X線吸収(XAFS)

・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



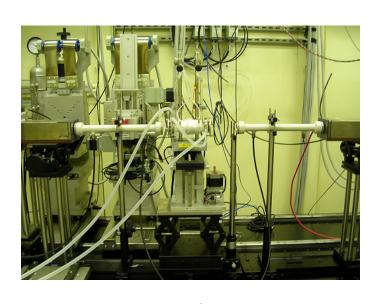
一酸素拡散と局所構造ー

## まとめ

- ・ $(La_{0.6}Sr_{0.4})(Co_{0.2}Fe_{0.8})O_{3-\delta}(LSCF)$ 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

ーモチベーション、局所的な酸素の動的情報を得たいー

- ・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)

•  $(La_{0.6}Sr_{0.4})(Co_{0.2}Fe_{0.8})O_{3-\delta}: LSCF$ 

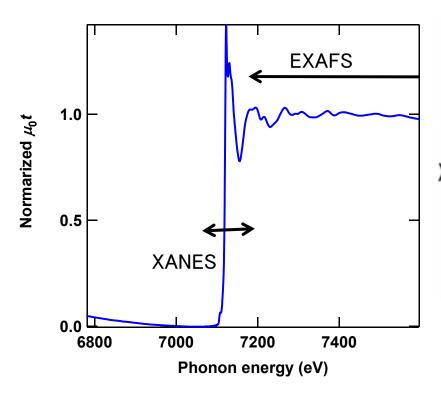
今回はサンプル+窒化ホウ素(BN)、厚さ0.3mm BNの影響など把握していない。焼結体切り出し研磨等行ったがNG。理想的には厚さ $10\mu$  m程度。測定に関しては課題が多い。

SPring-8重点産業利用課題: 2008B1896 BL14B2



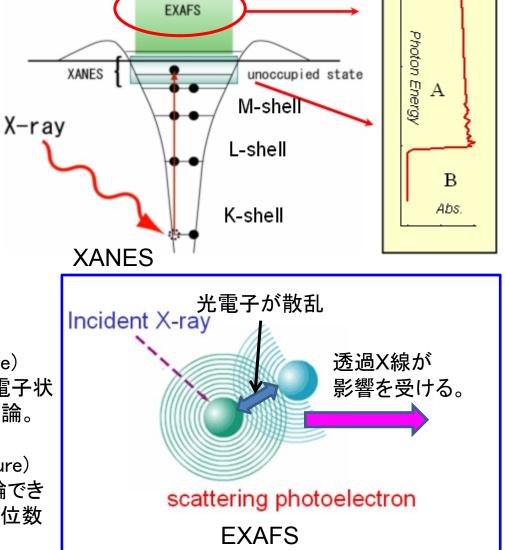
 $(A,M)(B,N)O_{3-\delta}$ 

# XAFS —XANES, EXAFS—



XANES(X-ray Absorption Near Edge Structure) 解釈はとても難しい。原子の配置の対称性、電子状態、価数などが分かる。将来的にはFEFFで議論。

EXAFS(Extend X-ray Absorption Fine Structure) 動径分布、配位数、デバイ・ワラー因子が議論できる。ただしパラメータの相関は強い。今回は配位数まで算出。

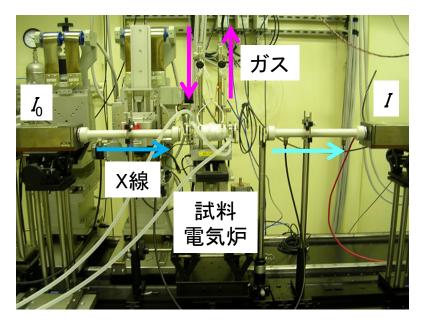


光電子

**AGC** AGC SEIMI CHEMICAL CO.,LTD.

名工大中山先生HPから

### ーIn-situ、酸素圧変化における価数、動径分布変化がわかるー



**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)

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

μ: 吸収係数

t: サンプルの厚さ

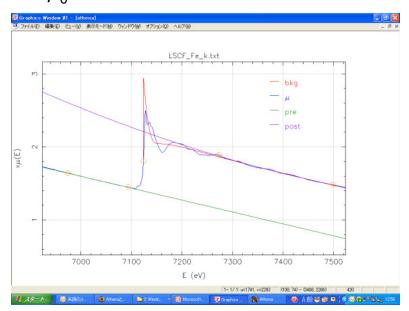
$$\chi(k) = \frac{(\mu - \mu_{pre}) - \mu_{post}}{\mu_0}$$

