科学研究費助成事業

研究成果報告書



平成 26 年 6月 13日現在

機関番号: 1 4 3 0 1			
研究種目: 若手研究(B)			
研究期間: 2012 ~ 2013			
課題番号: 2 4 7 6 0 6 1 6			
研究課題名(和文)プロトン伝導性酸化物の結晶粒界伝導メカニズム解明のための分析法の確立および応用			
研究課題名(英文)Establishment of method for analyzing grain boundary in proton conducting oxides and its application			
研究代表者			
今宿 晋(Imashuku, Susumu)			
京都大学・工学(系)研究科(研究院)・助教			
研究者番号:40606620			
交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,500,000 円 、(間接経費) 1,050,000 円			

研究成果の概要(和文):本研究では、希土類元素を含む化合物に電子線を照射した際に可視光が発生するカソードル ミネッセンス現象を利用して、希土類元素を含む化合物の分析法を確立させ、イットリウムをドープしたバリウムジル コネート(BZY)の結晶粒界近傍(微小領域)の元素分析法を確立させることを目指した。CL法を用いれば、ppmレベルで存 在する希土類元素の分析が可能であり、特性X線を用いる分析法と異なり、複数の希土類元素が含まれていても、それ ぞれの希土類元素を識別することが可能であることがわかった。BZYの微小領域の分析は、今回使用した電子線のエネ ルギー(15 keV)では、電子線が広がるため、困難であった。

研究成果の概要(英文): In this study, I tried to establish a method for analyzing compounds containing ra re earth elements utilizing cathodoluminescence phenomenon (CL) in which visible light is emitted as the r esult of electronic transitions between the conduction and valence bands by the bombardment of electrons. After that, I tried to establish a method for analyzing an grain-boundary (micro-region) of yttrium doped nbarium zirconate (BZY) utilizing CL phenomenon. The CL analysis can detect rare-earth elements of ppm ord er in compounds. Also, the CL analysis can separate rare earth elements in compounds containing seraral ra re earth elements. However, the CL analysis was not able to analyze micro-region of BZY becasue the electr on beam was broadened due to the high energy of the electron beam (15 keV).

研究分野:工学

科研費の分科・細目: 材料工学・金属生産工学

キーワード: 分析 希土類元素

1.研究開始当初の背景

プロトン伝導体であるイットリウム(Y)を ドープしたバリウムジルコネート (BaZrO₃)(以下、BZY と略す)は、加湿雰囲気 下で、比較的高いプロトン伝導度(~10⁻³ S cm⁻¹)を示し、燃料電池の反応生成物である CO,およびH,Oに対して安定であることから、 600°C程度の中温型燃料電池の電解質への応 用が期待されている。しかし、BZY は結晶粒 界抵抗が大きく、これが実用化の障害となっ ている。これまでの研究の結果、結晶粒界が 高い最大の原因は結晶粒界で優先的に BaO が蒸発し、粒界近傍の組成が化学量論比から ずれているためであると考えられる。BZY は 4価のZrサイトに3価のYが置換されること で、電荷を補償するために酸素空孔が生じる。 系内に水蒸気が存在した場合、水蒸気は酸素 空孔を消費する形で以下のように溶解する。

$V_{O}^{\bullet\bullet} + O_{O}^{\times} + H_2O(g) \rightarrow 2OH_{O}^{\bullet}$

このように導入されたプロトンは酸素間を ジャンプすることでプロトン伝導性を示す。 ここで、焼結中(通常乾燥雰囲気)に BaO が蒸 発すると以下のように、Y が 2 価の Ba サイ トに置換される。

 $2Ba_{Ba}^{\times} + Y_{Zr}^{'} + V_{O}^{\bullet\bullet} + 2O_{O}^{\times} \rightarrow 2BaO(g) + Y_{Ba}^{\bullet} + (V_{Ba}^{"} + V_{Zr}^{""} + 3V_{O}^{\bullet\bullet})$ この結果、酸素空孔が減少し、プロトン濃度 が減少する。また、Y が Ba サイトに置換さ れることで、近傍の酸化物イオンの状態が変 化して、プロトンが移動しにくくなると考え られる。以上のことから、BaO の蒸発によっ て、BZY の結晶粒界の抵抗が高くなると考え た。SEM-EDX や TEM-EDX を用いて BZY の 結晶粒界近傍の元素分析は行われているが、 結晶粒界近傍の組成のずれが結晶粒界抵抗 を高くしているという発表は未だない。組成 分析の際に用いられる Y と Zr の特性 X 線の エネルギーはそれぞれ 1.92 keV (Y La 線)と 2.04 keV (Zr Lα 線)と非常に近いため、ピー クの分離が困難となり正確な定量化ができ ないことが原因であると考えられる。

