物理学报 Acta Physica Sinica



Chinese Physical Society

Institute of Physics, CAS

铜铁镁三掺铌酸锂晶体的第一性原理研究

罗娅 张耘 梁金铃 刘林凤

First-principles study of Cu:Fe:Mg:LiNbO3 crystals

Luo Ya Zhang Yun Liang Jin-Ling Liu Lin-Feng

引用信息 Citation: Acta Physica Sinica, 69, 054205 (2020) DOI: 10.7498/aps.69.20191799

在线阅读 View online: https://doi.org/10.7498/aps.69.20191799

当期内容 View table of contents: http://wulixb.iphy.ac.cn

您可能感兴趣的其他文章

Articles you may be interested in

第一性原理下铟锰共掺铌酸锂晶体的电子结构和吸收光谱

First-principles study on the electronic structures and the absorption spectra of In: Mn: LiNbO3 crystals 物理学报. 2017, 66(2): 024208 https://doi.org/10.7498/aps.66.024208

铁镁共掺钽酸锂晶体的第一性原理研究

First-principles study of Fe:Mg:LiTaO3 crystals

物理学报. 2019, 68(20): 204205 https://doi.org/10.7498/aps.68.20190575

Co,Zn共掺铌酸锂电子结构和吸收光谱的第一性原理研究

First-principle calculation of electronic structures and absorption spectra of lithium niobate crystals doped with Co and Zn ions 物理学报. 2018, 67(18): 184209 https://doi.org/10.7498/aps.67.20180735

第一性原理研究Mn和Cu掺杂六钛酸钾(K2Ti6O13)的电子结构和光学性质

First-principles study of electronic structures and optical properties of Mn and Cu doped potassium hexatitanate (K2Ti6O13) 物理学报. 2018, 67(6): 067101 https://doi.org/10.7498/aps.67.20172356

第一性原理研究half-Heusler合金VLiBi和CrLiBi的半金属铁磁性 First-principles study on half-metallic ferromagnetism of half-Heusler alloys VLiBi and CrLiBi

物理学报. 2018, 67(21): 217501 https://doi.org/10.7498/aps.67.20181129

铜铁镁三掺铌酸锂晶体的第一性原理研究*

罗娅 张耘† 梁金铃 刘林凤

(西南大学物理科学与技术学院,重庆 400715)

(2019年11月27日收到; 2020年1月6日收到修改稿)

利用基于密度泛函理论的第一性原理,研究了 Cu:Fe:Mg:LiNbO₃ 晶体及对比组的电子结构和光学特性. 研究显示,单掺铜或铁铌酸锂晶体的杂质能级分别由 Cu 3d 轨道或 Fe 3d 轨道贡献,禁带宽度分别为 3.45 和 3.42 eV;铜、铁共掺铌酸锂晶体杂质能级由 Cu 和 Fe 的 3d 轨道共同贡献,禁带宽度为 3.24 eV,吸收峰分别 在 3.01, 2.53 和 1.36 eV 处; Cu:Fe:Mg:LiNbO₃ 晶体中 Mg²⁺浓度低于阈值或高于阈值 (阈值约为 6.0 mol%)的 禁带宽度分别为 2.89 eV 或 3.30 eV,吸收峰分别位于 2.45 eV, 1.89 eV 或 2.89 eV, 2.59 eV, 2.24 eV. Mg²⁺浓度 高于阈值,会使吸收边较低于阈值情况红移;并使得部分 Fe³⁺占 Nb 位,引起晶体场改变,从而改变吸收峰位 置和强度.双光存储应用中可选取 2.9 eV 作为擦除光, 2.5 eV 作为读取和写入光,选取 Mg²⁺浓度达到阈值的 三掺晶体在增加动态范围和灵敏度等参量以及优化再现图像的质量等方面更具优势.

