スプレー熱分解を用いた p型 CuBi₂O₄の開発と 光電気化学特性評価

脇島 海晴^{a)}·東 智弘^{b)}·永岡 章^{c)}·吉野 賢二^{d)}

Photoelectrochemical properties of p-type CuBi₂O₄ prepared by spray pyrolysis

Kaisei WAKISHIMA, Tomohiro HIGASHI, Akira NAGAOKA, Kenji YOSHINO

Abstract

Solar-to-chemical energy conversion using semiconductor-based photoelectrodes for photoelectrochemical water splitting is a promising technology contributing to an environmentally friendly society. CuBi₂O₄ is a p-type semiconductor material that can be used in visible-light-responsive photocathodes. The fabrication of CuBi₂O₄ has been examined using wet processes such as spray pyrolysis of precursor solutions containing organic solvents and organic additives. Spray pyrolysis causes problems such as CO₂ emission during the decomposition of the precursor solution. In this study, we established a carbon-free method for the fabrication of CuBi₂O₄ using a precursor solution comprising Cu(NO₃)₂ and Bi(NO₃)₃ dissolved in a diluted nitric acid aqueous solution. The impact of surface modification with Pt cocatalyst for hydrogen evolution reaction was investigated. This study provides rational guidelines for visible-light-absorbing photoelectrodes utilizing a carbon-free preparation process.

Keywords: spray pyrolysis, photoelectrochemical, CuBi₂O₄, water splitting, carbon-free

1. はじめに

エネルギー源として石油・石炭・天然ガスといった化石 燃料を大量に利用することは、資源の枯渇や燃焼で生じ る二酸化炭素が排出してしまうことによる環境への悪影 響が懸念される。そこで、人類が持続可能な社会を構築 していくためには、太陽光エネルギーなどの再生可能エ ネルギーの利用を拡大することが重要となる。エネルギ ーの輸送や貯蓄の観点から、太陽光エネルギーを水素と いった化学エネルギーに変換する技術が求められている。 その技術の一つとして、水を分解して水素と酸素を製造 するソーラー水素製造技術がある。ソーラー水素製造技 術としては、半導体光粉末触媒や半導体光電極を用いる 水分解反応(人工光合成技術)が提案されており、特に光 電気化学 (PEC) セルを利用した水の分解反応が検討され ている¹⁾。PEC セルは、p型半導体をベースにした水素生 成(HER) 用光カソードとn型半導体をベースにした酸素 生成 (OER) 用光アノードの組み合せからなり、外部バイ アス電圧の印加無しで水を水素と酸素へ自発的に分解す る。PEC セルを実用化するためには、太陽光-水素エネ a)工学研究科工学専攻大学院生

b)研究・産学地域連携推進機構テニュアトラック推進室助教 c)環境・エネルギー工学研究センター准教授 d)電気電子工学プログラム教授 ルギー変換(STH)効率の向上が課題であり、その実用化 には 10 %の STH が必要と試算されている ²⁾。 CuIn_{0.5}Ga_{0.5}Se₂(CIGS)光カソードとBiVO₄光アノードを 用いた PEC セルでは、で最大の STH 値(3.7%)を記録し ている³⁾。しかし CIGS は、オンセット電位の低さや材料 コストの高さ、オンセット電位の低さから PEC セルとし ての実用化には不向きとされている。そこで光カソード 材料として p型 CuBi₂O₄(CBO)半導体に着目した。CBO は、1.5~1.8 eV のバンドギャップを有するため、可視光 吸収に適している。また約 1.2 V_{RHE} のオンセット電位を持 っため、PEC セルの水分解効率を向上させるうえで有利な 材料である。さらに、貴金属無しで安価、且つ低毒性であ るため光カソードの候補として有望視されている⁴。

これまでに CBO 薄膜は、有機溶媒(エタノールやジメ チルスルホキシド)へ有機添加剤(ポリエチレングリコー ル (PEG) やオルトギ酸トリエチル(TEOF))を加えた 前駆体溶液を用いたウェットプロセスにより作製されて おり⁵、前駆体の熱分解で生じた CO₂による環境への影 響が懸念されている。そのため CBO の前駆体化合物の熱 分解時に CO₂を排出しない新たな作製法の確立が課題で ある。そこで本研究では、炭素源を一切含まない Cu-Bi 硝酸塩水溶液を前駆体溶液に用いる CBO 作製法の確立を 目的とする。スプレー熱分解法及びポストアニール処理に よって CBO 薄膜を成膜し、ポストアニール温度が薄膜構 造やその PEC 特性に与える影響を精査した。

