## 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20日現在

機関番号:32644 研究種目:挑戦的萌芽研究 研究期間:2010~2011 課題番号:22656076 研究課題名(和文)資源豊富な元素で構成した透明導電性薄膜の創製

研究課題名(英文)Pioneering Development of Transparent Conductive Thin Films Consisted of Only a Resource-rich Element.

研究代表者 千葉 雅史(CHIBA MASAFUMI) 東海大学・開発工学部・教授 研究者番号:70236818

研究成果の概要(和文): 本研究は資源の少ない我が国が,世界に先駆け,元素戦略的に優位 に立つことを目指して行った.標的とした透明導電材料は,液晶ディスプレイや太陽電池等に 搭載される透明電極として広範な応用が見込まれ,現代社会に不可欠である.これ迄の材料は 希少で高価な金属を必要としたが,本研究で開発に成功した新規材料は資源豊富な元素のみで 合成可能である.基本特性を満足するとともに,導電メカニズムについても理論的に検証した.

研究成果の概要 (英文): At the nation of few resources like our country, it is one of the most important studies to promote the challenge about the element strategy. The focal targets of this study are the transparent conductive materials that are essential to modern society. That is widely used for variety of applications as the transparent electrode to be formed on a liquid crystal display, a solar cell, and so on. The existing material of the transparent conductivity, it was required a rare metal and was very expensive. The newest material was successfully developed through this study. It can be synthesized only in the resource-rich element. In addition to satisfying the basic characteristics, it was examined theoretically for the conduction mechanism.

交付決定額

			(金額単位:円)
	直接経費	間接経費	合 計
2010年度	1,700,000	0	1,700,000
2011年度	1,400,000	420,000	1,820,000
年度			
年度			
年度			
総計	3, 100, 000	420,000	3, 520, 000

研究分野: 工学

科研費の分科・細目: 電気電子工学・電子・電気材料工学

キーワード: 透明導電材料・レアメタルフリー・水酸化マグネシウム・機能性薄膜・ブルサ イト層状化合物・電子状態・光学的特性・電気的特性

1. 研究開始当初の背景

本研究は極めて新規性が高い着想に基づ いており,希少で高価な元素を全く含まない 新しい透明導電性材料の創成を主眼とし,資 源枯渇の心配が無い構成元素からなる新規 材料の開発を目指して提案したものであり, 元素戦略的にも非常に意義深く,挑戦的取り 組みに相応しい提案である.

本研究が主題とした透明導電材料は、液晶 ディスプレイやタッチパネル、さらには太陽 電池等に搭載される透明電極として広範な 応用が考えられる.研究開始当初の実用透明 導電膜は、インジウムスズ酸化物(ITO: Indium Tim Oxide) であるが、それを構成 する主要な元素のインジウムは近い将来に 枯渇するとの予測もある.そこで,決定的な 何らかのブレークスルーが必要な時期であ り、希少金属を全く使用せずに、導電性を有 した透明な薄膜の探索が求められている. そ こで本研究は、新規透明導電性薄膜に関する 研究において、これ迄の予察結果を踏まえて 企画・提案したものであり,本研究に直接競 合する材料設計や研究は世界を見渡しても 見当たらない.特に資源の少ない我が国では, 枯渇の心配が全く無い、新しい透明導電膜の 新展開が切望されていることから、本研究が 成功すれば, 元素戦略的にも世界に優位に立 てるチャンスである.

そこで、本研究のまず第一歩として推進す べき課題は、出発試料の最適化と成膜後の処 理条件の検討であり、この初期実験は本提案 の根幹を築くものと位置づけてスタートさ せることが望ましい.

2. 研究の目的

前述のように、本研究ではインジウム等の 希少で高価な元素を全く含まない新規な透 明導電性材料の創成を主眼として、その高特 性化を目指すものである.

従来この種の材料は例外無く酸化物系で あったが、本研究では、Mgのような資源枯 渇の心配が無い構成元素からなる新規材料 の開発を目的とした.