关键词: 三掺铌酸锂晶体, 第一性原理, 电子结构, 吸收光谱 PACS: 42.70.Ln, 71.15.Mb, 71.20.-b

DOI: 10.7498/aps.69.20191799

1 引 言

铌酸锂晶体 (LiNbO₃, LN) 作为一种优良的光 折变材料, 在体全息存储技术应用方面表现极为出 色^[1,2]. 在光电存储中, 利用均匀强度光读取时可能 擦除记录信息, 以光折变晶体为介质的应用中常用 的信息固定技术为双光存储光固定技术^[3,4]. 双光 存储光固定技术无需额外加热或加电压, 也不受环 境中热和电场变化的影响, 因而比热、电固定技术 更受青睐. 实现双光全息存储需要通过掺杂或利用 固有缺陷在晶体材料内形成两个光折变中心 (即禁 带中的深、浅两个能级), 记录时使用长波长光, 电 子从浅能级激发到导带, 陷于深能级, 形成光栅; 擦除时使用短波长光; 读取时使用长波长光, 不会 破坏深能级光栅^[5,6]. 以铜、铁等光折变离子共掺铌 酸锂晶体为存储介质的双光全息存储实验表现出 了高衍射效率和长存储时间等特点^[7,8],但是抗光 损伤能力较低,记录时间较长^[9].通过掺入抗光折 变 Mg 离子可以增强光损伤阈值,加快记录速度^[10]. 抗光折变离子加双光折变离子的三掺 LN 晶体的 光存储实验研究已显现了较好的存储效果^[11,12],但 关于其机制的理论研究还未见报道.本文采用基于 密度泛函理论的第一性原理计算了纯 LN 以及三 掺 LN 晶体的能带、态密度和吸收光谱.希望通过 研究理解三掺 LN 晶体电荷跃迁机制,为实现全息 存储参量的优化提供一定数据和理论基础.

2 晶体模型的建立和计算方法

常温下, 理想 LN 晶体的空间群为 R3C (NO.161) 3m 点群. 晶格常量为 a = b = 0.51482 nm, c = 1.38630 nm, $\alpha = \beta = 90^{\circ}$, $\gamma = 120^{\circ}$, $V = 318.21 \times 10^{-3}$ nm^{3 [13]}. 晶体内各原子坐标列于表 1.

^{*} 中央高校基本科研业务费 (批准号: XDJK2018B034) 资助的课题.

[†] 通信作者. E-mail: yzhang@swu.edu.cn

^{© 2020} 中国物理学会 Chinese Physical Society

表 1 LN 晶体内各原子坐标 Table 1 Coordinates of stores within LN and

Table 1. Coordinates of atoms within Liv crystal.							
Atom	Oxidation state	X/nm	Y/nm	Z/nm			
Li	1	0	0	0.2802			
Nb	5	0	0	0			
Ο	-2	0.0477	0.3435	0.0633			

选取基于晶格参量的 LN 晶体 2 × 2 × 1 超 胞模型,包含 120 个原子,其中有 24 个 Li 原子, 24 个 Nb 原子和 72 个 O 原子.在 LN 晶体中掺入 过渡金属离子,杂质离子通常会占据原阳离子位置 使晶体的结构稳定.一般而言,将首先占据本征缺 陷位置如 Nb_{Li};其次占据与它本身价态相近的原 阳离子位置,这样可以更容易使晶体内达到电荷平 衡,同时使得为达到电荷平衡所产生的其他缺陷结 构更少,以保证晶体的结构更稳定;杂质离子含量 更高时才占据其他阳离子位置.LN 晶体中掺入 的+1,+2,+3 价离子通常首先占据 Li 位^[14],电荷 的平衡通过引入锂空位实现.杂质离子含量更高时 才占据 Nb 位,电荷平衡以自补偿形式实现.在光 折变应用中,一般铜、铁离子含量在 0.1 mol%数 量级, Cu⁺, Fe²⁺浓度含量较 Cu²⁺, Fe³⁺低一个数 量级且 Cu²⁺, Fe³⁺在晶体内更稳定^[15,16], 该情况 下 Cu²⁺和 Fe³⁺通常占 Li 位^[17], 采用该占位模型, Mg²⁺的掺杂量选择小于和大于阈值两种情况,小 于阈值 Mg²⁺占 Li 位,大于阈值 Mg²⁺出现同时占 Li 位和 Nb 位的情况^[18]. 文中采用模型的占位和电 荷补偿如表 2 所列. 样品 LN5 中, Mg²⁺达到阈值, 使得价态更高和更接近 Nb⁵⁺的 Fe³⁺占 Nb 位, 电 荷补偿采用缺陷更少的自补偿形式, 所建立的超胞 模型如图 1 所示.

采用基于第一性原理的赝势平面波方法进行 优化和计算,由 CASTEP 软件包完成^[19].选取广 义梯度近似 (generalized gradient approximation, GGA)中的 PW91 泛函来处理交换-关联势部分. 为了尽量减少平面波基矢,离子实与价电子之间的 相互作用势,采用超软赝势来描述^[20].计算中各原 子价电子组态分别为 Li 2s¹, Nb 4d⁴5s¹, O 2s²2p⁴, Cu 3d¹⁰4s¹, Fe 3d⁶4s², Mg 2p⁶3s², 其余轨道电子 视为芯电子^[21].

