科学研究費助成事業

平成 28 年

研究成果報告書

6 月 1 3 日現在 機関番号: 12605 研究種目: 若手研究(B) 研究期間: 2013~2015 課題番号: 25870899 研究課題名(和文)マンガン酸化物をベースとした新規高活性・高機能空気極触媒の開発 研究課題名(英文)Development of New Highly Active and Multi-functional Air Electrode Catalysts Based on Manganese Oxides 研究代表者 齋藤 守弘 (Saito, Morihiro) 東京農工大学・大学院工学研究院・准教授 研究者番号:20408719 交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,400,000円

研究成果の概要(和文):アニオン交換膜形燃料電池(AEMFC)やLi空気二次電池(LAB)といった次世代発電・蓄電デ バイスの構築へ向けて、ペロプスカイトLaO.6SrO.4MnO3(LSO.4M)やMnO2ナノシート(MnNS)とナノカーボン(ケッチ ェンブラック(KB)、カーボンナノチューブ(CNT)、グラフェン(GP))を組合せた新規空気極触媒の合成と、その 酸素還元・酸素発生活性全びに酸化腐食耐性の評価を行った。その結果、いずれの系においても比表面積が大きく上つ 黒鉛化度が高いCNTと組合せたLSO.4M/CNT及びMnNS/CNTが触媒活性と耐久性の双方の面で最もバランスの良い性能を示すことを見出した。

研究成果の概要(英文):New air electrode catalysts composed of a manganese oxide (perovskite La0.6Sr0.4Mn03 (LS0.4M) or Mn02 nanosheet (MnNS)) and nano-carbon materials (Ketjen black (KB), carbon nanotube (CNT) and graphene (GP)) were synthesized, and their oxygen reduction/evolution activities and durability against oxidative corrosion were evaluated for the development of next-generation energy conversion and storage devices such as anion-exchange membrane fuel cells (AEMFC) and Li-air secondary batteries (LABs). As a result, LSO.4M/CNT and MnNS/CNT catalysts using the CNT support with high specific surface area and high graphitization degree were found to exhibit the best balanced performances for both catalytic activity and durability.

研究分野:電気化学、燃料電池、リチウム電池

キーワード: 高機能触媒 エネルギー変換

1. 研究開始当初の背景

近年、次世代発電・蓄電デバイスとして、 アニオン交換膜形燃料電池(AEMFC)や Li 空 気二次電池(LAB)等の開発が進められており、 その空気極触媒となる安価・高活性・高機能 な電極触媒の創製が急務となっている。とり わけ、LAB では従来研究例の比較的多い ORR 活性の向上だけでなく、逆反応である酸素発 生反応(OER)活性の付与とその性能アップも 望まれる。更に、これらのデバイスでは空気 極側は充電時に1 V vs. RHE (4 V vs. Li/Li+) 以上の貴な電位に晒されるため、同時に極め て高い酸化腐食耐性も必要である。そのよう な背景のなか、これまで我々の研究室ではペ ロブスカイト La_{1-x}Sr_xMnO₃ 担持ケッチェンブ ラック(LS_xM/KB)、MnO₂ナノシート(MnNS)、 ホランダイト K_xMnO₂・yH₂O 等の種々の Mn 酸化物触媒に着目し、実用化へ向けた研究に 取り組んできた。

2. 研究の目的

ー般に、種々の Mn 酸化物はアルカリ水溶 液中にて高い酸素還元反応(ORR)活性を示す ことが知られており、資源的にも豊富で優位 性がある。また、電極触媒としては大きな比 表面積と高い電子導電性を有する触媒形態 であることも併せて重要である。そのような 観点から、本研究では上記の触媒のうち特に これらの条件を改善・改良し易い、ペロブス カイト LS_xM/KB と MnNS 触媒の 2 つに絞っ て更なる触媒活性の向上と高耐久化を目指 した。特に、Mn 酸化物の根本的課題は電子 導電性が不十分であることである。そこで、 LS_xM/KB では組成を ORR 活性の最も高い La_{0.6}Sr_{0.4}MnO₃(LS_{0.4}M)に固定し、これをカー ボンナノチューブ(CNT)やグラフェンなど KB 以外のカーボンへの担持(Fig. 1)を、MnNS では KB や CNT との複合化(Fig. 2)を行った。 また、得られた触媒のキャラクタリゼーショ ン、OER を含む触媒活性の評価、酸化腐食耐 性等について詳細に検討した。



Fig. 1. Schematic illustrations of $LS_{0.4}M/C$ catalysts. (a) $LS_{0.4}M/KB$, (b) $LS_{0.4}M/CNT$ and (c) $LS_{0.4}M/GP$.