ここで、本研究の最終目標は、ア)可視光 波長領域において 90%以上の透過性と、イ) 抵抗率:  $\rho \leq 10^{-3}\Omega$  cm を両立した、Mg の複 合水酸化物の創成と電気伝導メカニズムを 解明することである.まず、出発試料となる 薄膜の組成比や成膜条件の最適化をはかり、 続いて構造評価を行う.工学的に必要となる 特性制御に取組むためには、伝導メカニズム を明らかにすることが必要であるが、電気伝 導メカニズムの解明に関してはハートリ ー・フォック法に基づく分子軌道計算を併用 し、実験事実とシミュレーションの相関を見 ながら考察する.さらには将来のデバイス化 に向けた見通しを得ることも目標とした.

3. 研究の方法

本研究でめざす材料の化学式は M(OH)a-X で示される.ここで, Mには高クラーク数で, かつ安価な元素を準備する必要があるが, ク ラーク数: 1.93の Mgを中心として, スラー ク数:7.56のAl等が視野に入る.予察実験 と事前シミュレーションの結果,本実験で取 り扱う新規材料の母相候補は,層状構造をし た絶縁体の水酸化マグネシウム ( $Mg(OH)_2$ : Magnesium Hydro Oxide)を標的とした. 一方,Xとしては,C(炭素),B(ホウ素), N(窒素),Si(ケイ素)等が候補材料となり うるが,ここでは,標的の $Mg(OH)_2$ に電気 伝導性を付与するための元素としてMgと非 固溶の関係にあるグラファイトカーボンを 格子中に組み込ませることにした.

まず,金属 Mg と炭素原子を一旦非平衡な 状態で化合した薄膜を作製し,これを出発試 料として,様々な条件下で水酸化処理をして 透明導電膜へと導く.実験に際しては,特に 次の3点について重点的に展開する.

(1)<u>新規透明導電材料の設計・創製と特性</u> 評価

非固溶系の関係にある Mg とカーボンが水 酸化処理中に偏析しないような条件を選択 することが重要である.具体的には,Mg 金 属とカーボンを同時スパッタリング法で強 制的に合金化し,準安定性結晶相を実現する. ここではキヤノンアネルバ社の高周波マグ ネトロンスパッタ装置 SPC-350 を用いて基 板回転させながら成膜した.次に,この準安 定相を処理雰囲気中の水蒸気(水酸基)と 様々な条件下で反応させて高い透明性を維 持した Mg(OH)a 構造へと導くが,カーボン 原子を Mg(OH)a 格子中に偏析させないよう に格子中でネットワークを組ませた.

電気的特性評価には、(株)日置電機社のインピーダンス測定器 3522 LCR ハイテスタを 用いて抵抗率の測定を行うとともに、ナノメトリクス・ジャパン(株)のホール効果測定装置 HL5500PC を用いてホール起電力を測定し、キャリア密度やホール係数を求めた.

(2)<u>出発試料の組成比や成膜条件の最適化</u> と構造評価

透明性を維持するカーボンの添加量を最 適化することで,抵抗率の低下を試みる.そ して出発試料の組成の最適化と水酸化処理 条件の最適化を目指す.ここで,薄膜の組成 調整方法については,各ターゲットへの印加 電力密度を変化させる方法と,積層膜厚を変 化させる方法の2通りがあるが,強制固溶を 主眼としている今回の場合には,引加電力密 度を変化させる方法を基準として,一部積層 厚をパラメータとする方法も試みた.

得られた母相の構造解析を詳細に行い,添加元素であるカーボンの存在位置を明確にする.結晶構造解析にはマックサイエンス社のX線回折装置(XRD)MXP3を用いて行った.さらに、最終的な薄膜の透明性評価として、日本分光(株)の紫外可視分光光度計

V-570を用いて透過率測定を行った.

(3) <u>表面抵抗の影響を考慮し,水酸化処理</u> 後の電気伝導メカニズムを検討

ハートリー・フォック法に基づく分子軌道 計算を併用して、実験事実とシミュレーショ ンの相関を見ながら考察し、それらを総合し て成膜実験へとフィードバックする.

まずここまでの実験により得られた結晶 学的数値を元にして,構造モデリングを行う. そしてモデル化した化合物の電子状態を DV-Xa法を用いて計算する.さらに表面抵抗 の低下を図るために必要な条件とその状態 を理論的に検討した上で有効なカーボン添 加効果を見出す.

