

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11) 特許出願公開番号

特開2016-157519

(P2016-157519A)

(43) 公開日 平成28年9月1日(2016.9.1)

(51) Int.Cl.			F I			テーマコード (参考)		
HO 1M	4/86	(2006.01)	HO 1M	4/86	T	5H018		
HO 1M	8/12	(2016.01)	HO 1M	8/12		5H026		
HO 1M	4/88	(2006.01)	HO 1M	4/88	T	5H127		
HO 1M	8/06	(2016.01)	HO 1M	8/06	Z			

審査請求 未請求 請求項の数 7 O L (全 12 頁)

<p>(21) 出願番号 特願2015-32758 (P2015-32758)</p> <p>(22) 出願日 平成27年2月23日 (2015.2.23)</p> <p>特許法第30条第2項適用申請有り 平成26年11月16日に一般社団法人日本固体イオニクス学会が発行した「第40回固体イオニクス討論会講演要旨集」にて発表</p>	<p>(71) 出願人 503027931 学校法人同志社 京都府京都市上京区今出川通烏丸東入玄武町601番地</p> <p>(74) 代理人 110000475 特許業務法人みのり特許事務所</p> <p>(72) 発明者 稲葉 稔 京都府京田辺市多々羅都谷1-3 同志社大学内</p> <p>(72) 発明者 橋之口 道宏 京都府京田辺市多々羅都谷1-3 同志社大学内</p> <p>(72) 発明者 横地 隆次 京都府京田辺市多々羅都谷1-3 同志社大学内</p> <p style="text-align: right;">最終頁に続く</p>
--	--

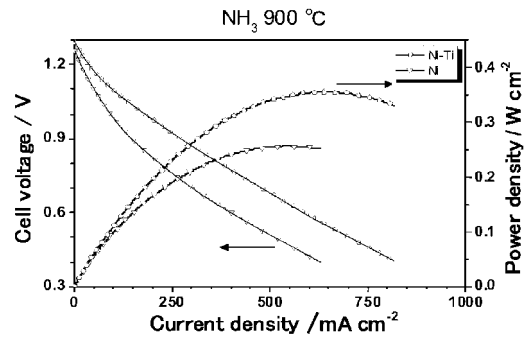
(54) 【発明の名称】 固体酸化物形燃料電池用燃料極とその製造方法および前記燃料極を含む固体酸化物形燃料電池

(57) 【要約】

【課題】 アンモニア燃料を使用した場合でも高い発電性能を発揮できる燃料極およびその製造方法を提供する。

【解決手段】 固体酸化物形燃料電池を作動させるための燃料極であって、チタン、ジルコニウムおよびハフニウムからなる群より選択される遷移金属と、ニッケルと、イオン導電体とを含むことを特徴とする。前記燃料極は、イオン導電体の粉末と、ニッケル酸化物の粉末とを混合し、焼成して燃料極中間体を作製した後、前記遷移金属を含む溶液を、前記燃料極中間体に含浸することによって、製造できる。

【選択図】 図3



【特許請求の範囲】

【請求項 1】

固体酸化物形燃料電池を作動させるための燃料極であって、
チタン、ジルコニウムおよびハフニウムからなる群より選択される遷移金属、
ニッケル、および
イオン導電体
を含むことを特徴とする固体酸化物形燃料電池用燃料極。

【請求項 2】

窒素と水素との化合物のガスを含む燃料を供給して固体酸化物形燃料電池を作動させるための燃料極であることを特徴とする、請求項 1 に記載の固体酸化物形燃料電池用燃料極

10

【請求項 3】

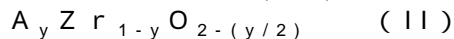
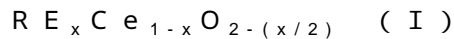
前記燃料極中における前記遷移金属と前記ニッケルの総原子数に対する前記遷移金属の原子数の割合が 1 ~ 12 % であることを特徴とする、請求項 1 または 2 に記載の固体酸化物形燃料電池用燃料極。

【請求項 4】

前記遷移金属がチタンであることを特徴とする、請求項 1 ~ 3 のいずれか 1 項に記載の固体酸化物形燃料電池用燃料極。

【請求項 5】

前記イオン導電体が、下記の組成式 (I) または (II)



で表される金属酸化物であって、

前記組成式 (I) において、RE は、Sm、Gd、Y、La、Ca および Nd から選ばれる少なくとも 1 種の金属であり、x は $0 < x < 0.5$ を満たす実数を示し、

前記組成式 (II) において、A は、Y、Sc、Ce、および Yb から選ばれる少なくとも 1 種の金属であり、y は $0 < y < 0.2$ を満たす実数を示す

ことを特徴とする、請求項 1 ~ 4 のいずれか 1 項に記載の固体酸化物形燃料電池用燃料極

20

【請求項 6】

請求項 1 ~ 5 のいずれか 1 項に記載の燃料極と、電解質と、空気極とを含むことを特徴とする、固体酸化物形燃料電池。

30

【請求項 7】

固体酸化物形燃料電池用燃料極を製造する方法であって、
工程 A) イオン導電体の粉末とニッケル酸化物の粉末とを混合し、当該混合物を焼成して燃料極中間体を作製する工程、および
工程 B) 工程 A で作製した燃料極中間体に、チタン、ジルコニウムおよびハフニウムからなる群より選択される遷移金属を含む溶液を含浸する工程
を含むことを特徴とする、固体酸化物形燃料電池用燃料極の製造方法。

