科学研究費助成事業(科学研究費補助金)研究成果報告書

平成24年5月11日現在

機関番号:5630 研究種目:基盤研究 研究期間:2000~20	1 (C) 11			
明先新闻.2003-20				
課題畨号:21560730				
研究課題名(和文)	SOFC用低温超酸化物イオン伝導性ランタンーケイ酸大型単結晶 の新規育成技術確立			
研究課題名(英文)	Establishment of new growth technology of low temperature super oxide ionic conductor lanthanum silicate single-crystal used for SOFC			
研究代表者				
中山 享 (NAKAYAMA SUSUMU)				
新居浜工業高等専門学校・生物応用化学科・教授 研究者番号:50300637				

研究成果の概要(和文):

焼結法により、酸化物イオン伝導体である六方晶系のアパタイト型構造を有する La<sub>9.33</sub> (Si0<sub>4</sub>)<sub>6</sub>02 単結晶と La<sub>9.7</sub>Si<sub>6</sub>O<sub>26.55</sub> 単結晶の作製に成功した。それらの酸化物イオン伝導の異方性を確認 したところ、c軸に平行方向の伝導率は c 軸に垂直方向の伝導率よりも 10~100 倍大きかった。

#### 研究成果の概要(英文):

Hexagonal apatite type  $La_{9.33}$  (SiO<sub>4</sub>)<sub>6</sub>O<sub>2</sub> and  $La_{9.7}Si_6O_{26.55}$  single crystals as an oxide ionic conductor have been successfully prepared by the sintering method, and an anisotropy in their conductivities was confirmed. The conductivity component parallel to the c-axis was 10-100 times higher than the perpendicular component.

# 交付決定額

(金額単位:円)

			(並成十匹・11)
	直接経費	間接経費	合 計
2009年度	1,700,000	510,000	2, 210, 000
2010年度	1,400,000	420,000	1, 820, 000
2011年度	500,000	150,000	650,000
総計	3,600,000	1, 080, 000	4, 680, 000

研究分野:工学

科研費の分科・細目:材料工学・構造・機能材料 キーワード:アパタイト型構造、焼結法、低温育成技術、c軸配向、固体酸化物型燃料電池

1. 研究開始当初の背景

最近、イットリア安定化ジルコニアと共に、 さらに高伝導性を示すスカジア安定化ジル コニアを電解質材料に用いた固体酸化物型 燃料電池(SOFC)の開発が国内外の企業を中 心に盛んに行われており、昨年度から一部製 品が市場に投入され始めている。しかしなが ら、その稼働温度は700 ℃以上と高いことか ら、未だ500 ℃以下で実用的稼働可能なSOFC も世の中から強く求められている。これまで に多くの研究者が新たな電解質材料の探索、 特性改良及び SOFC への応用に取り組んでい るが、電子伝導性、価格、他の SOFC 材料(電 極など)との反応性など、多くの問題を抱え ている。そのような中で、「アパタイト型構 造を有するランタンーケイ酸塩酸化物イオ ン伝導体」は、研究代表者の中山が 1990 年 代半ばに見出したもので 500 ℃以下の低温 度域で従来の酸化物イオン伝導体に較べ高 い伝導性を示す。組成式は、RE<sub>x</sub>(SiO<sub>4</sub>)<sub>6</sub>0<sub>12-1.5x</sub> (RE:希土類元素、x=8-9.33)で表される。 結晶構造の c 軸に沿った 2a サイトに伝導種 の酸素イオンが連続して存在するため、単結 晶の c 軸に沿った伝導率は c 軸に垂直方向に 較べ 2 桁程度優れている。もしも、c 軸面の サイズが大きな単結晶が容易に作製できれ ば、500 ℃以下で作動可能な SOFC の実現が 期待できる。 さらに、研究代表者らがレーザー媒質 Nd:Y<sub>3</sub>Al<sub>5</sub>O<sub>12</sub>と光アイソレーター媒質 Y<sub>3</sub>Fe<sub>5</sub>O<sub>12</sub> で確立した「焼結法による単結晶化技術」は、 ①単結晶育成に要する時間が数~数十時間 と従来の溶融凝固法の単結晶育成法に比べ 格段に短い、②育成温度の 200 ℃以上低い、 ③大型品の育成が容易であるなどという優 れた点を数多く持つ。