2. 実験

2.1. 実験方法

Cu(NO₃)₂·3H₂O 及び Bi(NO₃)₃·5H₂O を希硝酸(10%)に 溶解し、スプレー熱分解用の前駆体水溶液を調製した。前 駆体溶液中の Cu(NO3)2 および Bi(NO3)3 のモル濃度は、そ れぞれ 0.05 M および 0.10 M ([Cu²⁺] / [Bi³⁺] = 0.50) に調整 した。400 ℃ に保持したホットプレート上にフッ素ドープ 酸化スズ (FTO) 基板を設置し、前駆体溶液[0.05 M Cu(NO₃)₂ + 0.1 M Bi(NO₃)₃]をFTO 基板上にスプレー噴霧 した。次いで、マッフル炉にて得られた試料へのポストア ニール処理(400~700°C、1h)を行った。X線回折(XRD)、 走查型電子顕微鏡 (SEM)、紫外可視分光法 (UV-Vis) 及 びX線光電子分光法(XPS)によって試料をキャラクタリ ゼーションした。試料表面にインジウムはんだを用いてリ ード線を取り付け、エポキシ樹脂で絶縁し、CBO 光電極 として用いた。CBO 光電極、Ag/AgCl/sat'd KCl 参照極お よび Pt 対極を 0.5 M リン酸カリウム緩衝液 (pH = 7.0) に 浸漬し、三極式の PEC 測定をおこなった。また、0.5 M リ ン酸カリウム緩衝液に 0.1 M H₂O₂ を加えた電解液を用い る PEC 測定によって、CBO 光電極の光電子輸送効率を評 価した。1 mM の濃度になるようにヘキサクロロ白金 (IV) 酸六水和物をリン酸カリウム緩衝液へ加え、定電圧を印加 し、Pt 助触媒を CBO 薄膜上へ光電着した。このとき、0.4 VRHE で 60 秒間の光電着を実施した。AM 1.5G フィルター を備えた疑似太陽光(100 mW cm⁻²)を光源に用いた。電 極電位は可逆水素電極電位(*E*_{RHE})に変換した(式1)。

 $E_{RHE} = E_{(Ag/AgCl/sat/d KCl)} + 0.197 V + 0.059 \times pH \quad (1)$

3. 実験結果および考察

3.1. CBO 薄膜のキャラクタリゼーション

図1は、ポストアニール処理後のCBO 薄膜(500、600、 700 ℃、1 h) とポストアニール処理なしのCBO 薄膜 (As-depo)のXRDパターンおよび参照パターン (COD-100602)を示している。26.6°、33.9°、37.9°、 および51.7°のピークはFTO 基板に起因している。ポスト アニール処理なしのXRDパターンは、約28°にブロード なピークを示した。これは、ポストアニール処理していな い薄膜の結晶性が低いことを示している。一方で、500℃ 以上のポストアニール処理を施した試料から得られた XRDパターンは、四方晶構造を有するCBOの参照パター ンとよく一致しており、(200)、(211)、(411)のCBO 結 晶面に対応する21.1°、28.2°、46.9°でXRDピークが観察 された。したがって、500℃以上のポストアニール処理に よってCBO 単相が得られることが明らかになった。さら



図1 FTO基板上へスプレー熱分解法によって作製した試 料およびポストアニール処理後の試料のXRDパターン. (ピンク) As-depo、(赤) 500 ℃、(青) 600 ℃、 (緑) 700 ℃、(黒) 参照ピーク(COD-1006028).

に、ポストアニール温度の上昇に伴い、21.1°、28.2°、および46.9°のピークの強度は増加し、CBOの結晶性が向上していることを示した。 特に、CBOの(211)結晶面に対応する28.2°のピーク強度が著しく増加した。

図2a, bはそれぞれ、Bare-FTO基板、ポストアニール前の 薄膜表面のSEM画像を示す。Bare FTO基板は、200-500 nm の粗い表面形態を有しており、ガラス基板表面はFTO膜で 密に覆われていた(図2a)。ポストアニール前の試料では、 約500 nmの突起状に成長した前駆体薄膜でFTOの表面が 覆われており、約200 nmサイズの空孔が観察された(図2b)。

図2c-fは、ポストアニール処理を行ったCBO薄膜表面か ら得られたSEM画像を示している。ポストアニール後の試 料は、FTO表面がCBOの粒状連続多結晶膜で高密度に覆わ れていた。ポストアニール処理後の試料では、空孔や突起 状の結晶はほとんど観察されなかった。また、ポストアニ ール温度が500 ℃から700 ℃に上昇するにつれ、粒子サイ ズが著しく増大した。ポストアニール処理温度の上昇によ るCBOの粒子サイズの増大は、XRDパターンのピーク強 度が増大したこととの相関を示した。これらの結果より、 ポストアニール処理によって、FTO基板上に高密度なCBO 薄膜が形成されたことが示された。図2fの断面SEM像より、 CBOの膜厚は約330 nmであることがわかった。

