## 水分解光触媒に有効なRh/Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>コア/シェル型助触媒の機能の解明

〇吉田 真明・前田 和彦・石川 明生・久保田 純・堂免 一成 東京大学大学院工学系研究科化学システム工学専攻

現在、化石燃料の枯渇が懸念され、太陽光をエネルギーとして利用する研究開発が盛んに行われている。その中で、当研究室は、エネルギーを貯蓄するキャリアとして水素に注目し、太陽光で水から水素を製造する半導体光触媒の研究を行っている(Fig. 1)。特にZnO:GaNが可視光で量子収率 5.9%となることを報告しており、エネルギー問題を本質的に解決できるものと期待される。一方で、ZnO:GaNは $Rh/Cr_2O_3$ のコア/シェル型構造を持つ助触媒(Fig. 2)を用いたとき、水分解反応に高

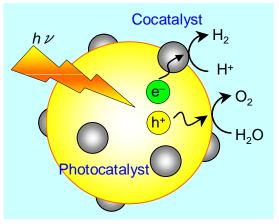


Fig. 1 The image of photocatalyst for overall water splitting.

活性を示すことが知られている。しかしその特異な構造がどのように反応に関与するか分かっておらず、メカニズムの解明が望まれている。そこで本研究では、Rh電極上に $Cr_2O_3$ を電着させたモデル表面を調製し、電気化学特性を調べることで、 $Rh/Cr_2O_3$  助触媒のメカニズムの解明に取り組んだ。測定した結果、 $H^+$ が $Cr_2O_3$ 膜を透過して Rh表面上で $H_2$ 発生反応を起こし、 $Cr_2O_3$ 膜により $O_2$ 還元反応が抑制されることが分かった(Fig. 3)。 そのため、光触媒反応中で $Rh/Cr_2O_3$ 助触媒は、 $O_2$ による競争反応を抑制するため、水分解反応に高活性な助触媒として働くと考えられる。

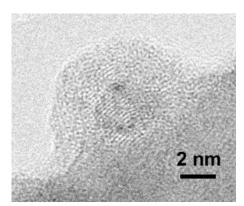


Fig. 2 The TEM image of Rh/Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> cocatalyst.

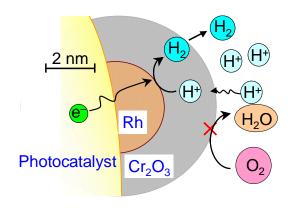


Fig. 3 The model of proton reduction reaction on photocatalyst with Rh/Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> cocatalyst.