# $V^+$ 注入锐钛矿 $TiO_2$ 第一性原理研究\*

### 侯兴刚 刘安东†

(北京师范大学低能核物理研究所)射线束技术与材料改性教育部重点实验室, 北京市辐射中心,北京 100875) (2006年12月14日收到 2007年1月31日收到修改稿)

用金属离子注入方法在锐钛矿  $TiO_2$  薄膜中掺杂了  $V^+$  ,采用全势线性缀加平面波方法计算了锐钛矿  $TiO_2$  及  $V^+$  掺杂  $TiO_2$  超原胞的电子结构 ,通过紫外-可见吸收光谱测试方法检测了注入不同剂量的  $V^+$  对  $TiO_2$  薄膜吸收光谱的影响 . 理论计算和实验结果表明 ,锐钛矿  $TiO_2$  薄膜注入  $V^+$  后 ,带隙宽度变小 ,吸收光谱发生红移 ,并且  $TiO_2$  的带隙宽度随着注入  $V^+$  剂量的增加而减小 .

关键词: $V^+$ 注入, $TiO_2$ ,全势线性缀加平面波方法,能带结构

**PACC**: 7115B, 7155G, 6170T

### 1. 引 言

锐钛矿 TiO, 具有良好的光电特性,在光催化方 面拥有广阔的应用前景 因此成为当前研究的热点 之一[1,2]. 但是由于锐钛矿 TiO, 禁带宽度较宽( 体材 料的禁带宽度  $E_g = 3.2 \text{ eV}$  ),只有在紫外光作用下才 能表现出明显的光催化活性,因此如何减小锐钛矿  $TiO_2$  的带隙宽度成为  $TiO_2$  研究的主要方向之一. 过 渡金属离子注入是一种对 TiO, 改性的有效方 法[3-6] 使用这种方法能够避免化学掺杂方法中带 入其他离子产生干扰的缺点,并且具有选择掺杂金 属方便、掺杂量精确可控和注入深度可根据需要作 出调整等优点. Yamashita 等 4-61对 TiO2 进行了 V, Cr Mn Fe Co Ni Cu 等元素的离子注入,实验结果 表明过渡金属离子注入可以显著改善 TiO<sub>2</sub> 的紫外-可见光谱,使紫外-可见光谱的吸收边向可见光方向 发生较大的红移.在过渡金属中  $\mathcal{N}^+$  注入对  $TiO_5$  光 谱红移改进最为显著 ,文献[3,4,6]对 V⁺注入改 进 TiO。电子结构和在可见光作用下光催化降解有 机物进行了详细的研究.同时,在许多工作中已经对 锐钛矿 TiO,<sup>[7]</sup>及不同元素掺杂锐钛矿 TiO, 做了理 论计算<sup>8-10]</sup>,研究掺杂对 TiO, 带隙宽度的影响.例

如张勇等<sup>81</sup>用第一性原理赝势方法计算了 Fe 掺杂对 TiO<sub>2</sub> 能带结构的影响; Wang 等<sup>91</sup>用全势线性缀加平面波(FP-LAPW)方法计算了 Nd 掺杂对 TiO<sub>2</sub> 能带结构的影响.在这些研究中,理论计算值与实验值符合较好,但作者尚未见用 FP-LAPW 方法计算 V<sup>+</sup>掺杂锐钛矿 TiO<sub>2</sub> 的报道.本文采用 V<sup>+</sup>注入技术对锐钛矿 TiO<sub>2</sub> 实现掺杂,用 FP-LAPW 方法<sup>11-13</sup>]计算注入不同剂量 V<sup>+</sup> 对锐钛矿 TiO<sub>2</sub> 电子结构的影响,并用紫外-可见吸收光谱测试方法验证 FP-LAPW 方法的计算结果.

### 2. 实验与计算方法

### 2.1. V+ 注入锐钛矿 TiO, 薄膜的制备与测试

 ${
m TiO_2}$  薄膜以石英玻璃为衬底 ,通过匀胶机由溶胶凝胶法制备 ${
m I31}$ .

离子注入采用本所自行研制的 10 型金属蒸汽真空弧源离子注入机[3,14].  $V^+$  注入剂量分别为  $1 \times 10^{16}$   $10^{16}$  10

<sup>\*</sup>国家高技术研究发展计划(批准号:2001AA338020)资助的课题.

