梯形化合物 NaV_2O_4F 电子结构的第一性原理研究*

胡 方¹) 明 星¹) 范厚刚¹²) 陈 岗¹) 王春忠¹) 魏英进¹) 黄祖飞^{1,3}

1)(吉林大学材料科学与工程学院,长春 130012)
 2)(吉林师范大学凝聚态物理研究所,四平 136000)
 3)(吉林大学物理学院,长春 130012)
 (2008年8月27日收到,2008年11月5日收到修改稿)

采用基于密度泛函理论(DFT)的第一性原理赝势平面波方法,通过自旋极化的广义梯度近似(GGA)电子结构 计算对梯形化合物 NaV₂O₄F进行了研究.考虑了四种假想的自旋有序态,计算结果表明该化合物的磁基态具有二 维反铁磁(AFM)结构,即沿梯阶和梯腿方向都表现为 AFM 作用.能带结构显示 NaV₂O₄F 为绝缘体材料,带隙约为 1.0 eV.方锥体中的晶体场劈裂使得 VO₄F 方锥体中的 V⁴⁺(3d¹)离子的未配对电子填充 d₃轨道.电负性极强的 F 离子使得梯阶上的共价性减弱,并导致梯阶上的交换作用减弱.采用 Noodleman 的对称性破缺方法由 Ising 模型拟 合出的自旋交换耦合常数表明 NaV₂O₄F 的梯间还存在强度与梯阶的 AFM 作用相当的铁磁(FM)相互作用,说明该 梯形化合物很可能不是一种自旋梯材料.

关键词:NaV₂O₄F,梯形化合物,第一性原理计算,电子结构 PACC:7115A,7280G,7130,7120H

1.引 言

对具有低维结构的过渡金属氧合物(TMO)的研 究是众多研究领域中的一个热点,尤其是具有一维 或二维自旋排列的自旋链或自旋梯结构的 TMO 引 起了众多科学家的兴趣. 这些 TMO 展现了许多特 殊的性质和现象,例如铜酸盐中的高温超导性,钒 酸盐中的自旋隙^[12]. 1996 年 Isobe 等^[3]发现 NaV₂O₅ 的磁化率在 T = 34 K 时出现了明显的降落,并伴随 有自旋隙的出现. NaV₂O₅ 被认为是继 CuGeO₃^[4-7] 后又一种无机自旋-Peierls 化合物,这一发现引起了 广泛的关注与研究.但众多的研究发现 NaV, Os 并不 是简单的自旋-Peierls 化合物,因其性质与众多自旋 -Peierls 化合物有明显的不同,例如其比热在相变时 发生跳跃 $\triangle C_p$ 约等于平均值的 10 倍^{8]}. 现代精确 的单晶衍射(XRD)实验证明 NaV2O5 具有中心对称 的结构,空间群为 Pmmn, V 离子具有唯一的一种 价态 V^{4.5+},因此 NaV₂O₅ 是一种 1/4 填充的自旋梯 材料^[9]. 针对 NaV_2O_5 的新奇结构和丰富的物理性 质,人们开展了广泛的基于密度泛函理论(DFT)的 第一性原理研究^[10-12]. 我们最近的理论研究发现 NaV_2O_5 是磁性自旋交换相互作用导致的 Slater 绝缘 体,而不是库仑相互作用导致的 Mott 绝缘体^[13].

用 F 对 NaV₂O₅中的 O 进行取代可以得到化学 式为 NaV₂O₄F 的化合物¹⁴¹. NaV₂O₄F 具有正交结 构,空间群为 *Pmmn*,其 XRD 图谱(JCPDS No.25-1293)与 NaV₂O₅完全相同,表明 NaV₂O₄F 与 NaV₂O₅ 具有相同的结构. NaV₂O₄F 中 V 原子具有均一的价 态 V⁴⁺,每个 V 原子有一个电子,这与 NaV₂O₅ 同构 的 1/2 填充的自旋梯材料 CaV₂O₅ 相似^[15],因此可 以认为 NaV₂O₄F 是一种 1/2 填充的梯形化合物.在 NaV₂O₄F 结构中,F原子可以取代 5 个 O 原子位置, 取代几率均为 20%.基于最高对称性的考虑,在本 文所建的模型中,我们选取了梯阶上的 O 原子作为 取代点,结构如图 1 所示.V原子与 4 个 O 原子及 共顶点的 F 原子共同构成了 VO₄F 方锥体,V 原子 位于方锥体中间.在 *a* 轴方向,F 原子连接了 2 个

