固体酸化物型燃料電池電解質膜の性能試験

日大生産工(院) 〇吉本 篤史 日大生産工 野村 浩司

1 まえがき

固体酸化物型燃料電池(Solid Oxide Fuel Cell: SOFC)は、燃料電池の中で最も作動温度が高いため、 種々の利点を有する.一方で、作動温度が高いため に構造材に、脆くて壊れやすく高価なセラミックス を用いなければならないという欠点がある.そのた め、現在より低温域でSOFCを運転することが、実用 化には有効だと考えられている.しかしながら、低 温域では電解質の材料であるイットリア安定化ジル コニア(Yttria Stabilized Zirconia: YSZ)のイオン伝導率 が減少するため、SOFCの性能は低下する.SOFCの 性能低下を防ぐ対策として、電解質の薄膜化が挙げ られる.

本研究では、薄膜電解質を製作する方法として静電 噴霧堆積法(Electrostatic Spray Deposition: ESD)に着目 した. ESDは、液体に電圧を印加することで、均一 な微小液滴を噴霧する方法である. ESDは工業的に 様々な分野で応用されているが, SOFCの薄膜電解質 の製作法としての研究はほとんど行われていない. 本報では、ESDで使用する電解質膜原料のコロイド 溶液の製作方法の改善を行った. 直径1 および3mm のセラミックスボールによるボールミルを行うこと でYSZ粒子の微粒化を試みた.また,SOFCの性能低 下の原因となる燃料極の拡散抵抗を低減するため, 電極の多孔質化,薄型化を行った. Xiaodong et.al.の 研究
じでは、電極素材に小麦粉を混ぜることで多孔性 の向上を図っている.小麦粉は焼結中に焼失するた め、多孔性を得ることができる.本研究では、燃料 極基板の多孔性の低さが問題となっていたため、小 麦粉を含有した燃料極材料を使用して多孔性の向上 を試みた. さらに、小麦粉の中子を使用して燃料極 基板の形状を工夫し、薄型燃料極基板の製作を行っ た.

2 SOFC製作工程

平板型SOFCは、構造によって燃料極支持型,空気 極支持型および電解質支持型の3 種類に分類するこ とができる.本研究で製作する燃料電池は燃料極支 持型燃料電池とした.図1 に燃料電池の製作工程を 示す.燃料極支持型SOFCは燃料極基板上に電解質, 空気極を製作した後,燃料極,空気極表面にそれぞ れカーレントコレクタを設置して完成となる.

3 燃料極基板製作

3.1 燃料極基板製作方法

燃料極基板の製作はホットプレスによって行う. 材料となるYSZと酸化ニッケル(NiO)およびバイン ダーとなるポリエチレングリコール(PEG)を三角フ ラスコ内で21時間湿式ボールミル粉砕を行う.ボー ルミル粉砕が完了した材料を蒸発皿で乾燥させた後, すり鉢ですり潰して粉末状にする.材料粉末をホッ トプレスによって直径25 mmの円板形に成型し,そ れを1000 ℃で2 時間, 焼結させて燃料極基板は完成 となる.



Fig.1 Fabrication process of SOFC.

3.2 小麦粉含有燃料極材料による燃料極基板の製作と気孔率の測定

過去の研究では燃料極の多孔性を得るため、ボー ルミル粉砕の段階でYSZの一部を後からフラスコに 投入することで、粒径の違うYSZを混在させ、気孔 率の増大を図っていた.しかしながら、この方法で は十分な多孔性が得られなかったため、新たに小麦 粉を含有した燃料極材料の使用を試みた.燃料極材 料に小麦粉を加え、21時間ボールミル粉砕を行った.

小麦粉含有燃料極材料を用いて燃料極基板を製作 し、仮焼結の燃料極基板の気孔率を材料の密度と基 板の体積から計算した.小麦粉を含まない従来材料 と小麦粉含有量が10.20 および30 wt%の材料の4 種 類を用意し、1000 ℃で2時間仮焼結した基板と

Performance Test on Solid Oxide Fuel Cell Electrolyte Film Fabricated by Electrostatic Splay Deposition on an Anode with Improved Porosity by Flour Atsushi YOSHIMOTO, Hiroshi NOMURA 1300 ℃で2 時間本焼結をした基板について測定を 行った.