Fig. 2. Schematic illustrations of MnNS/C catalysts. (a) MnNS/CNT and (b) LS_{0.4}M/KB.

3.研究の方法

(1) 触媒試料の合成とキャラクタリゼーション

① ペロブスカイト LS_{0.4}M/C 触媒

ペロブスカイト粒子の逆ミセル法による 合成(Fig. 3)は、まず金属源として Mn(NO₃)₂・ 六水和物(98%, 和光純薬)、Sr(NO₃)₂・六水和 物(98%,和光純薬)、La(NO3)3·六水和物(98%, 和光純薬)の各水溶液を化学量論比となるよ うに調整・混合し、この溶液にシクロヘキサ ンと界面活性剤を添加・攪拌することで逆ミ セル溶液(RM-A)を調製した。また、これとは 別に KOH 水溶液、または KMnO₄ 水溶液にシ クロヘキサンと界面活性剤を添加・攪拌した 溶液(RM-B, RM-C)を、それぞれ作製した。本 研究では、界面活性剤として分岐アルキル鎖 を持つポリオキシエチレングリコール-モノ 4-ノニルフェニルエーテル(Fig. 4)を用いた。 これら3つの溶液(RM-A, RM-B, RM-C)を所 定の量で混合したのち、50 mL のシクロヘキ サンに炭素担体(ケッチェンブラック(KB), カーボンナノチューブ(CNT), グラフェン (GP))を超音波分散した溶液を触媒粒子:カー ボン担体 = 80:20 となるように混合し、水 酸化物前駆体水を含む逆ミセル溶液を作製 した。この前駆体溶液にメタノールを添加す ることで逆ミセルを破壊し、濾過・乾燥して 水酸化物前駆体担持カーボンを得た。最後に、 これを Ar 雰囲気下で所定の温度にて焼成し 目的の触媒試料とした。得られた触媒試料は、 X 線回折(XRD)分析より結晶構造の同定を、 透過電子顕微鏡(TEM)観察にて LSM 粒子の 各炭素担体上での分散状態を、TG-DTA 分析 にて LS_{0.4}M 粒子の量を評価した。



Fig. 3. Schematic illustration of a reversed micelle method.



Fig. 4. Structural formula of polyoxyethylene glycol mono-4-nonylphenyl ether (n=5) as surfactant.

② MnNS/ナノカーボン複合触媒

MnNS は室温一段階溶液法にてコロイド溶 液として合成した。この溶液に、カーボンナ ノチューブ(CNT, 20-30 nm)またはケッチェン ブラック(KB, EC600JD)のエタノール分散溶 液を混合後、LiCl 水溶液を添加・共沈させ、 MnNS/ナノカーボン複合触媒(Mn/CNT, MnNS/KB)を得た。更に、MnNS の結晶性と ナノカーボンとの接合性を向上するため、Ar 雰囲気下で熱処理(200°C~750°C)を施した。 得られた触媒試料のキャラクタリゼーショ ンは、LS_{0.4}M/C 触媒と同様に XRD 分析にて 結晶構造の同定、TEM 観察で形状やナノカー ボンとの混合・接合状態を評価した。

(2) RRDE 法による触媒活性の評価

触媒活性の評価には、回転リングディスク 電極(RRDE)装置(日厚計測社製)を用い、対流 ボルタンメトリー(HV)による ORR および OER 活性の評価を行った(Fig. 5)。1 mL の 1 - ヘキサノールに 2 mg の触媒試料を超音波 分散して得たスラリーをグラッシーカーボ ン(GC)ディスク電極上へ担持し、その上に7 μLのアニオンバインダー (AS-4, トクヤマ 社製)を塗布・乾燥して試験極とした。対極 には Pt線、参照極には標準水素電極(RHE)を 用いた。また、電解液として酸素飽和の 0.1 M KOH 水溶液を用い、測定温度 50℃、試験極 の回転数を 1600 rpm とし、ORR 活性は 0.05 ~1.0 V、OER は 1.0 V~1.6 V の電位範囲で走 査することで HV 測定を行い、触媒活性を評 価した。



Fig. 5. Apparatus for RRDE measurement.