4. 研究成果

(1)<u>透過率と抵抗率のカーボン添加量依存</u> 性

まず最初に透明導電材料として要請され る最重要項目である透過率について検討す る.各組成で成膜した Mg-C 系薄膜について, 水酸化処理を施した後に透過率の測定を行 った.波長領域を 200 nm~1.0µm として測 定した結果を図1に示す.

C 濃度 45at%以上では低波長領域で透過率 が低下しており,光の青色成分が吸収される ことで膜はやや黄色がかった色彩に見える. 一方,C 濃度が 40at%以下の薄膜は可視光領 域で 90%を超える高い透過率を示すことがわ かる.これは,添加するC濃度の減少に伴い, 光透過の妨げとなるC原子の膜中含有量が減 少したためであると考えられる.



図1 各種組成で作製した Mg-C 薄膜の水酸 化処理後の透過率の波長依存性.

透過率の測定から C 濃度が 40at%以下で高 い透過率が得られたことを受けて,抵抗率の 測定では C 濃度 40at%以下の試料について検 討を行った.図2は,各種組成で作製した Mg-C 系薄膜の水酸化処理時間と抵抗率の関 係を示したものである.

いずれの組成の Mg-C 薄膜も処理時間が長 くなるにつれて抵抗率が上昇し、C 濃度によ り異なるが,ある時点で急激に抵抗率が上昇 して絶縁体に近くなることがわかった.また C 濃度が減少するほど低い抵抗率を示す領域 が長くなる傾向が見て取れる.これは,成膜 直後は金属状態である Mg-C 薄膜が,透明な Mg(OH)2構造に変化して行くことで絶縁状態 に近づいて抵抗率が上昇するためであると 思われる.さらにその水酸化反応ではCが触 媒の役割を果たすことから,添加するC濃度 が少ない程 Mg-C 薄膜の金属状態を保持する 時間が延伸されることが考えられる.また, 組成を変化させたことで電気的特性の傾向 に変化はほとんど見られなかった.



図2 各種組成で作製した Mg-C 系薄膜の抵 抗率の水酸化処理時間依存性.

(2) 水酸化処理条件依存性

図 3 に各水蒸気量で水酸化処理を施した Mg<sub>60</sub>C<sub>40</sub>薄膜の SEM による表面ならびに断面観 察結果を示す.表面形状において、水蒸気 量 4.6g/m<sup>3</sup> で処理をした薄膜に比べて, 6.9g/m<sup>3</sup>で処理をした薄膜は結晶粒界が広が り、結晶粒径が小さくなっていることがわ かる. さらに、9.2g/m<sup>3</sup>で処理をした薄膜で は粒界が大きくなり、粒径の大きさにばら つきが見られた. また 13.8g/m<sup>3</sup> で処理をし た薄膜では、粒界の幅が 9.2g/m<sup>3</sup>で処理をし た試料に比べて小さくなった. 断面形状か らは水蒸気量が多くなるほど膜厚が増加し ていることが明らかである.以上の結果か ら、水酸化処理雰囲気中の水蒸気量が多く なると、膜に侵入する-OH 基が増加し、膜厚 が増加したものと考えられる.しかし, 6.9g/m<sup>3</sup>以上の水蒸気量では-OH 基が過剰に 侵入することで結晶配向性を乱し、結晶粒 径や結晶粒界の大きさに影響を与えること がわかった.そこで次に、これらの微細構造

の差異が膜の透過率に与える影響を検討した.



図3 処理雰囲気中の水蒸気量を変化させ て水酸化した Mg<sub>60</sub>C<sub>40</sub>薄膜の表面ならびに断面 SEM 観察.

図 4 に各水蒸気量で水酸化処理を施した  $Mg_{60}C_{40}$ 薄膜の透過率の波長依存性を示す.い ずれの薄膜においても 90%以上の高い透過率 を示した.先に述べた結晶構造の結果と併せ て薄膜の透過率に差が生じた原因について 考察すると、水蒸気量 6.9g/m<sup>3</sup>以下の薄膜の 結晶配向性が優れていたことから、光が透 過する際の光の乱反射が抑えられたことが 原因であると考えられる.