また、希土類元素が共存する場合、共存す る希土類元素の特性 X 線が互いに重り、希土 類元素を正確に検出することが難しい。

2.研究の目的

本研究では、ピークの分離が困難な特性 X 線を用いた分析方法ではなく、希土類元素を 含む絶縁性の化合物に電子線を照射した際 に特定の可視光が発生するカソードルミネ ッセンス(CL)現象を利用して、まず希土類元 素を複数含む絶縁性物質中の希土類元素の 分析方法を確立および応用を目指す。その後、 BZY の結晶粒界近傍の元素分析を行うため の分析法を確立させる。

CL 現象は、外殻の電子の励起によって可 視光が発生する現象であるため、内殻の電子 の励起によって発生する特性 X 線とは異な り、複数の希土類元素が存在していてもお互 いのピークが重なることは少ない。 3.研究の方法

希土類元素の CL 現象を利用して、希土類 元素を含む化合物の分析法を確立させ、BZY の結晶粒界近傍の元素分析法を確立させる。 以下の研究項目を行った。

- (1) CL 現象を利用した希土類化合物の元素 分析手法の確立
- (2) CL 現象を利用した BZY の結晶粒界近傍の元素分析
- 以下に具体的な方法を記述する。

(1) CL 現象を利用した希土類化合物の元素分 析手法の確立

図1に示すように、汎用型走査型電子顕微 鏡(日本電子製JSM-5610LVS)に光ファイバー を取り付け、光ファイバーの他端を小型分光 器(Ocean Optics 製 USB2000+)に接続して CL 測定を行った。また、光ファイバーの代わり に小型カメラを試料室内に導入して、画像の 撮影も行った。測定には、希土類化合物(フッ 化テルビウム(TbF₃),フッ化ガドリニウム (GdF₃))および希土類鉱石(ジルコン、モナズ 石)を用いた。



図1CL測定に用いた装置の写真および模式図

(2) CL 現象を利用した BZY の結晶粒界近傍 の元素分析

測定試料にはYを15%および40%ドープし $(BaZr_{0.85}Y_{0.15}O_{3-\delta}(BZY15),$ た BaZrO₃ BaZr_{0.60}Y_{0.40}O_{3-δ} (BZY40))を用いた。ZrO(NO₃)₂ ・2H₂O および Y(NO₃)₃・*n*H₂O を 0.1 mol L⁻¹の 硝酸溶液に溶かした。これらの水溶液と Ba(NO₃),粉末を所定量混合し、超音波スプレ ーノズルを用いてこの混合水溶液を液体窒 素上に噴霧した。その後、凍結した液滴を真 空凍結乾燥することで前駆体の混合粉末を 得た。この前駆体の混合粉末を真空中で 10 時間加熱した。このようにして得た合成粉末 を粉砕するためにボールミルを 10 時間行っ た。その後、ディスク状に成形し、酸素雰囲 気中 1600 °C で焼結した。試料は(1)で用いた SEM-CL 装置で測定した。

BZY15 の試料については透過型電子顕微 鏡(TEM)を用いて結晶粒界および結晶粒界の 組成分析を行った。

4.研究成果

(1) CL 現象を利用した希土類化合物の元素分 析手法の確立 図 2 (a) に SmF₃(95wt%), TbF₃(0.5wt%)およ び ErF₃(4.5wt%)の混合粉末を測定した結果を 示す。図に示すように、Sm、Tb および Er の 元素を分離して検出することができた。一方、 最も一般的な元素分析法の一つである蛍光 X 線装置でこの混合粉末を測定いたところ、図 2 (b) に示すように Tb の La線と L β_1 線がそ れぞれ Sm L β_1 線、Er La 線と重なり、Tb の 存在を確認することができなかった。この結 果、複数の希土類元素が含まれる試料の元素 分析では、CL 測定の方が蛍光 X 線分析より 適していることがわかった。





CL 測定は複数の希土類元素が含まれる試 料の分析に適していることがわかったので、 希土類鉱石を CL 測定することで、希土類元 素の定性分析を行った。希土類鉱石は一般的 にほぼすべての希土類元素を微量含む。図 3 に希土類鉱石であるジルコンおよびモナズ 石を測定した結果を示す。ジルコンについて は、Er³⁺ (405, 521 nm), Tm³⁺(450 nm), Tb³⁺ (416, 489 nm), Dy³⁺ (489, 577 nm) および Sm³⁺ (565, 615 nm) によるピークが検出された。また、 モナズ石については、Dy³⁺ (484, 575nm), Tb³⁺ (544 nm), Sm³⁺ (598, 618, 644nm)および Nd³⁺ (872 nm)のピークが検出された。測定したジ ル コ ン を 誘 導 結 合 プ ラ ズ マ 質 量 分 析 (ICP-MS) により測定したところ、Sm, Tb, Tm, Dy, Er がそれぞれ 2.2 4.5 40,60,130 ppm 含まれていた。この結果、鉱石中に含まれて いる数 ppm から数百 ppm 程度含まれる希土 類元素を検出できることがわかった。

ここまでの研究では、複数の希土類元素を 含む物質の可視光スペクトルを測定してき



図 3 (a) ジルコンおよび (b) モナズ石の CL スペクトル

たが、検出器を分光器から CCD カメラに変 えて、発光色の違いから希土類元素を含む複 数の物質を識別できるかについて検討した。 試料として TbF₃と GdF₃の粉末を用いた。分 光器を用いて各試料のカソードルミネッセ ンススペクトルを取得したところ TbF3 のピ ークは 542nm、GdF3のピークは 596nm であ った。この結果から、TbF₃は緑色, GdF₃は 橙色に発光すると予想できる。照射電流 130 nAで電子線を照射した際の試料のCL像を図 4(a) に示す。左側が緑色、右側が橙色である ことから、左側の試料が TbF3、右側の試料が GdF₃であることがわかる。このように、希土 類元素が一種類しか含まれていない場合、希 土類元素の存在を CL 像から識別できること がわかった。



図 4 TbF₃および GdF₃を照射電流を変化さ せたときの CL 像。(a) 130 nA, (b) 4 nA

次に照射電流を 4nA にしたところ、GdF3 は発光せずに、TbF3のみが発光した(図4(b))。 TbF3とGdF3のCLスペクトルの強度を比較す るとTbF3の強度はGdF3の10倍であった。そ のため、照射電流が小さくなると,GdF3の発 光強度が小さくなり、発光が観測されなくな ったと考えられる。そこで、照射電流を調整 することで GdF3と TbF3が混合していても TbF3を識別することができると考えた。TbF3 および TbF₃ と GdF₃を等重量比で混合した試 料に電子線を照射し、照射電流 130nA または 4nA で測定を行った結果を図 5 に示す。照射 電流 130 nA では、TbF₃ および TbF₃ と GdF₃ の混合粉末は異なる発光色であったが、照射 電流 4 nA では、ともに同じ緑色になった。 したがって、照射電流を調整することで、希 土類元素を含む混合物の CL 像から、Tb の CL 像を分離することができた。



図 5 TbF₃および TbF₃と GdF₃の混合粉末に 電子線を照射し、照射電流(a)130nA または (b) 4nA で得られた CL 像

(2) CL 現象を利用した BZY の結晶粒界近傍 の元素分析

図 6 に BYZ15 および BZY40 の CL スペク トルを示す。BZY15、BZY40 ともに同じよう なスペクトルであったが、Y の濃度が高い BZY40 は BZY15 に比べて 44 nm 低波長側へ ずれていた。濃度変化と波長のずれが線形的 であると仮定すると、Y 1%あたり 1.8 nm 波 長がずれることになる。BaZrO3 にドープされ る Y の濃度が変化することで、外殻の電子の エネルギー準位が変化して、ピーク位置の波 長が変化したと考えられる。



図 6 BYZ15 および BZY40 の CL スペクト ル

次に、粒界近傍の組成が化学量論比からず れていると予想される BZY15 の試料につい て、TEM-EDX による組成分析を行った。図 7 に分析を行った BZY15の TEM 写真を示し、 表 1 にエネルギー分散型 X 線分析(EDX)によ る組成分析の結果を示す。結晶粒界近傍と結 晶粒内では濃度の偏りに傾向が見られなか った。また、SEM-CL 法で BZY15 の結晶粒界 近傍と結晶粒内を測定した場合は、CL スペ クトルに大きな違いは見られなかった。これ らの原因は、電子線のエネルギーが高く (TEM: 300keV, SEM: 15 keV)、電子線が結晶粒 界近傍で広がって、得られる情報が結晶粒界 と結晶粒内の情報の平均になっている可能 性がある。したがって、照射する電子線のエ ネルギーをさらに低くすれば、結晶粒界のみ の情報が得られる可能性がある。



図 7 組成分析を行った BZY15 の TEM 写 真

表1 BZY15のTEM-EDXによる組成分析結 果(カチオンの合計濃度を100%とした)。(位 置の番号は図7中の番号に対応する)

位置		組成 (at%)	
	Y	Zr	Ва
1	5	46	48
2	7	41	51
3	5	43	50
4	7	46	47
5	9	45	46
6	9	45	47
7	4	42	52
8	7	43	49
9	6	44	50
10	8	42	49
11	9	41	49
12	10	42	48
13	8	42	49

以上のように、SEM-CL を用いれば、ppm レベルで存在する希土類元素でも分析が可 能であることがわかった。さらに、この方法 は、特性 X 線を用いる分析法と異なり、複数 の希土類元素が含まれていても、それぞれの 希土類元素を識別することが可能である。し たがって、SEM-CL 法は、希土類元素を複数 含む材料(リサイクル材料など)の識別に応用 することができると考えている。

微小領域の分析については、今回使用した 電子線のエネルギー(15 keV)では、電子線が 広がるため、分析は困難であるが、電子線の エネルギーを低くして、高感度の分光器を用 いれば測定可能であると考えている。

謝辞

BaZr_{0.85}Y_{0.15}O_{3-δ}の透過電子顕微鏡による観 察および組成分析を行っていただいた富山 高等専門学校の喜多正雄准教授に感謝致し ます。

(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3件) 今宿 晋、大谷 一誓、河合 潤、焦電結晶 を用いた小型元素分析装置、鉄と鋼、査 読有、100巻、2014 Susumu Imashuku, Naoto Fuyuno, Kohei Hanasaki, and Jun Kawai. Portable rare-earth element analyzer using pyroelectric crystal, Review of Scientific Instruments, 查読有, Vol. 84, 2013, 126105 今宿 晋、小型カソードルミネッセンス装 置、光アライアンス、査読無、24巻、2013、 36-38 [学会発表](計9件) Susumu Imashuku and Jun Kawai, Total reflection X-ray photoelectron spectroscopy of thin film, The 15th International Conference on Total Reflection X-Ray Fluorescence Analysis and Related Methods, 2013年9月,大阪 (口頭発表) Susumu Imashuku, Akira Imansishi, Kengo Ohira, and Jun Kawai, Microanalysis of Rare Earth Elements Using Pyroelectric Crystal, Devour X-ray Conference 2013, 2013年8月. デンバー (アメリカ)(口頭発表) Susumu Imashuku, Naoto Fuyuno, Akira Imansishi, Kohei Hanasaki, Kengo Ohira, and Jun Kawai, Focused Electron Beam and Elemental Mapping of Palm-top EPMA (Scanning) Equipped with CL Spectrometer (Projection), Microscopy & Microanalysis (2013), 2013 年 8 月、インディアナポリス (アメリカ)(口頭発表) 今宿 晋、今西 朗、大平 健悟、花咲 晃 ____ 平、河合 潤、手のひら EPMA における 電子線集束およびイメージング、第73回 分析化学討論会、2013年5月、函館(口 頭発表) 今宿 晋、今西 朗、花咲 晃平、河合 潤、 手のひら EPMA-CL における電子線の集 束および同時元素マッピング、日本鉄鋼 協会際165回春季講演大会、2013年3月、 東京 (口頭発表) 今宿 晋、今西 朗、河合 潤、焦電結晶と ____ クイックカップリングを用いた小型 EPMA の製作、第 28 回 PIXE シンポジウ ム、2012年11月、東京(口頭発表) 今宿 晋、冬野 直人、河合 潤、カソード ルミネッセンス法を利用した酸化物中の 希土類元素の分析、日本鉄鋼協会際 164 回秋季講演大会、2012年9月、松山(口 頭発表) 大西礼庸、<u>今宿晋</u>、河合潤、焦電X 線管中における浮遊電荷の運動メカニズ ム、資源・素材 2012、2012 年 9 月、秋田 (ポスター発表) Susumu Imashuku, Akira Imasnishi, and Jun

5.主な発表論文等

Kawai, Application of pyroelectric crystal to metal ion beam, 22nd International Conference on the Application of Accelerators in Research and Industry (CAARI 2012), 2012年8月, フォートワー ス (アメリカ) (口頭発表、招待講演) [図書](計0件)

〔産業財産権〕
出願状況(計2件)
名称:元素分析装置
発明者:<u>今宿晋</u>、冬野直人、河合潤
権利者:<u>今宿晋</u>、冬野直人、河合潤
種類:特許
番号:PCT/JP2013/79428
出願年月日:2013年7月25日
国内外の別:外国

名称:元素分析装置 発明者:<u>今宿 晋</u>、冬野 直人、河合 潤 権利者:<u>今宿 晋</u>、冬野 直人、河合 潤 種類:特許 番号:特願 2012-164968 出願年月日:2012 年7月 25 日 国内外の別: 国内

取得状況(計0件)

〔その他〕 ホームページ等

6.研究組織

(1)研究代表者
 今宿 晋(IMASHUKU, Susumu)
 京都大学・大学院工学研究科・助教
 研究者番号:40606620