文章编号:1673-1549(2017)05-0095-06

γ' – Fe₄ N 的结构和热力学性质的第一性原理计算

袁玉全,丁雪枫,吴必达,张高杰,杨 玲

(四川理工学院物理与电子工程学院,四川 自贡 643000)

摘 要:采用基于平面波模守恒赝势密度泛函理论的第一性原理方法研究了 γ' - Fe₄N 的结构,获 得了其零温零压下的晶格常数、常温下的体弹模量以及弹性常数等基本性质参数,其计算结果与其他理 论计算结果和实验值符合较好。同时应用准谐德拜模型,成功获得 γ' - Fe₄N 的相对体积、相对晶格常 数、体弹模量、热膨胀系数以及热容随着温度、压强的变化关系。

关键词:密度泛函理论;准谐德拜模型;热力学性质

中图分类号:0641;0649

文献标志码:A

引言

铁及合金经氮化处理后形成的间隙合金相,可以大 幅度地改善材料的性能,因此,对其机理的研究,引起了 人们的极大兴趣。早在 20 世纪 50 年代就有人开始研 究 Fe – N 化合物,当时的主要目的是想建立磁性与金 属 – 非金属键之间的关系,1971 年 Kim 和 Takahashi 发 现 Fe₁₆N₂ 的强磁性之后,研究工作由单纯的物理现象的 研究发展到将 Fe – N 系列推向实际应用,研究的对象主 要集中在 Fe₂N、Fe₄N、Fe₁₆N,等几种合金相^[19]。

钙钛矿结构的 γ' – Fe₄N 相具有面心立方结构,其 中 N 原子占据面心立方结构的 γ – Fe 相的体心中心位 置。虽然该化合物的饱和磁化强度略低于纯铁的饱和 磁化强度,但 γ' – Fe₄N 具有抗氧化,耐腐蚀及机械强度 高等优点,具有比 a'' – Fe₁₆N₂ 相更高的热稳定性^[10]。 自从 Jack 首先用 x 射线衍射研究确定了 γ' – Fe₄N 晶体结构以来,人们相继用电子衍射、核磁共振、穆斯堡 尔谱及高压等方法对它进行了系列研究^[11],但关于 γ' – Fe₄N 在高温高压这样的条件下其结构以及热力学 性质方面的研究还很少。本文利用第一性原理平面波 赝势密度泛函理论^[12-13]详细研究了 γ' – Fe₄N 的基本 性质参数,同时应用准谐德拜模型^[14] 对 γ' – Fe₄N 的热 力学性质进行系统地研究。

1 理论方法

1.1 电子结构计算

对于电子结构计算,运用 Materials Studio 中的 CASTEP 程序,采用由 Lin 等为减少平面波截断能而提 出的模守恒(norm - conserving) 赝势方法^[15]。计算中, Fe 和 N 的价电子分别取 3d⁶4s² 和 2s²2p³,选用了广义梯

收稿日期:2017-08-10

基金项目:四川省教育厅项目(17ZA0278);国家级大学生创新训练项目(201610622020);四川理工学院教改项目(JG-1611;JG-1613) 作者简介:袁玉全(1975-),男,四川泸县人,副教授,博士,主要从事原子与分子物理方面研究,(E-mail)yuquan_yuan1975@ suse. edu. cn

度近似(GGA)^[16-17]交换相关函数 PBE^[18]。为保证计算 精度,k 空间 Monkhorst – Pack 格点^[19-20]和平面波截断能 分别设置为 10 × 10 × 10 和 600 eV,当总能量之差小于 10⁶ eV. atom⁻¹时则认为自洽收敛。通过平面波赝势密度 泛函理论实现对所有电子结构总能量的计算。

1.2 热力学性质

使用准谐德拜模型研究钙钛矿结构的 γ' – Fe₄N 相 热力学性质。在准谐德拜模型中, γ' – Fe₄N 的非平衡 Gibbs 函数 $G^*(V;P;T)$ 定义为:

