科学研究費助成事業

平成 2 7 年 6 月 2 日現在

研究成果報告書

機関番号: 14501 研究種目: 挑戦的萌芽研究 研究期間: 2012~2014 課題番号: 24655014 研究課題名(和文)共鳴ラマン散乱による光触媒励起状態の振動分光

研究課題名(英文)Electronic excited states in photocatalysts observed with Raman spectroscopy

研究代表者

大西 洋(Onishi, Hiroshi)

神戸大学・理学(系)研究科(研究院)・教授

研究者番号:20213803

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 2,900,000円

研究成果の概要(和文):太陽光を用いた水素燃料製造をめざす金属酸化物光触媒材料の開発を支える知的基盤を構築 するために(1)共鳴ラマン散乱による光触媒励起状態の振動分光と(2)ペロブスカイト構造をもつタンタル酸塩にド ープしたストロンチウムが電子-正孔再結合を抑制するメカニズムを検討した。ストロンチウムのドーピングによって コアシェル構造をもつNaTaO3-Sr(Sr1/3Ta2/3)03固溶体が生成することを明らかにした。

研究成果の概要(英文): The purpose of this study is revealing fundamental issues in photocatalysts for the water splitting reaction driven by solar light. Two research topics were examined; (1) electronic excited states of TiO2 photocatalysts observed with resonant Raman scattering and (2) electron-hole recombination kinetics in NaTaO3 photocatalysts doped with strontium.

研究分野: 界面分子科学

キーワード: 光触媒 電子励起状態 反応速度 電子-正孔再結合 固溶体 コアシェル構造 タンタル酸ナトリウム 表面再構成

1.研究開始当初の背景

太陽光による水素燃料生成を目標として、可 視光で動作する光触媒材料の探索がすすめ られている。物質変換効率は 10 年前には考 えられなかったほど高い水準に達したが、実 用化にはさらなる高機能化が必要である。光 触媒は図 1 に示すように(1)結晶内部で吸 収した光エネルギーを(2)励起キャリア(電 子と正孔)に変えて表面へ伝達し(3)反応 中心での物質変換に利用する。異なる役割を 果たす部位(サイト)の集積体である光触媒 を無機物質を使って人工的に構築した複雑 系とみなすことができる[1]。



図 1. 光触媒の動作メカニズム.

その動作機構の理解は基礎科学の重要課題 であると同時に、光触媒開発を支える知的基 盤を提供する意義もある。申請者は時間分解 赤外分光と走査プローブ顕微鏡を用いて光 触媒の反応機構を研究するなかで、複雑系の 典型であるタンパクの研究に成功をおさめ た共鳴ラマン分光を、光触媒研究に転用する 着想をえた。その第一歩として水谷泰久(当 時神戸大学)・工藤昭彦(東京理科大学)ら と共同で可視光動作光触媒に数 mol%含まれ る可視光吸収サイトの共鳴ラマンスペクト ルを測定した[2]。本研究では、水野操と田原 太平(理化学研究所)による溶媒和電子の共 鳴ラマン分光[3]に触発されて、光触媒の結晶 格子にトラップされた励起電子と正孔の振 動スペクトルを検出することを試みた。

また、水を全分解する光触媒反応において La をドープした NaTaO₃[4]が量子効率の世界記 録を保持している事実は、金属ドープが再結 合抑制の有効な手段となることを示してい る。一方で、金属ドープによって光触媒が失 活する例が多数知られている。ドープした金 属カチオンはホスト結晶中の不純物であり、 不純物の導入が再結合を促進する可能性を 常に覚悟しなければならない[5]。少数の選ば れたドーパントが再結合を抑制するメカニ ズムの解明は、より高活性の光触媒を開発す るための基礎研究として疑いなく重要であ る。

2.研究の目的

(1) 二酸化チタン光触媒(粉末)に紫外光 を照射して電子と正孔を励起する。トラップ サイトに捕獲された電子は波長800 nm 程度 の近赤外光を吸収し、捕獲された正孔は450 nm 程度の近紫外光を吸収する。それぞれの 吸収波長の励起光をもちいてラマン散乱を おこすことで、共鳴ラマンスペクトルを得る ことを目的とした。