(3) 触媒試料の酸化腐食耐性の評価

(2) の触媒活性の評価と同様に RRDE 装置を用いて 1.0 V~1.5 V の電位範囲でサイク リックボルタンメトリー(CV)を行い、1000 サ イクル毎の電気二重層電流の変化率から触 媒試料の酸化腐食による活性表面積の増加 または減少から評価した。

4. 研究成果

(1) 触媒試料の合成とキャラクタリゼーション

① ペロブスカイト LS_{0.4}M/C 触媒

Fig. 6 に、各カーボン担体を使用して合成 した LSM/C 触媒について、不純物相が現れ ない温度範囲で最も高温焼成にて得られた 各触媒試料の XRD 分析の結果を示す。その 結果、GP を担体とした場合に最も高温の 650°C での焼成が可能であり、続いて CNT(600°C)、KB(550°C)の順であることがわ かった。これは、各炭素担体の黒鉛化度とも 対応しており、より黒鉛化度の高いカーボン 担体ほど焼成段階においてカーボンの燃焼 による LSM の還元分解が進行しにくいこと と相関性があるものと推察された。



Fig. 6. XRD patterns of LS_{0.4}M/C catalysts using different carbon supports.

これらの触媒試料における LSM 粒子のカ ーボン担体への担持状態を観察すると(Fig. 7)、KB および CNT では担体上に LSM 粒子 が比較的高分散に担持されていることが観 察された。一方、GP では LSM 粒子が凝集し ており、また比較的 Egde 部に多く担持され ているように見受けられた。これは、平坦な Basal 面では LSM 粒子が物理的に吸着しにく いことに起因するものと考えられる。LSM 粒 子の粒径は KB や CNT 担体ではそれぞれ 20 ~60 nm および 10~50 nm と小さく、一方 GP では 10~200 nm と比較的大きく、また分布 に幅があることが確認された。すなわち、GP 担体は熱安定性の観点では優れているが、 LSM 粒子を高分散に担持するという観点か らは不利であることが示唆された。



Fig. 7. TEM images of (a) $LS_{0.4}M/KB$, (b) $LS_{0.4}M/CNT$ and (c) $LS_{0.4}M/GP$ catalysts.

② MnNS/ナノカーボン複合触媒

Fig. 8に、未処理及び 400° C と 750°C にて 熱処理温度にて得られた触媒試料の TEM 像 を示す。未処理試料では、いずれも MnNS が シート状に広がった状態でナノカーボンと 混在しており、比較的高比表面積を維持した まま複合されていた。このことは、 200° C で 熱処理した試料もほぼ同様であった。熱処理 温度が 400° C に上昇すると、MnNS はナノカ ーボンを取り囲むように収縮し、次第にナノ 粒子状に変化し、750°C では数十~数百 nm まで粗大化した。XRD 分析の結果、この粒子 は Mn₃O₄ であると同定された。



Fig. 8. TEM images of the MnNS/CNT and MnNS/ KB composites without and with heat-treatment (400°C, 750°C) under Ar atmosphere.

(2) RRDE 法による触媒活性の評価
① ペロブスカイト LS_{0.4}M/C 触媒

Fig. 9 及び **Fig. 10** に、各触媒試料について HV測定にて ORR 活性を評価した結果を示す。 **Fig. 9** は HV 曲線、**Fig. 10** は ORR 電流が 100 mA 流れたときの電位を ORR 開始電位 E_{on} と 定義してプロットした図である。その結果、 ORR 電流としては LSM/KB が最も大きな値 を示すが、 E_{on} としては LSM/CNT が最も高電 位を示した。すなわち、CNT に担持された LSM 粒子は最も結晶性が良いため ORR 活性 は高いが、粒子サイズも大きくなるため、KB 担持の LSM 粒子が結果的に最も大きな ORR 電流を流したものと考えられる。



Fig. 9. HV curve of ORR for the $LS_{0.4}M/C$ catalysts using different carbon supports in O_2 saturated 0.1 M KOH at 50°C.