χ(k): EXAFS振動

μ:吸収係数

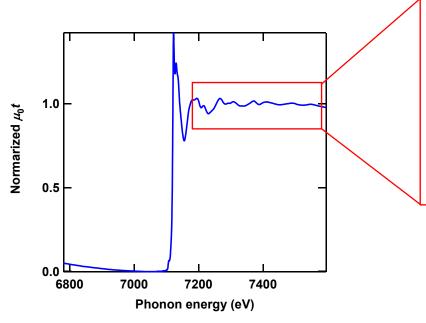
 $\mu_{\text{pre}}$ :吸収端以下のバックグランド  $\mu_{\text{post}}$ : 吸収端以上のバックグランド

 $\mu_0$ : 吸収端でのギャップ



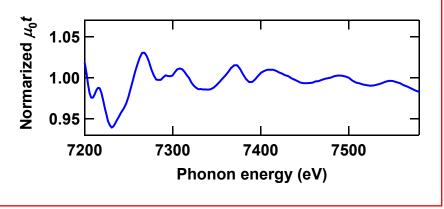
-EXAFS解析、原子間距離は得意。強度に関するパラメータは苦手-

EXAFS振動



$$\chi(k) = S_0^2 \sum_{i} \frac{N_i F_i(k)}{k_i r_i^2} e^{-2k_i^2 \sigma_i^2} \sin(2k_i r_i + \phi_i(k))$$

$$k = \sqrt{\frac{2m}{\hbar}(E - E_0)}$$



 $\chi(k)$ : EXAFSの振動成分

N<sub>i</sub>: 散乱原子の個数(配位数)

F<sub>i</sub>(k): 散乱原子の後方散乱強度

 $\sigma_i$ : 散乱原子の位置の揺らぎの大きさ

φ(k): 散乱原子による光電子波の位相の変化

 $S_0^2$ : 多体効果による効果

 $r_i$ :吸収原子と散乱原子の原子間距離

k: 光電子の波数

E<sub>0</sub>:吸収端エネルギー

 $F_{j}(k)$ 、 $\phi_{j}(k)$ 、 $S_{0}^{2}$ は第一原理計算により算出(FEFF)