 $G^{*}(V; P, T) = E(V) + PV + A_{Vib}(V; T)$ (1) 其中:E(V)表示每个 $\gamma' - Fe_{4}N$ 原胞的总能量, P 表示 压强、V 表示体积、T 表示温度, A_{Vib} 表示振动的 Helmholtz 自由能。由于使用了准谐近似和声子态密度的德拜模 型, A_{Vib} 可表示为^[21-22]:

$$A_{Vib}(\Theta;T) = nk_{B}T \left[\frac{9}{8}\frac{\Theta}{T} + 3\ln(1 - e^{-\Theta/T}) - D(\Theta/T)\right]$$
(2)

其中: Θ 表示德拜温度, k_B 表示玻尔兹曼常数,n表示每个原胞中包含的原子数, $D(\Theta/T)$ 表示德拜积分。对各向同性固体, Θ 可表示为^[21]:

$$\Theta = \frac{\hbar}{k_B} [6\pi^2 V^{1/2} n]^{1/3} f(\sigma) \sqrt{\frac{B_s}{M}}$$
(3)

其中:M 表示每个原胞中分子的质量,B_s 表示晶体压缩 率的绝热体弹模量,B_s 可以表示为^[14]:

$$B_s \simeq B(V) = V\left(\frac{d^2 E(V)}{dV^2}\right)$$
 (4)

其中: *f*(*σ*)的表达形式可参阅文献^[23-24],泊松比率 (Poisson ratio)σ取0.25^[25]。再将非平衡 Gibbs 函数 *G** (*V*;*P*;*T*)对体积求最小值,即可得:

$$\left(\frac{\partial G^*\left(V;P,T\right)}{\partial V}\right)_{P,T} = 0$$
(5)

由此可得热状态方程。

热膨胀系数 α 、热容 C_v 、和等温弹性模量 B_T 分别表示为:

$$\alpha = \frac{\gamma C_v}{B_T V} \tag{6}$$

$$C_{V} = 3nk_{B} \left[4D(\Theta/T) - \frac{3\Theta/T}{e^{\Theta/T} - 1} \right]$$
(7)

$$B_{T}(P,T) = V\left(\frac{\partial^{2} G^{*}(V;P,T)}{\partial V^{2}}\right)_{P,T}$$
(8)

其中:γ是格林爱森(Grüneisen)参数。

2 结果与讨论

 $\gamma' - Fe_4N$ 具有钙钛矿的晶格结构,其中每个原胞 内有4个Fe原子和1个N原子,其空间群为pm-3m (221)^[26]。由几何优化后得到的晶格常数*a*=3.785Å, 因此在计算中晶格常数*a*的值取3.40Å~4.00Å的一 系列值,对不同的晶格常数*a*,分别求出其相对应的总能 量*E*、原胞体积*V*的值,然后将求出的能量和体积值采用 Birch – Murnaghan Equation of State(EOS)状态方程进行 数值方法拟合,其表达式为:

$$\Delta E(V) = E - E_0 =$$

$$B_0 V_0 \left[\frac{V_n}{B'_0} + \frac{1}{1 - B'_0} + \frac{V_n^{1 - B'_0}}{B'_0 (B'_0 - 1)} \right]$$
(9)

式中, E_0 表示零压下的静态能量, $V_n = V/V_0$ 表示相对 原胞体积, 而压强与相对体积的关系为:

$$P = -\frac{dE}{dV} = \frac{B_0}{B'_0} [V_n^{-B'_0} - 1]$$
(10)

由此得到 γ' – Fe₄N 的结构在零温零压下的平衡晶 格常数 a_x 常温下的体弹模量 B_0 以及弹性常数,见表1。 计算结果与其它理论计算结果^[26-29]以及已有实验结 果^[30-31]符合较好。

表 1 零温零压下的晶格常数 a、常温下的 体弹模量 B。和弹性常数 C。

| | a∕Å | B_0/GPa | C_{11}/GPa | C_{12}/GPa | C ₄₄ /GPa |
|--------------------|---------|------------------|---------------------|---------------------|----------------------|
| Present work | 3. 7939 | 195.36 | 316. 22 | 134.93 | 63.61 |
| Calc. (Ref. 26) | 3.7946 | 191.80 | 307.20 | 134.10 | 46.00 |
| Calc. (Ref. 27) | 3.8100 | | | | |
| Calc. (Ref. 28) | 3.7650 | 199.40 | 337.00 | 131.00 | 58.50 |
| Calc. (Ref. 29) | 3.7910 | | | | |
| Expt. (Ref. 30) | 3.7970 | | | | |
| Expt. (Ref. 31) | 3.7900 | | | | |