【発明の詳細な説明】

40

【技術分野】

【0001】

本発明は、固体酸化物形燃料電池用燃料極とその製造方法および前記燃料極を含む固体酸化物形燃料電池に関する。

【背景技術】

【0002】

固体酸化物形燃料電池 (SOFC) は、イオン伝導性の固体電解質を用いているため、高温で作動可能であり、クリーンなエネルギー源として期待されている。

【0003】

固体酸化物形燃料電池 1 は、化学エネルギーを電気エネルギーへと変換できるエネルギ

50

ーデバイスであり、図 1 に示すように、イオン導電体の電解質 2 の両側に、空気極 3 (カソード) および燃料極 4 (アノード) がそれぞれ配置されている。そして、空気極側に酸素または空気を導入し、燃料極側に燃料ガスを導入し、高温 (約 1000) の雰囲気中で固体酸化物形燃料電池を作動させると、図 2 に示すように、空気極 3 での酸素の還元反応によって酸化物イオン (O^{2-}) が生じ、この酸化物イオンが電解質 2 を伝導して燃料極 4 に向かい、燃料極側で燃料と反応し、電子 (e^-) が放出されて水 (H_2O) が生じる。放出された電子 (e^-) は外部回路を通過して空気極 3 に流れる。

【0004】

固体酸化物形燃料電池の燃料ガスとしては、従来、水素ガスが用いられるのが一般的であったが、水素は液化が難しく貯蔵、運搬が困難であるという問題がある。これに対し、アンモニア燃料は液化が容易で、引火性が低いこと、さらに、理論起電力が高く、電極上への炭素析出も起こらないことから、エネルギーキャリアとして優れている。また、固体酸化物形燃料電池を低温で作動させることができれば、発電性能の長期安定性と電池構成材料の低コスト化が可能となるため、固体酸化物形燃料電池の実用化には、低温発電性能の向上が課題となる。

10

【0005】

このような課題に対処するため、本発明者らは、アンモニア燃料を用いることができ、低い作動温度 (900 以下) で、固体酸化物形燃料電池を作動させるための燃料極として、鉄とニッケルを特定の割合で含む燃料極を発明し、出願している (特許文献 1)。しかしながら、今なお、低い作動温度でアンモニア燃料を使用した場合でも優れた性能を発揮することができ、発電性能を安定に維持できる燃料極の開発が求められている。

20

【先行技術文献】

【特許文献】

【0006】

【特許文献 1】特開 2011 - 40362 号公報

【発明の概要】

【発明が解決しようとする課題】

【0007】

したがって、本発明は、低い作動温度でアンモニア燃料を使用した場合でも、高い発電性能を発揮し、発電性能を安定に維持できる燃料極およびその製造方法を提供すること、および、前記燃料極を使用した固体酸化物形燃料電池を提供することを課題とする。

30

【課題を解決するための手段】

【0008】

本発明者らは、前記課題を解決するために検討を重ねた結果、アンモニア中で窒化物を形成しない (すなわち、反応生成物である窒素を容易に脱離する) ニッケルと、窒化物を形成する (すなわち、反応物であるアンモニアを吸着しやすい) 遷移金属とを組み合わせることにより、反応物 (アンモニア) の吸着と反応生成物 (窒素) の脱離をバランスよく行うことができ、その結果、燃料極の過電圧を低減できることを見出し、本発明を完成した。

40

【0009】

すなわち、本発明は、固体酸化物形燃料電池を作動させるための燃料極であって、チタン、ジルコニウムおよびハフニウムからなる群より選択される遷移金属と、ニッケルと、イオン導電体とを含むことを特徴とする。

【0010】

本発明に係る燃料極は、窒素と水素との化合物 (アンモニア等) のガスを含む燃料を供給して固体酸化物形燃料電池を作動させるための燃料極として好適である。

【0011】

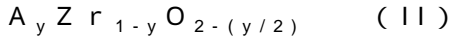
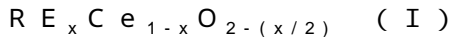
本発明に係る燃料極中における前記遷移金属と前記ニッケルの総原子数に対する、前記遷移金属の原子数の割合は、1 ~ 12 % であることが好ましい。

50

また、前記遷移金属としては、特にチタンが好ましい。

【0012】

また、前記イオン導電体の好ましい例として、下記の組成式 (I) または (II) で表される金属酸化物が挙げられる。



前記組成式 (I) において、RE は、Sm、Gd、Y、La、Ca および Nd から選ばれる少なくとも 1 種の金属であり、x は $0 < x < 0.5$ を満たす実数を示し、

前記組成式 (II) において、A は、Y、Sc、Ce、および Yb から選ばれる少なくとも 1 種の金属であり、y は $0 < y < 0.2$ を満たす実数を示す。

