1P081

サイズ・形状を変えた金ナノ粒子修飾酸化チタンの電子状態評価

(関学大理工)o領木貴之、田邉一郎、尾崎幸洋

Electronic state changes of TiO₂ upon different Au nanoparticles size and shape (Kwansei Gakuin University, School of Science and Technology) • Takayuki Ryoki, Ichiro Tanabe, Yukihiro Ozaki

【序論】酸化チタン(TiO₂)は遠紫外-紫外光を照射することで有機物などの汚れを分解する性 質を持ち、壁の防汚塗料に用いられる代表的な光触媒である。また、TiO₂に金属ナノ粒子を 修飾することで、TiO₂-金属ナノ粒子界面にポテンシャル勾配を形成し、電荷分離効率を向上 させることが知られている。現在では、金属ナノ粒子修飾TiO₂は光触媒材料として幅広く実 用化されていることに加え、次世代型光太陽電池材料として期待されている。しかし、TiO₂ は遠紫外〜紫外域で光触媒能を発現するが、強い吸収から光学特性の評価が困難という課題 を持つ。また、TiO₂と金属ナノ粒子の種類・サイズ・形状などの各因子による光触媒能への 系統的な影響を評価する手法が確立されていない。そこで、当研究室では、減衰全反射法を 搭載した遠紫外分光システム(ATR-FUV 法)を独自に開発することで、TiO₂の ATR-FUV スペ クトル(150-300 nm)の測定を実現し、遠紫外〜紫外域中における機能性材料の物性評価法とし て確立することに成功した。本研究では、ATR-FUV 法を用いて金属ナノ粒子修飾TiO₂のよ り高活性なモデルを探索する一環として、[1]Au ナノ粒子サイズ(5,10,20,60 nm)変化[2] Au ナ ノ粒子形状(Au ナノキューブ)変化についてスペクトル測定を行ない、各因子による遠紫外〜 紫外域中の電子状態変化を検討した。

【実験】[1] TiO₂粉末(アナターゼ: 直径 5 μ m)1g に対し、Au ナノ粒子溶液(5,10,20,60 nm)をそ れぞれ滴下し、溶媒が完全に蒸発するまで混合しサンプル作製後、ATR-FUV スペクトルを測 定した。[2]Au ナノキューブ作製として Jihui Zhang が報告した手法に従い、合成を行った [Langmunir 2014, 30, 2480-2489]。CTAB 溶液に HAuCl₄、アスコルビン酸、NaBH₄を加え、撹 拌後 28℃の恒温槽で一晩放置し Au ナノキューブを作製した。その後、作製した Au ナノキュ ーブを滴下し、[1]と同様にサンプルを作製後 ATR-FUV スペクトル測定を行った。図 1 に作 製した.Au ナノキューブの SEM 画像、図 2 に Au ナノキューブの可視吸収スペクトル、図 3 に Au ナノキューブ修飾 TiO₂の SEM 画像を示す。



図 1.Au ナノキューブの SEM 画像





図 3.Au ナノキューブ修飾 TiO₂の SEM 画像

【結果・考察】サイズの異なる Au ナノ粒子 (5,10,20,60 nm)を修飾した TiO₂のスペクトルに ついて、図4に示す。Au 修飾により、長波長域の吸収は減少し、短波長域の吸収は増大を示 した。この金属ナノ粒子修飾によるスペクトル変化の増減は、「効果①キャリア移動による減

少効果」と「効果②電荷分離効率の向上による増 強効果」の足し合わせで示されていると考えられ る。効果①では、TiO₂と Au の接触時に TiO₂から Au への電子移動が生じることでプローブ光照射 前に TiO₂中の電子数が減少し、強度が低下する。 効果②では、Auナノ粒子が電子プールとして機能 することで電荷分離効率を向上させ、強度が増大 する。つまり、長波長域では効果①がより大きく 反映され強度が減少を示し、短波長域では効果② がより大きく反映され強度が増強を示したと考え られる。また、図4のATR-FUVスペクトルより、 修飾する金属サイズが小さくなるにつれて大きな スペクトル変化を示すことが分かる。以前に報告 された TiO₂-金属ナノ粒子種(Pt,Pd,Au) 変化では、 仕事関数のより大きな金属ナノ粒子を修飾させる ほど大きなスペクトル変化を示した。[Chem. Commun., 2014, 50, 2117-2119] さらに、光触媒活 性測定をでは TiO₂-金属間の仕事関数の差が大き いほど、より大きな電荷分離効率を示していた。した

0.14 <u>ფ</u> 0.12 TiO₂ Only TiO₂+Au5 nm TiO₂+Au10 nm -Absorbar 0.10 TiO2+Au20 nm TiO_+Au60 nm 0.08 0.06 ATR-0.04 0.02 0.00 160 180 200 220 240 260 280 300 Wavelength / nm 図 4. 各 Auナノ粒子サイズを修飾した TiO₂のATR-FUV スペクトル



図 5.各 Au ナノ粒子サイズを修飾した TiO₂の光触媒活性

がって、図4の金属サイズによるスペクトル変化は各金属サイズに仕事関数が依存しており、 スペクトル変化が観測されたと考えられる。また、光触媒活性測定を行った結果について図 5 に示す。図 5 よりサイズが小さいほど高い光触媒活性を示し、各金属サイズと光触媒活性 に相関が観測された。このことからやはり、仕事関数が金属サイズに依存している可能性が 示唆される。今後は、XPS 測定から各金属サイズの仕事関数を明らかにすることを検討して いる。

Au ナノ粒子形状変化について、図1、3より直径 60 nm Au ナノキューブの作製及び Au ナノキューブ修飾 TiO₂ の作製に成功していることが分かる。また、Au ナノ粒子形状の異な る球体型 60 nm とキューブ型 60 nm を修飾した TiO₂について ATR-FUV スペクトル測定を行 った結果、スペクトル変化に違いは観測されなかった。この結果から、形状によって電子移 動量は変化しないことが分かる。以上のように、TiO₂に修飾する金属ナノ粒子のサイズ、形 状変化における電子状態変化を ATR-FUV スペクトルから明らかにし、TiO₂の光触媒能に対 する影響を系統的に評価することに成功した。