表 2 掺杂 LN 晶体样本 Table 2. Samples of doped LN crystal.

符号	LN1	LN2	LN3	LN4	LN5
晶体名称	Cu:LN	Fe:LN	Cu:Fe:LN	Cu:Fe:Mg:LN	Cu:Fe:Mg(E):LN
占位及电荷补偿	$Cu_{Li}^{+}\text{-}V_{Li}^{-}$	$\mathrm{Fe}_{\mathrm{Li}}^{2+}\text{-}2\mathrm{V}_{\mathrm{Li}}^{-}$	$\mathrm{Fe}_{\mathrm{Li}}^{2+}\text{-}\mathrm{Cu}_{\mathrm{Li}}^{+}\text{-}\mathrm{3V}_{\mathrm{Li}}^{-}$	$\mathrm{Mg}^+_{\mathrm{Li}}\text{-}\mathrm{Fe}^{2+}_{\mathrm{Li}}\text{-}\mathrm{Cu}^+_{\mathrm{Li}}\text{-}4\mathrm{V}^{\mathrm{Li}}$	$3Mg_{Li}^+$ - Mg_{Nb}^{3-} - Fe_{Nb}^{2-} - $2Cu_{Li}^+$



图 1 晶体结构模型 (a) LN; (b) LN1; (c) LN2; (d) LN3; (e) LN4; (f) LN5 Fig. 1. Structures of crystals: (a) LN; (b) LN1; (c) LN2; (d) LN3; (e) LN4; (f) LN5.

能量计算在倒易空间中进行以保证同时具有 较高的计算效率和准确度^[19],计算中截止能设为 $E_{cut} = 400 \text{ eV}^{[22]}$,采用 3 × 3 × 1 的 Monkhorst-Pack 特殊 K 点对全布里渊区求和,得到的能量自 洽收敛准确度约 10⁻⁶ eV,能够保证 LN 晶体结构 的精确可靠^[23].作用在每个原子上的力不大于 0.5 eV/nm,内应力不大于 0.1 GPa,原子最大位 移为 1 × 10⁻⁴ nm,这些取值与相关文献的参量选 择相同^[21].

3 计算结果与分析

3.1 几何结构优化结果

表 3 为 LN 晶体晶格常量的几何优化值与实验值^[24],两者的差值仅在 2% 左右,优化后体系结构与实验值基本相同.优化计算中采用 GGA-PW91 泛函,交换关联泛函在局域电荷密度基础上增加电荷密度梯度,即 $V_{\rm XC}^{\rm GGA} = V_{\rm XC}[n(r), \nabla n(r)],$ 但函数中未包括电荷密度高阶微分函数如 $\nabla^2 n(r)$ 等,表中晶格参量的平均绝对差为 0.02139 nm,后面能带计算中与实验值的差 0.24 eV,均与泛函取值相关.这些误差值较小,符合模拟计算的一般要求^[25],表明采用的理论模型和计算方法是合理的.其他一些泛函如局域密度近似 LDA 只含有均匀电荷密度不含电荷密度的变化函数,理论上精确度较差;又如,meta-GGA 泛函其中含 $\nabla^2 n(r)$ 信息,理论上在增加了精确度的同时也增加了计算量;另外,hyper-GGA 泛函采用精确非局域性物理量,

但不满足均匀密度极限条件,对体相材料不适用[25].

几何优化中 LN 总能量变化如图 2 所示, 横坐 标为迭代次数.图 2 中晶体总能量不断减少, 最终 趋于恒定值, 保证晶体结构处于稳定状态, 表明本 文所建模型接近晶体的真实结构.

表 3 LN 晶体常数的几何优化值与实验值 Table 3. Geometry optimization result and experiment values of LN crystal.

Lattice parameter	a/ nm	b/ nm	c/ nm	$V/ \text{ nm}^3$
Experimental value	1.02966	1.02966	1.38630	1.27284
Optimization result	1.04829	1.04829	1.41321	1.33821





Fig. 2. Total energy of geometry optimization in LN crystal.

3.2 纯 LN 及掺杂 LN 晶体的电子结构

纯 LN 和掺杂 LN 晶体的能带结构如图 3所示,图 3(a)中纯 LN 晶体禁带宽度为 3.54 eV,略低于实验值 3.78 eV^[26].对带隙的低估是由密度泛函理论本身缺陷引起的^[22],这不影响对带隙相对变化的讨论.