^{*} 国家自然科学基金(批准号: 50672031)教育部长江学者和创新团队发展计划(批准号: IRT0625)和吉林省科技发展计划(批准号: 20060511)资助的课题。

[†] 通讯联系人. E-mail:huangzf@jlu.edu.cn

V 原子形成梯阶,在 b 轴方向上 V—O2—V 形成链 形的梯腿.最近邻的链与链之间由共边的 O2 原子 相连接,在 ab 面,梯阶和梯腿共同形成了准二维 的梯子结构,梯子与梯子之间在 b 轴方向上相对漂移了半个周期.方锥体的顶点用 01 表示,钠离子位于层与层之间.



图 1 NaV₂O₄F 的晶体结构图 (a) 垂直于 c 轴的透视结构图 ,(b) 垂直于 b 轴的透视结构图

纯相 NaV₂O₄F 材料不易合成,在文献中很少有 关于此材料的报道.本文采用基于密度泛函理论 (DFT)的平面波赝势法(PWP)和自旋极化的广义梯 度近似(GGA),对 NaV₂O₄F 的电子结构进行了比较 详细的研究,提供了该材料电子结构和磁结构的初 步信息,有助于从实验和理论上对 NaV₂O₄F 进行深 入的物理性质研究.

2. 计算方法

根据实验数据(JCPDS No. 25-1293)建立了 NaV₂O₄F的单晶结构模型,如图1所示.实验的晶 格参数是:a = 1.1318(5)nm,b = 0.3609(2)nm,c= 0.4802(3)nm, $a = \beta = \gamma = 90^{\circ}$.单胞包含两个分 子式.沿 a 轴方向的梯阶上的反铁磁(AFM)相互作 用能在一个晶胞内体现出来.但由于在一个晶胞内 沿 b 轴方向上只有一个 V 原子,沿 b 轴方向的梯腿 上的 AFM 相互作用需在沿 b 轴方向的两个晶胞内 考虑.因此我们构建了一个 1 × 2 × 1 超晶胞,计算 过程中考虑了四种假想的自旋有序态,如图2所示.

计算所使用的程序包是集成在 Accelrys 公司 Materials Studio 软件平台上的 CASTEP 模块^[16]. 采用 基于第一性原理的 DFT-PWP 进行计算,使用自旋 极化的 GGA-PW91 处理交换关联势,离子实与价电 子之间的相互作用用超软赝势来描述.为了保证计



图 2 NaV₂O₄F的四种可能自旋有序态 (a)FM(b)AFM1(c) AFM2(d)AFM3

算的可靠性,计算精度设定为"ultra-fine",截断能 量设为410 eV,倒易空间的k点间距为0.004 nm⁻¹, 网格化密度为 $2 \times 7 \times 5$,k点的选取遵循 Monkhorst-Pack 方案.计算时把 O 原子的 O $2s^2 2p^4$, Na $3s^1$, V $3s^2 3p^6 3d^3 4s^2$ 和 F $2s^2 2p^5$ 当作价电子处理.我们首先 计算了体系的总能量,然后进行能带结构、态密度 (DOS)、部分态密度(PDOS)以及电子自旋密度的分 析,最后采用 Noodleman 的对称性破缺(BS)方法计 算出了体系的自旋交换耦合常数.

3.计算结果和讨论分析

通过 DFT 计算四种自旋有序态的能量,发现 AFM3 的能量最低,FM 态能量最高,这四种自旋有 序态的能量高低顺序依次为 FM > AFM1 > AFM2 > AFM3. 从能量的角度来看,这种沿 a 轴方向和b 轴 方向都呈现自旋反平行的自旋有序态在 NaV_2O_4F 体系中最稳定.因此下文主要讨论这种 AFM3 磁基 态的电子结构.

