First-Principle Study of the Electronic Structure and Spontaneous Electric Polarization in Double Perovskite Zn₂FeTaO₆

Shichen Liu*, Tianyi Cai, Sheng Ju

College of Physics, Optoelectronics and Energy, Soochow University, Suzhou Jiangsu Email: ^{*}20134208031@stu.suda.edu.cn

Received: Mar. 10th, 2016; accepted: Mar. 26th, 2016; published: Mar. 29th, 2016

Copyright © 2016 by authors and Hans Publishers Inc. This work is licensed under the Creative Commons Attribution International License (CC BY). http://creativecommons.org/licenses/by/4.0/

Abstract

Based on density-functional theory, we have studied the crystal structure, electronic structure, and ferroelectric properties of double perovskite Zn_2FeTaO_6 . It was revealed that Zn^{2+} , Fe^{3+} , and Ta^{5+} ions in Zn_2FeTaO_6 displaced away from the center of their oxygen octahedrons. With born effective charge from linear response theory, a large spontaneous electric polarization of 79.6 μ C/cm² was found. Further calculations based hybrid functional show a band gap of around 2.6 eV, which is similar to BiFeO₃ and shows its potential application in ferroelectric photovoltaics.

Keywords

First Principles, Zn₂FeTaO₆, Multiferroics, Ferroelectric Photovoltaics

双钙钛矿Zn₂FeTaO₆电子结构和自发电极化的 第一性原理研究

刘仕晨*,蔡田怡,睢 胜

苏州大学物理与光电•能源学部, 江苏 苏州

*通讯作者。

Email: ^{*}20134208031@stu.suda.edu.cn

收稿日期: 2016年3月10日; 录用日期: 2016年3月26日; 发布日期: 2016年3月29日

摘要

基于第一性原理方法,我们研究了双钙钛矿Zn₂FeTaO₆的晶体结构、电子结构、以及铁电性质。计算结 果表明Zn₂FeTaO₆中的Zn²⁺离子,Fe³⁺离子和Ta⁵⁺离子均偏离氧八面体的中心。同时,基于线性响应理 论Born有效电荷计算显示其自发电极化强度为79.6 μ C/cm²。我们还利用杂化泛函理论进一步研究了 Zn₂FeTaO₆的能带结构,发现带隙宽度约为2.6 eV,与多铁材料BiFeO₃接近,显示Zn₂FeTaO₆在铁电光 伏领域的潜在应用。

关键词

第一性原理, Zn₂FeTaO₆, 多铁性, 铁电光伏

1. 引言

近年来过渡金属氧化物材料因为其多功能性引起人们的广泛兴趣。例如,多铁性材料由于同时具有 磁有序和电有序引起了研究者的密切关注。这是因为,这两种序参量间的强烈耦合可能导致丰富的磁电 效应,以及新奇的磁电现象。最简单而且直观的即是利用外加电场来控制材料的磁性质,反之也可以用 磁场来调控材料的电性质。这一磁电耦合现象使得多铁性材料在信息存储,自旋电子学和多功能传感器 上都有着广阔的应用前景[1][2]。另一方面,随着社会的不断发展,能源消耗和环境保护的矛盾也日益突 出,部分研究者开始致力于清洁能源的开发和应用。在这一背景下,潜在光伏材料的寻找和新型光伏器 件的设计吸引众多不同领域研究者的研究热情。早期理论研究指出反常光生伏打效应可以输出不受能隙 限制的光生电压,这无疑向研究者暗示铁电材料也有可能表现出光伏效应,从而成为一种潜在的光伏材 料。综合以上两方面的考虑,我们试图寻找一种具有合适能隙值的多铁性材料,设想在这一材料中,可 以同时实现光、电场和磁场等多种手段对电性质和磁性质的调控,从而实现单一材料中多种功能性的集成。

