物理学报 Acta Physica Sinica





侯清玉 赵春旺

A first-principle study of the effect of W-doping on physical properties of anatase TiO₂

Hou Qing-Yu Zhao Chun-Wang

引用信息 Citation: Acta Physica Sinica, 64, 247201 (2015) DOI: 10.7498/aps.64.247201 在线阅读 View online: http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.247201 当期内容 View table of contents: http://wulixb.iphy.ac.cn/CN/Y2015/V64/I24

您可能感兴趣的其他文章 Articles you may be interested in

Heusler 合金 Co₂MnAl(100) 表面电子结构、磁性和自旋极化的第一性原理研究 First-principles study of the electronic structure magnetism and spin-polarization in Heusler alloy Co₂MnAl(100) surface 物理学报.2015, 64(14): 147301 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.147301

不同N掺杂构型石墨烯的量子电容研究

Quantum capacitance performance of different nitrogen doping configurations of graphene 物理学报.2015, 64(12): 127301 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.127301

单轴压力下 Ge₂X₂Te₅(X=Sb Bi) 薄膜拓扑相变的第一性原理研究 First-principles study on the uniaxial pressure induced topological quantum phase transitions of Ge₂X₂Te₅ (X=Sb Bi) thin films 物理学报.2015, 64(10): 107301 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.107301

共轭聚合物中链内无序效应对极化子输运的影响 Effects of intrachain disorder on polaron transport in conjugated polymer 物理学报.2013, 62(16): 167202 http://dx.doi.org/10.7498/aps.62.167202

准一维纳米线电子输运的梯度无序效应 Effects of gradient disorder on electronic transport in quasi-one-dimensional nanowires 物理学报.2011, 60(11): 117201 http://dx.doi.org/10.7498/aps.60.117201

第一性原理研究钨掺杂对锐钛矿物性的影响^{*}

侯清玉^{1)†} 赵春旺¹⁾²⁾

(内蒙古工业大学理学院,呼和浩特 010051)
 2)(上海海事大学文理学院,上海 201306)
 (2015年7月14日收到;2015年9月7日收到修改稿)

在实验上,W掺杂量在0.02083—0.04167的范围内时,有关掺杂体系的电导率影响的研究有两种相悖的 结论.为解决这个问题,本文采用第一性原理平面波模守恒赝势方法,首先构建了两种Tio.97917W0.02083O2 和Tio.95833W0.04167O2 超胞模型,分别对这两种模型进行了几何结构优化、能带结构分布和态密度分布计 算.同时还计算了掺杂体系的电子浓度、有效质量、迁移率和电导率.计算结果表明,在电子自旋极化或电 子非自旋极化的条件下,W掺杂浓度越大、掺杂体系的电子浓度越大、有效质量越小、迁移率越小、电导率 越大、导电性能越强.由电离能和Bohr半径分析进一步证实了Tio.95833W0.04167O2 超胞的导电性能优于 Tio.97917W0.02083O2 超胞.为了研究掺杂体系的结构稳定性和形成能,又分别构建了Tio.96875W0.03125O2, Tio.9375W0.0625O2 两种超胞模型,几何结构优化后进行了计算,结果表明,在电子自旋极化或电子非自旋极 化的条件下,在W掺杂量为0.02083—0.04167的范围内,W掺杂浓度越大、掺杂体系的总能量越高、稳定性越 差、形成能越大、掺杂越困难.将掺杂体系的晶格常数与纯的锐钛矿TiO2相比较,发现沿a轴方向的晶格常数 变大、沿c轴方向的晶格常数变小、掺杂体系的体积变大,计算结果与实验结果相符合.在电子自旋极化的条 件下,掺杂体系形成了半金属化的室温铁磁性稀磁半导体.

关键词: W掺杂, 锐钛矿 TiO₂, 物性, 第一性原理 **PACS:** 72.10.Bg, 72.10.Fk, 73.20.At

DOI: 10.7498/aps.64.247201

1引言

锐钛矿 TiO₂ 是一种公认的光催化剂,具有活性高、稳定性好、成本低、低毒性等特点,迄今为止,在光催化研究方面仍然受到研究者的广泛关注^[1-6].

在实验上,为实现锐钛矿 TiO₂ 的可见光响应, 研究人员进行了大量的改性实验^[1-6].研究发现, 掺杂个别过渡金属是改进锐钛矿 TiO₂ 活性的有 效途径之一. Choi 等^[7] 采用光反应和复合动力学 方法实验研究了 21 种过渡金属分别单掺对锐钛矿 TiO₂ 光催化的影响,结果表明, Fe³⁺, Mo⁵⁺, Ru³⁺, Os³⁺, Re⁵⁺, V⁴⁺和 Rh³⁺ 分别单掺对锐钛矿 TiO₂ 的可见光效应显著. Yang 等^[8] 采用溶胶-凝胶法 实验研究W掺杂对锐钛矿和金红石混晶相TiO₂ 的可见光效应的影响,结果表明,当W掺杂质量百 分比分数为1.5 wt%—10 wt% 的范围内,混晶相 TiO₂的吸收光谱红移,且W掺杂质量百分比分数 为3 wt%时,带隙最窄,红移最显著.Neville等^[9] 采用溶胶-凝胶法实验研究了分别单掺W和C以及 W和C双掺对混晶相TiO₂光催化的影响,结果表 明,可见光响应双掺优于单掺.在实验上TiO₂磁性 的研究也有报道.Qin等^[10]利用量子干涉仪、X射 线光电子能谱以及正电子湮没分析法研究N掺杂 和点缺陷对金红石型TiO₂的室温磁性的影响,结 果表明,N掺杂和氧空位共存时掺杂体系无磁性;N 掺杂和钛空位共存时掺杂体系有磁性,并且N掺杂 量越增加,掺杂体系磁性越增强.