【0013】

また、本発明は、上述した特徴を有する燃料極と、電解質と、空気極（酸素極）とを有する固体酸化物形燃料電池に関する。

【0014】

また、本発明は、固体酸化物形燃料電池用燃料極を製造する方法であって、

工程 A) イオン導電体の粉末とニッケル酸化物の粉末とを混合し、当該混合物を焼成して燃料極中間体を作製する工程、および

工程 B) 工程 A で作製した燃料極中間体に、チタン、ジルコニウムおよびハフニウムからなる群より選択される遷移金属を含む溶液を含浸する工程を含むことを特徴とする。

【発明の効果】

【0015】

本発明の燃料極によれば、低温雰囲気中（900 以下）で、窒素と水素との化合物（特にアンモニア）ガスを燃料極に供給して、固体酸化物形燃料電池を作動させた場合でも、優れた発電効率を実現することができる。また、本発明に係る上記製造方法によれば、イオン導電体の粉末と前記遷移金属をあらかじめ混合して焼成することにより一段階で燃料極を製造する方法とは異なり、焼成時に、イオン導電体と前記遷移金属との過度な焼結が生じないという利点がある。

【図面の簡単な説明】

【0016】

【図 1】図 1 は、本発明に係る固体酸化物形燃料電池の一例の模式的な斜視図である。

【図 2】図 2 は、本発明に係る固体酸化物形燃料電池の作動時における挙動を説明する図である。

【図 3】図 3 は、Ti を 6 at.% 含む Ni-SDC 燃料極（Ni-Ti-SDC 燃料極）と、添加元素 0 at.% の Ni-SDC 燃料極の特性を比較する図であり、電流 - 電圧（I - V）特性および電流 - 出力（I - P）特性を示す。

【図 4】図 4 は、Ta あるいは W を 3 at.% 含む Ni-SDC 燃料極と、Ti を 6 at.% 含む Ni-SDC 燃料極の特性を比較する図であり、電流 - 電圧（I - V）特性および電流 - 出力（I - P）特性を示す。

【図 5】図 5 は、NH₃ 中での窒化物の生成を確認するための X 線回析パターンであり、(a) は NiO の X 線回析パターンを、(b) は TiO₂ の X 線回析パターンを示す。

【図 6】図 6 は、水素ガス及びアンモニアガスを供給した場合の起電力の温度依存性を示すグラフである。

【発明を実施するための形態】

【0017】

本発明に係る燃料極は、チタン（Ti）、ジルコニウム（Zr）およびハフニウム（Hf）からなる群より選択される遷移金属と、ニッケルと、イオン導電体とを含む。

前記遷移金属の中では、特にチタンが好ましい。

【0018】

前記遷移金属とニッケルの総原子数に対する前記遷移金属の原子数の割合は、1 ~ 12 % であることが好ましく、2 ~ 10 % であることがより好ましく、3 ~ 8 % であることが

10

20

30

40

50

特に好ましい。前記遷移金属が1%未満の場合は、前記遷移金属による、水素と窒素の化合物ガス（アンモニアガス等）の吸着効果が十分に発揮されにくく、他方、前記遷移金属が12%を超える場合は、遷移金属が燃料極表面を被覆するため、活性が低下するおそれがある。

【0019】

本発明に係る固体酸化物形燃料電池用燃料極は、燃料にアンモニアを用いた場合、水素と窒素への分解を経由せず、燃料極上でアンモニアが直接酸化される。既報文献（ECS Transactions 57(1) pp.1639-1645 (2013)）に詳述されるように、燃料極に水素ガスを供給した場合、燃料電池の作動温度が上昇すると起電力は減少するが、燃料極にアンモニアガスを供給した場合は、燃料電池の作動温度の上昇とともに起電力が増加するため（図6参照）、アンモニアは水素ガスへの分解を経由せずに直接酸化していると考えられる。従って、本発明に係る燃料極に用いられる材料は、アンモニア分解触媒とは本質的に異なる。

10

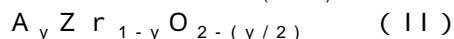
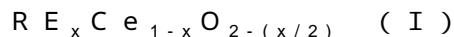
【0020】

言い換えれば、本発明に係る固体酸化物形燃料電池用燃料極で支配的に進む反応（主反応）は、 $2\text{NH}_{3ad} + 3\text{O}^{2-} \rightarrow 3\text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + 6\text{e}^-$ であると考えられる。なお、添字の a d は、電極表面への吸着状態であることを示す。前記主反応においては、アンモニア分子の吸着や残留窒素分子の脱離反応が律速段階である。本発明に係る燃料極に含まれるニッケルは、アンモニア中で窒化物を形成しないため、反応生成物である窒素を容易に脱離し、本発明に係る燃料極に含まれる遷移金属（Ti, Zr, Hf）は、いずれもアンモニアを吸着しやすく、アンモニアガス中で窒化する。すなわち、燃料極中の前記遷移金属は、反応物であるアンモニアの吸着を促進し、燃料極中のニッケルは、アンモニアの酸化反応後に燃料極表面に残留した窒素を効率よく脱離させ、アンモニア吸着サイトを回復させるのに役立つ。このように、本発明に係る燃料極は、Niの窒素脱離能と、Ti, Zr, Hfのアンモニア吸着能のバランスにより、優れた発電効率を発揮すると考えられる。