CBO試料の光吸収特性を評価し、ポストアニール処理の



図2. (a) FTO基板の表面SEM画像、 (b) ポストアニール 前の試料の表面SEM画像、 (c-e) ポストアニール処理 (500 ~700 ℃) 後の試料表面のSEM画像、 (f) ポストアニール 処理 (500 ℃) 後の試料断面のSEM画像.

影響を明らかにするために、拡散反射スペクトル (DRS) を測定した。図3は、試料のポストアニール温度ごとのDRS を示している。作製したすべての試料は、ポストアニール 温度に関係なく、830 nmまでの光吸収を示した。また、ポ ストアニール前の試料は830 nmより長波長側での光吸収 を示したが、ポストアニール処理後の試料では830 nmより 長波長側の光吸収は減衰した。特に、600および700 ℃で のポストアニール処理を行ったCBO試料では、830 nmより 長波長側の光吸収は顕著に減衰した。Gottesmanらは、CBO 薄膜内部の欠陥と不純物の濃度よって、光吸収特性が異な ることを報告している⁶。従って、近赤外領域における光 吸収の減衰はポストアニール処理に伴う薄膜中の欠陥や 不純物の減少に起因すると考えられ、ポストアニールが膜 質の向上に寄与したことを示唆している。

3.2. CB0 薄膜の光電気化学特性評価

AM 1.5G疑似太陽光(100 mW cm²)照射下でCBO電極から生成される光電流密度(J)およびオンセット電位 (Eon)を評価した。図4は、各ポストアニール温度ごとの 光電流密度-電極電位(J-E)曲線を示している。図4より、 すべての光電極は、疑似太陽光の照射によって、カソード



図 3 FTO 基板上に作製した試料の DRS、(ピンク) As-depo、(赤) 500℃、(青) 600℃、(緑) 700℃.

光電流を生成した。これは、CBO薄膜の光還元反応による 光腐食を抑制し、H2O2の還元反応を駆動していることを 示している⁵⁾。全ての試料において、電極電位(E)が負 の方向に掃引されるにつれ、Jは増加した。ポストアニー ル処理なしの試料の光電流密度は、0.6 VRHEにて-0.34 mA cm⁻²を生成したのに対し、約500 ℃でポストアニール処理 した試料は、0.6 VRHEにて-0.92 mA cm⁻²を示し、ポストア ニール処理によって光電流密度が約3倍に増大した。また、 *E*on (*J* = -0.05 mA cm⁻²を生成する*E*) は500 ℃のポストアニ ール処理によって約0.18 VRHE正側へシフトした。しかし、 700 ℃でポストアニール処理を施した場合、CBO光電極に よる光電流密度は、0.95 VRHEよりも負の電極電位で著しく 減少し、光電流密度が-0.05 mA cm⁻²未満であった。700℃ で処理された試料のX線光電子分光(XPS)スペクトルは、 還元Cu種(Cu¹⁺)に帰属されるCu 2pピークを示した。こ の結果は、CBO内のCul+が光励起キャリアの再結合を引き 起こし、生成光電流の減少に寄与したと推察できる。また、 700℃のポストアニール処理によって、キャリア輸送層と して機能するFTO基板の抵抗率 (ρ) が大幅に増加した。 以上のことから、CBO薄膜の結晶性は焼成温度の上昇とと もに増加するが、FTO導電性基板の熱劣化によってCBO光 電極のPEC特性は制限されると考えられる。

最後に、Pt助触媒を光電着法を用いてCBO光電極表面に 担持させ、得られたPt/CBO光電極のPEC HER特性を評価 した。この検討では、500 ℃でポストアニール処理した CBO光電極を0.5 M リン酸カリウム緩衝液 (pH = 7.0) に 浸漬し、疑似太陽光照射下におけるJ-E曲線を取得した。 図5より、Pt助触媒の有無でJ-E曲線を比較したところ、Eon は、ぞれぞれPt無しの場合で、0.8 VRHE、Pt有りの場合で 1.0 VRHEを示し、Pt助触媒の担持によって、明らかにオン



図 4 0.1 M H₂O₂ + 0.5 M リン酸カリウム緩衝液中(pH = 7.0) で取得した CBO カソードの *J-E* 曲線.(黒) As-depo、(赤) 500 ℃、(青) 600 ℃、(緑) 700 ℃.