* 国家自然科学基金(批准号: 61366008, 11272142)、教育部"春晖计划"和内蒙古自治区高等学校科学研究项目(批准号: NJZZ13099)资助的课题.

†通信作者. E-mail: by0501119@126.com

© 2015 中国物理学会 Chinese Physical Society

在理论计算上,吸附和掺杂对锐钛矿TiO2物 性的影响有广泛报道. Feng等^[11]采用基于密度泛 函理论的第一性原理平面波超软赝势方法,研究 了锐钛矿 TiO₂(101) 表面吸附 NO 的影响,结果表 明, 锐钛矿 TiO₂ (101) 表面氧空位的形成有利于吸 附NO、体系结构稳定、NO与衬底表面相互作用更 强. 仅有氧空位有利于体系可见光效应, 氧空位和 NO共存体系可见光效应减弱. Wang 等^[12] 采用基 于密度泛函理论的第一性原理平面波超软赝势方 法,研究了La-N共掺杂对锐钛矿TiO2光学性质的 影响,结果表明,共掺体系比单掺体系可见光效应 更理想. Song 等^[13] 采用第一性原理 GGA+U 的方 法,研究了Nb 掺杂和氧空位对锐钛矿TiO2导电性 能的影响,结果表明,Nb掺杂和氧空位共存更有利 于掺杂体系导电性能的提高. Li 等^[14]采用自旋极 化密度泛函理论框架下的第一性原理平面波模守 恒赝势方法,分别研究W和2N单掺或共掺对锐钛 矿TiO2电子结构和光学性质的影响,结果表明,当 电子自旋极化的条件下,W和2N分别单掺或共掺 对锐钛矿TiO2带隙宽度均变窄,吸收光谱均红移, 并且,共掺优于单掺.廖斌等^[15]利用基于密度泛 函理论的线性缀加平面波(LAPW)法,计算纯的和 分别单掺W和钒的锐钛矿TiO2的能带结构分布 和态密度分布,结果表明,分别单掺W和钒能够使 锐钛矿 TiO₂ 的带隙明显变窄. 虽然W掺杂对锐钛 矿TiO₂物性影响的研究在国内外取得了可喜的成 果,但迄今为止,在实验上W不同高掺杂量对锐钛 矿TiO₂导电性能影响的结果说法不一. 文献 [16] 实验指出,W掺杂摩尔分数为2.27%-3.93%的范 围内,W掺杂量越大、掺杂体系的电导率越小、导电 性能越差. 这与文献 [17] 的实验结果相悖. 追根溯 源,本文构建掺杂体系与文献[16,17]的W掺杂量 相近的范围内,W高掺杂量限定在锐钛矿型TiO2 的条件下(限定无相变浓度后面有解释),在电子自 旋极化或电子非自旋极化的条件下,用第一性原理 研究了W掺杂对锐钛矿TiO2稳定性、磁电性能的 影响, 计算得出了有意义的结果, 与实验结果相符 合^[17]. 在电子自旋极化的条件下, 研究的掺杂体系 形成了半金属化的室温以上铁磁性稀磁半导体. 计 算结果与实验结果^[18]相符合.

2 模型构建与计算方法

本文首先分别构建锐钛矿 TiO₂ 单胞、一个 W原子取代一个Ti原子的 Ti_{1-x}W_xO₂ (x = 0, 0.02083, 0.03125, 0.04167, 0.0625) 五种模型, 对应 的原子百分比分别为0 at%, 0.69 at%, 1.04 at%, 1.39 at%, 2.08 at%; 对应的质量百分比分别为 0 wt%, 4.58 wt%, 6.79 wt%, 8.75 wt%, 12.58 wt%. 在此基础上,为了判断W双掺锐钛矿TiO₂的铁 磁性或反铁磁性以及居里温度的影响,又构 建了Ti_{0.875}W_{0.125}O₂超胞模型,原子百分比为 1.39 at%、质量百分比分别为22.38 wt%. 判断 W 双掺锐钛矿TiO₂体系是否具有铁磁性(FM)时, 所有原子自旋向上; 判断W 双掺锐钛矿TiO₂体系 是否具有反铁磁性(AFM)时,一半原子自旋向上, 另一半原子自旋向下.构建模型如图1(a)—1(f) 所示.

本文用第一性原理平面波模守恒赝势方法, 采用CASTEP^[19](MS6.0)软件包进行计算, 电子 间交换关联能用广义梯度近似(GGA)的PBE (Perdew-Burke-Ernzerhof)^[20] 泛函描述. 计算中 研究掺杂体系的稳定性、导电和磁性能,采用 电子非自旋极化或电子自旋极化两种处理方式. 平面波截断能量都取750 eV. 系统总能量在布里 渊区的积分计算使用 Monkhorst-Pack 方案来选 择k空间网格点,对应的布里渊区k点选取纯的 单胞为7×7×3; 掺杂体系Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ 超胞为2×3×1; Ti_{0.96875}W_{0.03125}O₂ 超胞为 $3 \times 3 \times 1$; Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ 超胞为 $2 \times 3 \times 3$; Ti_{0.9375}W_{0.0625}O₂超胞为3×3×3. 平面波的 能量收敛至 $\leq 1 \times 10^{-5}$ eV/atom 以内, 原子受力 ≤ 0.3 eV/nm, 内应力≤ 0.05 GPa, 原子最大位移 收敛≤0.0001 nm以内,价态电子分别设置为O为 $2s^22p^4$, W 为 $5s^25p^65d^46s^2$, Ti 为 $3s^23p^63d^24s^2$. 由 于传统的密度泛函理论计算(局域密度近似(LDA) 或GGA)不能精确地用来描述掺杂3d电子的过 渡族元素的氧化物. 在一些情况下可以通过引入 能够描述原子间的强相关作用项来替换LDA或 GGA 的计算,即在模型中通过 Hubbard 参数 U(排)斥能)来描述这种强相关作用,称为(LDA+U或 GGA+U) 方法. GGA+U能够精确地描述掺杂过 渡族金属的氧化物的电子结构和磁性能参数,该方 法包含了两个部分,即对于强局域化的d电子,采 用平均场Hubbard模型,然而对于一些非局域化s 电子和p电子,仍然按照标准的GGA 方法来处理. 采用GGA+U方法调准了带隙, Ti-3d态U (位库 仑作用能)值取6 eV, W 5d 态 U 值取4 eV, 这均与 文献 [21] 报道的相一致.



图 1 模型 (a) 单胞; (b) Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ 超胞; (c) Ti_{0.96875}W_{0.03125}O₂ 超胞; (d) Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ 超胞; (e) Ti_{0.9375}W_{0.0625}O₂ 超胞; (f) Ti_{0.875}W_{0.125}O₂ 超胞

 $\begin{array}{l} {\rm Fig. \ 1. \ Models \ for \ (a) \ pure \ anatase \ TiO_2, \ (b) \ Ti_{0.97917}W_{0.02083}O_2 \ supercell, \ (c) \ Ti_{0.96875}W_{0.03125}O_2 \ supercell, \\ {\rm (d) \ Ti_{0.95833}W_{0.04167}O_2 \ supercell, \ (e) \ Ti_{0.9375}W_{0.0625}O_2 \ supercell, \ (f) \ Ti_{0.875}W_{0.125}O_2 \ supercell. \\ \end{array}$

3 结果与讨论

3.1 体系结构和稳定性分析

对掺杂前后的锐钛矿 TiO₂ 进行几何结构优化 计算, 优化后的折合晶格常数、形成能和总能量见 表1. 从表1可见, 纯的锐钛矿 TiO₂ 的晶格常数计 算值与实验值^[22]相符合, 表明参数设置是合理的. 根据能量最低原理, 结合表1 可知, 在电子自旋极 化或电子非自旋极化的条件下, W 掺杂量越大、掺 杂体系的总能量越大、稳定性越差; 并且电子自旋 极化的掺杂体系相对稳定性较高.掺杂体系与纯的锐钛矿 TiO₂ 的晶格常数相比较,沿a轴方向的晶格常数越大;沿c轴方向的晶格常数越小、锐钛矿 TiO₂ 的体积越大,计算结果与实验结果^[22] 相符合.

根据实验结果可知^[23], W原子取代Ti原子掺 杂后的锐钛矿TiO₂结构发生相变的最大临界掺杂 量为50 wt%.如果超过此掺杂量体系生成新相为 金红石.本文的W掺杂量为4.58 wt%—22.38 wt% 的范围内,满足掺杂体系锐钛矿型结构无相变的 要求.

表1 掺杂前后锐钛矿 TiO2 折合晶格常数和体系总能量以及形成能

Table 1. Lattice constants, total energies, and formation energies of pure and doped anatase TiO_2 systems.

$\mathrm{Ti}_{1-x}\mathrm{W}_x\mathrm{O}$	Spin E/eV	Spin $E_{\rm f}/{\rm eV}$	Non-Spin E/eV	Non-Spin $E_{\rm f}/{\rm eV}$	a/nm	c/nm	$V/{\rm nm^3}$
TiO ₂ (单胞)			-9762.61	_	0.3779	0.9657	_
$Ti_{0.97917}W_{0.02083}O_2$	-115786.52	3.97	-115785.73	4.76	0.3789	0.9638	$0.0967^{[22]}$
$Ti_{0.96875}W_{0.03125}O_2$	-76736.04	4.01	-76735.25	4.80	0.3791	0.9640	0.1385 ^[22]
$Ti_{0.95833}W_{0.04167}O_2$	-57210.75	4.08	-57209.96	4.87	0.3797	0.9625	0.1387 ^[22]
${\rm Ti}_{0.9375}{\rm W}_{0.0625}{\rm O}_2$	-37685.44	4.17	-37684.65	4.96	0.3803	0.9624	0.1392 ^[22]

形成能是分析掺杂体系稳定性和掺杂容易与 否的物理量, 计算形成能 E_f 的公式^[24] 为

$$E_{\rm f} = E_{\rm TiO_2:W} - E_{\rm TiO_2} - \mu_{\rm W} + \mu_{\rm Ti},$$
 (1)

其中, $E_{\text{TiO}_2:W}$ 是掺杂体系的总能量, E_{TiO_2} 是等 大的纯的锐钛矿 TiO₂ 的超胞体系总能量, μ_W 和 μ_{Ti} 分别是W和Ti原子的化学势,即计算体结构 W ($Im\bar{3}m$)和Ti (P6/mmm)中放入一个原子的总 能量分别替代W和Ti原子的化学势.计算结果见 表1.结果表明,在电子自旋极化或电子非自旋极 化的条件下,W掺杂量越大、形成能越大、掺杂越不 容易、稳定性变差.并且,电子自旋的掺杂体系相对 形成能较小,掺杂较容易、稳定性较高.这与总能量 分析结果相符合.

3.2 体系杂质浓度分析

分别计算得出Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂超胞、Ti_{0.96875}W_{0.03125}O₂超胞和Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂超胞的电离杂质浓度依次约为 6.02×10^{20} , 8.71×10^{20} 和 1.20×10^{21} cm⁻³,所有掺杂体系的电离杂质浓度

均大于轻掺杂的临界杂质浓度(10¹⁶—10¹⁸ cm⁻³). 结果表明,所有掺杂体系都是高掺杂的简并化半导体.这在电子结构分析中进一步得到证明.

根据半导体莫特相变的公式[25]

$$n_c^{1/3} a_{\rm H} \approx 0.25,$$
 (2)

其中, n_c 为莫特相变的临界浓度; a_H 为玻尔半径, 锐钛矿 TiO₂ 的施主玻尔半径为 $a_H \approx 1.5 \text{ nm}^{[25]}$. 从(2)式中计算得出 n_c 为 $4.63 \times 10^{18} \text{ cm}^{-3}$. 结果 表明, 掺杂体系都是高掺杂的简并化半导体.

3.3 电子浓度分析

在电子自旋极化或电子非自旋极化的 条件下,计算得出掺杂体系Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ 和Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂超胞总态密度分布,如 图2(a)—(d)所示.令VB为价带,CB为导带,费 米能级为能量零点,从图2(a)—(d)发现费米能 级均深入导带,掺杂体系Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂和 Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂超胞均为高掺杂的n型简并 半导体,这与高掺杂分析结果相符合.



图 2 总态密度分布 (a) 电子非自旋极化 Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂; (b) 电子非自旋极化 Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂; (c) 电子自旋极化 Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂; (d) 电子自旋极化 Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ Fig. 2. Total density of states: (a) Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ under the conditions of electron non-spin; (b) Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ under the conditions of electron non-spin; (c) Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ under the conditions of electron spin; (d) Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ under the conditions of electron spin.

247201-4

由于掺杂体系Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂和 Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂超胞是n型简并半导体,所 以,电子系统服从Fermi分布函数,

$$f(E) = 1/\{1 + \exp[(E - E_{\rm F})/(kT)]\}.$$
 (3)

由简并半导体载流子浓度计算公式有

$$n = \frac{1}{V} \int_{E_c}^{\infty} f(E) g_c \,\mathrm{d}E,\tag{4}$$

n为自由电子浓度, V为超胞体积, $g_c(E)$ 为状态密度.用 OriginPro 8.0 作图软件分别对图 2 (a)—(d) 进行积分运算,积分下限为导带底能量,依次分别 约为 -0.631, -0.605, -0.807 和 -0.842 eV,积分上 限均为 Fermi 能级值,均为零.结果得出,在电子非 自旋极化的条件下,电子浓度依次约为 1.64×10^{21} 和 2.99×10^{21} cm⁻³;在电子自旋极化的条件下,电 子浓度依次约为 0.94×10^{21} 和 2.09×10^{21} cm⁻³. 计算结果表明,W掺杂量越大,掺杂体系的电子浓 度越大.并且,在电子自旋极化的条件下,相对掺 杂体系的电子浓度越小.

3.4 电子有效质量分析

在电子非自旋极化或电子自旋极 化的条件下,计算得出Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ 和 Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ 超胞的能带结构分 布见图 3(a)—(d). 从图中很容易看出, Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂和 Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂超胞的 费米能级都进入了导带,这与3.2节和3.3节的分析 结果相符合.

由电子有效质量计算式可得出导带底电子的 有效质量:

$$\frac{1}{m_n^{\bullet}} = \frac{4\pi^2}{h^2} \frac{\mathrm{d}^2 E(\kappa)}{\mathrm{d}\kappa^2},\tag{5}$$

其中, m_n^{\bullet} 是电子有效质量, κ 为波矢量, $E(\kappa)$ 为电 子能量, h 为普朗克常数. 设沿 [0, 1, 0] F 高对称 点和沿 [0, 0, 1] Z高对称点的 Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ 和 Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ 超胞的电子有效质量分 别为 m_{b1}^{*} , m_{c1}^{*} ; m_{b2}^{*} , m_{c2}^{*} . 经分别计算得出, 在电子非自旋极化或电子自旋极化的条件 下, 沿 [0, 1, 0] F高对称点和沿 [0, 0, 1] Z高对 称点的 Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂和 Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ 超胞的电子有效质量见表2. 从表2看出, Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂超胞沿 [0, 1, 0] F高对称点 和沿 [0, 0, 1] Z高对称点的电子有效质量均大于 Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂超胞的电子有效质量.



图 3 能带结构分布 (a) 电子非自旋 Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂; (b) 电子非自旋 Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂; (c) 电子自旋 Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂; (d) 电子自旋 Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂

Fig. 3. Band structure: (a) $Ti_{0.97917}W_{0.02083}O_2$ under the conditions of electron non-spin; (b) $Ti_{0.95833}W_{0.04167}O_2$ under the conditions of electron non-spin; (c) $Ti_{0.97917}W_{0.02083}O_2$ under the conditions of electron spin; (d) $Ti_{0.95833}W_{0.04167}O_2$ under the conditions of electron spin.

表 2 Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂和Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂超胞的电子有效质量 Table 2. Electron effective mass for Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ and Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ supercells.

模型	导带底方向	电子有效质量	非自旋值/m0	自旋值/m ₀
${\rm Ti}_{0.97917}{\rm W}_{0.02083}{\rm O}_2$	[0, 0, 1] [0, 1, 0]	$m_{c1}^{*} \ m_{b1}^{*}$	0.866 0.909	1.143 1.243
$\rm Ti_{0.95833}W_{0.04167}O_2$	[0, 0, 1] [0, 1, 0]	$m_{c2}^{*} \ m_{b2}^{*}$	0.809 0.823	$0.831 \ 0.956$

在电子非自旋极化或电子自旋极化的条件下,平均电子有效质量(6)式,分别计算得出 Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂和Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂超胞的 导带底平均电子有效质量

$$1/m_n^{\bullet} = (1/3)(1/m_c^{\bullet} + 2/m_b^{\bullet}).$$
(6)

将表2的已知数据代入(6)式,分别计算得出在 电子非自旋极化的条件下,Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ 和Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂超胞的有效质量依次 约为0.89×10⁻³¹和0.81×10⁻³¹kg;在电子 自旋极化的条件下,Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂和 Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂超胞的有效质量依次约为 1.21×10^{-31} 和0.91×10⁻³¹kg.结果表明,在电子 自旋极化或电子非自旋极化的条件下,W掺杂量越 大,掺杂体系的平均电子有效质量越小.并且,在 电子自旋极化的条件下,相对掺杂体系的平均电子 有效质量越变大.

3.5 电子迁移率分析

第一性原理研究体系散射是在低温的条件下, 掺杂体系主要是电离杂质散射,那么,掺杂量越大, 电子散射越显著. 令 *N_i* 为电离杂质的浓度, *P_i* 为 散射概率, *T* 为环境温度,则

$$P_i \propto N_i T^{-3/2}.\tag{7}$$

令 τ 为平均自由时间,与 P_i 散射概率成反比,那么

$$\tau_i \propto \mathcal{N}_i^{-1} T^{3/2}.$$
(8)

根据半导体理论, 电子迁移率表达式为

$$\mu_i = \frac{q\tau_i}{m_n^*},\tag{9}$$

其中, μ_i 是迁移率, q 是电子的电荷量, 把已知杂 质浓度和有效质量分别代入表达式(9)中, 在电子 非自旋极化的条件下, 设 Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ 超胞 的迁移率为 μ_1 , Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ 超胞迁移率为 μ_2 ; 在电子自旋的条件下, 设 Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ 超胞的迁移率为 μ_3 ; Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ 超胞迁移 率为 μ_4 . 计算得出 $\mu_1/\mu_2 \approx 1.77$, $\mu_3/\mu_4 \approx 1.50$. 计 算表明,W掺杂量越大,电子迁移率越小.这与半导体理论^[26]相一致.并且,在电子自旋极化的条件下,相对掺杂体系的电子迁移率越变小.

3.6 电导率分析

电导率表达式为

$$\sigma_i = \frac{n_i q^2 \tau_i}{m_n^*},\tag{10}$$

其中, n_i 是电子浓度, m_n^* 是平均电子有效质量. 在 电子非自旋极化的条件下,设Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ 超胞的电导率为 σ_1 , Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ 超 胞电导率为 σ_2 ; 在电子自旋极化的条件 下,设Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ 超胞的电导率为 σ_3 ; Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ 超胞电导率为 σ_4 . 那么

$$\frac{\sigma_2}{\sigma_1} = \frac{n_2 q \mu_2}{n_1 q \mu_1}; \quad \frac{\sigma_4}{\sigma_3} = \frac{n_4 q \mu_4}{n_3 q \mu_3}.$$
 (11)

在电子非自旋极化的条件下,把上面已知迁移率和 电子浓度数值分别代入(11)式中得 $\sigma_2/\sigma_1 \approx 1.03$; 在电子自旋极化的条件下,同理得出, $\sigma_4/\sigma_3 \approx$ 1.48. 计算结果表明,在掺杂量为0.02083—0.04167 范围内,W掺杂量越大,掺杂体系电导率越大.并 且,在电子自旋极化的条件下,相对掺杂体系的电 子电导率越大.这与实验结果^[17,27]相符合.然而, 文献[16]的实验结果值得商榷.

由于W掺杂量越大,电子迁移率越小,反而电 导率越变大.这是由于根据(11)式可以看出,电导 率不仅与迁移率有关,而且与自由电子浓度有关, 电导率的变化是由自由电子浓度和迁移率的变化 综合引起的.计算结果表明,W掺杂量越大,掺杂 体系的电子浓度的变化比迁移率变化得快.所以, 总的效果是W掺杂量越大,电导率越大.

3.7 电离能和 Bohr 半径分析

根据电离能和Bohr半径分析,进一步验证 Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂和Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂超胞的 电导率大小关系.由文献[28]可知电子电离能和 Bohr 半径的表达式为

$$E_{\rm i} = \frac{m_n^* E_0}{m_0 \varepsilon_r^2},\tag{12}$$

$$a = \frac{\varepsilon_{\rm r} m_0 a_{\rm o}}{m_n^*}.$$
 (13)

其中, m_0 为自由电子的质量, E_0 为电离能 13.6 eV, ε_r 是锐钛矿二氧化钛的介电常数 31 ^[29,30]. 根据 $m_{n1}^* > m_{n2}^*$,所以,由(12)和(13)式很容易 看出,有效质量越大电离能越大,Bohr半径 越小. 即Ti_{0.97917}W_{0.02083}O₂ 超胞的电离能比 Ti_{0.95833}W_{0.04167}O₂ 超胞的电离能大,Bohr半径 相反.结果表明,W掺杂量越变大,掺杂体系导电 性能越显著.这与 3.6 节的分析结果相符合,也与 实验结果 ^[17,27]相符合.

3.8 掺杂体系Ti_{0.96875}W_{0.03125}O₂磁性 机理分析

在电子自旋极化的条件下,计算得出 Ti_{0.96875}W_{0.03125}O₂超胞的总态密度分布和分波 态密度分布如图4(a)和图4(b)所示.可以看出, 电子自旋向上和电子自旋向下的电子数明显不相 同, 掺杂体系表现出磁性; 费米面进入了上旋导带 中,没有进入下旋导带中,掺杂体系形成了半金属 化稀磁半导体.这同传统的稀磁半导体(DMS)相 比,W掺杂不会带来沉淀物的问题,因为W本身不 具有磁性.因而,发现W高掺杂量对锐钛矿TiO2 是一种具有高达近100%的传导电子极化率、非常 有前途的新型DMS. 从图4(b)可见, 一个W原子 取代一个Ti原子后,掺杂体系锐钛矿TiO2中发生 电子交换相互作用,即 TiO₂ (e_{cb}^-) + W⁶⁺ \rightarrow W⁵⁺ $和 W^{5+} + O_2 \rightarrow W^{6+} + O_2^{-[31]}$. 由于掺杂体系的 磁性来源主要表现在费米面附近. 从图4(b)可见, 产生磁性由O 2p态和W 5d态重叠杂化耦合、电 子交换相互作用引起的. 这与Gong等^[18]的理论 解释相符合. 计算结果总磁矩为1.99 μ_B, μ_B 为玻 尔磁子. 计算结果与文献 [32] 报道的计算结果相符 合,也与实验结果^[18]相符合.



图 4 掺杂后电子自旋极化体系的总态密度和分波态密度分布 (a) Ti_{0.96875}W_{0.03125}O₂ 超胞总态密度分布; (b) Ti_{0.96875}W_{0.03125}O₂ 超胞的分波态密度分布

Fig. 4. Density of states for doped anatase TiO_2 under the condition of electron spin: (a) Total density of state for $Ti_{0.96875}W_{0.03125}O_2$ supercell; (b) partial density of state for $Ti_{0.96875}W_{0.03125}O_2$ supercell; (b) partial density of state for $Ti_{0.96875}W_{0.03125}O_2$ supercell.

3.9 掺杂体系 Ti_{0.875} W_{0.125}O₂ 铁磁性、反 铁磁性和居里温度分析

根据海森伯模型,由AFM 能量和FM 能量之 差 ΔE 可以估算DMS的居里温度^[33,34].海森伯 模型为

$$H_{ij} = -\sum_{i \neq j} J_{ij} \cdot \boldsymbol{S}_i \cdot \boldsymbol{S}_j, \qquad (14)$$

式中, $J_{ij} \neq i$ 位置和j位置之间的交换作用系数; $S_i \neq i$ 位置磁矩矢量. 由海森伯模型计算可得

$$\Delta E^{\rm H} = S^2 C^2 \sum_{n \neq 0} J_{n0}, \qquad (15)$$

式中*C*是磁性离子的浓度; *n*是对所有阳离子求和; ΔE^{H} 可近似地认为是根据第一性原理计算的AFM 态与FM 态之间的能量差 ΔE . 另一方面, 由分子场理论的Brillouin 公式

$$k_{\rm B}T_{\rm C} = \frac{2}{3}S^2C\sum_{n\neq 0}J_{n0},$$
 (16)