由于费米能级 E_F 附近的电子结构对材料的物 理性质起决定性作用,因此我们重点关注 E_F 附近 的能带结构.图 3(a) 是我们计算得到的沿布里渊区 高对称性方向的能带结构图,图3(b)是对应的总 DOS 和相应的 O 2p, F 2p 以及 V 3d 轨道的 PDOS. 图 3(a)中能量为零位置的虚线对应 E_F. 能带结构 图中自旋向上(实线)与向下(虚线)的子带完全重 合, 说明我们成功模拟出了体系的 AFM 基态. 从能 带结构图和 DOS 图中可以看出,在价带顶和导带底 间存在着约1.0 eV的带隙,说明该材料具有绝缘性 质. 对比 PDOS 可以确定 $E_{\rm F}$ 附近四条孤立的价带 主要由四个 V⁴⁺(3d¹)的 V 3d 态组成.在一个理想 方锥体晶体场中,3d轨道将劈裂成非简并的 $b_{2e}(d_x)$ 轨道, 双重简并的 $e_e(d_x, d_x)$ 轨道, 以及非 简并的 a_{l} (d_{2})和 b_{l} ($d_{2-\sqrt{2}}$) 轨道,能量最低的轨道 具有 xy 对称性^[17]. 如在 NaV₂O₅ 和 CaV₂O₅ 中, 过 渡金属 V 离子位于 O 五面体中,构成 VO5 方锥体. 四价 V 的唯一 d 电子占据能量最低的 d_{xy} 轨道^[13]. 在 NaV₂O₄F中, V 离子与 4 个 O 原子和 1 个 F 原子 构成的 VO₄ F 方锥体中, V⁴⁺ 的未配对电子也将填充 d.,轨道.这一结论可以从后面的电子自旋密度分析 中得到进一步验证.从 DOS 图中可以看到在费米面 以上的导带能量范围内 F 2p 态密度很少, 几乎为 0,显示了微小的共价性.这主要是由于 F 离子的 电负性极强,不易与其他阳离子形成共价键,它基 本上是完全离子化的.因此,梯阶上的 V-F-V 交 换耦合作用将会较弱 , 这将会在后文的交换耦合常 数的计算中得到验证. 在 - 6.9— - 3.1 eV 价带区 间主要是 O 2p 态密度以及部分 V 3d 态密度,在 1-3.8 eV 区间的导带也主要体现了 V 3d 态密度和 部分 0 2p 态密度. 这反应了 NaV₂O₄F 中 V—O—V 的共价性很强.



图 3 NaV₂O₄F 的电子结构 (a) 能带结构图 (b) 总 DOS 和 O 2p, F 2p 以及 V 3d 轨道的 PDOS

图 4 显示了在同一梯阶上两个 V 3d 电子的部 分态密度(PDOS).图 4(a)是左边 V 原子的态密度 图,可以看出该 V 3d 电子仅仅占据了自旋向上 d_{xy} 轨道,而梯子右侧的 V 3d 电子,如图 4(b),仅仅占 据了自旋向下 d_{xy}轨道.这种自旋分布显示了沿梯 阶电子的反平行排列.实际上从沿梯腿的 V 3d 电 子的部分态密度(PDOS)同样也可以看出电子的反 平行排列.

图 5 是 NaV₂O₄F 的电子自旋密度分布图. 白色 表示自旋向上, 而黑色表示自旋向下. 从图中可以 看出 V 3d 电子处在 ab 面的 d_{xy} 轨道上, 且 b 轴方 向和 a 轴方向电子都是 AFM 排列,体现了该物质的 AFM3 自旋有序态.

由于 NaV₂O₄F 在 b 轴方向形成 AFM 链, 因此 可以采用 Ising 模型来描述.对不同自旋态的总能 量进行计算可以拟合出自旋交换常数^[18].这里定义 J_{\perp} 和 $J_{//}$ 分别为同一梯阶上和梯腿上最近邻的自旋 交换耦合常数, J'为梯间交换耦合常数(如图 2 所 示).根据 Heisenberg 模型给出下列公式:

 $H = -J_{\perp} \sum_{i,j}^{\circ} S_i \cdot S_j - J_{\parallel} \sum_{i,j}^{\circ} S_i \cdot S_j$