<sup>†</sup> E-mail: andong\_liu@163.com

#### 2.2. 计算方法

具有 I41/amd 空间群结构的锐钛矿 TiO2 属于 四方晶系,每个晶胞含有4个Ti原子8个0原子. 本工作从第一性原理出发,用FP-LAPW方法计算  $V^+$ 注入锐钛矿  $TiO_2$  的能带结构 ,交换-关联能采用 广义梯度近似( GGA )下的 PBE96 15]. 采用 2×2×2 超原胞分别计算了不同量的 V+ 取代 Ti4+ 时锐钛矿 TiO<sub>2</sub> 的能带结构 ,V \* 取代 Ti<sup>4</sup> \* 后的锐钛矿 TiO<sub>2</sub> 晶胞 结构如图 1 所示. 计算中将 Ti 的 1s , 2s , 2p 态 V 的 1s, 2s, 2p 态及 0的 1s 态作为芯态;Ti的 3s, 3p 态, V 的 3s, 3p 态及 O 的 2s 态作为半芯态, Ti 的 3d, 4s 态 ,V 的 3d , 4s 态及 O 的 2p 态作为价态. Ti ,V ,O 原 子的糕模球半径分别取为 2.0,2.0,1.8 a.u.,糕模 球内基函数球谐函数中角量子数的最大值 1 , , , , 取为 8 控制基函数集大小的收敛参数  $R_{\mathrm{MT}}K_{\mathrm{max}}$ 的值设为 7 其中  $R_{\text{MT}}$  是糕模球的最小半径  $K_{\text{max}}$  是平面波展开 式中最大的倒格子矢量. 计算时不可约布里渊区特 殊 k 点取 16 ,自洽运算的收敛判据是原子间相互作 用力小于 0.136 eV/nm ,计算采用 WIEN2k 软件[16].

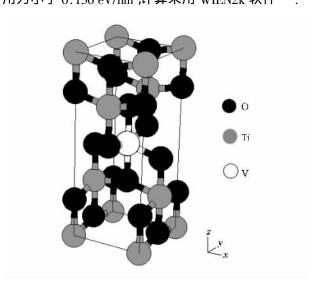


图 1 V+掺杂锐钛矿 TiO<sub>2</sub> 的晶胞结构示意图

### 3. 结果及讨论

#### 3.1. 纯 TiO<sub>2</sub> 薄膜的电子能带结构和态密度

图 2 和图 3 分别是锐钛矿  $TiO_2$  沿第一布里渊区高对称点方向的能带结构以及导带、价带附近的态密度 ,费米能  $E_F$  选作能量零点 . 由图 2 和图 3 可以计算出最小带隙为  $2.3~{\rm eV}$  ,小于锐钛矿  $TiO_2$  体材

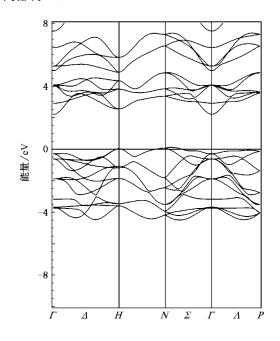


图 2 锐钛矿 TiO<sub>2</sub> 的能带结构

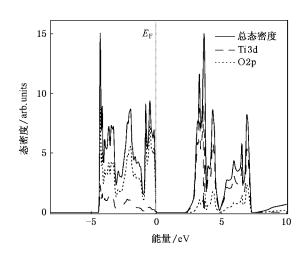
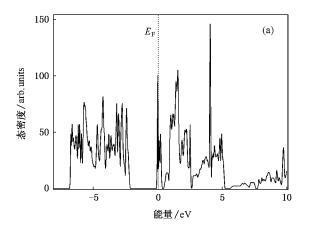


图 3 锐钛矿  $TiO_2$  的总态密度和分态密度

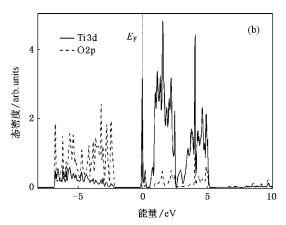
### $3.2.V^{+}$ 注入掺杂 $TiO_{2}$ 薄膜的能带结构和电子态密度

图 4 给出了 V<sup>+</sup> 掺杂后锐钛矿 TiO<sub>2</sub> 的总电子态

密度以及各原子的分电子态密度,费米能选作能量零点.从图 4 可以看出,价带仍主要由 0 原子的 2p 轨道组成.将图 4(a)与图 3 比较后发现,掺入  $V^+$ 后,在 -0.1—0.35 eV 之间出现了一个尖峰.由图 4(b)(c) 可知,这个尖峰是由掺杂的  $V^+$ 的 3d 态电子引起的,经与 Ti 的 3d 态电子综合作用后使导带变宽,并且使



 $TiO_2$  的带隙宽度由未注入时的 2.3 eV 减小到 1.98 eV.通过对各分电子态密度分析发现  $TiO_2$  中掺杂  $V^+$ 后 引起了能带的偏移 Ti 和 O 的分电子态密度的峰值向左发生了约 2.27 eV 的微小位移.位于 O eV 的费米能级将 V 的 3d 态分为两部分 这表明  $V^+$  掺杂后锐钛矿  $TiO_2$  是一种半金属基态  $9^{-1}$ .



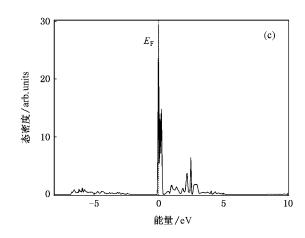


图 4 V \* 掺杂锐钛矿  $V_x$   $T_{1-x}$   $O_2$  ( x=0.0625 )的总电子态密度( a ),  $T_i$  和 O 的电子态密度( b )及 V 的电子态密度( c )

图 5 给出了  $V^+$  掺杂后锐钛矿  $TiO_2$  的能带结构. 将图 5 与图 4 比较后可知 ,费米能附近能级是由 V 的 3d 和 Ti 的 3d 轨道共同作用而产生. 与纯  $TiO_2$  不同  $V^+$  注入后  $TiO_2$  的带隙跃迁方式将变为从 H 点到 H 点、从  $\Gamma$  点到  $\Gamma$  点的两种直接跃迁方式. 由图 4、图 5 可以看出  $V^+$  注入掺杂的  $TiO_2$  与纯  $TiO_2$  相比 禁带宽度变窄 ,这将导致  $TiO_2$  的吸收光谱发生红移.

图 6 给出了  $V^+$  掺杂量进一步增加时  $TiO_2$  的总电子态密度 . 将图 6 与图 3 和图 4 比较后可知 ,随  $V^+$  掺杂量增加 ,电子态密度的峰值向左发生偏移的量也随着增加 ,与纯  $TiO_2$  相比约有 2.54~eV 的微小

位移.此外 随  $V^+$ 掺杂量的增加禁带宽度进一步变窄 与纯  $TiO_2$  相比 ,带隙宽度由 2.3~eV 减小到 1.96~eV .通过与其他研究 [5.9]比较可知 ,在锐钛矿  $TiO_2$  中掺杂 V .Fe 等过渡金属元素后 ,掺杂离子的 3d 电子态对  $TiO_2$  带隙宽度减小起到了主要作用 ,并且带隙宽度随掺杂量的增加而减小.

### 3.3. V<sup>+</sup> 注入 TiO<sub>2</sub> 薄膜紫外-可见吸收光谱

图 7 给出了纯  $TiO_2$  和  $V^+$  注入  $TiO_2$  薄膜的紫外-可见吸收光谱.图 7 表明 随着  $V^+$  注入剂量的增加 对应的光谱吸收边逐渐向可见光方向发生移动.这说明注入  $V^+$  并且在 450  $^{\circ}$ C 温度下退火 240 min

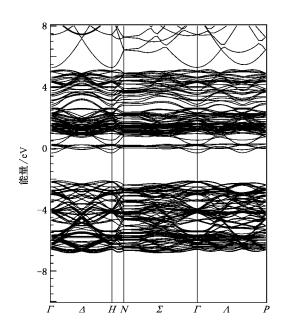


图 5  $V^+$  掺杂锐钛矿  $V_x Ti_{1-x} O_2(x=0.0625)$ 的能带结构

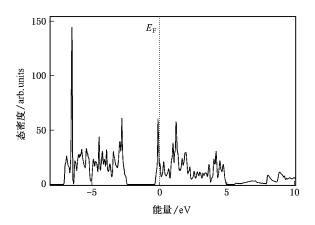


图 6  $V^+$  掺杂锐钛矿  $V_x Ti_{1-x} O_2(x=0.125)$ 的总电子态密度

后  $TiO_2$  薄膜的禁带宽度变窄 ,吸收光谱发生红移 ,并且随着注入剂量的增加 ,吸收光谱的红移量也随之增加 ,禁带宽度进一步变窄  $TiO_2$  薄膜的

紫外-可见吸收光谱的红移趋势与上述 FP-LAPW 方法的计算结果一致.此外,在我们前面的工作 <sup>31</sup>中已经证实 经  $V^+$  注入后锐钛矿  $TiO_2$  薄膜在可见光的作用下能够降解有机物,这从另外的角度证明了  $V^+$  注入后  $TiO_2$  薄膜的带隙宽度变窄.