20

【0021】

本発明に係る燃料極中に含まれる好ましいイオン導電体としては、下記の組成式（I）で表されるドーブセリアまたは組成式（II）で表される安定化ジルコニアが挙げられる。



30

前記組成式（I）において、REは、Sm、Gd、Y、La、CaおよびNdから選ばれる少なくとも1種の金属であり、 x は $0 < x < 0.5$ を満たす実数を示し、

前記組成式（II）において、Aは、Y、Sc、Ce、およびYbから選ばれる少なくとも1種の金属であり、 y は $0 < y < 0.2$ を満たす実数を示す。

【0022】

特に好ましい式（I）のイオン導電体として、REがSmであるイオン導電体が挙げられ、その一例として $\text{Sm}_{0.2}\text{Ce}_{0.8}\text{O}_{1.9}$ （SDC20）が挙げられる。また、特に好ましい式（II）のイオン導電体として、AがScであるイオン導電体が挙げられ、その一例として、 $\text{Sc}_{0.1}\text{Zr}_{0.9}\text{O}_{1.95}$ （ScSZ）が挙げられる。

40

【0023】

上述した式（I）に該当するSDC20の製造例は、実施例において説明される。上述した式（II）に該当するScSZの製造例としては、例えば以下の方法がある。まず、 $\text{Sc}(\text{NO}_3)_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ （硝酸スカンジウム二水和物）と $\text{ZrO}(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ （硝酸ジルコニル二水和物）とをそれぞれのモル比が $\text{Sc} : \text{Zr} = 0.1 : 0.9$ となるように、濃度が $0.2 \text{ mol} / \text{dm}^3$ の硝酸水溶液中に溶解し、混合する。続いて、濃度が $1 \text{ mol} / \text{dm}^3$ のアンモニア水溶液を上記ScとZrを含む硝酸水溶液に加えることにより沈殿物を得る。さらに12時間攪拌した後、吸引ろ過により沈殿物を分離回収し、80℃で乾燥し、空气中で700℃で焼することによって、ScSZ粉末が得られる。

【0024】

本発明にかかる燃料極は、上述した遷移金属（Ti、Zr、Hf）、ニッケルおよびイ

50

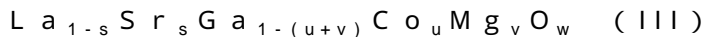
オン導電体に加えて、他の金属元素を含んでもよい。たとえば、Fe、Coなどの遷移金属を入れることにより、燃料極の電子伝導性や焼結性、また電解質材料との反応性を制御することも可能である。他の金属元素を添加する場合、[他の金属元素の原子数/Niの原子数]が、0.1以下(より好ましくは0.05以下)となるように添加することが好ましい。

【0025】

本発明に係る固体酸化物形燃料電池に使用される電解質としては、ジルコニア系酸化物、セリア系酸化物、ランタンガレート系酸化物、バリウムセレート系酸化物、バリウムジルコネート系酸化物、ストロンチウムセレート系酸化物、ストロンチウムジルコネート系酸化物、ランタンシリケート系酸化物などの電解質を用いることができる。好ましい電解質の一例として、下記の組成式(III)で表わされる電解質が挙げられる。

10

【0026】



上記組成式(III)において、sは0 ≤ s ≤ 0.25を満たす実数を示し、uは0 ≤ u ≤ 0.1を満たす実数を示し、vは0 ≤ v ≤ 0.25を満たす実数を示し、wは2.7 ≤ w ≤ 3.025を満たす実数を示すことが特に好ましく、その一例として、 $\text{La}_{0.9}\text{Sr}_{0.1}\text{Ga}_{0.8}\text{Mg}_{0.2}\text{O}_3$ が挙げられる。

【0027】

本発明に係る固体酸化物形燃料電池の空気極として用いることができる材料として、Pt(白金)、ペロブスカイト型酸化物等が挙げられる。好ましいペロブスカイト型酸化物として、 $\text{Sm}_x\text{Sr}_{1-x}\text{CoO}_3$ 、 $\text{La}_x\text{Sr}_{1-x}\text{CoO}_3$ 、 $\text{La}_x\text{Sr}_{1-x}\text{Co}_y\text{Fe}_{1-y}\text{O}_3$ 、 $\text{La}_x\text{Sr}_{1-x}\text{FeO}_3$ などが挙げられる。

20

【0028】

本発明に係る固体酸化物形燃料電池1は、たとえば以下のようにして作動させることができる。

まず、図1に示す固体酸化物形燃料電池1を900℃以下の雰囲気中に設置し、図2に示すように、燃料極4に水素と窒素との化合物のガス(図2の例では、NH₃ガス)を含む燃料を供給し、空気極3に酸素ガスを含む酸化剤を供給する。

これにより、空気極3においては、酸化剤中に含まれる酸素ガスにより、 $(1/2)\text{O}_2 + 2e^- \rightarrow \text{O}^{2-}$ の反応から酸化物イオン(O²⁻)が生じる。そして、酸化物イオン(O²⁻)は電解質2を燃料極4に向かって伝導する。