通过对 γ' - Fe₄N 在不同温度下体积随压强变化情况的计算,给出了相对体积 V/V₀(V₀ 表示零压下给定温度的体积)、相对晶格常数 a/a₀(a₀ 表示零压下静态晶

格常数)随压强 P 的变化关系,如图 1 所示。在温度相同情况下,相对体积 V/V₀ 随着压强 P 的增加而减小;当 压强一定情况下,高温区域的相对体积比低温区域的相 对体积要小,这表示固体中的粒子在温度较高时其热运 动会加快从而导致此固体更容易被压缩。通过内嵌图 中当 T = 0K 时的相对体积 V/V₀、相对晶格常数 a/a₀ 与 压强 P 的关系,利用数值拟合就可以得到 V/V₀ 和 a/a₀ 关于压强的三阶多项式关系,当 T = 0K 时:

$$V/V_0 = 0.9974 - 0.00374P + 2.15352 \times 10^{-5}P^2$$

- 5.74736 × 10⁻⁸P³ (11)

$$a/a_0 = 0.99925 - 0.00128P + 6.69456 \times 10^{-6}P^2$$

 $-1.74589 \times 10^{-8} P^3 \tag{12}$





图 2 是利用准谐德拜模型计算得到的零压下, 体弹模量 B 随温度 T 的变化关系。从 0 K ~ 700 K 过程 中,当温度 T < 50 K,体弹模量 B 几乎保持不变;当温度 T > 50 K 后,体弹模量 B 随温度 T 的增加而急剧减小。 由此可知,当温度 T < 50 K 时,晶格常数 a 几乎保持不 变,这使得 γ' – Fe₄N 的体积随温度变化很小;而一旦当 温度 T > 50 K 后,随着温度 T 的增加,晶格常数 a 快速 增加,因此体积也跟着迅速增加,而由于结构体积的急 剧增加就必然导致体弹模量 B 的快速减小。把体弹模 量 B 和温度 T 拟合成一个四阶的多项式,得到:

$$B = 226.01855 + 0.00576T - 1.37456 \times 10^{-4}T^{2} + 2.36701 \times 10^{-7}T^{3} - 1.1859 \times 10^{-10}T^{4}$$
(13)





图 3 给出了当温度 T 分别为 0、300 K、600 K 时, 压 强在 0~150 GPa 范围内体弹模量 B 变化情况。显然, 同一温度下,随着压强 P 增加,体弹模量 B 相应增加; 而 相同压强下,随着温度 T 增加,体弹模量 B 相应降低。 这主要是因为对材料增加压强和降低温度而产生的效 应几乎是相同的。





图 4 为通过准谐德拜模型得到的 γ' - Fe₄N 的热膨 胀系数 α 随着压强和温度的变化情况。由图 4 可知,在 零压下,当温度较低时,热膨胀系数 α 随温度的增加呈 指数形式急剧增加;而当温度较高时,热膨胀系数 α 随 温度的增加逐渐接近于线性增加趋势;随着压强 P 的增 加,尤其在高温情况下,热膨胀系数 α 随着温度的变化 趋势变得平缓。另一方面,在某一温度下,热膨胀系数 α 随着压强 P 的增加呈现出显著减小的趋势。特别值得 注意的是,当温度 T等于 500 K 和 600 K 时的热膨胀系数 α 非常接近,这意味着在高温高压下,温度和压强对 γ' – Fe₄N 的热膨胀系数 α 影响较小。



图 4 热膨胀系数随压强以及温度的变化关系

图 5 给出了在不同压强下, γ' – Fe₄N 的热容随温 度的变化关系。由图 5 可知,由于非谐德拜模型近似, 当温度 T < 900 K 时,温度与压强都会影响热容,当温度 升高时热容随之增加,当压强增加时热容反而减小。由 于非谐效应的影响,在较高压强、较高温度时,热容几乎 接近于 Dulong – Petit limit 值 15 $N_A k_b$ (\approx 124. 75J. mol⁻¹. K⁻¹),其中: k_b 表示玻尔兹曼常数, N_A 表示阿伏伽德罗常 数。





