吉松 公平^{1,*}, 增子 尚徳¹, 大友 明^{1,2} ¹東工大物質理工学院, 〒152-8552 東京都目黒区大岡山 2-12-1 ²東工大元素戦略, 〒226-8503 神奈川県横浜市緑区長津田町 4259 Kohei Yoshimatsu^{1,*}, Hisanori Mashiko¹, and Akira Ohtomo^{1,2} ¹Tokyo Institute of Technology, 2-12-1 Ookayama, Meguro-ku, Tokyo, 152-8552, Japan ²MCES, 4259 Nagatsuda-cho, Midori-ku, Yokohama, Kanagawa, 226-8503, Japan

1 <u>はじめに</u>

太陽光を利用して水から水素と酸素を生成する光 触媒反応は、持続可能な社会実現の鍵となる技術で ある。二酸化チタン(TiO₂)は光触媒反応への耐久 性はあるものの、バンドギャップが大きく可視光応 答性がない欠点を持つ。一方で、部分的に d 電子が 占有された遷移金属酸化物(MO_x)では、可視光吸 収を示すものの、狭い d バンド幅による光生成キャ リアの低移動度が問題となっている。そのため、光 触媒に求められる高効率と高耐久性を両立する最適 な物質は未だ見つかっていない。

イルメナイト型構造を持つ $M TiO_3$ (M = Mn, Fe, Co, Ni) は、c 軸方向に MO_6 八面体と TiO_6 八面体が交互 に積層した自然超格子構造を持つ(図 2 挿入図)。 これを TiO_2 と MO_x の混晶材料と見ると、両者のメ リットを併せ持つ高性能な光触媒材料になると期待 される。そこで本研究では $M TiO_3$ 薄膜(M = Mn, Fe, Co, Ni)を形成し、系統的な光アノード特性の評価 を行った。また、得られた電極特性の違いを電子状 態の観点から明らかにするため、放射光を用いた X 線吸収分光(XAS)と光電子分光(PES)測定を行 った。

2 実験

MTiO₃薄膜 (M = Mn, Fe, Co, Ni) 薄膜はパルスレ ーザ堆積法を用いて作製した。下部電極として Ta ドープ SnO₂薄膜を堆積した m 面 α -Al₂O₃を基板に用 いた。基板温度を 650 ℃から 850 ℃、酸素分圧を 1 ×10³ Torr から 1×10⁵ Torr の範囲で制御し、各薄膜 の作製条件を最適化した。X 線回折測定より、全て の薄膜が c 軸方向に MO_6 八面体と TiO₆ 八面体が交 互積層したイルメナイト構造を持つことを明らかに した。光源には回折格子により単色化した Xe ラン プを用いた。光電気化学測定は MTiO₃薄膜を作用極、 Pt を対極、Ag/AgCl 電極を参照極とした 3 電極式の セルにより、0.1 M NaOH 水溶液を用いて行った。

XAS と PES 測定は、BL2A に常設された光電子分 光測定装置を用いて室温で行った。光電子分光測定 時のエネルギー分解能はおよそ 200 meV とした。X 線吸収分光測定は全電子収量法にて行った。 3 結果および考察



図 1. *M*TiO₃薄膜の(a) Mn 2*p*, (b) Fe 2*p*, (c) Co 2*p*, (d) Ni 2*p* XAS スペクトル。各遷移金属の+2 価と+3 価の XAS スペクトルを参照として示している[1–5]。

図1にMTiO₃薄膜 (M = Mn, Fe, Co, Ni) のM 2pXAS スペクトルを示す。参照スペクトルとの形状比 較から、図 2(a)の Mn, (c)の Co, (d)の Ni イオンは+2 価の状態であることがわかる。一方で、図 2(b)の Fe 2p XAS スペクトルを見ると、その形状は+2 価や+3 価の参照スペクトルと異なっている。~710 eV 付近 の L_1 ピークの形状を見ると、FeTiO₃のFe 2p XAS ス ペクトルは Fe²⁺と Fe³⁺の参照スペクトルのたし合わ せに近い。Fe²⁺は大気下で容易に Fe³⁺に酸化されるこ とを考慮すると、FeTiO,薄膜の Fe イオンは表面が +3 価、内部は+2 価の状態を取ると考えられる。ま た、別途測定した Ti 2p XAS スペクトルでは、全て の MTiO, 薄膜で Ti⁴⁺状態を取るとの結果が得られた。 これら XAS スペクトルの結果から、本研究で作製 した薄膜は全て M²⁺Ti⁴⁺O,の価数状態を取ることが明 らかとなった。