式中, *k*_B为玻尔兹曼常数. 由(15), (16)两式 可推得

$$k_{\rm B}T_{\rm C} = \frac{2\Delta E}{3C},\tag{17}$$

其中, $T_{\rm C}$ 是估算 DMS 的居里温度, 而 ΔE 是反 铁磁态和铁磁态之间的能量差.从(17)式知道, ΔE 越大, $T_{\rm C}$ 越大. 计算得出, Ti_{0.875}W_{0.125}O₂ 超 胞设置的铁磁性总能量约为-36319.4756 eV; 而 Ti0.875W0.125O2超胞设置的反铁磁性总能量约为 -36319.4340 eV. 结果表明, Ti_{0.875}W_{0.125}O₂超胞 模型,其反铁磁排列与铁磁排列相应的总能量之差 为($\Delta E = 42 \text{ meV}$). 掺杂体系表明为铁磁性, 这与 实验结果[18]相符合. 众所周知, 与热电子波动相 应的能量大约是 $k_{\rm B}T$ 量级, 在 T = 300 K 时, 大约 等于 30 meV^[35]. 由于 ΔE 为 42 meV, 所以计算得 出 Ti_{0.875}W_{0.125}O₂超胞的居里温度约为420 K. 从 实际应用的角度分析,对W双掺杂锐钛矿TiO2体 系而言, 室温铁磁性应该能够达到. 实验上已经观 测到W掺杂锐钛矿TiO2中,在室温以上的环境条 件下,实现了掺杂体系为铁磁性^[18].

4 结 论

本文采用电子非自旋极化或电子自旋极化 的条件下,采用第一性原理分别对W掺杂锐钛矿 TiO₂稳定性和导电性能以及磁性的影响进行了研 究.结论如下:

1) 在电子非自旋极化或电子自旋极化的条件 下, 在掺杂量为0.02083—0.0625 的范围内, W 高掺 杂量越大, 掺杂体系与纯的锐钛矿 TiO₂ 的晶格常 数相比较, 沿 a 轴方向的晶格常数越增大、沿 c 轴方 向的晶格常数越减小、锐钛矿 TiO₂ 的体积越大、掺 杂体系锐钛矿 TiO₂ 形成能越大、掺杂越难, 并且, 电子自旋极化掺杂体系相对形成能较小、掺杂较容 易、稳定性较高;

2)在电子非自旋极化或电子自旋极化的条件 下,在掺杂量为0.02083—0.04167范围内,W掺杂 量越大、电子浓度越大、有效质量越小、迁移率越小、 电导率越大、导电性能越显著;并且,在电子自旋极 化的条件下,相对掺杂体系的电子电导率越大;计 算结果与实验结果相符合,由电离能和Bohr半径 分析进一步获得了验证; 3)在电子自旋极化的条件下,掺杂体系形成了 半金属化的铁磁性稀磁半导体,而且掺杂体系能 够达到室温铁磁性的要求,计算结果与实验结果相符合.

参考文献

- Mohamed M M, Asghar B H M, Muathen H A 2012 Catal. Commun. 28 58
- [2] Wang X L, He H L, Chen Y, Zhao J Q, Zhang X Y 2012 App. Sur. Sci. 258 5863
- [3] Li X, Zhu J, Li H X 2012 Catal. Commun. 24 20
- [4] Jiang H Q, Yan P P, Wang Q F, Zang S Y, Li J S, Wang Q Y 2013 Chem. Eng. J. 215–216 348
- [5] Riley M J, Williams B, Condon G Y, Borja J, Lu T M, Gill W N, Plawsky J L 2012 J. Appl. Phys. 111 074904
- [6] Li N, Yao K L, Li L, Sun Z Y, Gao G Y, Zhu L 2011 J. Appl. Phys. 110 073513
- [7] Choi W, Termin A, Hoffmann M R 1994 J. Phys. Chem. 98 13669
- [8] Yang Y, Wang H Y, Li X, Wang C 2009 Mater. Lett. 63 331
- [9] Neville E M, Mattle M J, Loughrey D, Rajesh B, Rahman M, MacElroy J M D, Sullivan J A, Thampi K R 2011 J. Am. Chem. Soc. 133 20458
- [10] Qin X B, Li D X, Li R Q, Zhang P, Li Y X, Wang B Y 2014 Chin. Phys. B 23 067502
- [11] Feng Q, Yue Y X, Wang W H, Zhu H Q 2014 Chin. Phys. B 23 043101
- [12] Wang Q, Liang J F, Zhang R H, Li Q, Dai J F 2013 *Chin. Phys. B* 22 057801
- [13] Song C L, Yang Z H, Su T, Wang K K, Wang J, Liu Y, Han G R 2014 Chin. Phys. B 23 057101
- [14] Li M, Zhang J Y, Zhang Y 2012 Chem. Phys. Lett. 527
 63
- [15] Liao B, Tan L Z, Hou X G 2008 Acta Chim. Sin. 66 281
 (in Chinese) [廖斌, 覃礼钊, 侯兴刚, 刘安东 2008 化学学 报 66 281]
- [16] Kafizas A, Parkin I P 2011 J. Am. Chem. Soc. 133 20458
- [17] Chen D M, Xu G, Miao L, Chen L H, Nakao S, Jin P 2010 J. Appl. Phys. 107 063707
- [18] Gong C W, Jiao J R, Wang J H, Shao W 2015 Physica B 457 140
- [19] Segall M D, Lindan P J D, Probert M J, Pickard C J 2002 J. Phys. Condens. Matter 14 2717
- [20] Perdew J P, Burke K, Emzerhof M 1996 *Phys. Rev. Lett.* 77 3865
- [21] Gong J Y, Yang C Z, Zhang J D, Pu W H 2014 Appl. Catal. B: Environ. 152–153 73
- [22] Kafizas A, Parkin I P 2011 J. Am. Chem. Soc. 133 20458
- [23] Zhang L, Li Y G, Xie H Y, Wang H Z, Zhang Q H 2015 J. Nanosci. Nanotech. 15 2944
- [24] Cui X Y, Medvedeva J E, Delley B, Freeman A J, Newman N, Stampfl C 2005 Phys. Rev. Lett. 95 25604