図4 処理雰囲気中の水蒸気量を変化させ て水酸化した Mg<sub>60</sub>C<sub>40</sub>薄膜の透過率の波長依存 性.

(3) Mg(OH) 2-C 薄膜の構造と DV-X α 法によ る電子状態計算 ①Mg(OH) 2-C 薄膜のモデル化

本化合物の構造の基本となる Mg(OH) ₂およ び新規合成物の Mg (OH) 2-C のクラスターモデ ルを図 5 に示す.計算は単位格子 M12(図 5(a))を元とし、より実測値に近づけるため にクラスターモデルを6倍に拡張したM45(図 5(b))で行った. Mg(OH) 2-C は Mg(OH) 2と同じ Brucite 構造をとると予測し、Mg(OH) 2格子内 のHをCに置き換えてMg(OH) 2-Cのクラスタ ーモデルとした(図5(c)). 置換するCの位置 は対称性を考慮した.スパッタリング法で 作製した膜を XRD で分析した結果をもとに, Mg(OH)₂は格子定数 a=3.145Å, c=4.771Åで, Mg (OH) 2-C は a=3.134Å, c=4.816Åで計算を行 った. また, DV-X α 法では, Madelung Potential (マーデルングポテンシャル)を考 慮した計算を容易にすることができる.結 晶を構成する組成と異なるクラスターを用 いて結晶の電子状態を再現する場合, 電荷 数を形式電荷で与える. これは, MakeF05 の 入力ファイル F01 で形式電荷を入力すること で自動的に行われる.今回の場合,形式電荷 はカーボンが状態次第で様々に変化するが, 電気的中性条件を考慮に入れて, 全体のチャ ージを打ち消すようにポテンシャルを指定 するよう電荷の入力データを適宜変更して 試した.



図5 Mg(OH) 2および Mg(OH) 2-C のモデルク ラスター.(a) Mg(OH) 2単位格子,(b) Mg(OH) 2 M45,(c) Mg(OH) 2-C M45.

## ②エネルギー準位の計算と評価

先に示した M45 モデルクラスターを用いて 計算したエネルギー準位を図6に示す.計算 した物質の分子軌道のエネルギー準位を縦 軸に,伝導帯は破線で,価電子帯は実線で, その間の空白は禁制帯としてそれぞれ表示 した.Cを置換したことにより新たな軌道が 現れ,置換量が増すごとにCの軌道が明瞭に なっていく.また,Cで置換したことにより エネルギー準位が変化し,エネルギーギャ ップが小さくなっていることがわかる.



図 6 Mg(OH)<sub>2</sub>-C の C 置換量とエネルギー準 位. (a) C 置換量 0~4, (b) C 置換量 4~7.

計算結果を取りまとめて図7に示す. 横軸 は Mg (OH) 2の H を C に置換させた量を, 縦軸 はエネルギーギャップの大きさを表してい る. エネルギーギャップ量は, C 置換量が増 えるごとに小さくなって行くことがわかる. また, 置換量 0~1 と 4~5 ではエネルギーギ ャップに大きな変化があることがわかる.



図 7 Mg(OH)<sub>2</sub>-C のエネルギーギャップと C 置換量の関係.

 $Mg(OH)_{2}$ はエネルギーギャップが約7eVと大 きく,絶縁体であるが,Cを1つ置換させる ことで約5eVまで下がり,その後置換量4ま では徐々に狭まっていくが,置換量5となる とさらにエネルギーギャップは大きく変化 し,約 3eVまで下がることがわかった.なお 一般的には,エネルギーギャップが約2.8~ 3.4eV以上で透明になることがわかっており 今回計算したほとんどのMg(OH)<sub>2</sub>-Cが透明性 を持つと考えられる.ただし,DV-X  $\alpha$ 法では 実際の数値より高めに計算結果が示された め,実際に作製した場合,透明性を保ち, かつ電気導電性を保てると思われる Mg(OH)<sub>2</sub>-CはC置換量が1~4付近になると考 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3件)