3.3 燃料極の気孔率の測定結果と考察

小麦粉含有量20 wt%の燃料極基板表面の顕微鏡写 真を図2 に,燃料極基板の多孔性の測定結果を図3 に示す.図2 より焼結前と比較し,焼結後は小麦粉 の燃焼により穴ができているのがわかる.これは焼 結時に小麦粉が消失したことによって生じたと考え られる,図3 より,仮焼結および本焼結の両方にお いて小麦粉の含有率の上昇とともに気孔率が向上し ていることがわかる.このことから小麦粉を含有さ せることによる燃料極基板の多孔性の向上は成功し たと考えられる.

3.4 小麦粉の中子を用いた燃料極基板製作

拡散抵抗の低減策として燃料極基板の薄型化も効 果的である.しかし,基板の薄型化は電解質堆積後 の焼結時に反りが発生するという問題があった.そ こで,小麦粉の中子を使用することで基板周囲を厚 くし,反応部である中心部を薄くすることで,薄型 燃料極基板の製作を試みた.中子の形状とホットプ レスの加熱時間を変化させた場合の焼結の結果と中 子の形状を図4 に示す.ホットプレスの加熱時間が 20 分以下,中子の角度が60 °以下の条件で基板製 作が成功した.加熱時間中に基板にバインダーとし て含まれるPEGが液化し,時間の経過と共に中子に 滲みこんでしまい,基板の強度が低下したためと考









Fig.5 Schematic diagram of ESD apparatus.

えられる.この結果から加熱時間を10分とし,45°の中子を使用した燃料極基板を使用することにした.

4 電解質膜製作

4.1 実験装置および実験方法

薄膜電解質の製作に用いるESD装置の概略を図5 に示す.装置は,遠赤外線ヒータ,シリンジポンプ, ノズル,カラー,および高電圧電源から構成される. 昨年度まではヒータに電熱線を使用していたが,今 年度は燃料極基板への熱伝達を向上させることを目 的として,遠赤外線ヒータを使用した.高電圧電源 によってノズル - 基板間に電圧を印加することで, シリンジポンプにより押し出されたコロイド溶液が 霧化され,カラーによって調整された静電場に沿っ て噴霧される機構になっている.基板は赤外線ヒー タによって一定の温度に保たれている.そのため, 噴霧されたコロイド溶液中のエタノールが基板付近 で気化し,残ったYSZ粒子のみが基板上に堆積され る.ノズル - 基板間隔は40 mm,コロイド溶液流量 は3.0 ml/r とした.

4.2 コロイド溶液の製作方法

ESDに使用するコロイド溶液はYSZボールを用い た湿式ボールミルにより製作する. 電解質材料であ るYSZを三角フラスコ内でボールミル粉砕し,その 後4 倍に希釈し,溶液を静置して大きな粒子を沈殿 させる. うわずみ液を0.8 µmのフィルタによりフィ ルタリングし,ホットプレートで加熱して4 倍に濃 縮させた溶液をESDに使用した. 電解質材料である YSZには, 粒子平均直径が40 nmの8 mol%YSZ(東ソ 一株式会社製, TZ - 8Y)を用いた.

4.3 ボールミルによるコロイド溶液製作

本研究で用いるYSZ粒子は40nmの粒子が凝集しており、その凝集塊を粉砕するため、YSZボールによるボールミルを行っている.従来は直径3 mmの YSZボールによるボールミル粉砕を行っていた.今 年度は更なる微粒化を目的とし、2 種類の直径の YSZボールによるボールミル粉砕を試みた.

4.3.1 粉砕ボールの配合割合を変化させてのボール ミル粉砕

直径が3 mmおよび1 mmの2 種類のYSZボールを 同じ三角フラスコに入れ,エタノールを溶媒とする 湿式ボールミルを行った.ボールの総重量を100gと し,攪拌時間は24 時間とした.3 mmボールおよび1 mmボールの配合割合によるYSZの粉砕結果を図5 に示す.3 mmボールおよび1 mmボールのみを使用し た場合に比べ,3 mmボールと1 mmボールの混合での ボールミルの方がボールミル後のYSZ粒子の粒径が 小さくなっており,1 µm以下のYSZ粒子の体積割合 が増大しているのがわかる.

4.3.2 粉砕時間配分を変化させてのボールミル粉砕

3 mmボールによるボールミルの後,1 mmボールに よるボールミルを行った.ボールの量は3 mm,1 mm とも100 gとし,ボールミルの総攪拌時間は24 時間 とした.図6 に粉砕結果を示す.3 mmボールまたは 1 mmボールのみを使用した場合に比べ,3mmボール と1 mmボールでボールミルを行った方がボールミ ル後のYSZ粒子の粒径が小さくなっており,1 µm以 下のYSZ粒子の体積割合が増大した.