30

そして、燃料極4においては、電解質を伝導してきた酸化物イオン(O²⁻)と、アンモニアガスとにより、 $2\text{NH}_{3\text{ad}} + 3\text{O}^{2-} \rightarrow 3\text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + 6e^-$ の反応から水(H₂O)と窒素(N₂)と電子(e⁻)が生じる。そして、水(H₂O)および窒素(N₂)は外部に放出され、電子(e⁻)は外部回路を通過して空気極3に流れ込む。

以上のようにして固体酸化物形燃料電池を作動させることによって、固体酸化物形燃料電池による発電が可能となる。

【0029】

燃料極に供給する燃料ガスとしては、たとえば、アンモニア(NH₃)ガスおよび/またはヒドラジン(N₂H₄)ガスなどの、水素と窒素との化合物からなるガスの少なくとも1種を用いることができる。特に好ましい燃料ガスとして、アンモニアガスが挙げられる。

40

なお、本発明に係る固体酸化物形燃料電池は、水素と窒素との化合物からなるガスを含む燃料を使用する場合に特に好適であるが、水素(H₂)ガスを含む燃料などの従来から公知の燃料を供給して作動させることも可能である。

【0030】

空気極に供給される酸化剤としては、たとえば、空気および/または酸素(O₂)ガスなど、酸素を含むガスを少なくとも1種含む酸化剤を用いることができる。

【0031】

本発明に係る固体酸化物形燃料電池は、低温(900℃以下)の雰囲気中において作動

50

させた際にも高い発電効率を発揮できるが、900 を超える温度で作動させることも可能である。

【0032】

以下、本発明に係る固体酸化物形燃料電池を製造する方法の一例を概説する。

まず、燃料極に使用するイオン導電体として、上述した式(I)のドーブセリアまたは式(II)の安定化ジルコニア粉末を準備する。

次に、上記イオン導電体の粉末と、酸化ニッケル(NiO)粉末とを、それらの全量に占めるイオン導電体の含有率が10~50重量%(より好ましくは20~40重量%)となる割合で混合し、バインダー(ポリエチレングリコール、エチルセルロース、ポリビニルブチラール樹脂、ポリアクリル酸エステル樹脂等)を水や有機溶媒と適宜組み合わせ燃料極ペーストを調製する。なお、他の金属元素(すなわち、Ti、Zr、Hf、Ni以外の金属元素)の酸化物を添加する場合、イオン導電体、NiOおよび他の金属元素の酸化物(例えば、Fe₂O₃)の全量に占めるイオン導電体の含有率は、上記と同じ範囲であることが好ましい。

作製した燃料極ペーストを、図1に示すようなディスク状の固体電解質2の片面の一部に、スクリーン印刷した後、焼成し、燃料極中間体を作製する。

次に、電解質の他方の面に、前記燃料極中間体と重なるように、Pt(白金)またはペロブスカイト型酸化物を含むペーストをスクリーン印刷した後、焼成することによって空気極3を形成する。

続いて、チタン、ジルコニウム、ハフニウムからなる群より選択される遷移金属を含む溶液を、前記燃料極中間体にマイクロピペット等で滴下し、吸収させることによって、前記燃料極中間体に前記溶液を含浸させた後、60~120 で乾燥を行い、燃料極4を作製する。

前記遷移金属を含む溶液としては、前記遷移金属の塩を含む水溶液(超純水を使用することが好ましい)、アルコール溶液(エタノール等)、あるいは水とアルコールの混合溶液等を使用することができる。

溶液中の遷移金属の塩の濃度は、0.05~1.0mol/dm³程度が好ましく、0.1~0.5mol/dm³程度がより好ましい。

【0033】

上記遷移金属(Ti、Zr、Hf)を含む燃料極を製造する方法として、上記のような含浸法の他に、あらかじめイオン導電体と、NiOと、上記遷移金属の酸化物を含むペーストを作製するか、あるいはイオン導電体と、Niと上記遷移金属との複合酸化物とを含むペーストを作製し、前記ペーストを電解質の片面にスクリーン印刷した後、焼成することにより、一段階で作製する方法があるが、空気中にて高温で焼成する際に、Ti、Zr、Hfとイオン導電体との過度な焼結が生じ、十分な効果を発揮しない。従って、上述したように、まずNiOとイオン導電体の混合物を焼成することによって多孔性の燃料極中間体を作製し、含浸法によりTi、Zr、Hfを添加する方法がより好ましい。

【実施例】

【0034】

<実施例1> 固体酸化物形燃料電池の製造

以下の手順により、図1に模式的に示す構成の固体酸化物形燃料電池を作製した。

【0035】

[電解質]

酸化ランタン、炭酸ストロンチウム、酸化ガリウムおよび酸化マグネシウムを所定の比率でエタノール中において湿式混合した後、1150 で18時間の仮焼と上記の湿式混合とを交互に2回繰り返して作製したLSGM粉末を、294MPaの圧力でCIP成形し、その後1500 で10時間焼成することによって、La_{0.9}Sr_{0.1}Ga_{0.8}Mg_{0.2}O₃(LSGM)からなるディスク状(直径15mm、厚み0.5mm)の緻密な電解質を作製した。