2. 研究の目的

「アパタイト型構造を有するランタンー ケイ酸塩酸化物イオン伝導体」は、立方晶系 のホタル石型構造及びペロブスカイト型構 造を有する従来の酸化物イオン伝導体が酸 素欠陥で酸化物伝導を起こすのと異なり、酸 化物イオンの伝導パスを結晶内に有し、酸化 物イオン伝導において異方性を有する。そし て、その単結晶(伝導パス方向(c軸に沿っ た方向) に育成された) は 500 ℃以下で従来 の酸化物イオン伝導体と異なり非常に高い 酸化物イオン伝導性を示す。しかしながら、 これまでは、①FZ 法による単結晶育成でしか 成功しておらず、直径 8 mm 以上のものを得 ることができていない、②赤外線を吸収し難 いLa-Si-0系(最も高い酸化物イオン伝導性 が得られる)においては FZ 法では良好なサ ンプルは得られておらず若干酸化物イオン 伝導性の劣る Pr-Si-O系、Nd-Si-O系、Sm-Si-O 系しか作製できていない。①と②の理由から、 最終目標である低温作動型 SOFC へ「アパタ イト型構造を有するランタンーケイ酸単結 晶」を利用した検討ができなかった。<br />
そこで、 研究代表者らの「焼結法による単結晶化技 術」を用いて良質で大型サイズの「アパタイ ト型構造を有するランタンーケイ酸単結晶 の作製技術の確立を目指した。

3. 研究の方法

FZ 法などによって作製した La<sub>9.33</sub>(Si0<sub>4</sub>)<sub>6</sub>0<sub>2</sub> 単結晶を種結晶に用いた。「焼結法による単 結晶化技術」に従い、La<sub>9.33</sub>(Si0<sub>4</sub>)<sub>6</sub>0<sub>2</sub>種結晶と 数種類の組成の La-Si-0 系セラミックスとを 接合した後、1700~1750 ℃付近温度で単結 晶の作製を行った。



作製した単結晶は、単結晶 X 線構造解析装置によって単結晶化の確認を行った。また、 作製した単結晶から高い酸化物イオン伝導性が期待できる c 軸方向の伝導率と c 軸に垂直 方向の伝導率が測定できるように伝導率測定 用試料を切り出した。それぞれの試料を交流 2 端子法にて 100~10 MHz で測定し、複素イ ンピーダンス解析により伝導率を求めた。

#### 4. 研究成果

まず、アパタイトの代表組成である La<sub>9.33</sub>(Si0<sub>4</sub>)<sub>6</sub>0<sub>2</sub>単結晶の作製を検討した。単結 晶素材(La-Si-0系セラミックス)のサイズ は直径 8 mm×長さ 10 mm として、種結晶に用 いて育成実験を行ったところ、育成温度 1750 ℃、育成時間は 5~10時間で、単結晶 を作製できた。単結晶 X線構造解析により単 結晶化していることも確認した。



## 作製した La<sub>9.33</sub> (SiO<sub>4</sub>)<sub>6</sub>O<sub>2</sub> 単結晶における 任意角度での回折像

La<sub>9.33</sub>(SiO<sub>4</sub>)<sub>6</sub>O<sub>2</sub>セラミックスのX線回折パター ンを次ぎに示すが、多結晶体のため各ミラー 面のピークが観測されている。



La<sub>9.33</sub>(SiO<sub>4</sub>)<sub>6</sub>O<sub>2</sub>セラミックス の X 線回折パターン 一方、種結晶の c 軸面と接合し、単結晶化した試料の種結晶側に近い部分と、作製した単結晶の下側(末端)部分の X 線回折パターンを次に示すが、c 軸配向していることを示す(002) 面と(004) 面のピークのみが強く観測されている。



#### 作製した La<sub>9.33</sub> (SiO<sub>4</sub>)<sub>6</sub>O<sub>2</sub> 単結晶 の X 線回折パターン

また、作製した La<sub>9.33</sub>(Si0<sub>4</sub>)<sub>6</sub>0<sub>2</sub>単結晶の c 軸 に平行方向の伝導率 (// c 軸) と c 軸に垂直 方向 (⊥ c 軸) の伝導率を 300~800 ℃の温 度範囲で測定を行った結果、全温度領域にお いて c 軸に平行方向の伝導率が c 軸に垂直方 向の伝導率よりも約 2 桁高い値を示し、アパ タイト型酸化物イオン伝導体に特有である c 軸方向の高いイオン伝導性が観察された。