図 2. *M*TiO₃光アノード薄膜(*M* = Mn, Fe Co, Ni)の 外部量子効率(IPCE)。挿入図はイルメナイト構造 の模式図。

図 2 に *M*TiO₃ 光アノード薄膜 (M = Mn, Fe Co, Ni)の外部量子効率 (IPCE)を示す。全ての薄膜で hv = 3.0 eV 付近から ICPE が立ち上がり、可視光領 域で水分解光電極反応が進行していることがわかる。 *M*TiO₃間で比較すると、MnTiO₃は非常に効率が悪く、 紫外領域においても IPCE が 1 %程度とわかる。一 方で、その他の物質では光のエネルギーとともに IPCE も大きく増加し、NiTiO₃では hv = 4.5 eV で 10%を超える IPCE が得られた。*M*TiO₃間で IPCE を 比較すると、NiTiO₃ > CoTiO₃ > FeTiO₃ >> MnTiO₃と 遷移金属の原子番号が大きくなると効率が上昇する 傾向が得られた。



図 3. *M*TiO₃薄膜(*M* = Mn, Fe, Co, Ni)の電子状態。 黒色は価電子帯スペクトルを示す。ピンクは Ti 2*p*-3*d*,赤は Mn 2*p*-3*d*,黄は Fe 2*p*-3*d*,緑は Co 2*p*-3*d*,青 は Ni 2*p*-3*d* 共鳴光電子スペクトルより得られた各遷 移金属の 3*d* 部分状態密度。

図3に *M*TiO₃薄膜の価電子帯近傍の光電子スペクトルを示す。価電子帯は*M3d*, Ti3d, O2p状態により形成されると考えられるが、遷移金属の種類によ

りその形状は大きく異なっている。価電子帯の詳細 な電子状態解析のため、元素選択的な電子状態が観 測可能な共鳴光電子分光測定を行った。図 3(a-d)か ら、Ti 2p-3d 共鳴光電子スペクトルにより得られた Ti 3d 部分状態密度は遷移金属 M に依存せず、ほと んど同じ形状を持つことがわかる。ここで Ti イオ ンは+4 価であり、3d[®]電子配置であることから、ス ペクトルの共鳴増大は O 2p との混成により生じて いる。すなわち、共鳴光電子スペクトルから得られ た Ti 3d 部分状態密度は O 2p 状態密度を反映してい ることになる。対して、M 2p-3d 共鳴光電子スペク トルから得られた M 3d 部分状態密度の形状は物質 に大きく依存している。図 3(a)の Mn 3d 部分状態密 度は 1-3 eV 付近に2つの大きなピークを持ち、Ti 3d (O 2p)状態と重なりが小さい。一方で、Fe, Co, Ni と原子番号が大きくなるにつれて高結合エネルギー 側にも 3d 部分状態密度が現れ、Ti 3d (O 2p)状態と 重なりが大きくなっている。

ここで光アノードの IPCE と価電子帯の電子状態 を比較すると、効率が高い材料ほど M 3d と Ti 3d (O 2p)状態密度の重なりが大きいことがわかる。MTiO₃ は M 3d 状態の存在により可視光領域で光ホールを 生成することができるものの、狭い d バンドからそ の移動度は低い。そのため、光生成ホールは O 2p 状態を通り電極/水溶液界面へと移動することになる。 よって、M 3d 状態と O 2p 状態の重なりの大きな材 料では効率良く光ホールの生成から移動が実現され、 結果として高い IPCE が得られると考察される。

4 まとめ

本研究では *M*TiO₃薄膜 (M = Mn, Fe Co, Ni)を形成し、光アノード特性評価と電子状態解析を行った。 XAS スペクトルから $M^{2+}Ti^{4+}O_3$ の価数状態を、PES スペクトルから 3d 部分電子状態を明らかにし、O 2p 状態との重なりが大きな *M*TiO₃ で高い IPCE が実現することを明らかにした。

参考文献

- [1] C. Mitra et al., Phys. Rev. B 67, 092404 (2003).
- [2] T. J. Regan et al., Phys. Rev. B 64, 214422 (2001).
- [3] T. Burnus et al., Phys. Rev. B 77, 125124 (2008).
- [4] C. Piamonteze *et al.*, Phys. Rev. B **71**, 020406(R) (2005).
- [5] G. Cressey *et al.*, Phys. Chem. Minerals **20**, 111 (1993).

成果

[1] K. Yoshimatsu, H. Mashiko, N. Umezawa, K. Horiba, H. Kumigashira, and A. Ohtomo, "Electronic structures and photoanodic properties of ilmenite-type $MTiO_3$ epitaxial films (M = Mn, Fe, Co, Ni)" J. Phys. Chem. C **121**, 18717 (2017).

* k-yoshi@apc.titech.ac.jp