【0036】

[イオン導電体粉末]

$\text{Sm}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ (硝酸サマリウム六水和物) 粉末と $\text{Ce}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ (硝酸セリウム六水和物) 粉末とをそれぞれ Sm と Ce とのモル比が $\text{Sm} : \text{Ce} = 2 : 8$ となるように、濃度が $0.2 \text{ mol} / \text{dm}^3$ の硝酸水溶液中に溶解し、混合した。次に、シュウ酸二水和物の水溶液とアンモニア水溶液とを混合して得たシュウ酸アンモニウム水溶液 (シュウ酸濃度: $0.2 \text{ mol} / \text{dm}^3$, $\text{pH} : 6.7$) を調製し、これを上記 Sm と Ce を含む硝酸水溶液に加えることにより、 Sm と Ce の水酸化物沈殿を得た。さらに 12 時間攪拌した後、吸引ろ過により沈殿物を分離回収し、 80°C で乾燥し、空气中で 700°C で焼することによって、 $\text{SDC}20$ ($\text{Sm}_{0.2}\text{Ce}_{0.8}\text{O}_{1.9}$) 粉末を得た。

【 0037 】

10

[燃料極中間体]

上述のようにして製造した $\text{SDC}20$ 粉末と、 NiO (酸化ニッケル) 粉末とを、 $\text{SDC}20 : \text{NiO} = 3 : 7$ (重量比) となる割合で混合し、バインダーとしてポリエチレングリコールを適量添加して燃料極ペーストを調製した。その燃料極ペーストを、ディスク状の緻密な電解質の片面に、直径 6 mm の円形となるようにスクリーン印刷した後に、 1250°C で 3 時間焼成し、燃料極中間体を形成した。

【 0038 】

[空気極]

次に、電解質の他方の面に、燃料極中間体と重なるように、 $\text{Sm}_{0.5}\text{Sr}_{0.5}\text{CoO}_3$ の組成をもつペロブスカイト型酸化物のペーストをスクリーン印刷した後に、 1200°C で 3 時間焼成することによって、空気極 (直径 6 mm 、厚さ約 $10 \mu\text{m}$) を形成した。

20

【 0039 】

[参照電極]

続いて、電解質の外縁に直径 0.5 mm の Pt 線を巻きつけ、 Pt ペーストで電解質の縁に接着させた状態で、 930°C で 0.5 時間焼成することにより、参照電極を形成した。

【 0040 】

[燃料極]

最後に、燃料極中間体に、濃度が $0.15 \text{ mol} / \text{dm}^3$ の TiCl_4 溶液 (溶媒はエタノール) を含浸した後 (燃料極中間体に、溶液をマイクロピペットにて滴下し、吸収させることで含浸した)、 80°C で乾燥することによって、チタンの含有量が $6 \text{ at.}\%$ の燃料極 (Ni-Ti-SDC) を有する固体酸化物形燃料電池を作製した。 Ti の $\text{at.}\%$ は、 Ti と Ni の総原子数に対する Ti の原子数の割合を示す。 Ti の $\text{at.}\%$ は、蛍光 X 線分析装置を用いて、上記燃料極に含まれる Ti と Ni の含有量を測定することによって求めた。

30

【 0041 】

< 実施例 2 > 発電実験

実施例 1 で作製した固体酸化物形燃料電池を用い、発電試験を実施した。燃料極、空気極、参照極での集電には Pt メッシュを用い、 Pt 線を通して計測器 (ポテンショスタット) に接続した。燃料ガスの密閉にはパイレックス (登録商標) ガラスを用いた。固体酸化物形燃料電池を設置した電気炉を 900°C に昇温した後、燃料極に純水素を $100 \text{ ml} / \text{min}$ で供給し、燃料極の還元処理を 1 時間行った。続いて、目的の温度 (900°C) に設定し、燃料極側に NH_3 ガスを、空気極側に空気をそれぞれ $100 \text{ ml} / \text{min}$ で供給し、電極性能の測定を行った。開回路電圧から 0.4 V に至るまで $0.7 \text{ mV} / \text{s}$ の定速で電位走査を行い、対応する電流密度を読み取り、電位と電流密度を掛け合わせた値を出力密度とした。

40

【 0042 】

また、比較のため、燃料極中間体に添加する金属元素を Ti から Ta 、 W 、 Nb に変更した燃料極を有する燃料電池 (Ni-Ta-SDC 、 Ni-W-SDC 、 Ni-Nb-SDC) を製造し、発電試験を実施した。