① <u>M. Chiba</u>, D. Endo, M. Maizono, M. Higashi, H. Kiyota "Electrical Properties of Magnesium Carbon Co-Sputtered Thin Films Applied Post Hydroxylation Treatment", MRS Online Proceedings, *1406* (2012) z18-58-63. DOI:

http://dx.doi.org/10.1557/opl.2012.6 8, 査読有

- <u>千葉雅史</u>,高橋良輔,舞薗三紀彦,東幹 晃,清田英夫, "Mg-Ni 系合金薄膜の水中 浸漬処理による構造変化と光学的特性" 東海大学紀要開発工学部,20 (2011) 89-93.査読有
- ③ <u>M. Chiba</u>, M. Higashi, H. Kiyota, M. Maizono, T. Kuji, "Optical Properties and Electrical Properties of Transparent Conductive Films of Magnesium Hydroxide Based Compounds" TMS (The Minerals, Matals and Materials Society), 2011 Supplemental Proceedings, *3* (2011) 605-612. 査読有

〔学会発表〕(計10件)

- 遠藤大輔,<u>千葉雅史</u>,清田英夫, "Mg-C 交互積層膜の水酸化処理と電気的特性"
   2012年春季第59回応用物理学関係連合講 演会,(2012.03.)早稲田大学(東京).
- (2) <u>M. Chiba</u>, D. Endo, M. Maizono, M. Higashi, H. Kiyota "Electrical Properties of Magnesium Carbon Co-Sputtered Thin Films Applied Post Hydroxylation Treatment", 2011 MRS Fall Meeting and Exhibit, (2011.11) Hynes Convention Center, Boston MA (USA).

- ③ <u>千葉雅史</u>,遠藤大輔,舞薗三紀彦,久慈 俊郎,清田英夫, "Mg-C 系薄膜の水酸化 反応過程と電気伝導特性" 日本金属学 会 2011 年秋期(第149回)講演大会,(2011. 11.)沖縄コンベンションセンター・カル チャーリゾートフェストーネ(沖縄).
- ④ 遠藤大輔,舞薗三紀彦,<u>千葉雅史</u>,久慈俊郎,清田英夫, "Mg-C 系薄膜の電気的特性" 2011 年秋季第 72 回応用物理学会学術講演会,(2011.09.)山形大学(山形).
- ⑤ <u>千葉雅史</u>, "レアメタルフリーな高機能 薄膜の探索と合成" 第2回オープンイ ノベーション・マッチング 招待講演, (2011.05.) 御殿場高原ホテル(静岡).
- (6) <u>M. Chiba</u>, M. Higashi, H. Kiyota, M. Maizono, T. Kuji, "Optical Properties and Electrical Properties of Transparent Conductive Films of Magnesium Hydroxide Based Compounds" 2011 The Minerals, Metals and Materials Society Annual Meeting and Exhibition, (2011. 02) San Diego Convention Center, San Diego, CA (USA).
- ⑦ 舞薗三紀彦,<u>千葉雅史</u>,吉田勇太,清田 英夫,本城貴充,久慈俊郎,"Mg-C 薄膜 の水酸化処理と光学的・電気的特性"第 30回表面科学学術講演会・第51回真空に 関する連合講演会,(2010.11.)大阪大 学(大阪).
- ⑨ 高橋良輔,舞薗三紀彦,<u>千葉雅史</u>,本城 貴充,久慈俊郎,"水中浸漬処理を施し た MgNi 系合金薄膜の構造ならびに光学 的・電気的特性電の評価"2010年秋季第 71 回応用物理学会学術講演会,(2010. 09.)長崎大学(長崎).
- ⑩ 吉田勇太, 舞薗三紀彦, <u>千葉雅史</u>, 本城 貴充, 久慈俊郎, "Mg60C40 薄膜の電気特 性に及ぼす水酸化処理条件依存性" 2010 年秋季第 71 回応用物理学会学術講演会, (2010.09.) 長崎大学(長崎).
- 6. 研究組織
- (1)研究代表者
  千葉 雅史(CHIBA MASAFUMI)
  東海大学・開発工学部・教授
  研究者番号:70236818

)

(2)研究分担者

なし(

研究者番号:

(3)連携研究者なし ( )

研究者番号: