碳掺杂 BaTiO₃ 的电子结构和磁性研究*

谭兴毅1)† 陈长乐2) 金克新2) 高雁军1)

1)(湖北民族学院理学院,恩施 445000)

2)(西北工业大学凝聚态结构与性质陕西省重点实验室,西安 710129)

(2012年6月13日收到; 2012年7月17日收到修改稿)

基于密度泛函理论,从头计算了 C 间隙和替位氧掺杂立方结构 BaTiO₃ 的电子结构和磁学性质.结果表明 C 掺杂 BaTiO₃ 在自旋极化状态下的总能量比自旋非极化状态下的总能量小,说明 C 掺杂 BaTiO₃ 的基态具有铁磁性. 从态密度和自旋电子密度分布可知, C 位于 BaTiO₃ 间隙的磁性机理和过渡金属掺杂半导体产生磁性的机理类似; C 替位掺杂 BaTiO₃ 体系磁性源于未配对的 C2p 电子.

关键词: 第一性原理, 电子结构, 磁学性质

PACS: 71.20.Ps, 71.15.Mb, 75.50.Gg

1引言

稀磁半导体 (DMS) 材料由于在自旋电子学中 的潜在应用价值而被广泛的研究^[1-4].理想可用 的稀磁半导体材料应具有室温铁磁性并且具有均 匀的磁距分布.最初人们研究集中于过渡族金属掺 杂的 Si, Ge 等单质半导体或 II - VI族以及 III- V族 等化合物半导体材料^[5-7].然而这类材料有的居 里温度低于室温,有的磁性源于磁性团簇的析出或 者是第二相. 一种可能避免磁性团簇析出或者第二 相出现的方法是利用非磁性元素代替磁性元素掺 杂. 例如, Bao 等^[8]利用激光脉冲沉积法在 N₂O 气 氛中制备了 N 掺杂 TiO2 薄膜, 发现其具有室温铁 磁性. Pan 等^[9] 从理论和实验两方面证明了 C 掺 杂的 ZnO 在室温时具有铁磁性. Kenmochi 等^[10] 利用第一性原理计算表明 B, N, C 掺杂的 CaO 具 有局域磁矩. Droghetti 等 [11] 发现 C 或者 N 掺杂 的 MgO 中具有稳定的磁矩. 然而以上工作都集中 在二元氧化物, 迄今对三元氧化物中 2p 轻元素掺 杂导致磁性的报道较少. Liu 等^[12] 将 N 离子注入 纯 SrTiO₃ 单晶中, 观测到了室温铁磁性. 不久前

我们报道了 N 掺杂 BaTiO₃ 具有室温铁磁性^[13,14]. 杨可松等^[15] 利用第一性原理计算,从理论上给 出了 N 掺杂 BaTiO₃ 和 SrTiO₃ 产生磁性的最低掺 杂浓度. 但轻元素 C 掺杂 BaTiO₃ 体系磁学性质的 理论研究报道较少.本文采用基于密度泛函理论 的平面波赝势法对 C 间隙以及替位氧掺杂的立方 结构的 BaTiO₃ 体系进行了几何结构优化,并研究 了 C 掺杂 BaTiO₃ 的电子结构和磁学性质,发现 C 掺杂 BaTiO₃ 为铁磁材料.

2 计算方法与模型

BaTiO₃^[16]为简单立方结构,定义晶格常数的 相对误差为

$$\Delta a = (a_{\rm cal} - a_{\rm exp})/a_{\rm exp} \times 100\%, \qquad (1)$$

其中 a_{exp} 为晶格常数的实验值 $(a_{exp} = 3.996 \text{ Å})^{[16]}$, a_{cal} 为晶格常数的计算值 $(a_{cal} = 4.010 \text{ Å})$. 根据 (1) 式计算的晶格常数的相对误差值 为 0.35%, 表明该计算方法可行, 所得结果合理.本 文计算是在优化后的 BaTiO₃ 原胞基础上, 在 a, b 和 c 基矢方向上分别扩展一个单位得到的 2 × 2 × 2

http://wulixb.iphy.ac.cn

^{*}国家自然科学基金(批准号:61078057,51172183)、湖北民族学院博士人才基金、湖北民族学院博士科研启动基金资助的课题.

[†] E-mail: tanxingyi1009@163.com

^{© 2012} 中国物理学会 Chinese Physical Society

超晶胞, 共含 8 个 BaTiO₃. 对于替代法掺杂, 即用 一个 C 原子替代 BaTiO₃ 超晶胞中的一个 O 原子, 如图 1 所示, 只显示出了 TiO₂ 层原子状态, BaO 原子保持不变 (图 2, 图 3, 图 4 与此一致), 并记 为 C_{sub}. 对于 C 位于晶格间隙掺杂, 则如图 2 所示, 记为 C_{ins}. 计算工作采用基于密度泛函理论结合 平面波赝势方法的 CASTEP (Cambridge serial total energy paekage) 软件^[17] 完成的. 计算中采用周期 性边界条件, 用局域密度近似处理交换关联泛函, 超软赝势处理离子实与价电子之间的相互作用, 平 面波基组描述体系电子的波函数. 在计算时, 先进 行模型的几何结构优化, 在最优几何结构下再进行



图 1 C 替位掺杂 BaTiO3 示意图



图 2 C间隙掺杂 BaTiO₃ 示意图

单点能和电子结构计算.所有计算均在晶体倒易 空间进行,最大截止能量为 340 eV,平均每个原 子的收敛精度控制在 1 × 10⁻⁵ eV 以内.布里渊 区 *K* 矢量的选取为 3 × 3 × 3,晶体内应力收敛标准 为 0.05 GPa,原子平均受力不大于 0.001 eV/nm.

3 计算结果与讨论

3.1 几何构型

首先研究了 C 掺杂 BaTiO₃ 的几何构型变化. 表1给出了优化后的C掺杂BaTiO3的晶格常数, 发现 C_{sub} 模型中 a 轴方向晶格常数 (a = 4.050 Å) 大于未掺杂 $BaTiO_3$ 的晶格常数, 而 b, c 轴方向晶 格常数基本保持不变,即超晶胞有微小扭曲. Cins 模型中 c 轴方向晶格常数 (c = 4.071 Å) 大于未 掺杂 BaTiO₃ 的晶格常数, 而 a, b 轴方向晶格常数 基本保持不变,超晶胞同样具有微小扭曲.图3和 图 4 中给出了优化后的两种 C 掺杂模型的几何 结构图.对 C_{sub}模型,优化后的键长与键角参数 如图 3 所示,发现优化后的 Ti-C 键长 (2.075 Å) 大于未掺杂的 Ti-O (2.005 Å) 键长, 但仍然小于 立方相 TiC 中的 Ti-C 键长 (2.164 Å)^[18], 而与杂 质 C 原子共线的 Ti—O 键长 (1.976 Å) 小于原来 未掺杂状态下的 Ti-O 键长 (2.005 Å). 其他键长 变化较小,局部的邻近结构有细微的扭曲.这种 现象的原因是很容易理解的,掺杂的 C 原子其实 相当于一个负电荷中心,而且其荷电量大于原来 的 O 原子, 那么它与最近邻带负电荷的 O 原子之 间的作用力是库仑排斥力的作用,所以C原子周 围的 O 原子会朝远离 C 原子的方向运动,导致 a 轴方向晶格常数变大. 而与周围带正电的阳离子 之间的作用则为库仑吸引力的作用,所以 Ti 原子 会朝 C 原子运动, 使得 Ti—C 键长小于立方相 TiC 中的 Ti—C 键长 [18]. 对 Cins 结构, 优化后的键长 与键角参数如图 4 所示, C 原子和 O 原子的距离 为 1.983 Å, 并且局部的邻近结构发生了较大的 扭曲.