(2) さらに、解明にむけたアプローチの一 つとして La ドープ NaTaO₃ に匹敵する速度で 水を全分解する Sr ドープ NaTaO₃を対象に選 び、ドープする金属元素の選択に加えて、置 換位置制御の重要性を示すことを目的とし た。

3.研究の方法

(1) 二酸化チタン光触媒を対象とした紫外 可視域の過渡吸収分光はこれまでに多数お こなわれてきた。その結果からトラップされ た正孔は波長 400-600 nm の光を、トラップさ れた電子は 600-1000 nm の光を吸収すること がわかっている。HeCd 励起ラマン分光器を 用いて、トラップ正孔の共鳴ラマンスペクト ルを計測する。触媒学会が提供する二酸化チ タン参照光触媒(組成・粒径・反応活性など が既知の光触媒9種類)を LED 光源(波長 365 nm、出力180 mW)からの紫外定常光で 照射しながらラマンスペクトルを計測した。 同様に半導体レーザー光(波長785 nm)を励 起光源としてトラップ電子の共鳴ラマンス ペクトルを計測する。

 (2) Na₂CO₃・Ta₂O₅・SrCO₃の混合物を大気
中 1423 K で焼成する固相合成と、Ta₂O₅・SrCO₃を含む NaOH 水溶液をオートクレーブ
中で 423 K に加熱する水熱合成によって Sr ドープ NaTaO₃ 光触媒を調製した。二種類の
異なる方法で調製した光触媒の組成・構造・ 光触媒機能をラマン分光・蛍光エックス線分
析・エックス線回折・エックス線光電子分 光・赤外吸収分光で評価した。

4.研究成果

(1)励起光強度をさまざまに変化させて測定を繰り返したが、トラップ電子またはトラップ正孔に帰属できる有意な強度のラマン 散乱光を捉えることができなかった。トラッ プされた電子と正孔の数密度が予想より少なかったためと考えられる。

(2) 蛍光X線分析で求めたドープ量は2.4(固相合成)と2.6(水熱合成)mol%であった。いずれもペロプスカイト型のNaTaO3結晶単一相の存在をエックス線回折で確認した。エックス線光電子分光で求めたSr(5d5/2)の結合エネルギーは132.6 eVであり、ドープされたストロンチウムの酸化状態がSr²⁺であることがわかった。

二つの合成法で作製した Sr ドープ NaTaO₃ 光 触媒は、ドープ量を揃えたにもかかわらず、 まったく異なる粒子形状を呈した(図2)。固 相合成で調製した光触媒はドーピングによ って粒径が 1/10 程度まで縮小し、同時に滑ら かであった粒子表面が階段状に変形した。水 熱合成で調製すると立方体微粒子が生じ、粒 径と表面構造はドーピングによって変化し なかった。



図 2. 本研究で調製した光触媒の走査電子顕 微鏡写真. (a) 固相合成した無ドープ NaTaO₃, (b) 固相合成した Sr ドープ NaTaO₃, (c) 水熱 合成した無ドープ NaTaO₃, 水熱合成した Sr ドープ NaTaO₃.

ラマン散乱による格子振動の測定では固相 合成で調製した Sr ドープ NaTaO₃にのみ 860 cm⁻¹に振動バンドが現れた(図3)。このラマ ンバンドはBサイトを異種金属で置換したペ ロプスカイト(組成式 AB_{1-x}B'_xO₃)に特有の ラマンバンドであり、固相合成によってドー プした Sr²⁺は Ta⁵⁺を置換することが明らかと なった。Sr²⁺と Na⁺のイオン半径が偶然 0.14 nm で等しいことから、ドープした Sr²⁺は A サイトの Na⁺を置換するとこれまで考えられ てきた。これを覆す知見である。



図 3. タンタル酸ナトリウム光触媒のラマン スペクトル. (a) 固相合成した無ドープ NaTaO₃, (b) 固相合成した Sr ドープ NaTaO₃, (c) 比較のために合成した置換ペロブスカイ ト化合物 SrSr_{1/3}Ta_{2/3}O₃, (d) 水熱合成した無ド ープ NaTaO₃, (e) 水熱合成した Sr ドープ NaTaO₃, (f) 比較のために合成した K ドープ NaTaO₃.