50

具体的には、実施例 1 と同じ方法で形成した燃料極中間体に、濃度が $0.15 \text{ mol} / \text{dm}^3$ の TaCl_5 溶液 (溶媒はエタノール)、 $(\text{NH}_3)W_{22}O_{41} \cdot 5H_2O$ 溶液 (溶媒は、水 : エタノール = 1 : 9 の混合溶媒)、あるいは NbCl_5 溶液 (溶媒はエタノール) を含浸した後 (燃料極中間体に、各溶液をマイクロピペットにて滴下し、吸収させることで含浸した)、 80°C で乾燥することによって、添加金属元素の含有量が $3 \text{ at.}\%$ の燃料極 (Ni-Ta-SDC 、 Ni-W-SDC 、 Ni-Nb-SDC) を作製した。その他の固体酸化物形燃料電池の作製方法は、実施例 1 と同じである。その後、各燃料電池について、上記と同じ手順で発電試験を実施した。なお、 Ta 、 W 、 Nb の含有量を $3 \text{ at.}\%$ としたのは、本件出願人の別出願 (特願 2014 - 214953 号) に示されるように、 $3 \text{ at.}\%$ 付近で最も高い出力密度が得られると考えられるためである。

10

【0043】

また、燃料極中間体に金属元素を添加せずに作製した燃料極 (Ni-SDC) を有する燃料電池についても、発電試験を実施した。

表 1 に、各燃料極を用いた固体酸化物形燃料電池を 900°C で作動した時の最大出力密度を示す。

【0044】

【表 1】

表 1. Ni-Ti-SDC 、 Ni-Ta-SDC 、 Ni-W-SDC 、 Ni-Nb-SDC または Ni-SDC を燃料極とするセルの最大出力密度 (mW/cm^2) 燃料ガス: NH_3

20

燃料極	Ni-Ti-SDC	Ni-Ta-SDC	Ni-W-SDC	Ni-Nb-SDC	Ni-SDC
最大出力密度 (mW/cm^2)	355	321	313	255	253

【0045】

表 1 から分かるように、 Ti を含有する燃料極を用いた固体酸化物形燃料電池は、 Ta 、 W 、 Nb を含有する燃料極、および添加金属元素なしの燃料極 (Ni-SDC) を用いた固体酸化物形燃料電池より、有意に高い最大出力密度を示した。

30

【0046】

<実施例 3> 特性評価 (Ni-Ti-SDC と、 Ni-SDC 、 Ni-Ta-SDC 、 Ni-W-SDC との比較)

実施例 1 で製造した Ni-Ti-SDC 燃料極と、チタンを含まない Ni-SDC 燃料極を用いて作製した固体酸化物形燃料電池を、 900°C の雰囲気中に設置し、空気極に空気を供給し、燃料極にアンモニアガスを供給したときの、空気極と燃料極との間の電圧 (V) と、燃料電池に流れる電流の電流密度 (mA/cm^2) との関係 (電圧 - 電流特性) を調べた。また、電流密度 (mA/cm^2) と出力密度 (W/cm^2) との関係も調べた。結果を図 3 に示す。図 3 グラフにおいて、横軸が電流密度 (mA/cm^2)、左の縦軸が電圧 (V)、右の縦軸が出力密度 (W/cm^2) を示す。

40

【0047】

図 3 に示すように、 Ti を含む燃料極 (Ni-Ti-SDC) を用いた場合は、 Ti を含まない燃料極 (Ni-SDC) を用いた場合と比べ、 $I - V$ 曲線 (電圧 - 電流曲線 : 右下がりの曲線) の傾斜が緩やかであり、発電時の電流密度が高かった。また、 Ni-Ti-SDC 燃料極を用いた場合、 Ni-SDC 燃料極を用いた場合と比べ、 $I - P$ 曲線 (電流 - 出力曲線 : 右上がりの曲線) の立ち上がりが大きく、出力密度がより高かった。したがって、 Ni-Ti-SDC を燃料極に用いた固体酸化物形燃料電池は、 Ni-SDC を燃料極に用いた固体酸化物形燃料電池より優れた電圧 - 電流特性を有すること、優れた発電性能を示すことが確認された。

【0048】

50

また、Ni-Ti-SDC燃料極を有する燃料電池（作製方法は実施例1に記載の通り）と、Ni-Ta-SDC燃料極あるいはNi-W-SDC燃料極を有する燃料電池（作製方法は実施例2に記載の通り）との、I-V曲線、I-P曲線の比較を図4に示す。

【0049】

図4から分かるように、Tiを含有する燃料極（Ni-Ti-SDC）と、TaまたはWを含有する燃料極（Ni-Ta-SDC、Ni-W-SDC）とを比較した場合、Ni-Ti-SDC燃料極のほうが、I-V曲線（電圧-電流曲線：右下がり曲線）の傾斜が緩やかであり、発電時の電流密度が高かった。また、I-P曲線（電流-出力曲線）の立ち上がりが大きく、出力密度がより高かった。このことから、Ni-Ti-SDCを燃料極に用いた燃料電池は、Ni-Ta-SDCあるいはNi-W-SDCを燃料極に用いた燃料電池より優れた電圧-電流特性を有すること、優れた発電性能を示すことが確認された。

10

【0050】

<実施例4> X線回折パターン

NiO粉末およびTiO₂の粉末を、アンモニアを25%含むアルゴン気流中で900にて1時間還元処理し、室温まで冷却した。その後、取り出した粉末のX線回折パターンを測定した。結果を図5に示す。(a)は、NiOのX線回折パターンであり、(b)はTiO₂のX線回折パターンである。