3 结论

利用第一性原理平面波模守恒赝势密度泛函理论 计算了钙钛矿结构 γ' – Fe₄N 相的基本性质参数,得到 了如下一些有意义的结论:

(1)优化得到了在零温零压下, γ' - Fe₄N 结构在当
 晶格常数 a = 3.7939 Å 时最为稳定。

(2)通过状态方程拟合,得到了体弹模量随温度的 升高而减小,随压强的增加而增加;相对体积随压强的 增加而减小,随温度的升高而减小的规律。

(3)通过准谐德拜模型计算,发现 γ' - Fe₄N 材料的 热膨胀系数与热容均随着温度的升高而增加,热膨胀系 数随着压强的增加而减小。且在高温高压环境下,温度 和压强对 γ' - Fe₄N 的热膨胀系数影响较小。

理论计算数据和规律对于在高温高压环境下对 γ'-Fe₄N材料进行更好地开发利用具有重要指导意 义。

参考文献:

- [1] SAKUMA A.Self-consistent calculations for the electronic structures of iron nitrides, Fe₃N, Fe₄N and Fe₁₆
 N₂[J].J Magn Magn Mater, 1991, 102(1-2):127-134.
- [2] NIEDERDRENK M,SCHAAF P,LIEB K P,et al.Characterization of magnetron-sputtered iron-nitride films [J].J Allous Compd,1996,237:81-88.
- [3] 杨菁,吴明.Fe₄N电子结构与磁性质的DV-X_a方法研究[J].华中师范大学学报:自然科学版,2004,38
 (3):301-303.
- [4] WANG L L,WNG X,ZHENG W T,et al.Structural and magnetic properties of nanocrystalline Fe-N thin films and their thermal stability [J]. J Alloys Compd,2007, 443:43-47.
- [5] JI N,LAUTER V,SUN C J,et al.Direct Observation of Giant Saturation Magnetization in Fe₁₆ N₂ [J]. Phys, 2012,35(1):18-24.
- [6] NAGANUMA H,ENDO Y,NAKATANI R,et al.Magnetic properties of weak itinerant ferromagnetic ζ-Fe₂N film[J].Sci Tech Adv Mater,2016,5(1):83-87.

- [7] KABARA K,TSUNODA M,KOKADO S. Anomalous Hall effects in pseudo-single-crystal γ' -Fe₄N thin films[J].Aip Adv,2016,6(5):751.
- [8] ITO K,ROUGEMAILLE N,PIZZINI S,et al. Magnetic domain walls in nanostrips of single-crystalline Fe₄N (001) thin films with fourfold in-plane magnetic anisotropy[J].J Appl Phys,2017,121(24):509-206.
- [9] DIRBA I,SCHWÖBEL C A,DIOP L V,et al.Synthesis, morphology,thermal stability and magnetic properties of α'' -Fe₁₆ N₂, nanoparticles obtained by hydrogen reduction of γ -Fe₂O₃,and subsequent nitrogenation[J]. Acta Mater,2017,123:214-222.
- [10] 王丽丽,支文,赵利军,等.γ-Fe₄N薄膜的制备及其磁性[J].吉林大学学报:理学版,2007,45(2):275-278.
- [11] 李子荣,孟庆安,曹琪娟,等.Fe4N合金的各向异性 超精细相互作用[J].物理学报,1996(2):314-317.
- [12] KOHN W, SHAM L J. Self-consistent equations including exchange and correlation effects [J]. Phys Rev,1965,140(4A):A1133-A1138.
- [13] HOHENBERG P, KOHN W. Inhomogeneous electron gas[J].Phys Rev,1964,136(3B):B864-B871.
- [14] BLANCO M A, FRANCISCO E, LUANA V. Gibbs: isothermal-isobaric thermodnamics of solids from energy curves using a quasi-harmonic Debye model [J].Comput Phys Commun,2004,158:57-72.
- [15] HAMANM D R,SCHLUTER M,CHIANG C.Normconserving pseudo potentials[J].Phys Rev Lett,1979, 43(20):1494-1497.
- [16] JOHN P P, KIERON B, MATTHIAS E. Generalized gradient approximation made simple [J]. Phys Rev Lett,1996,77(18):3865-3868.
- [17] YU M J,EFTHIMIOS K,ROY G G.Use of the generalized gradient approximation in pseudopotential

calculations of solids [J].Phys Rev B,1995,51 (15): 9521-9525.