图 4 NaV₂O₄F 梯阶上(a) 左(b) 右 V 原子的部分 DOS



图 5 NaV₂O₄F 的自旋态密度分布图

–
$$J'\sum_{i=i}S_i+S_j$$
 ,

其中 S_i 表示 i 位置上的首旋量子数,这里每个 V 离 子有一个 3d 电子,因此 S = 1/2.负号表示反铁磁 相互作用.我们对图 2 的四种自旋有序态(FM, AFM1,AFM2,AFM3)进行了完全自洽的第一性原 理计算,得到了它们的总能量.AFM1 比 FM 能量低 0.1 meV,AFM2 比 AFM1 低 10.6 meV,AFM3 比 AFM2 低 31.3 meV. 根据 Noodleman 的 BS 方法^{19 20]}, 四种自旋有序态的总自旋交换作用能(每一个分子 式)可以写成如下形式:

$$E_{\rm FM} = \frac{1}{4} (-J_{\perp} - 2J_{//} - J'),$$

$$E_{\rm AFM1} = \frac{1}{4} (J_{\perp} - 2J_{//} + J'),$$

$$E_{\rm AFM2} = \frac{1}{4} (-J_{\perp} + 2J_{//}),$$

$$E_{\rm AFM3} = \frac{1}{4} (J_{\perp} + 2J_{//}).$$

由以上4式可以得到

$$\begin{aligned} J_{\perp} &= \mathfrak{A} \ E_{\rm AFM3} \ - \ E_{\rm AFM2} \) , \\ J_{//} &= \frac{1}{2} (\ E_{\rm AFM2} \ - \ E_{\rm FM} \ + \ E_{\rm AFM3} \ - \ E_{\rm AFM1} \) , \\ J' &= \mathfrak{A} \ E_{\rm AFM2} \ - \ E_{\rm FM} \ + \ E_{\rm AFM} \ - \ E_{\rm AFM3} \). \end{aligned}$$

」通过计算我们得到自旋交换耦合常数 J_{\parallel} 和 $J_{//}$ 分别为 - 63 和 - 26 meV, J'为 62 meV. 而在 NaV₂O₅ 中, $J_{\perp} = -410 \text{ meV}$, $J_{\parallel} = -80 \text{ meV}$,J'则可以忽略 不计⁽⁹⁾ (负号表示 AFM 相互作用 ,正号表示 FM 相互 作用). 这直接支持了上文中 DOS 分析得出的结论: 电负性极强的 F 离子与 V 离子间的共价作用非常 弱,使得梯阶上的交换相互作用减弱.此外, J'是 正值反映了梯间的相互作用为铁磁性, $J_{\parallel}/J' = -$ 1.01 ,J // J' = -0.42 说明 NaV₂O₄F 中梯间 FM 相互 作用与梯阶 AFM 相互作用的强度相当, 而比梯腿 AFM 相互作用强得多,这显然与自旋梯结构的基本 特征不符,说明 NaV, O4F 的磁性将明显区别于 NaV₂O₅ 或 CaV₂O₅ 这些自旋梯材料. 目前还没有研 究 NaV_2O_4F 磁性的相关文献报道,有关 NaV_2O_4F 磁 性的具体特征与起源还有待更多、更深入的实验及 理论研究, 期待本文的第一性原理研究工作有助于 在 NaV₂O₄F 的磁性研究方面获得不同寻常的新发 现.

4.结 论

通过基于 DFT 的第一性原理 PWP 方法和自旋 极化的 GGA 电子结构计算对梯形化合物 NaV_2O_4F 进行了研究.发现该化合物的磁基态具有二维 AFM 结构,即沿梯阶和梯腿方向都具有 AFM 作用.能带 结构显示 NaV_2O_4F 为绝缘体材料,带隙约为 1.0 eV. VO_4F 方锥体晶体场劈裂使得 V^{4+} 的未配对电 子填充 d_{xy} 轨道.电负性极强的 F 离子使得梯阶上 的共价性减弱,并导致梯阶上的磁相互作用减弱. 采用 Nooldman 对称性破缺方法由 Ising 模型拟合出 的自旋交换耦合常数表明 NaV_2O_4F 的梯间还存在