本质上,磁有序和电有序是自然互斥的,因此能同时保持磁有序和电有序的单相多铁性材料非常稀少[3] [4]。作为一种典型的多铁性材料 BiFeO₃ [5]-[7]目前已得到实验和理论工作者的广泛研究。BiFeO₃ 是一种具有 *R*3*c* 结构的钙钛矿结构材料。Bi 离子和 Fe 离子分别占据钙钛矿结构的 A 位和 B 位,并分别 被周围氧离子形成的氧八面体包围,在 *c* 轴方向上 Bi 氧八面体和 Fe 氧八面体交替排列,相邻的氧八面体间发生反方向的等量旋转。实验发现它具有较高的铁电居里温度(*T*_C = 1100 K)和反铁磁尼尔温度(*T*_N = 643 K) [1],计算表明 BiFeO₃ 的铁电极化强度较高(P = 90 µC/cm²),理论分析揭示其铁电性的起源与 A 位 Bi 离子的 6*s*² 孤对电子对密切相关,这与传统铁电体材料的铁电性起源截然不同。在传统铁电体中,以 BaTiO₃为例,铁电性的起源大多归结为 Ti (电子构型为 3*d*⁰)的 3*d* 空带和氧离子的 2*p* 带间强烈的共价作 用。这一强烈的杂化驱动 Ti 离子偏离氧八面体的中心位置,导致正负电中心变得不再重合,从而产生较高的自发电极化强度[8]。因此,是否可以利用另一种思路寻找和设计钙钛矿结构的多铁性氧化物,即 B 位可由两种不同的过渡金属离子占据(B 和 B'离子),其中 B 离子提供磁性,而 B'离子贡献铁电性。虽然采用这种方式构建的多铁性氧化物的磁电耦合并不会很强,但却可能在这种体系中同时找到较高的自发

电极化强度和较强的磁性。同时,从材料制备的角度来说,这种类型氧化物的化学制备还是较为容易的。

事实上,在高压条件下双钙钛矿结构的 Bi₂NiMnO₆已经被成功合成,其铁电转变温度达到 485 K [9]。 实验上还在高温高压条件下(1573 K, 7 GPa)成功合成了双钙钛矿结构材料 Mn₂FeMO₆ (M = Nb, Ta),但其 反铁磁转变尼尔温度较低,大约仅为 80 K [10]。最近,实验上通过高温高压条件合成出另一种具有 LiNbO₃ 结构的双钙钛矿材料 Zn₂FeTaO₆ [11],尽管实验利用高分辨率同步加速器粉末 X 射线衍射确定其晶体结 构为极性结构,但铁电极化强度的测量结果表明其铁电极化强度很小。本文中我们将利用基于密度泛函 的第一性原理的方法对 Zn₂FeTaO₆ 的晶体结构、电子结构及多铁性质进行详细研究。我们的计算结果预 测 Zn₂FeTaO₆ 具有反铁磁性,较高的自发电极化强度,和与可见光能量较为接近的能隙宽度,这表明 Zn₂FeTaO₆ 可能是一种新型铁电光伏材料。

2. 计算方法

我们的计算利用基于投影缀加平面波的方法(PAW) [12]的第一性原理软件包 VASP [13]-[15],采用 GGA-PBE [16]的交换关联势。计算中平面波截断能为 600 eV, 10×10×4 的 Monkhorst-Pack [17]的 K 点 网格。晶体结构和电子结构优化收敛标准为 10⁻⁵ eV。为了更加精确地计算带隙的大小,我们采用基于屏 蔽库伦势的杂化泛函(Heyd-Scuseria-Ernzerhof, HSE) [18]。在 HSE 的计算中,我们选择的 Fock 交换参数 是 0.15。在此 Fock 交换参数下 BiFeO₃ 带隙为 2.6 eV,这与实验值相符。

3. 计算结果与讨论

3.1. Zn₂FeTaO₆的晶体结构

Li M. R.实验测量结果发现 Zn₂FeTaO₆的晶体结构具有 *R*3*c* 对称性,这是一种极性结构。在本文的计算中,我们利用实验测量的晶体结构作为计算初始结构,并不断进行结构优化,直到找到能量最低的稳定晶体结构为止。由于 B 位 Fe³⁺离子是磁性金属离子,在计算中我们还进一步考虑 Zn₂FeTaO₆中 B 位 Fe³⁺离子间的不同磁性耦合方式。我们的计算结果表明,Zn₂FeTaO₆中的 Fe³⁺离子间更加倾向于反铁磁交换作用,与 B 位 Fe³⁺离子间铁磁耦合的构型相比,反铁磁耦合时总能量的值约低 49.39 meV/f.u.。由于 B 位的由 Fe³⁺和 Ta⁵⁺两种元素交替占据,相对于 LiNbO₃结构,体系的对称性进一步降低。