Fig. 10. Onset potential E_{on} of the LS_{0.4}M/C catalysts for ORR.

Fig. 11 に、HV 測定の電位走査範囲を 1.0 ~1.6 V に変えて OER 活性を評価した結果を 示す。OER 電流は ORR 電流と同様 KB 担持 にて最も大きいことがわかり、続いてかなり 低活性ではあるが CNT、GP の順となること がわかった。すなわち、黒鉛化度が小さなカ ーボン担体ほど、OER 活性が高いことが示唆 された。これらの電流値には高電位に晒され ることによるカーボン担体の燃焼に起因す る電流も含まれていると考えられるが、基本 的には LSM 粒子の OER 活性はカーボン担体 と比較してもそれほど高くなく、カーボンの 比表面積や高活性な Edge 部分による OER や カーボン自身の腐食に由来する電流が見え ているものと推測される。すなわち、実用化 へ向けては LSM では OER 活性が不十分であ り、異種金属元素置換などにより更なる高活 性化が必要である。



Fig. 11. HV curve of OER for the $LS_{0.4}M/C$ catalysts using different carbon supports in O_2 saturated 0.1 M KOH at 50°C.

② MnNS/ナノカーボン複合触媒

Fig. 12 に、LS_{0.4}M/C 触媒と同様に HV 測定 にて評価した MnNS/ナノカーボン複合触媒 の ORR 開始電位 E_{on} (@5.0 mA mg⁻¹)を示す。 いずれの触媒も 300℃~500℃ の熱処理で ORR 活性が向上し、それ以上の温度では却っ て活性が低下した。すなわち、500℃ までは MnNS の結晶性やナノカーボンとの接合性が 向上するが、更に温度を上昇すると MnNS の 凝集や Mn₃O₄ への変質の影響が大きくなり、 活性が低下した。Fig. 13(a) に、400°C で熱処 理した触媒試料の HV 曲線を示す。結果とし て、特に MnNS/KB 複合触媒にて MnNS 単体 や MnNS/CNT よりも高活性を示した。これは CNT 及び KB のナノカーボン単体の触媒活性 として KB の方が高活性であることにも起因 するが、ORR 電流が大きく増加していること から、KB との複合化により MnNS 自身の触 媒活性が大幅に向上したものと推測される。 しかしながら、OER 活性の評価(Fig. 13(b))で は、同様により高活性であるものの MnNS/KB 複合触媒や KB では1 V vs. RHE 付 近より大きな KB の酸化電流が確認され、酸 化腐食耐性としては MnNS/CNT の方が有利 であることが示唆された。すなわち、比表面 積の大きな KB では触媒活性に対し、黒鉛化 度の高い CNT では酸化腐食耐性に対し、よ り優れていることが明らかになった。



Fig. 12. Onset Potential E_{on} of ORR for the MnNS/nanocarbon composites in O₂ saturated 0.1 M KOH at 50°C. (a) MnNS/CNT and (b) MnNS/KB catalysts. Rotating rate: 1600 rpm.



Fig. 13. HV curves of (a) ORR and (b) OER for the MnNS/nano-carbon composites heat-treated at 400° C under Ar atmosphere, MnNS, KB and CNT in O₂ saturated 0.1 KOH at 50°C.