 $N_i$ 、 $\sigma_i$ 、 $r_i$ は最小二乗法により精密化

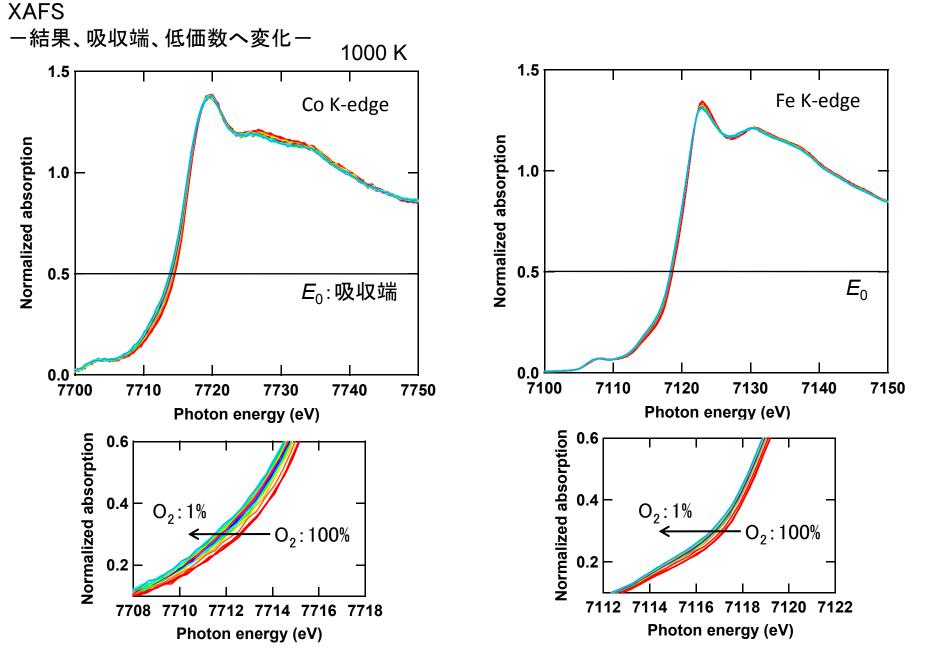
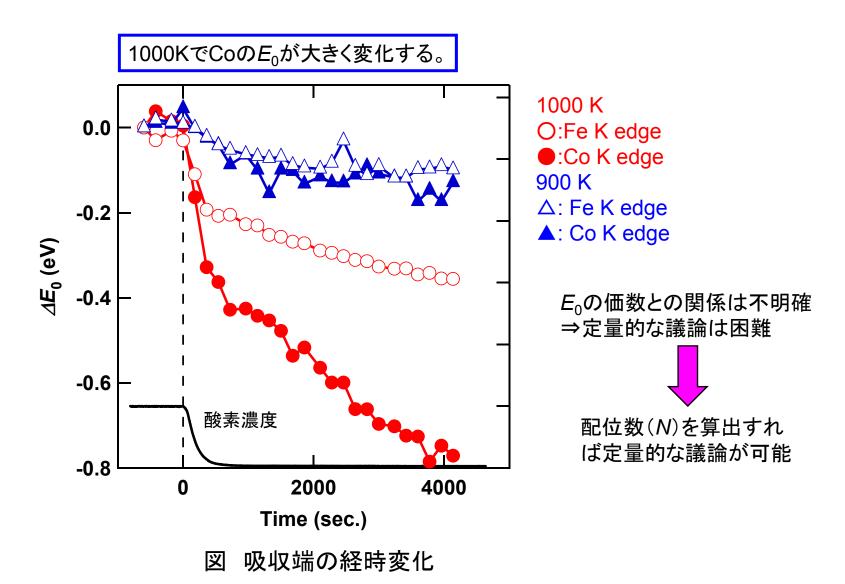


図 Fe,Co K吸収端

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 一結果、吸収端、対称性の変化ー

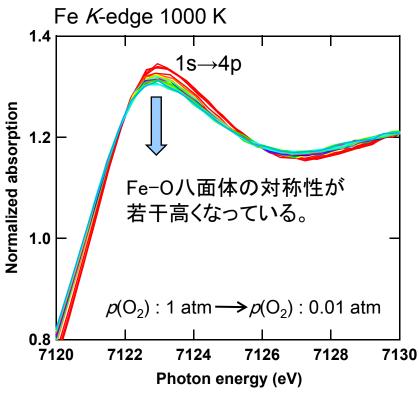
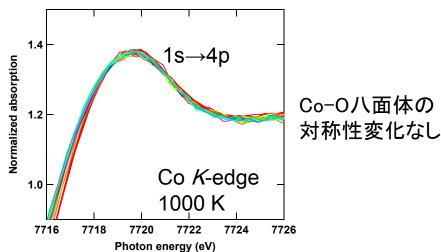