セット電位が正側へシフトすることを明らかにした。光カ ソードのEonが、正電位側へシフトすることは、PECセル を構築した際の水分解効率向上にとって有利に働くと予 見できる。また、犠牲剤であるH2O2をKPi中へ加えて測定 した場合のJ-E曲線と比較しても、Eonは1.0 VRHEとほぼ一 致するため、Pt助触媒の担持による電子輸送効率の向上が 示された。最適化したPt/CBO電極から得られた光電流の 値から、HC-STH値を計算したところ、0.4 VRHEで最大の 0.11 %記録した。しかし、Wangらにより有機系材料を用 いて作製されたCBO光カソードは、本研究で作製した CBO光カソードよりも約2倍高い光電流値を生成している ⁷⁾。CBO薄膜の膜厚や助触媒の担持条件の最適化による PEC性能の更なる高効率化が今後の課題である。

結論

炭素源を一切含まない水系の前駆体溶液を用いたスプ レー熱分解法とポストアニール処理によって、FTO上に CBO薄膜を作製した。XRD測定の解析結果から、500 ℃以 上でのポストアニールによって単相のCBOが生成される ことを明らかにした。500 ℃のポストアニール処理を施し たCBO光電極は、H2O2存在下において-0.94 mA cm⁻² (0.6 V_{RHE})の光電流密度を生成し、ポストアニール無しの試料 に対して約3倍の高い光電流を生成した。CBO電極へPt助 触媒を担持し、PEC特性を評価したところ、オンセット電 位は有意に正電位側へシフトし、光励起キャリアの輸送効 率向上に寄与したことを示した。Pt/CBO電極により生成 されたHC-STH値は0.4 V_{RHE}の電位で最大の0.11 %を記録 した。



図5 0.5 M リン酸カリウム緩衝液中 (pH = 7.0) で取得し たPt/CBOカソードの*J-E*曲線(赤) Pt/CBO、(青) CBO.

参考文献

- Y. Kawase, T. Higashi, K. Domen and K. Takanabe: "Recent Developments in Visible-Light-Absorbing Semitransparent Photoanodes for Tandem Cells Driving Solar Water Splitting", Adv. Energy Sustainability Res., Vol.2, p. 2100023, 2021.
- 2) B. A. Pinaud, J. D. Benck, L. C. Seitz, A. J. Forman, Z. Chen, T. G. Deutsch, B. D. James, K. N. Baum, G. N. Baum, S. Ardo, H. Wang, E. Miller and T. F. Jaramillo: "Technical and economic feasibility of centralized facilities for solar hydrogen production *via* photocatalysis and photoelectrochemistry", Energy Environ. Sci., Vol.6, pp. 1983-2002, 2013.
- 3) H. Kobayashi, N. Sato, M. Orita, Y. Kuang, H. Kaneko, T. Minegishi, T. Yamada and K. Domen: "Development of highly efficient CuIn_{0.5}Ga_{0.5}Se₂-based photocathode and application to overall solar driven water splitting", Energy Environ. Sci., Vol.11, pp. 3003-3009, 2018.
- 4) J. Jin, J. Hu, J. Qu, G. Cao, Y. Lei, Z. Zheng, X. Yang and C. M. Li: "Reaction Kinetics of Photoelectrochemical CO₂ Reduction on a CuBi₂O₄-Based Photocathode", ACS Appl. Mater. Interfaces, Vol.14, pp.17509-17519, 2022.
- Y. Wang, J. Hu, S. Liu, D. Zhu, Z. Li and A. Song: "Influence of grain size on photoelectrocatalytic performance of CuBi₂O₄ photocathodes", Int. J. Hydrog. Energy, Vol.47, pp.37774-37782, 2022.
- 6) R. Gottesman, A. Song, I. Levine, M. Krause, A. T. M. N. Islam, D. Abou-Ras, T. Dittrich, R. van de Krol and A. Chemseddine: "Pure CuBi₂O₄ Photoelectrodes with Increased Stability by Rapid Thermal Processing of Bi₂O₃/CuO Grown by Pulsed Laser Deposition", Adv. Funct. Mater., Vol.30, p.1910832, 2020.
- F. Wang, A. Chemseddine, F. F. Abdi, R. van de Krol and S. P. Berglund: "Spray pyrolysis of CuBi2O4 photocathodes: improved solution chemistry for highly homogeneous thin films", J. Mater. Chem. A, Vol.5, pp.12838-12847, 2017.