强度与梯阶的 AFM 作用相当的 FM 相互作用,说明

- [1] Elbio D , Rice T M 1996 Science 271 618
- [2] Elbio D 1999 Rep. Prog. Phys. 62 1525
- [3] Isobe M, Ueda Y 1996 J. Phys. Soc. Jpn. 65 1178
- [4] Hase M, Terasaki I, Uchinokura K 1993 Phys. Rev. Lett. 70 3651
- [5] Ming X, Fan HG, Hu F, Huang Z F, Meng X, Wang C Z, Chen G
 2008 Acta Phys. Sin. 57 2368 (in Chinese) [明 星、范厚刚、
 胡 方、黄祖飞、孟 醒、王春忠、陈 岗 2008 物理学报 57 2368]
- [6] Wang Z G, Ding G H, Xu B W 1999 Acta Phys. Sin. 48 296 (in Chinese) [王治国、丁国辉、许伯威 1999 物理学报 48 296]
- [7] Shu L, Chen Y G, Chen H 2002 Acta Phys. Sin. **51** 902 (in Chinese)[殳 蕾、陈宇光、陈 鸿 2002 物理学报 **51** 902]
- [8] Schnelle W, Grin Y, Kremer R K 1999 Phys. Rev. B 59 73
- [9] Smolinski H, Gros C, Weber W, Peuchert U, Roth G, Weiden M, Geibel C 1998 Phys. Rev. Lett. 80 5164
- [10] Wu H , Zheng Q Q 1999 Phys. Rev. B 59 15027
- [11] Yaresko A N , Antonov V N , Eschrig H , Thalmeier P , Fulde P

2000 Phys. Rev. B 62 15538

[12] Spitaler J, Sherman E Y, Evertz H G, Ambrosch-Draxl C 2004 Phys. Rev. B 70 125107

该梯形化合物很可能不是一种自旋梯材料.

- [13] Ming X, Fan H G, Huang Z F, Hu F, Wang C Z, Chen G 2008 J. Phys. : Condens. Mat. 20 155203
- [14] Carpy A , Galy G A 1971 Bull . Soc. Fr. Mineral. Cristallogr. 94 24
- [15] Korotin M A, Anisimov V I, Dasgupta T S, Dasgupta I 2000 J. Phys.: Condens. Mat. 12 113
- [16] Segall M D, Lindan P L D, Probert M J, Pickard C J, Hasnip P J, Clark S J, Payne M C 2002 J. Phys. : Condens. Mat. 14 2717
- [17] Ponniah R, Ravindran V, Olle E, Helmer F 2008 Adv. Mater. 20 1353
- [19] Hermann A, Vest B, Schwerdtfeger P 2006 Phys. Rev. B 74 224402
- [20] Doll K , Wolter A U B , Klauss H H 2007 Phys . Rev . B 75 184433

First-principles study on the electronic structures of the ladder compound NaV₂O₄F^{*}

Hu Fang¹) Ming Xing¹) Fan Hou-Gang¹⁽²⁾ Chen Gang¹) Wang Chun-Zhong¹)

Wei Ying-Jin¹) Huang Zu-Fei¹^B)[†]

1)(College of Materials Science and Engineering , Jilin University , Changchun 130012 , China)

2)(Institute of Condensed Matter Physics , Jilin Normal University , Siping 136000 , China)

3) (College of Physics , Jilin University , Changchun 130012 , China)

(Received 27 August 2008; revised manuscript received 5 November 2008)

Abstract

The electronic structures of ladder structural compound NaV₂O₄F are studied by first-principles calculations with pseudopotential plane-wave method and spin-polarized generalized gradient approximation (GGA) based on density functional theory (DFT). Four possible spin-ordered states are simulated and the calculated results reveal that the magnetic ground state of NaV₂O₄F is the antiferromagnetic (AFM) state with AFM interactions both inside the rungs and along the ladder legs. The insulating behavior is successfully simulated with a band gap of about 1.0 eV. According to crystal-field theory, the d_{xy} orbitals of V atoms located in the VO₄F pyramids have the lowest energy and are split from other *d* orbitals. The covalent interaction on the rungs becomes weak with the presence of F⁻ ions. Using the calculated total energies for the various spin-ordered states of NaV₂O₄F, the spin exchange coupling constants are fit out with Noodleman 's broken symmetry method. The calculated results indicate that there are ferromagnetic(FM) interactions between the ladders with competitive strength to that on the rungs and thereby NaV₂O₄F may not be a spin-ladder material.

Keywords : NaV_2O_4F , ladder compound , first-principles calculation , electronic structure **PACC** : 7115A , 7280G , 7130 , 7120H

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant No. 50672031), Program for Changjiang Scholar and Innovative Research Team in University (Grant No. IRT0625) and the Science and Technology Research and Development Program of Jilin Province, China (Grant No. 20060511).

[†] Corresponding author. E-mail : huangzf@jlu.edu.cn