图 1 显示的是 Zn₂FeTaO₆在 Fe³⁺离子间反铁磁耦合构型时的优化晶体结构。如图所示,无论是 A 位 Zn²⁺离子,还是 B 位 Fe³⁺和 Ta⁵⁺离子均位于周围的氧离子所形成的氧八面体中。其中, *ab* 平面内的 A 位 Zn-O 八面体与 B 位 Fe-O 八面体和 Ta-O 八面体间通过边共享氧离子的方式连接,而 *ab* 平面间的 A 位 Zn-O 八面体与 B 位 Fe-O 八面体和 Ta-O 八面体间通过面共享和角共享氧离子的方式连接。容易从图中 看出,在最终得到的稳定晶体结构中,垂直于 *c* 轴方向的镜面对称破缺,Zn²⁺、Fe³⁺和 Ta⁵⁺离子均偏离各 自氧八面体的中心位置,导致正电荷中心和负电荷中心并不重合,图 2 中给出了 Zn²⁺、Fe³⁺和 Ta⁵⁺离子 偏离各自氧八面体中心位置的位移大小。显而易见,仅从离子位移极化对电极化强度的贡献角度,Zn₂FeTaO₆可能具有较高的自发电极化强度。

3.2. Zn₂FeTaO₆的电子结构

我们进一步对 Zn₂FeTaO₆ 的电子结构进行详细讨论。如图 3 所示 Zn₂FeTaO₆表现出绝缘体特征,在 GGA 框架下,其带隙宽度约为1 eV。同时,自旋向上和自旋向下的 Ta⁵⁺离子 5d 轨道均具有较高能量, 位于费米能级以上的位置,几乎没有电子占据,因此,Ta⁵⁺离子几乎不提供净磁矩。另一方面,图 3 显 示费米能级以下的态密度主要来自于 Fe³⁺离子的 3d 态和氧离子 2p 态的贡献。在晶体场的作用下,位于 氧八面体中的 Fe³⁺3d 电子的五重简并将会部分消除。如图 1 所示,由于 Fe³⁺离子和 Ta⁵⁺离子沿着极化方



Figure 1. Crystal structure of the Zn₂FeTaO₆ 图 1. Zn₂FeTaO₆的晶体结构图



Figure 2. Atomic displacements of anions away from the oxygen octahedral center

图 2. Zn₂FeTaO₆中阳离子偏离氧八面体中心的位移



Figure 3. Total (light gray, shadow) and site-decomposed density of states of Zn₂FeTaO₆ for both spin up and spin down channels 图 3. 计算得到的 Zn₂FeTaO₆ 的总态密度图(淡灰色阴影部分) 和分波态密度图

向(c 轴)交替排列,显而易见,具有 30 颗原子的 Zn₂FeTaO₆ 晶胞的磁极化强度由 3 个反铁磁耦合的 Fe³⁺ 离子贡献。

图 3 的计算结果还显示出在-6 eV 至-1 eV 的能量区间, Fe³⁺离子 3*d* 态和 O²⁻离子 2*p* 态间较强的杂 化作用。然而,我们可以在高能量区间(3 eV 至 7 eV)内观察到 Ta⁵⁺离子 5*d* 态和 O²⁻离子 2*p* 态之间的强烈 杂化作用。具有 5*d*⁰ 电子构型的 Ta 离子与氧离子间的这种杂化作用,与传统铁电体 BaTiO₃中 3*d*⁰ 电子构型的 Ti 离子与氧离子间的共价作用非常相似,基于这一计算结果和分析,我们对 Zn₂FeTaO₆的铁电性质 做进一步的计算。

3.3. Zn₂FeTaO₆的电极化性质及其微观起源

我们利用波恩有效电荷(Born Effective Charge, BEC)方法计算 Zn₂FeTaO₆ 自发电极化强度,即 P = $1/\Omega \Sigma_{\kappa\beta} Z^*_{\kappa\beta} \Delta u_{\kappa\beta}$ 。其中, $\Delta u_{\kappa\beta}$ 是指 κ 原子从中心对称的顺电相结构转变至铁电相结构沿着 β 方向的位移, $Z^*_{\kappa\beta}$ 是指的 κ 原子的波恩有效电荷张量。在我们的第一性原理计算中,波恩有效电荷是通过线性响应的方法计算得到的,如表 1 所示。最后,我们预测具有规则结构的 Zn₂FeTaO₆ 电极化强度约为 79.6 μ C/cm², 略小于 BiFeO₃ 的电极化强度(90 μ C/cm²)。

与 BiFeO₃ 显著不同的是, Zn₂FeTaO₆中并不存在孤对电子对,因此其铁电性的起源与 BiFeO₃并不相同。从态密度的计算中可以看出(图 3), Zn₂FeTaO₆中的铁电性很可能来源于 Ta-O 共价作用。Zn₂FeTaO₆中的 Ta⁵⁺离子具有 5d⁰的电子构型,在较高的能量区间内,Ta⁵⁺离子的 5d 空态和 O²的 2p 态之间存在着强烈的杂化作用,从而导致 Ta⁵⁺离子和氧离子的位置发生相对移动,偏离于原本氧八面体的中心位置,从而产生电极化。这与传统铁电体 BaTiO₃类似,其电极化来源于 Ti⁴⁺ 3d-O 2p 态间的共价杂化作用。



Figure 4. Density of states of BiFeO₃ (BFO) and Zn_2FeTaO_6 (ZFTO) from HSE

图 4. 利用 HSE 计算的 BiFeO3 (BFO)和 Zn2FeTaO6 (ZFTO)的态密度图

3.4. Zn₂FeTaO₆的带隙

众所周知,对于绝缘体带隙的计算,基于 GGA 的计算结果一般都小于材料的实际带隙。目前已有研 究指出,基于屏蔽库伦势的杂化泛函 HSE [18]的方法可以有效地提高能带带隙计算的准确度。我们发现 当 Fock 交换参数值为 0.15 时,BiFeO₃的带隙大小为 2.6 eV,这和实验值 2.7 eV 最为接近[7]。如图 4 所 示,我们发现 Zn₂FeTaO₆块材的带隙大小约为 2.6 eV。这一数值与 BiFeO₃的能隙十分接近,这表明虽然 Zn₂FeTaO₆的能隙偏离于最理想的光伏材料(1.4 eV)的能隙值,但与 BiFeO₃类似,由于其较大的自发电极 化以及对紫光光谱区域的太阳光能量的吸收利用,Zn₂FeTaO₆是一种潜在的新型光伏材料。

4. 总结

本文采用基于密度泛函的第一性原理的方法,研究了实验上最新合成的双钙钛矿材料 Zn₂FeTaO₆的 晶体结构、电子结构和电极化性质。我们利用波恩有效电荷的方法计算得到 Zn₂FeTaO₆的自发电极化强 度为 79.6 µC/cm²,其极性来源于 5d⁰ Ta⁵⁺离子和 O²⁻离子间较强的杂化作用。最后,我们利用杂化泛函 HSE 方法计算 Zn₂FeTaO₆的能隙。其 2.6 eV 大小的带隙与 BiFeO₃较为接近,显示了其在铁电光伏领域的 潜在应用。

基金项目

国家自然科学基金(批准号: 11104193, 11374220)资助的课题。

参考文献 (References)

- [1] Wang, J., Neaton, J.B., Zheng, H., Nagarajan, V., Ogale, S.B., Liu, B., Viehland, D., Vaithyanathan, V., Schlom, D.G., Waghmare, U.V., Spaldin, N.A., Rabe, K.M., Wuttig, M. and Ramesh, R. (2003) Epitaxial BiFeO₃ Multiferroic Thin Film Heterostructures. *Science*, **299**, 1719-1722. <u>http://dx.doi.org/10.1126/science.1080615</u>
- [2] Dong, S., Liu, J.M., Cheong, S.W. and Ren, Z.F. (2015) Multiferroic Materials and Magnetoelectric Physics: Symmetry, Entanglement, Excitation, and Topology. *Advances in Physics*, 64, 519-626. http://dx.doi.org/10.1080/00018732.2015.1114338
- [3] Hill, N.A. (2000) Why Are There So Few Magnetic Ferroelectrics? *The Journal of Physical Chemistry B*, 104, 6694-6709. <u>http://dx.doi.org/10.1021/ip000114x</u>
- [4] Benedek, N.A. and Fennie, C.J. (2013) Why Are There So Few Perovskite Ferroelectrics? *The Journal of Physical Chemistry C*, **117**, 13339-13349. <u>http://dx.doi.org/10.1021/jp402046t</u>
- [5] Ju, S., Cai, T.Y. and Guo, G.Y. (2009) Electronic Structure, Linear, and Nonlinear Optical Responses in Magnetoelectric Multiferroic Material BiFeO₃. *The Journal of Chemical Physics*, **130**, 214708. <u>http://dx.doi.org/10.1063/1.3146796</u>
- [6] Ju, S. and Cai, T.Y. (2009) Ab Initio Study of Ferroelectric and Nonlinear Optical Performance in BiFeO₃ Ultrathin Films. Applied Physics Letters, 95, 112506. <u>http://dx.doi.org/10.1063/1.3232215</u>
- [7] Ju, S. and Cai, T.Y. (2009) First-Principles Studies of the Effect of Oxygen Vacancies on the Electronic Structure and Linear Optical Response of Multiferroic BiFeO₃. *Applied Physics Letters*, **95**, 231906. http://dx.doi.org/10.1063/1.3272107
- [8] Ederer, C. and Spaldin, N.A. (2004) Magnetoelectrics: A New Route to Magnetic Ferroelectrics. *Nature Materials*, **3**, 849-851. <u>http://dx.doi.org/10.1038/nmat1265</u>
- [9] Azuma, M., Takata, K., Saito, T., Ishiwata, S., Shimakawa, Y. and Takano, M. (2005) Designed Ferromagnetic, Ferroelectric Bi₂NiMnO₆. *Journal of the American Chemical Society*, **127**, 8889-8892. http://dx.doi.org/10.1021/ja0512576
- [10] Li, M.R., Walker, D., Retuerto, M., Sarkar, T., Hadermann, J., Stephens, P.W., Croft, M., Ignatov, A., Grams, C.P., Hemberger, J., Nowik, I., Halasyamani, P.S., Tran, T.T., Mukherjee, S., Dasgupta, T.S. and Greenblatt, M. (2013) Polar and Magnetic Mn₂FeMO₆ (M=Nb, Ta) with LiNbO₃-Type Structure: High-Pressure Synthesis. *Angewandte Chemie International Edition*, **52**, 8406-8410. http://dx.doi.org/10.1002/anie.201302775
- [11] Li, M.R., Stephens, P.W., Retuerto, M., Sarkar, T., Grams, C.P., Hemberger, J., Croft, M.C., Walker, D. and Greenblatt, M. (2014) Designing Polar and Magnetic Oxides: Zn₂FeTaO₆—In Search of Multiferroics. *Journal of the American*

Chemical Society, 136, 8508-8511. http://dx.doi.org/10.1021/ja502774v

- [12] Blochl, P.E. (1994) Projector Augmented-Wave Method. *Physical Review B*, 50, 17953. <u>http://dx.doi.org/10.1103/PhysRevB.50.17953</u>
- [13] Kresse, G. and Hafner, J. (1993) Ab Initio Molecular Dynamics for Liquid Metals. Physical Review B, 47, 558. http://dx.doi.org/10.1103/PhysRevB.47.558
- [14] Kresse, G. and Hafner, J. (1994) Ab Initio Molecular-Dynamics Simulation of the Liquid-Metal-Amorphous-Semiconductor Transition in Germanium. Physical Review B, 49, 14251. <u>http://dx.doi.org/10.1103/PhysRevB.49.14251</u>
- [15] Kresse, G. and Furthmuller, J. (1996) Efficiency of *Ab-Initio* Total Energy Calculations for Metals and Semiconductors Using a Plane-Wave Basis Set. *Computational Materials Science*, 6, 15-50. http://dx.doi.org/10.1016/0927-0256(96)00008-0
- [16] Perdew, J.P., Burke, K. and Ernzerhof, M. (1996) Generalized Gradient Approximation Made Simple. *Physical Review B*, 77, 3865. <u>http://dx.doi.org/10.1103/physrevlett.77.3865</u>
- [17] Blochl, P.E., Jepsen, O. and Andersen, O.K. (1994) Improved Tetrahedron Method for Brillouin-Zone Integrations. *Physical Review B*, 49, 16223. <u>http://dx.doi.org/10.1103/PhysRevB.49.16223</u>
- [18] Heyd, J., Scuseria, G.E. and Ernzerhof, M. (2003) Hybrid Functionals Based on a Screened Coulomb Potential. *The Journal of Chemical Physics*, **118**, 8207. <u>http://dx.doi.org/10.1063/1.1564060</u>