これらの光触媒を Hg-Xe ランプ光でバンド ギャップ励起し、赤外吸収スペクトルの変化 を FTIR 分光器で計測した。固相合成で Sr を ドープした NaTaO₃にのみ4000 cm⁻¹から1000 cm⁻¹にむけて吸光度が増大する吸収が現れた (図4)。この吸収はバンドギャップ励起した 電子による吸収である[6]。NaTaO₃の B サイ トを Sr²⁺が置換すると電子-正孔再結合を抑 制して定常紫外光照射下での励起電子量が 増大すること、および水熱合成でドープした Sr²⁺はAサイトを置換して抑制効果を発揮しないことがわかった。

金属ドープによる再結合抑制は Cr³⁺と Sb⁵⁺を 共ドープした TiO₂ 光触媒[2]でも報告されて いる。伝導帯に原子軌道を提供する金属イオ ンの置換が再結合抑制に必要であると仮定 すると統一的に説明できることが明らかと なった。

なお、本研究項目を担当した大学院生(私費 留学生)である安龍傑は本研究の学会発表に おいて第4回 CSJ 化学フェスタ 2014 優秀ポ スター賞、ならびに第33回表面科学学術講 演会講演奨励賞を受賞した。



図 4. タンタル酸ナトリウム光触媒を紫外光 照射したことによって生じた赤外光吸収ス ペクトル. (a) 固相合成した無ドープ NaTaO₃, (b) 固相合成した Sr ドープ NaTaO₃, (c)水熱合 成した無ドープ NaTaO₃, (d) 水熱合成した Sr ドープ NaTaO.

<引用文献>

[1] 大西洋, 表面界面の分子科学, Molecular Science, 5 巻, 2011, A0045 (7 pages)

J. Phys. Chem. C 112 (2008) 1167

[2] Toshitasu Ikeda, Tomonori Nomoto, Kazuo Eda, Yasuhisa Mizutani, Hideki Kato, Akihiko Kudo, Hiroshi Onishi, Photoinduced Dynamics of TiO₂ Doped with Cr and Sb, Journal of Physical Chemistry C, 112 巻, 2008, 1167-1173

[3] Misao Mizuno, Tahei Tahara, Picosecond Time-Resolved Resonance Raman Study of the Solvated Electron in Water, Journal of Physical Chemistry A, 107 巻, 2003, 2411-2421

[4] A. Kudo, H. Kato, Effect of Lanthanide-Doping into NaTaO₃ Photocatalysts for Efficient Water Splitting, Chemical Physics Letters, 331 巷, 2000, 373-377

[5] 大谷文章, 光触媒標準研究法, 東京図書, 2005, p. 381

[6] 山方啓,石橋孝章,大西洋,時間分解赤外 分光でみた二酸化チタン微粒子から吸着分 子への電荷移動,表面科学,24巻,2003,46-52

5.主な発表論文等

(研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

〔雑誌論文〕(計4件)

Longjie An, <u>Hiroshi Onishi</u>, Electron-Hole Recombination Controlled by Doping Sites in Perovskite-structured Photocatalysts: Sr-doped NaTaO₃, ACS Catalysis, 査読有, Vol. 5, 2015, 3196-3206. http://dx.doi.org/ 10.1021/acscatal.5b00484

Longjie An, <u>Hiroshi Onishi</u>, Rate of Ag Photodeposition on Sr-doped NaTaO₃ Photocatalysts as Controlled by Doping Sites, e-Journal of Surface Science and Nanotechnology, 査読有, Vol. 13, 2015, 253-255.

http://doi.org/10.1380/ejssnt.2015.253

Koji Furuhashi, Jia Qingxin, Akihiko Kudo, <u>Hiroshi Onishi</u>, Time-Resolved Infrared Absorption Study of SrTiO₃ Photocatalysts Codoped with Rhodium and Antimony, Journal of Physical Chemistry C, 査読有, Vol. 117, 2013, 19101-19106.

