## (CuGa)<sub>0.5</sub>ZnS<sub>2</sub>金属硫化物光触媒粉末, BiVO<sub>4</sub>金属酸化物光触媒粉末および PEDOT 正孔輸送剤からなる Z スキーム型光触媒シートによる可視光水分解

(東理大理¹・東理大総研²) ○永塚 健悟¹・吉野 隼矢¹²・山口 友一¹²・工藤 昭彦¹²
Z-Schematic Water Splitting under Visible Light Irradiation over a Photocatalyst Sheet
Composed of (CuGa)₀.₅ZnS₂ Powdered Photocatalyst and PEDOT of a Hole Transporter
Combined with BiVO₄ Photocatalyst (¹Faculty of Science, Tokyo University of Science,
²Research Institute for Science and Technology, Tokyo University of Science) ○ Kengo
Nagatsuka,¹ Shunya Yoshino,¹² Yuichi Yamaguchi,¹² Akihiko Kudo¹²²

We have reported Z-schematic water splitting under visible light irradiation using a photocatalyst sheet consisting of  $Ru/SrTiO_3$ :Rh as a  $H_2$ -evolving photocatalyst and  $CoO_x/BiVO_4$  as an  $O_2$ -evolving photocatalyst necked with PEDOT of a conductive polymer as a solid-state hole transporter.<sup>1)</sup> However, only  $Ru/SrTiO_3$ :Rh has been applied as a  $H_2$ -evolving photocatalyst to the Z-scheme photocatalyst sheet. In the present study, we employed  $(CuGa)_{0.5}ZnS_2$  metal sulfide having high sacrificial  $H_2$  evolution activity under visible light irradiation instead of  $Ru/SrTiO_3$ :Rh in the Z-scheme photocatalyst sheet.

We carried out Z-schematic water splitting under visible light irradiation using the photocatalyst sheet employing  $(CuGa)_{0.5}ZnS_2$  prepared by a flux method<sup>2)</sup> combined with  $CoO_x/BiVO_4$  and PEDOT. As the result,  $H_2$  and  $O_2$  evolved in a stoichiometric amount for 8 hours. The Z-schematic water splitting activity of the photocatalyst sheet with PEDOT was 1.5 times higher than that without PEDOT modification, indicating PEDOT worked as a solid-state hole transporter in the Z-scheme photocatalyst sheet.

Keywords: Z-Schematic Water Splitting; Metal Sulfide; Photocatalyst Sheet; Solid-State Hole Transporter; Conductive Polymer

当研究室では、Ru/SrTiO3:Rh 水素生成光触媒、CoO $_x$ /BiVO $_4$  酸素生成光触媒および PEDOT 導電性高分子正孔輸送剤からなる  $_Z$  スキーム型光触媒シートによる可視光水分解を報告している  $_1$ ). しかし、Ru/SrTiO $_3$ :Rh 以外の水素生成光触媒を用いた本光触媒シートによる可視光水分解は未達成である。そこで本研究では、可視光水素生成に高い活性を示す(CuGa) $_0$ : $_5$ ZnS $_2$  金属硫化物光触媒  $_2$ 0を本光触媒シートへ新たに適用した。フラックス法で調製した(CuGa) $_0$ : $_5$ ZnS $_2$ 粉末ならびに CoO $_x$ /BiVO $_4$ 粉末をドロップキャスト法で FTO 基板上に堆積させ、電解酸化重合法により PEDOT を修飾した。本光触媒シートを純水中に沈めて可視光を照射したところ、水素と酸素が化学量論的に生成した。ここで、本光触媒シートの水分解活性は、PEDOT 未修飾のものより  $_1$ :5 倍ほど高く、本光触媒シート上で PEDOT が正孔輸送剤として機能していることがわかった。このように、(CuGa) $_0$ : $_5$ ZnS $_2$  および PEDOT を組み合わせた  $_1$ Zスキーム型光触媒シートを用いた可視光水分解を新たに達成した。

- 1) 夏目, 髙山, 山口, 工藤, 第124回触媒討論会, P036 (2019).
- 2) S. Yoshino, A. Iwase, Y. H. Ng, R. Amal, A. Kudo, ACS Appl. Energy Mater. 2020, 3, 5684.