図 Fe吸収端のXANESスペクトル

XANESからの情報 Fe吸収端 価数変化:小 対称性変化:若干高対称性へ Co吸収端 価数変化:大 対称性変化:なし



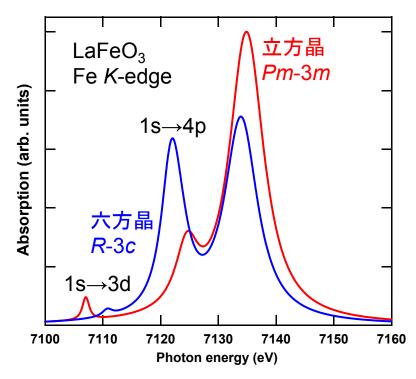
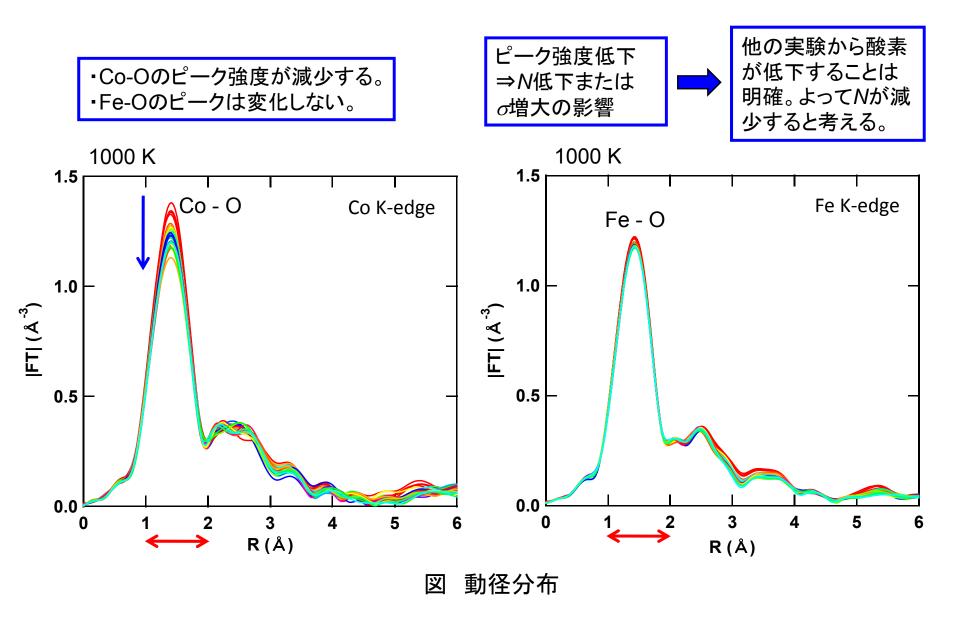


図 第一原理計算による吸収スペクトル

ー結果、動径分布、Co-Oのピーク強度が減少ー



**AGC** AGC SEIMI CHEMICAL CO.,LTD.

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。)