以上の結果から、3 mmボールと1 mmボールの混合で のボールミルより、3 mmボールでの攪拌と1 mmボー ルでの攪拌を分けて行う方が、よりYSZの微粒化に 適していると考えられる. コロイド溶液の製作には、 3 mmボールを18 時間、1 mmボールを6 時間行う方 法を採用した.

5 SOFCの性能試験

5.1 試験装置および実験方法

燃料電池性能試験装置の概略を図8 に示す.性能試 験装置では,燃料に水素,燃料極還元用にアルゴン 90 vol%/水素10 vol%の混合ガス,シールと試験装 置内のパージに窒素を使用する.性能試験装置は, 流量計,U字管,加湿器,大気逆流防止用水タンク, 電気炉,燃料電池固定部,温度調節器,パーソナル コンピュータ,および測定器から構成される.燃料 電池は,電気炉内に設置されたセラッミクス製の SOFC固定部の上部に置く.SOFCの上にセラミック ス製パイプセルキャップをのせて実験装置にSOFC を固定する.SOFC固定部の詳細を図9 に示す.セル キャップだけでは,燃料が空気極側に漏れる恐れが ある.燃料が空気極側に漏れると,空気極表面で反 応を起こし,SOFCの性能を低下させる.対策として,



Fig.6 Effect of ball diameter on ball mill of YSZ particles when total weight of balls of of 1 and 3 mm in diameter is fixed at 100 g. (a) Mean diameter of ball-milled YSZ particles (b) volume fraction of particles ball-milled below 1 μm in diameter



Fig.7 Effect of ball-mill-time combination of different size YSZ balls of 1 and 3 mm in diameter when total ball mill time is fixed at 24 hr. (a) Mean diameter of ball-milled particles, (b) volume fraction of particles ball-milled below 1 μm in diameter

窒素パージシール機構を施した.測定装置に繋がる 白金線と燃料電池カーレントコレクタに繋がる白金 線を銅製のクリップで接続し,SOFC固定部を電気炉 により加熱する.設定温度に到達した後,窒素パー ジシールを行いながらアルゴン水素燃料を供給し, 燃料極の還元を行った後,純水素を供給し,発電試 験を開始する.

5.2 性能試験結果と考察

電流値0 の無負荷状態から1 秒あたり0.1 mAの割 合で電流を増加させて測定を行なった. 中子を使用 して製作した中心部厚さが0.5mmの燃料極基板を使 用した場合の、作動温度800 ℃の発電結果を図10 に 示す.ただし,多孔性向上を目指して製作した燃料 極基板は電解質膜焼結の際に中心部が反ってしまっ たため, 使用していない, この点に関しては今後, 改善を図る. 開回路電圧(Open Circuit Voltage: OCV) は1.02 Vであった. これは800 ℃での理論OCVの約 93%の値になる. このことから, ESDによって製作 した電解質は欠陥のない緻密な膜であると考えられ る. 電流密度が0.7 A/cm²のとき出力密度は最大とな り, 0.38 W/cm²示した. 電解質薄膜の単位面性あた りの抵抗率は0.402 Ωcm²であった. 過去の研究²⁾での 発電結果に比べ,最大出力密度は約1.81 倍,電解質 膜の単位面積あたりの抵抗値は0.57 倍の値である. このことから、電解質の薄膜化と基板の拡散抵抗低 減が成功したと考えられる.

6. まとめ

小麦粉による燃料極基板の改善とボールミル工程 の見直しによるコロイド溶液中YSZ粒子の微粒化を 行い,SOFCの性能試験を行った.以下に得られた知 見を列挙する.

- 小麦粉の含有量を増大させると、燃料極基板の 気孔率は増大した、小麦粉を含有させることで 燃料極基板の多孔性を向上させることに成功した。
- 2) 燃料極基板のホットプレス加工時の加熱時間と 中子の形状を考慮することで小麦粉製中子の使 用による燃料極基板の薄型化が可能となった.
- 電解質の材料であるYSZ粉末は、直径3 mmの YSZボールでボールミルを行った後、直径と1 mmのボールでボールミルを行うことで従来以 上に微細化できることがわかった。
- 4) 新たな製作法により製作したSOFCは、以前の工程で製作したセルより、最大出力密度は約1.18倍、電解質膜の単位面積あたりの抵抗値は0.57倍の値を示した。

参考文献

 Xiaodong Ge, Xiqiang Huang, Yaohui Zhang, Zhe Lu, Jiahuan Xu, Konbfa Chen, 「Screen – printed thin YSZ films used as electrolytes for solid oxide fuel cells j .journal of Power Sources,159 (2006),1048-1050



Fig.8 Performance test stand of SOFC apparatus.