- [18] PERDEW J P,ZUNGER A. Self-interaction correction to density-function approximations for manyelectron systems [J]. Phys Rev B, 1981, 23: 5048-5079.
- [19] HENDRIK J M,JAMES D P.Special points for Brillouin-zone integrations[J].Phys Rev B,1976,13(12): 5188-5192.
- [20] JAMES D P, HENDRIK J M. "Special points for Brillouin-zone integrations" -a reply[J].Phys Rev B, 1977,16(4):1748-1749.
- [21] BLANCO M A,PENDáS A M,FRANCISCO E,et al. Thermodynamical properties of solids from microscopic theory: applications to MgF₂, and Al₂O₃ [J].J Mol Struct Theochem,1996,368(1):245-255.
- [22] FLOREZ M,RECIO J M,FRANCISCO E,et al.Firstprinciples study of the rocksalt-cesium chloride relative phase stability in alkali halides [J].Phys Rev B, 2002,66:144112.
- [23] FRANCISCO E, RECIO J M, BLANCO M A, et al. Quantum-Mechanical Study of Thermodynamic and Bonding Properties of MgF₂ [J]. J Phys Chem A, 1998,102:1595-1601.
- [24] FRANCISCO E,BLANCO M A,SANJURJO G.Atomistic simulation of SrF₂ polymorphs[J]Phys Rev B,2001,63: 094107.
- [25] POIRER J P. Introduction to the physics of the earth's interior [M]. England: Cambridge University Press,1991.
- [26] GRESSMANN T,WOHLSCHLOGEL M,SHANG S, et al.Elastic anisotropy of γ' -Fe₄N and elastic grain interaction in γ' -Fe₄N_{1-y} layers on a-Fe:First-principles calculations and diffraction stress measurements

[J].Acta Mater,2007,55:5833-5843.

- [27] PICK Š,LéGARé P,DEMANGEAT C.Comparison of c(2 × 2)N/Fe (001) and Fe₄N(002) surfaces:a density-functional theory study[J].J Phys Condens Matter,2008,20(7):075212.
- [28] ZHAO E J,XIANG H P,MENG J,et al.First-principles investigation on the elastic,magnetic and electronic properties of MFe₃N(M = Fe,Ru,Os)[J].Chem Phys Lett,2007,449:96-100.
- [29] TIMOSHEVSKII A N, TIMOSHEVSKII V A, YAN-CHITSKY B Z, et al. Electronic structure, hyperfine interactions and disordering effects in iron nitride Fe₄N[J].Comput Mater Sci,2001,22:99-105.
- [30] FRAZER B C.Magnetic structure of Fe₄N[J]. Phys Rev,1958,112:751-754.
- [31] JACOBS H, RECHENBACH D, ZACHWIEJA U. Structure determination of γ' -Fe₄N and ε -Fe₃N [J].J Alloys Compd,1995,227:10-17.

First-principles Calculations for Structures and Thermodynamic Properties of $\gamma' \text{-} Fe_4 N \text{ Compound}$

YUAN Yuquan, DING Xuefeng, WU Bida, ZHANG Gaojie, YANG Ling

(School of Physics and Electronic Engineering, Sichuan University of Science & Engineering, Zigong 643000, China)

Abstract: An investigation on the structures and thermodynamic properties of γ' -Fe₄N is conducted using first-principles plane-wave norm-conserving pseudopotential method of density functional theory. The results show that the calculated lattice parameters, bulk modulus, and the elastic constants are good agreement with the experimental data and data calculated by others. Through the quasi-harmonic Debye model, the relative lattice parameters, relative volume, the bulk modulus, thermal expansion, and heat capacity under different temperatures and pressures are also successfully obtained.

Key words: density functional theory; quasi-harmonic Debye model; thermodynamics properties