(3) ペロブスカイト LS_{0.4}M/C 触媒の酸化腐 食耐性の評価

Fig. 14 に、各 LSM/C 触媒の耐久性試験の 結果を示す。KB 担体では、初期 1000 サイク ルで電気二重層容量が約 60%も増加してお り、酸化腐食の観点からはやはり耐久性が弱 いことが示唆された。一方、黒鉛化度の高い CNT や GP では優れた耐久性を示し、特に GPでは 5000 サイクル後でも 10%以内の比表 面積の変化まで酸化腐食が抑制できること が明らかになった。すなわち、OER 活性まで 考えると、LAB 用空気極触媒としては CNT や GP のような黒鉛化度の高く酸化腐食耐性 の強いカーボン担体を使用し、且つ高い ORR 活性と OER 活性の双方を兼ね備えた触媒粒 子をいかに高分散担持するかが肝であると 言える。



Fig. 14. Change in the electric double layer currents for the LSM/C catalysts using different carbon supports in N_2 saturated 0.1 M KOH at 50°C.

(4) 総括

本研究では、特にペロブスカイトLS_{0.4}M/C 触媒と MnNS/ナノカーボン複合触媒を取り 上げ、いずれもナノカーボンとの組み合わせ による触媒活性と酸化腐食耐性の向上につ いて検討した。その結果、触媒活性に関して は ORR と OER 活性共にカーボン担体の比表 面積が大きいことが有利に働き、担持される 触媒粒子サイズや分散性を改善するなどの 効果を示し、一方、酸化腐食耐性の面では黒 鉛化度が高いことが重要であることが示唆 された。結果として、いずれの触媒試料にお いても、CNT との組み合わせが最もバランス の取れた触媒となることが見出された。

今回自身の異動を挟み、新しい研究室を立ち上げる時期に重なり、一からの研究環境の 整備ということもあり、実際にLAB セルや AEMFC 単セルへの応用展開まで進めること までは至らなかったが、今後更にこれらの触 媒系の研究を進展させ試作セルによる評価 など実用化へ向けた検討を進めていく予定 である。

5. 主な発表論文等

〔雑誌論文〕(計1件)

Takuya Kenko, Tatsuya Takakuwa, <u>Morihiro Saito</u>, Hideo Daimon, Akimasa Tasaka, Minoru Inaba, Yoshihiro Kadoma, Naoyaki Kumagai, Hidenobu Shiroishi, Takeo Hatai, Jun Kuwano, Oxygen Reduction Catalytic Activity of Hollandite-type Manganese Oxides, *Key Eng. Mater.*, **566**, 253-257 (2013). 査読有 DOI: 10.4028/www.Scientific.net/KEM.566.253

〔学会発表〕(計16件)

- Morihiro Saito, Shinpei Kosaka, Chiaki Tsukada, Hiroshi Suzuki, Hidenobu Shiroishi, Yumi Tanaka, Shiro Seki, New Air Electrode Catalysts Based on Mn Oxide Nanosheet/ Nanocarbon Composite Materials for Li Air Batteries, 66th Annual Meeting on the International Society of Electrochemistry (5-7 October, 2015, Taipei, Taiwan).
- ② Morihiro Saito, Tatsuya Takakuwa, Takuya Kenko, Hideo Daimon, Akimasa Tasaka,

Minoru Inaba, Hidenobu Shiroishi, Takeo Hatai, Jun Kuwano, New Oxygen Reduction Electrocatalysts Based on Lanthanum Manganite Oxides and Their Application to the Cathode of AEMFCs, 222nd ECS meeting (30 October 2013, San Francisco, USA).

〔図書〕(計1件)

 <u>齋藤守弘</u>,現在、そして未来を支える蓄 電池技術の動向と新しい蓄電デバイス創 生へのチャレンジ, ecoms, 25-27, 2015.

[その他]

① プロシーディングス

Morhiro Saito, Tatsuya Takakuwa, Takuya Kenko, Hideo Daimon, Akimasa Tasaka, Minoru Inaba, Hidenobu Shiroishi, Takeo Hatai, Jun Kuwano, New Oxygen Reduction Electrocatalysts Based on Lanthnane Manganite Oxides and Their Application to the Cathode of AEMFCs, *ECS Trans.*, *Polymer Electrolyte Fuel Cells 13*, **58** (1) 1335-1345 (2013).

 ⑦ 研究室ホームページ http://web.tuat.ac.jp/~saitoken/index .html

6. 研究組織

(1)研究代表者

齋藤 守弘(SAITO MORIHIRO) 東京農工大学・大学院工学研究院・准教授 研究者番号: 20408719