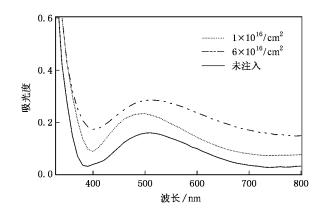


图 7 纯锐钛矿  $TiO_2$  和  $V^+$  注入锐钛矿  $TiO_2$  薄膜的紫外-可见吸收光谱

### 4. 结 论

本文计算了锐钛矿  $TiO_2$  的基态及  $V^+$  掺杂锐钛矿  $TiO_2$  的电子结构. 理论计算结果表明, 正是由于掺杂的 V3d 电子态与 Ti3d 电子态共同作用的结果, 使锐钛矿  $TiO_2$  的导带变宽、禁带宽度变窄, 并且随着  $V^+$  掺杂量的增加,  $TiO_2$  的禁带宽度进一步变窄. 而实验结果表明, 经过  $V^+$  注入并且在 450 °C 温度下退火 240 min 的锐钛矿  $TiO_2$  薄膜吸收边向可见光方向得到了拓展, 带隙宽度减小, 并随着注入量的增加而继续减小. 理论计算与实验结果相符. 因此过渡金属离子注入是一种使  $TiO_2$  吸收光谱发生红移的有效方法, 这将改善锐钛矿  $TiO_2$  在可见光作用下的光催化性能.

<sup>[1]</sup> Fujishima A, Rao T N, Tryk D A 2000 J. Photochem. Photobiol.
C 1 1

<sup>[2]</sup> Carp O, Huisman C L, Reller A 2004 Prog. Solid State Chem. 32

<sup>[3]</sup> Hou X G, Hao F H, Fan B, Gu X N, Wu X Y, Liu A D 2006
Nucl. Instrum. Methods Phys. Res. B 243 99

<sup>[4]</sup> Yamashita H, Harada M, Misaka J, Takeuchi M, Ikeue K, Anpo M 2002 J. Photochem. Photobiol. A 148 257

<sup>[5]</sup> Yamashita H, Harada M, Misaka J, Takeuchi M, Neppolian B, Anpo M 2003 Catal. Today 84 191

<sup>[6]</sup> Yamashita H, Harada M, Misaka J, Nakao J, Takeuchi M, Anpo M 2003 Nucl. Instrum. Methods Phys. Res. B 206 889

<sup>[7]</sup> Chen Q, Cao H H 2004 Chin. Phys. 13 2121

<sup>[8]</sup> Zhang Y, Tan C Q, Dai J 2005 Acta Phys. Sin. **54** 323 (in Chinese) [张 勇、唐超群、戴 君 2005 物理学报 **54** 323]

<sup>[9]</sup> Wang Y, Doren DJ 2005 Solid State Commun. 136 186

- Nishikawa T , Nakajima T , Shinohara Y 2001 J. Mol. Struc-Theochem . 545 67
- Blaha P , Schwarz K , Luitz J 1990 Comput . Phys . Commun . 59 [ 11 ]
- Singh D J 1991 Phys. Rev. B 43 6388 [ 12 ]
- Duan H, Chen XS, Sun LZ, Zhou XH, Lu W 2005 Acta Phys. Sin. 54 5293 (in Chinese)[段 鹤、陈效双、孙立忠、周效好、

#### 卫 2005 物理学报 54 5293]

- Liu A D , Zhang H X , Zhang T H 2005 Surf. Coat. Technol. 193
- [ 15 ] Perdew J.P., Burke K., Ernzerhof M. 1996 Phys. Rev. Lett. 77 3865
- Schwarz K , Blaha P 2003 Comput . Mater . Commun . 28 259
- Wang Y X , Wang C L , Zhong W L 2004 Acta Phys . Sin . 53 214 (in Chinese)[王渊旭、王春雷、钟维烈 2004 物理学报 53 214]

## First principles calculations on anatase implanted by V+ \*

Hou Xing-Gang Liu An-Dong<sup>†</sup>

( Key Laboratory of Radiation Beam Technology and Material Modification of Ministry of Education , Beijing Radiation Center , Institute of Low Energy Nuclear Physics , Beijing Normal University , Beijing 100875 , China ) ( Received 14 December 2006; revised manuscript received 31 January 2007)

#### Abstract

V+ were implanted into anantase films by metal ion implantation. The electronic band structures of TiO2 films doped with V \* were calculated using a self-consistent full-potential linearized augmented plane-wave method within the first principles formalism. Influence of implantation on TiO<sub>2</sub> films were examined by ultraviolet-visible spectrometry. The results of experiment and calculation show that the optical band gap of TiO<sub>2</sub> films is narrowed by ion implantation. The calculation shows that the 3d state of V+ plays a significant role in red shift of ultraviolet-visible absorbance spectrum. It was also found that the optical band gap of TiO2 films decreases, with increasing amount of V+.

**Keywords**:  $V^+$  implantation,  $TiO_2$ , full-potential linearized augmented plane-wave method, band structure

PACC: 7115B, 7155G, 6170T

<sup>\*</sup> Project supported by the National High Technology Development Program of China (Grant No. 2001AA338020).

<sup>†</sup> E-mail: andong\_liu@163.com