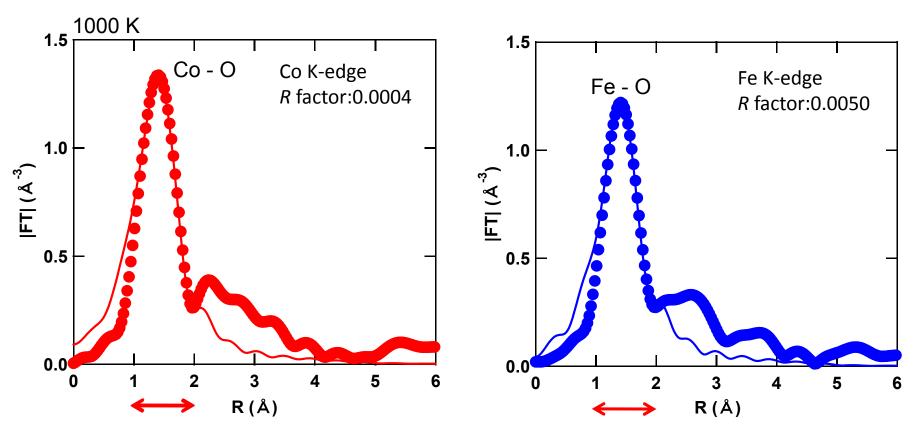


図 動径分布のFitting

σは最初の解析求め、固定。Nとσ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

ー結果、配位数、初期値を№6と仮定ー

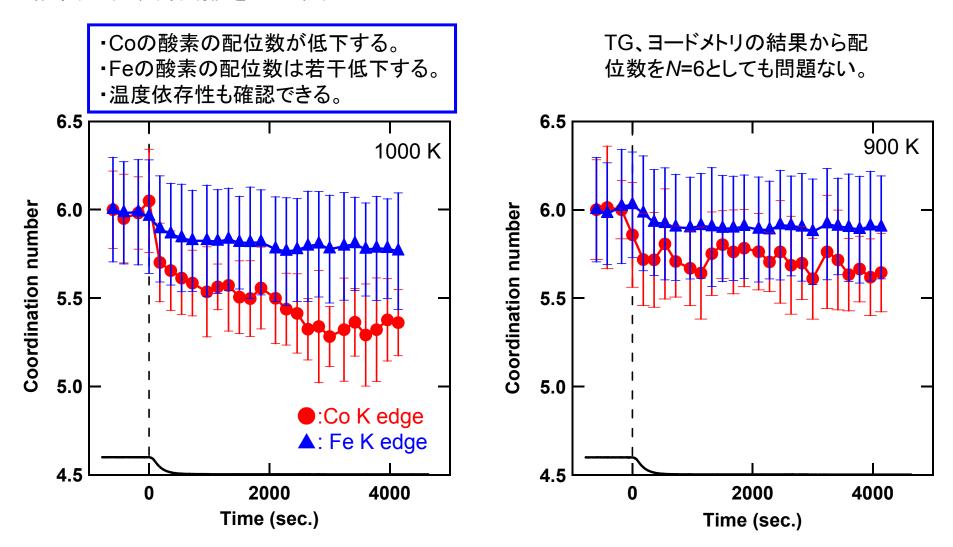


図 配位数の経時変化

# 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(ME

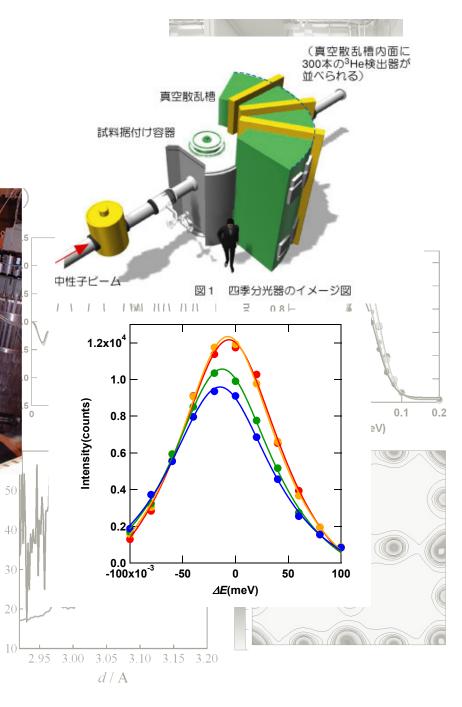
# X線吸収(XAFS)

•酸素拡散と局所構造

中性子準弾性散乱

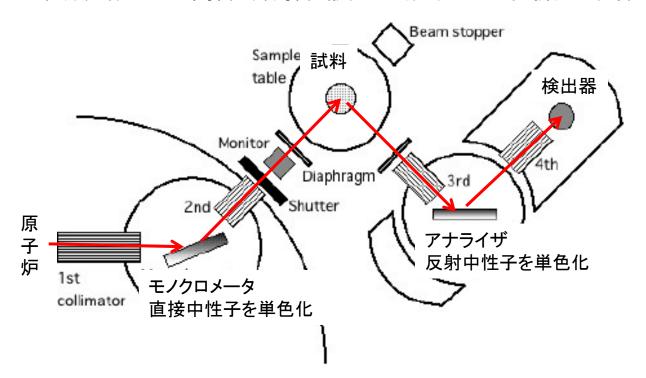
・イオン拡散

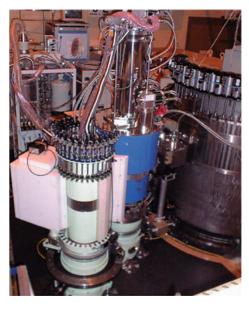
まとめ



Intensity

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

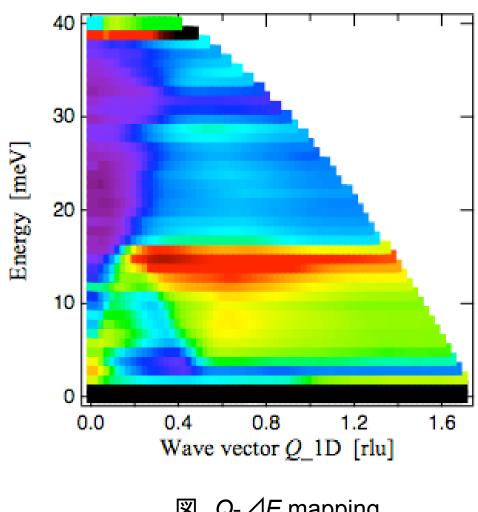
### 三軸回折計の特徴

- 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2θ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。

-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-



Q-⊿E mapping



J-PARC 四季分光器

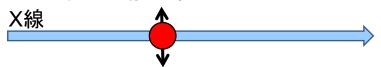
- ・3軸回折計で何日かか るか分からないMapping が1日で測定。
- ダイナミックレンジは入 射中性子のエネルギーで 簡単に変えられる。