- [25] Tang H, Prasad K, Sanjinès R, Schmid P E, Lévy F 1994
 J. Appl. Phys. 75 2042
- [26] Lu E K, Zhu B S, Luo J S 1998 Semiconductor Physics (Xi'an: Xi'an Jiaotong University Press) p103 (in Chinese) [刘恩科, 朱秉升, 罗晋生 1998 半导体物理 (西安: 西安交通大学出版社) 第 103 页]
- [27] Takeuchi U, Chikamatsu A, Hitosugi T, Kumigashira H, Oshima M, Hirose Y, Shimada T, Hasegawa T 2010 J. Appl. Phys. 107 023705
- [28] Schleife A, Fuchs F, Furthmüller J 2006 J. Phys. Rev. B 73 245212
- [29] Eucken A, Biichner U A 1934 Z. Phys. Chem. B 27 321

[30] Roberts S 1949 Phys. Rev. 76 1215

- [31] Couselo N, Einschlag F S G, Candal R J, Jobbagy M 2008 J. Phys. Chem. C 112 1094
- [32] Long R, English N J 2011 Phys. Chem. Chem. Phys. 13 13698
- [33] Sato K, Dederichs P H, KatayamaY H 2003 Europhys. Lett. 61 403
- [34] Lin Q B, Li R Q, Zeng Y Z, Zhu Z Z 2006 Acta Phys. Sin. 55 873 (in Chinese) [林秋宝, 李仁全, 曾永志, 朱梓忠 2006 物理学报 55 873]
- [35] Gopal P, Spaldin N A 2006 Phys. Rev. B 74 094418

A first-principle study of the effect of W-doping on physical properties of anatase TiO_2^*

Hou Qing-Yu^{1)†} Zhao Chun-Wang¹⁾²⁾

1) (School of Science, Inner Mongolia University of Technology, Hohhot 010051, China)

2) (College of Art and Sciences, Shanghai Maritime University, Shanghai 201306, China)
 (Received 14 July 2015; revised manuscript received 7 September 2015)

Abstract

The experimental studies of the effect of W-doping on conductivity of anatase TiO_2 have opposite conclusions when the W-doping concentration is in a range from 0.02083 to 0.04167. To solve the conflict, two supercell models for $Ti_{0.97917}W_{0.02083}O_2$ and $Ti_{0.95833}W_{0.04167}O_2$ are set up for optimizing their geometries and calculating their band structures and the densities of states based on the first-principles plane-wave norm-conserving pseudopotential of the density functional theory. The electron concentration, electron effective mass, electronic mobility, and electronic conductivity are calculated as well. The calculated results show that both electronic conductivity and conductive property of the doped system increase while the electron effective mass decreases, with the increase of W-doping concentration in the presence or absence of electron spin. The conductive property of $Ti_{0.95833}W_{0.04167}O_2$ system is better than that of $Ti_{0.97917}W_{0.02083}O_2$ system, which is further proved by the analyses of ionization energy and Bohr radius. To analyze the stability and formation energy of W-doped anatase TiO_2 , two more supercell models for $Ti_{0.96875}W_{0.03125}O_2$ and $Ti_{0.9375}W_{0.0625}O_2$ are set up combined with the geometry optimization. The calculated results show that the total energy and the formation energy increase while the stability of the doped system decreases, with the increase of W-doping concentration in a range from 0.02083 to 0.04167 in the presence or absence of electron spin. Meanwhile the W-doping becomes more difficult. A comparison of the doped system with the pure anatase TiO_2 shows that the lattice constant along the a-axis of the W-doped anatase TiO_2 increases, and its lattice constant along the c-axis and volume increase as well. The calculated results agree with the experimental results. The doped system becomes a half-metal diluted magnetic semiconductor with a room temperature ferromagnetism in the presence of electron spin.

Keywords: W-doped, anatase TiO₂, physical properties, first-principle
PACS: 72.10.Bg, 72.10.Fk, 73.20.At
DOI: 10.7498/aps.64.247201

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant Nos. 61366008, 11272142), the "Spring Sunshine" Project of the Ministry of Education of China, and the College Science Research Project of Inner Mongolia Autonomous Region, China (Grant No. NJZZ13099).

[†] Corresponding author. E-mail: by0501119@126.com