課題番号	:F-14-HK-0059
利用形態	:機器利用
利用課題名(日本語)	:プラズモニック光電気化学触媒を用いた窒素の固定化
Program Title (English)	:Nitrogen fixation using plasmonic photoelectrochemical catalyst
利用者名(日本語)	: 押切 友也
Username (English)	: <u>T. Oshikiri</u>
所属名(日本語)	:北海道大学電子科学研究所
Affiliation (English)	:RIES-Hokkaido University

<u>1. 概要(Summary)</u>

近年、アンモニアは燃料電池の水素担体、すなわち 化学エネルギーとして大きな注目を集めている。既存 のハーバー・ボッシュ法によるアンモニア合成は超高 温・高圧反応であり膨大なエネルギーを消費するため、 低環境負荷の代替プロセスの開発が求められている。 本研究では、チタン酸ストロンチウム(SrTiO₃)を半 導体光触媒として用い、SrTiO₃と金ナノ粒子(Au-NPs) 及びルテニウム(Ru)からなる電極の構築とそれを用 いて窒素の光固定によるアンモニアの合成に成功し た。

<u>2. 実験(Experimental)</u>

・利用した主な装置

ヘリコンスパッタリング装置、電子ビーム蒸着装置

・実験方法

単結晶 SrTiO₃ 基板 (0.05 wt% Nb-doped) 上にヘリコ ンスパッタリング装置により2,3,4 nm の金を成膜後、 窒素雰囲気下で加熱することにより基板上に Au-NPs 構造を作製した。次いで、Au-NPs 成膜面の背面に電 子ビーム蒸着法を用いて助触媒として Ru を成膜し、 Au-NPs/SrTiO₃/Ru 電極を作製した。作製した電極をア ノードとカソードを分断するように反応セル中に設 置した。Au-NPs が接する側がアノード側、Ru が接す る側がカソード側である。アノード側の反応槽には 0.1 mol/dm³ 水酸化ナトリウム水/エタノール溶液 (EtOH:10 vol%)を充填し、カソード側の反応槽には水 蒸気飽和窒素 (25°C、0.1 MPa) を充填後、0.01 mol/dm³ 塩酸水溶液 15 μ L を注入し、アノード側から光を照射 して光電気化学反応を行った。

<u>3. 結果と考察(Results and Discussion)</u>

作製した、金ナノ粒の粒径が異なる Au-NPs/ SrTiO₃/Ru 電極を用い、任意の波長を透過する光学フ ィルターを用いて窒素雰囲気下で光を照射し、アン モニア生成能の波長依存性について検討した(Fig. 1)。 アンモニア生成量の各照射波長における作用スペク トルは、全ての電極で Au-NPs 構造由来のプラズモン 共鳴スペクトルと良い一致を示した。これらのことか ら、プラズモン誘起による電荷分離を介した可視光照 射による光電気化学反応的アンモニアの合成に成功 したことが示された。さらに、金ナノ粒子の粒径増大 に伴い、プラズモン共鳴スペクトル、アンモニア生成 の作用スペクトル共に長波長シフトを示したことか ら、光アンテナである金属ナノ構造のサイズによって、 光触媒反応の応答波長を任意に制御することに成功 した。



Fig. 1. Histograms of the action spectra of the apparent quantum efficiency of NH_3 formation for several wavelength regions and LSPR bands of Nb-SrTiO₃ loaded with Ru and Au-NPs prepared by annealing Au thin films with thicknesses of 2 nm (a), 3 nm (b) and 4 nm (c). Inserted texts represent average Au-NP size and standard deviation (SD) for the structures.

<u>4. その他・特記事項(Others)</u>

・科学研究費補助金(スタート支援)「プラズモニック 光電気化学触媒を用いた窒素の固定化」(代表)

<u>5. 論文・学会発表(Publication/Presentation)</u>なし。

6. 関連特許(Patent)

特許出願済