http://dx.doi.org/10.1021/jp407040p

Tomonori Nomoto, Keita Fujio, Akira Sasahara, Hajime Okajima, Naoki Koide, Hiroyuki Katayama, <u>Hiroshi Onishi</u>, Phonon Mode of TiO_2 Coupled With the Electron Transfer From N3 Dye, Journal of Chemical Physics, 査読有, Vol. 138, 2013, 224704 (6 pages).

http://dx.doi.org/10.1063/1.4807850

[学会発表](計22件)

Longjie An, <u>Hiroshi Onishi</u>, Electron-hole Recombination Controlled by Doping Sites in Perovskite-structured Photocatalysts: Sr-doped NaTaO₃, 249th ACS National Meeting, 2015 年 3 月 23 日, デンバー (アメリカ).

<u>Hiroshi Onishi</u>, The Surface Science of Doped NaTaO₃ Photocatalysts, 2014 International Conference on Artificial Photosynthesis (ICARP2014) 招待講演, 2014年11月27日, 淡 路国際会議場 (兵庫県).

Haoliang Li, <u>Hiroshi Onishi</u>, Sn-doped TiO₂ Photocatalysts Prepared via Sol-gel Method with Citric Acid, 2014 International Conference on Artificial Photosynthesis (ICARP2014), 2014年 11月25日, 淡路国際会議場(兵庫県).

Takao Mizutani, <u>Hiroshi Onishi</u>, Infrared Absorption Spectrum of Electrons Excited in TiO₂ Photocatalysts, 2014 International Conference on Artificial Photosynthesis (ICARP2014), 2014年11月25日, 淡路国際会 議場 (兵庫県).

Longjie An, <u>大西 洋</u>, Sr ドープ NaTaO₃の 表面再構成と光触媒機能:よいドーパントを 探す法則の探求, 第 4 回 CSJ 化学フェスタ 2014, 2014 年 10 月 15 日, 船堀タワーホール (東京都). ⑥<u>大西 洋</u>, NaTaO₃ 光触媒の励起ダイナミクス,第114 回触媒討論会招待講演,2014 年9月26日,広島大学(広島県).

⑦ Longjie An, <u>Hiroshi Onishi</u>, NaTaO₃ photocatalysts selectively modified with Sr dopant at A-site or B-site, Seventh Tokyo Conference on Advanced Catalytic Science and Technology (TOCAT7), 2014 年 6 月 4 日, 京都 テルサ(京都府).

⑧安龍傑, 大西 洋, Sr をドーピングした NaTaO₃ 光触媒の表面再構成,第 33 回表面科 学学術講演会・第 54 回真空に関する連合講 演会,2013 年 11 月 27 日,つくば国際会議場 (茨城県).

〔図書〕なし

〔産業財産権〕なし

(その他) 日本語ホームページ http://www.edu.kobe-u.ac.jp/sci-onishi/ 英語ホームページ http://www.edu.kobe-u.ac.jp/sci-onishi/index-E.h tml 中国語ホームページ http://www.edu.kobe-u.ac.jp/sci-onishi/index-C.h tml 韓国語ホームページ http://www.edu.kobe-u.ac.jp/sci-onishi/index-K.h tml

6.研究組織 (1)研究代表者 大西 洋(ONISHI Hiroshi) 神戸大学・理学研究科・教授 研究者番号:20213803

(2)研究分担者 なし

(3)連携研究者 なし

(4)研究協力者(5名) 古橋幸嗣(FURUHASHI Koji) 神戸大学・理学研究科・大学院生

水谷天勇(MIZUTANI Takao) 神戸大学・理学研究科・大学院生

朴ヨハン(PARK Yohan) 神戸大学・理学研究科・大学院生

安龍傑 (AN Longjie) 神戸大学・理学研究科・大学院生

李浩亮(LI Haoliang) 神戸大学・理学研究科・大学院生