3.2 掺杂体系的形成能

其次分别计算了结构优化后 C 掺杂 BaTiO₃ 超 晶胞的形成能,对 C 间隙掺杂和替代掺杂,其定义

分别为

$$E_{\text{C}_{\text{ins}},\text{form}} = E_{\text{Bas}\text{Ti}_8\text{O}_{24}\text{C}}$$

$$- E_{\text{Bas}\text{Ti}_8\text{O}_{24}} - E_{\text{C}}, \qquad (2)$$

$$E_{\text{C}_{\text{sub}},\text{form}} = E_{\text{Bas}\text{Ti}_8\text{O}_{23}\text{C}} - E_{\text{Bas}\text{Ti}_8\text{O}_{24}}$$

$$- E_{\text{C}} + E_{\text{O}}, \qquad (3)$$

其中 $E_{Ba_8Ti_8O_{23}C}$, $E_{Ba_8Ti_8O_{24}C}$ 为掺杂超晶胞的自 旋极化总能量, $E_{Ba_8Ti_8O_{24}C}$ 为未掺杂超晶胞的总能 量, E_C , E_O 为单个孤立原子的化学势. 根据 (2), (3) 式计算所得的 $E_{C_{sub},form}$, $E_{C_{ins},form}$ 能量值如表 1 所列, 说明 C 替代掺杂比间隙掺杂 BaTiO₃ 更稳定. 然后计算了结构优化后 C 掺杂 BaTiO₃ 超晶胞在自 旋极化和自旋非极化两种状态下的总能量, 并定义 自旋极化能

$$\Delta E = E_{\rm spin} - E_{\rm non-spin},\tag{4}$$

其中 ΔE 为自旋极化能, E_{spin} 和 $E_{non-spin}$ 分别为 体系在自旋极化状态下和自旋非极化状态下的总 能量.根据 (4)式计算所得的自旋极化能的数值如 表 1 所列,说明两种体系均在自旋极化态时更稳定. 为了进一步研究掺杂导致的局域磁距间的相互作 用,在原有 2×2×2 超晶胞的基础上沿 c 轴扩大为 原来两倍,即建立了 2×2×4 超晶胞,计算比较铁 磁序和反铁磁序的总能大小.并定义

$$\Delta E_{\rm FM-AFM} = E_{\rm FM} - E_{\rm AFM},\tag{5}$$

其中 $\Delta E_{\text{FM-AFM}}$ 为铁磁序和反铁磁序的总能差, E_{FM} 和 E_{AFM} 分别铁磁序和反铁磁序的总能大小. 计算结果如表 1 所示,即 C 掺杂 BaTiO₃ 的铁磁序 的总能小于反铁磁序的总能,表明局域磁距之间是 铁磁耦合作用.



图 3 优化后 C 替位掺杂 BaTiO₃ 几何结构图 (键长单位Å; 键角单位 (°))



图 4 优化后 C 间隙掺杂 BaTiO₃ 几何结构图 (键长单位Å; 键角单位 (°))

样本	晶格常数 /Å			$\Delta E/\text{meV}$	$\Delta E_{ m FM-AFM}/ m eV$	形成能 /eV	总磁矩 / $\mu_{\rm B}$
	a	b	c	,			
C _{sub} -BTO	4.050	4.012	4.012	600.9	-0.578	8.3655	2.00
C_{ins} -BTO	4.019	4.019	4.071	22.2	-5.116	7.5324	0.26

表 1 C 掺杂 BaTiO3 的晶格常数, 形成能, 自旋极化能以及总磁矩

3.3 电子结构

C 替位掺杂 BaTiO₃ 体系的电子总态密度以及 部分原子的分波态密度图如图 5 所示,图中零点为 费米能级.由于费米面附近的电子分布决定着物质 的磁性质,故本文电子态密度图只给出了费米面附 近部分. 从图 5 看出, C 替位掺杂 BaTiO₃ 体系具有 自旋有序排列. 根据 C, O, Ti 的分波态密度图, 发 现在费米面处, 电子态密度主要由 C2p 电子提供, 而 O2p 和 Ti3d 电子也有部分贡献. 原因为 C 原子 外层电子排布为 2s² 2p², 在替位掺杂时, C 原子首 先发生 sp 杂化, 形成三个新的 p 轨道, 然后 C 原子 再提供 2 个电子与 Ti 原子提供的 2 个电子 (2 个 Ti 原子,每个 Ti 原子各提供一个) 共用电子对,形成 共价键,而剩余的 2 个电子占据杂化后的新 p 轨 道,在新的 p 轨道中 2 个电子自旋平行排列,使得 p 轨道处于未充满状态,体系产生铁磁性.即 C 替位 掺杂 BaTiO₃ 体系磁性源于未配对的 C2p 电子.每 个 C 原子替代掺杂产生 2.00μB 的总磁距,其中 C 原子的磁距为 1.68μB,各原子的自旋电子密度分布 如图 6 所示.



图 5 C 替位掺杂 BaTiO₃ 体系的电子总态密度以及部分 原子的分波态密度



图 6 C 替位掺杂 BaTiO₃ 体系的自旋电子密度分布图

从图 7 看出,当 C 位于 BaTiO₃ 间隙中时,体系 同样具有自旋有序排列.对比 C2p,O2p 和 Ti3d 电 子的分波态密度,我们发现在费米面处,总态密度 源于 Ti3d 电子贡献.从图中可以看出,一些未配对 的电子占据了一般钙钛矿氧化物铁电体材料原本 具有 d⁰ 电子结构的 B 位离子 (Ti 离子)的 3d 轨道. 由于 Ti 原子提供的电子已与 O 原子提供的电子共 用轨道,形成 Ti⁴⁺ 电子排布,所以当 C 原子位于间 隙位置时,由于其外层电子离域性较强,可以和距 离较远的 Ti 原子共用电子对,从而形成 Ti³⁺ 电子



图 7 C 间隙掺杂 BaTiO₃ 体系的电子总态密度以及部分 原子的分波态密度



图 8 C 间隙掺杂 BaTiO3 体系的自旋电子密度分布图

排布结构, 形成未填满的 d 轨道, 产生磁性.因此, C 位于 BaTiO₃ 间隙时产生磁性的机理跟过渡金 属 (如 Fe, Mn 和 Co 等) 磁性机理类似.即 Ti³⁺ 有 一个未成对 d 电子 (t_{2g} 电子), O²⁻ 离子的 p 轨道 向 Ti³⁺d 轨道伸展, O 的 p 电子与 Ti 的 3d 电子产 生直接交换作用, 自旋平行时能量最低, 形成铁磁 耦合.每个 C 间隙掺杂 BaTiO₃ 产生 0.26 $\mu_{\rm B}$ 的总磁 距, 各原子的自旋磁距如图 8 所示. 4 结 论

本文利用第一性原理从头计算了轻元素 C 掺杂 BaTiO₃ 体系的形成能以及电子结构. 计算结果 表明 C 掺杂 BaTiO₃ 体系基态为铁磁性, C 替位掺 杂 BaTiO₃ 体系磁性源于未配对的 C2p 电子, C 位 于 BaTiO₃ 间隙的磁性机理和过渡金属 (如 Fe, Mn 和 Co 等)具有磁性的机制类似; 计算结果为三元氧 化物稀磁半导体材料的制备提供了指导,具有极为 重要的理论价值.

- Park Y D, Hanbichi A T, Erwin S C, Hellberg C S, Sullivan J M, Mattson J E, Ambrose T F, Wilson A, Spanos G, Jonker B T 2002 *Science* 295 651
- [2] Matsumoto Y, Murakami M, Shono T, Hasegawa T, Fukumura T, Kawasaki M, Ahmet P, Chikyow T, Koshihara S, Koinuma H 2001 *Science* 291 854
- [3] Yang K, Dai Y, Huang B, Feng Y P 2010 Phys. Rev. B 81 033202
- [4] Coey J M D, Venkatesan M, Fitzgerald C B 2005 Nat. Mater. 4 173
- [5] Sun Y, Sun Z H, Zhu S Y, Shi T F, Ye J, Pan Z Y, Liu W H, Wei S Q 2007 Acta Phys. Sin. 56 5471 (in Chinese) [孙玉, 孙治湖, 朱 三元, 史同飞, 叶剑, 潘志云, 刘文汉, 韦世强 2007 物理学报 56 5471]
- [6] Zhu M Y, Liu C, Bo W Q, Shu J W, Hu Y M, Jin H M, Wang S W, Li Y 2012 Acta Phys. Sin. 61 078106 (in Chinese) [朱明原, 刘聪, 薄伟强, 舒佳武, 胡也旻, 金红明, 王世伟, 李瑛 2012 物理学报 61 078106]
- [7] Lin Z, Guo Z Y, Bi Y J, Dong Y C 2009 Acta Phys. Sin. 58 1917
 (in Chinese) [林竹, 郭志友, 毕艳军, 董玉成 2009 物理学报 58

1917]

- [8] Bao N N, Fan H M, Ding J, Yi J B 2011 J. Appl. Phys. 109 07C302
- [9] Pan H, Yi J B, Shen L, Wu R Q, Yang J H, Liu J Y, Feng Y P, Ding J, Van L H, Yin J H 2007 Phys. Rev. Lett. 99 127201
- [10] Kenmochi K, Seike M, Sato K, Yanase A, Yoshida H K 2004 Jpn. J. Appl. Phys. 43 L934
- [11] Droghetti A, Sanvito S 2009 Appl. Phys. Lett. 94 252505
- [12] Liu C M, Xiang X, Zu X T 2009 Chinese J. Phys. 47 893
- [13] Tan X Y, Chen C L, Jin K X, Luo B C 2011 J. Alloys Compd. 509 L311
- [14] Tan X Y, Chen C L, Jin K X, Chen P 2011 Acta Phys. Sin. 60 127102 (in Chinese) [谭兴毅, 陈长乐, 金克新, 陈鹏 2011 物理 学报 60 127102]
- [15] Yang K S, Dai Y, Huang B B 2012 Appl. Phys. Lett. 100 062409
- [16] Miyake S, Ueda R 1947 J. Phys. Soc. Jpn. 2 93
- [17] Segall M D, Lindan P J D, Probert M J, Pickard C J, Hasnip P J, Clark S J, Payne M C 2002 J. Phys: Condens. Matter 14 2717
- [18] Christensen A N 1955 J. Inst. Met. 83 481

Electronic structure and magnetic properties in C-doped BaTiO₃: A first-principles calculations*

Tan Xing-Yi^{1)†} Chen Chang-Le²⁾ Jin Ke-Xin²⁾ Gao Yan-Jun¹⁾

1) (School of Science, Hubei University for Nationalities, Enshi 445000, China)

2) (Shannxi Key Laboratory of Condensed Matter Structures and Properties, School of Science, Northwestern Polytechnical University, Xi'an 710129,

China)

(Received 13 June 2012; revised manuscript received 17 July 2012)

Abstract

Based on density functional theory calculations, the electronic structure and magnetic properties of C-doped BaTiO₃ are investigated. It is found that the BaTiO₃ doped by a nonmagnetic 2p light element (C) is ferromagnetic. The local magnetic moment is mainly localized on doped C atoms for C_{sub} , while ferromagnetism in C_{ins} comes from precipitation of magnetic ions Ti³⁺. Our results indicate that the proposed C-doped BaTiO₃ is a potential candidate for dilute magnetic semiconductor material and multiferroics material.

Keywords: first-principles calculation, electronic structure, magnetic properties **PACS:** 71.20.Ps, 71.15.Mb, 75.50.Gg

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant Nos. 61078057, 51172183), and the Doctoral Foundation for Scientific Research of Hubei University for Nationalities.

[†] E-mail: tanxingyi1009@163.com