このアパタイト型酸化物イオン伝導体に特 有である c 軸方向の高いイオン伝導性は、研 究代表者らがすでに報告している FZ 法によ って育成した  $Nd_{9.33}$  (SiO<sub>4</sub>)<sub>6</sub>O<sub>2</sub> 単結晶で得られ た結果と一致していた。

次に、Nd-Si-0系ではFZ法によって育成が できなかったアパタイト組成から外れた La<sub>9.7</sub>Si<sub>6</sub>O<sub>26.55</sub>単結晶の作製を検討した。こちら も、「焼結法による単結晶化技術」によって 得られた試料は、La<sub>9.33</sub>(SiO<sub>4</sub>)<sub>6</sub>O<sub>2</sub>単結晶と同様 に単結晶 X線構造解析により単結晶化してい ることを確認できた。



## 作製した La<sub>9.7</sub>Si<sub>6</sub>0<sub>26.55</sub> 単結晶における 任意角度での回折像

また、種結晶の c 軸面と接合し、単結晶化し た試料の種結晶側に近い部分と、作製した単 結晶の下側(末端)部分の X 線回折パターン を次に示すが、La<sub>9.33</sub>(SiO<sub>4</sub>)<sub>6</sub>O<sub>2</sub>単結晶と同様に c 軸配向していることを示す(002)面と(004) 面のピークのみが強く観測されている。



のX線回折パターン

La<sub>9.7</sub>Si<sub>6</sub>O<sub>26.55</sub> セラミックスの酸化物イオン伝 導性はアパタイト基本組成である La<sub>9.33</sub>(SiO<sub>4</sub>)<sub>6</sub>O<sub>2</sub>セラミックスに較べて約2桁高 いことはすでにわかっているが、本研究で作 製したLa<sub>9.7</sub>Si<sub>6</sub>O<sub>26.55</sub> 単結晶の酸化物イオン伝 導性も、同じく本研究で作製した La<sub>9.33</sub>(SiO<sub>4</sub>)<sub>6</sub>O<sub>2</sub>単結晶に較べて約1桁大きかっ た。La<sub>9.7</sub>Si<sub>6</sub>O<sub>26.55</sub> 単結晶のc軸に平行方向の伝 導率(// c軸)は500 ℃で2.3×10<sup>-2</sup> S·cm<sup>-1</sup> であり、現在報告されている酸化物イオン伝 導体の中で500 ℃において最も高い酸化物 イオン伝導性を示した。



### 作製された La<sub>9.7</sub>Si<sub>6</sub>0<sub>26.55</sub>単結晶 の伝導特性

現在、「焼結法による単結晶化技術」によ り直径 20 mm サイズ品に単結晶作製を続けて いる。大型サイズの種結晶を使うことにより、 サイズの大型化は可能と考えている。また、 小さいサイズの種結晶から直径 20 mm サイズ 以上の単結晶作製も合わせて検討中である。 現時点で得られている酸化物イオン伝導性 のレベルから、500 ℃で数百 mW・cm<sup>-2</sup>以上の SOFC 発電出力は実現可能と考えられる。

5. 主な発表論文等

(研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

〔雑誌論文〕(計1件)

Y. Higuchi, M. Sugawara, K. Onishi, <u>M. Sakamoto</u> and <u>S. Nakayama</u> "Oxide ionic conductivities of apatite-type lanthanum silicates and germinates and their possibilities as an electrolyte of lower temperature operating SOFC" *Ceramics International* **36** (2010) 955-959.

- 6. 研究組織
- (1)研究代表者

中山 享 (NAKAYAMA SUSUMU)
 新居浜工業高等専門学校・生物応用化学
 科・教授
 研究者番号: 50300637

- (2)研究分担者無し
- (3)連携研究者

坂本 政臣 (SAKAMOTO MASATOMI) 山形大学・大学院理工学研究科・教授 研究者番号:20036445