Study of Reduced Rutile ${\rm TiO_2}$ (110) Surfaces based on the Density Functional Theory

September 2015

Taizo Shibuya

主 論 文 要 旨

報告番号 甲 乙 第 号 氏 名 澁谷 泰蔵

主論 文題 目:

Study of Reduced Rutile TiO₂ (110) Surfaces based on the Density Functional Theory (密度汎関数理論によるルチル型 TiO₂ (110)還元表面の研究)

(内容の要旨)

 TiO_2 は、太陽光による水からの水素製造を可能とする光触媒作用や、有害有機物の分解を実現する強い光酸化力などの機能が知られ、その本格応用に向けた研究が続けられている材料である.これらの機能は材料表面と分子との間の電子のやり取りがその本質にあるため、系統的な性能改善には、まずモデル表面での電子状態(反応に関与する電子の分布など)を理解する必要がある.最も研究されているのは、作成方法が確立されているルチル型 TiO_2 (110)表面である.この表面をイオンスパッタ・真空アニールすると固有の表面電子状態が現れる.これが表面反応に寄与していると考えられており、この表面は還元表面と呼ばれる.この電子状態を記述するモデルとして、1970年代に光電子分光や経験的分子軌道計算をベースに「酸素欠陥モデル」が提案された.このモデルでは、表面電子状態は表面酸素欠陥 (V_0) 近傍に存在する V_0 由来の余剰電子で説明される.これが現在も還元表面の反応性理解の基礎となっているが、近年これでは説明できない結果が報告され、その有効性についての議論が起きている.

80年代に登場した走査型トンネル顕微鏡(STM)は、表面電子状態を空間分解できるため、原理的には上記問題の解決の糸口となる。しかし、結果の解釈に必要な還元表面の電子状態計算は難しく、現状では様々な解釈が乱立している。2000年代に入ってから、密度汎関数理論(DFT)にハイブリッド汎関数(HF)あるいはDFT+U法を施せば、 V_0 由来の電子が T_1 サイトに局在し、還元表面が正しく計算できることが示された。ところが、補正手法や計算ごとに異なる電子の局在位置が報告され。2010年代に入ってもSTM像の統一的な解釈には程遠い状況にあった。

本論文では、まず HF と DFT+U法による計算結果の比較から、格子緩和の初期構造と表面セルサイズを適切に選べば、どちらの手法も同じ最安定構造を与えることを示す。最安定構造では、 V_0 によって導入された電子は表面第 2 層の 5 配位 T_i の下($T_{i5c\cdot 2nd}$ サイト)に局在して T_i^{3+} を形成する。この際、1 つの T_i^{3+} は(001)方向に広がりを持ち、実効的には 3 つの $T_{i5c\cdot 2nd}$ を占有する。また、全エネルギーの比較から T_i^{3+} の安定状態の解析などから、伝導帯直下に状態を形成するには $T_{i5c\cdot 2nd}$ が T_i^{3+} で実効的に埋まる必要があることが示される。以上の結果を基礎に、これまでに報告されている STM 像の統一的な解釈が提示される。特に、5 K と 78 K の STM 像の違いから、少なくとも 78 K 以上の温度では、表面電子状態は V_0 だけでなく、表面下層に存在する格子間 T_i の影響も無視できないことが示される。この描像は酸素欠陥モデルでは説明できない酸素分子の吸着反応における矛盾を説明でき、その他の表面反応にも有効であると考えられる。

少なくとも低温では表面欠陥由来の電子は最表面ではなく $Ti_{5c\cdot 2nd}$ サイトに局在している. また少なくとも 78~K 以上では表面下層の格子間 Ti 由来の電子も表面反応に参加すると考えられる. この 2 点は現状の酸素欠陥モデルには含まれていないが,還元表面の化学反応をより良く理解するためには重要な視点である.

SUMMARY OF Ph.D. DISSERTATION

School	Student Identification Number	SURNAME, First name
School of Science for Open and		SHIBUYA, Taizo
Environmental Systems		

Title

Study of Reduced Rutile TiO₂ (110) Surfaces based on the Density Functional Theory

Abstract

 TiO_2 has many attractive applications such as solar water-splitting, photo-degradation of harmful organics, gas sensors or dye-sensitized solar cells. Behind those functions is an electron transfer to/from molecules at the surface. Thus, it is essential to know the electronic structure of the model surface in order to systematically improve the efficiency of these applications. To date, the most studied surface is reduced rutile TiO_2 (110). Its reactivity is usually described by the so-called "oxygen-vacancy model". In this model the surface states are associated with excess electrons introduced by surface bridging oxygen vacancies (V_0), and they are assumed to exist near V_0 at the first layer. However, recently doubt has been cast on the validity of this model due to seemingly inconsistent reports of O_2 chemisorption. Although scanning tunneling microscopy (STM) can solve this problem by directly imaging those states, a unified interpretation of STM images is missing due to complexities in density functional theory (DFT) calculations for this system.

In this study it is shown that both hybrid DFT and DFT+*U* give identical results if the same initial structures in surface relaxations and sufficiently big calculation cells are used. In the stable structure, an excess electron introduced by V₀ localizes at the second layer Ti below the five-fold coordinated Ti (Ti_{5c-2nd}), forming Ti³⁺. One Ti³⁺ has an extension along the (001) direction, effectively occupying three Ti_{5c-2nd} sites. Through a total energy analysis, Ti³⁺ ions are shown to be stable near the V₀ rather than far from it. It is also shown when Ti_{5c-2nd} sites are effectively fully occupied shallow donor states are formed. Based on these results, STM images reported in other works can be interpreted consistently. Particularly, from the difference between a 5 K image and two 78 K images, it is concluded that at least above 78 K the contribution from Ti interstitials is non-negligible. Finally, it is shown that this view can explain the seemingly contradictory O₂ chemisorption experiments. This suggests that the oxygen-vacancy model needs to be modified at least above this temperature.