【0051】

図5に示すように、Ni酸化物の場合、窒化物の生成は観察されないが、Ti酸化物の場合は、還元され酸窒化物であるTiN_xO_yを生成した。窒化物を形成する金属は、アンモニア吸着のエンタルピーを小さくする効果があり、アンモニアの吸着能が強いと考えられる。

20

したがって、実施例1で作製したNi-Ti-SDC燃料極の優れた発電性能は、Tiのアンモニア吸着能によるものと考えられる。

【産業上の利用可能性】

【0052】

本発明に係る燃料極を利用すれば、作動温度が低くても高いアンモニア酸化活性が得られ、アンモニアをエネルギーキャリアとして用いる高効率発電が可能となる。

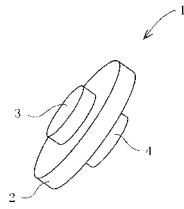
【符号の説明】

【0053】

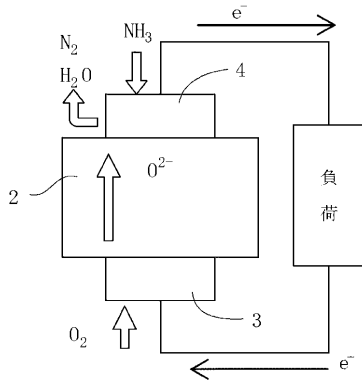
- 1 固体酸化物形燃料電池
- 2 電解質
- 3 空気極
- 4 燃料極

30

【 図 1 】

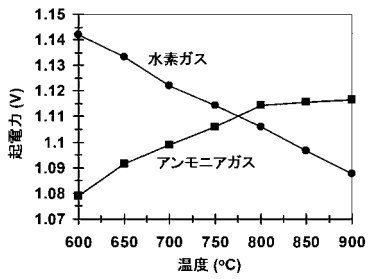


【 図 2 】

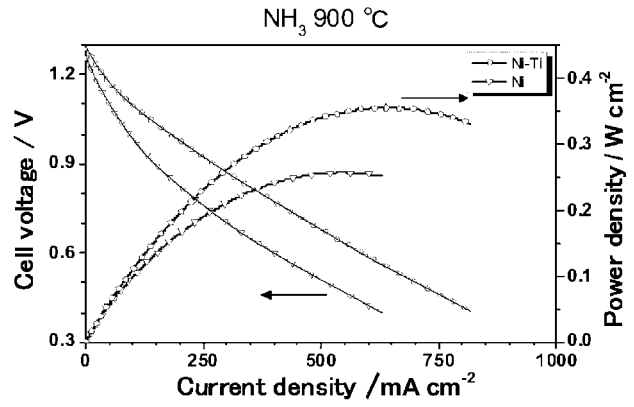


【 図 6 】

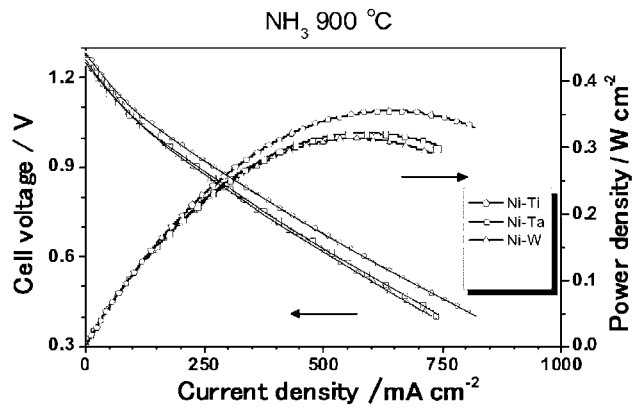
水素ガス及びアンモニアガスを供給した場合の起電力の温度依存性



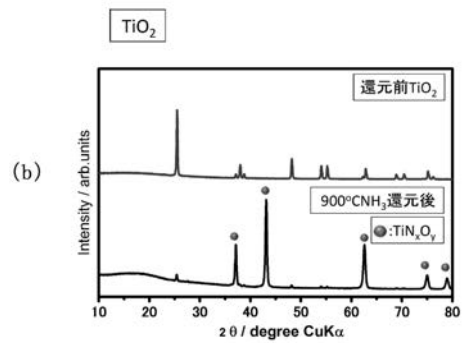
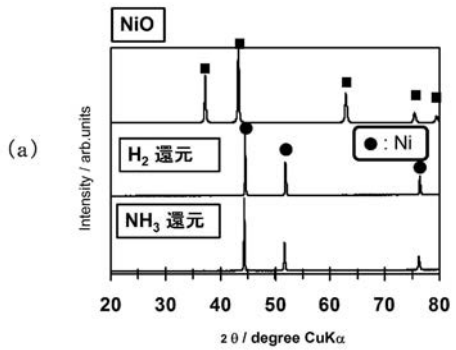
【 図 3 】



【 図 4 】



【 図 5 】



フロントページの続き

(72)発明者 白井 敬介

京都府京田辺市多々羅都谷 1 - 3 同志社大学内

Fターム(参考) 5H018 AA06 AS02 BB01 BB05 BB12 EE02 EE04 EE12 HH05

5H026 AA01

5H127 AA00 AC05 AC07 AC15 BA01 BB02