東北大·金材研·山田研究室 研究室PR誌「しまもよう」より

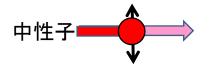
#### 中性子準弾性散乱

ープロトンの拡散係数を算出ー

イオンの動き:数10~100meV



X線のエネルギー:数10keV エネルギーが違いすぎて干渉困難



中性子のエネルギー:数100meV エネルギーが近いので干渉可能

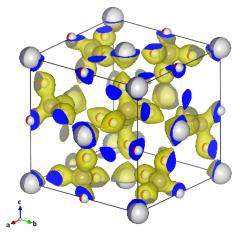


図 リン酸スズの結晶構造 SPring-8 BL02B2

**AGC** AGC SEIMI CHEMICAL CO.,LTD.

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

$$\Gamma = 2\hbar \left(\frac{2\pi}{\lambda}\right)^2 D \qquad \Gamma: 半値幅 \\ D: 拡散係数$$

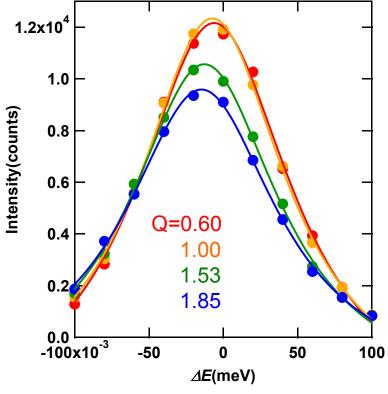


図 準弾性散乱のスペクトル JRR-3 LTAS 温度依存性により活性化 エネルギーを算出可能

# 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)

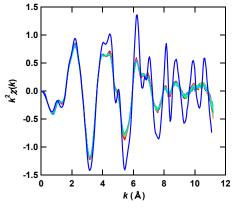
- 酸素拡散と局所構造

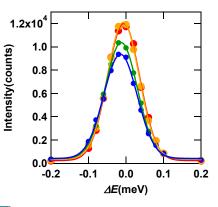
中性子準弾性散乱

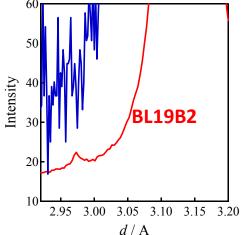
- イオン拡散

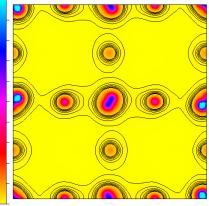
# まとめ











## 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 $2\sin\theta/\lambda$ 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)

採択課題(SOFC関連)

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

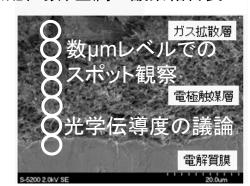
「赤外分光法を用いた固体酸化物型燃料電池材料の劣化挙動の考察」

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)



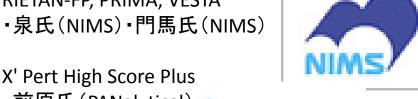
## 謝辞

#### X線、中性子

·佐々木教授(東工大)·奥部助教(東工大)

RIETAN-FP, PRIMA, VESTA

·泉氏(NIMS)·門馬氏(NIMS)



·前原氏(PANalytical)

リートベルト/MEM解析 ・池田氏(名大)



**PANalytical** 

XAFS、X線回折 •中山准教授(名工大)



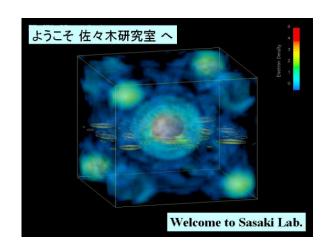
アニール試料提供

•森氏(電中研)



中性子回折測定および実験結果の議論 井川氏(原子力機構)





放射光X線回折、XAFS測定

- ・白崎氏(AGCセイミケミカル)
- ・西田氏(AGCセイミケミカル)
- ・冨田氏(AGCセイミケミカル)

AGC AGCセイミケミカル株式会社

放射光X線回折、XAFS測定および実験結果の議論

- ·大坂氏(JASRI)
- ·松本氏(JASRI)
- ·大渕氏(JASRI)
- ·平山氏(JASRI)
- ·本間氏(JASRI)
- ·廣沢氏(JASRI)