图 3 LN 及不同掺杂 LN 晶体的能带结构图 (a) LN; (b) LN1; (c) LN2; (d) LN3; (e) LN4; (f) LN5 Fig. 3. Band structures of LN and different doped LN crystals: (a) LN; (b) LN1; (c) LN2; (d) LN3; (e) LN4; (f) LN5.

相比纯的 LN 晶体, 掺杂铌酸锂晶体由于对称 性降低, 各体系能级分裂程度明显增大, 以致禁带 宽度均变窄, 能带结构整体向下移; 禁带内出现杂 质能级. 图 3(b) 中 LN1 的禁带宽度为 3.45 eV, 导带 底与杂质能级的间距分别为 2.05 和 3.12 eV. 图 3(c) 中 LN2 的禁带宽度为 3.42 eV, 导带底与两条杂质 能级 的间距分别为 0.39 和 1.99 eV. 图 3(d) 中 LN3 的带隙为 3.24 eV, 导带底与杂质能级的间距 分别为 0.30, 1.95 和 2.44 eV, 两共掺杂质价带能 级相互交叠而变密集. 从图 3(e) 和图 3(f) 中可以 看出, 掺入抗光折变 Mg²⁺的 LN4 和 LN5 的带隙 分别为 2.89 和 3.30 eV, 在 LN4 中导带底与杂质 能级之间的间距分别变为 0.22, 1.87 及 2.34 eV, 在 LN5 中导带底与各杂质能级相距分别为 0.31, 1.57 和 2.59 eV. Mg²⁺在费米能级附近没有贡献, 未在禁带中形成新的杂质能级.

不同掺杂 LN 晶体态密度及分态密度如图 4 所示.图 4(a) 中导带主要由 Nb 4d 轨道贡献;价带 由 Nb 4d 和 O 2p 轨道贡献,两者轨道能量相近, 轨道之间发生杂化,表明 Nb 原子和 O 原子之间有



图 4 晶体禁带附近分态密度图 (a) LN; (b) LN1; (c) LN2; (d) LN3; (e) LN4; (f) LN5 Fig. 4. partial densities of states near the forbidden band: (a) LN; (b) LN1; (c) LN2; (d) LN3; (e) LN4; (f) LN5.

共价键形成. Li+的电子主要集中在-43 eV 附近, 远离禁带. 掺杂样品中 Cu 离子和 Fe 离子的 3d 轨 道均分别分裂为 Eg 和 T2g 两个轨道^[27,28]. d 轨道 的分裂依赖于晶体场的对称性,在八面体结构中, 静电场作用下分裂为两重简并 (dz2, dx2-y2) 且能 量较高的 E_g 轨道和三重简并 (d_{xy}, d_{yz}, d_{zx}) 且能 量较低的 T_{2g}轨道^[29]. LN1 费米能级附近主要是 由 Cu 离子的 E_g 轨道贡献 ^[21,27]. Nb 的 4d 轨道, O的 2p 轨道和 Cu 的 3d 轨道在价带能级发生杂 化,形成共价键.LN2导带主要由 Nb 的 4d 轨道贡 献, Fe离子的 Eg轨道也有一定的贡献,费米能级 附近主要是由 Fe离子的 T_{2g}轨道贡献^[28,30]. LN3 中费米能级由 Cu 离子的 Eg 轨道及 Fe 离子 的 T2g 贡献为主. 导带由 Nb 4d 轨道和 Fe 离子的 Eg轨道贡献,价带由O2p,Nb4d轨道和Cu离子 的 T2g 轨道贡献. LN4 和 LN5 在-41 eV 附近出现 了一个尖锐的态密度峰,由 Mg 离子的 2p 轨道贡 献,局域性很强,说明 Mg²⁺在晶体中以离子键的 形式存在;各离子在导带、价带及费米能级的贡献 与样品 LN3 相比变化不太大; Fe3+占 Nb 位与占 Li 位相比, 其轨道能量较低; LN5 中 Cu²⁺的轨道 能量的最高峰值较 LN4 偏高能移动. 另外, 由于电 荷补偿的需要, LN5 中的 Cu²⁺浓度高于 LN4 的 情况, LN5 中 Cu²⁺轨道态密度明显强于 LN4 中 情况.

价带 (O 2p 轨道) 和导带 (Nb 4d 轨道) 能量 间的禁带宽度与掺杂相关.晶体内 Li⁺, Mg²⁺, Cu²⁺, Fe³⁺, Nb⁵⁺的极化能力依次增强,离子极化 能力可以由 Z^{*2}/r 来描述^[2],其中 Z^* 为有效核电荷 数, r为离子半径.对于样品 LN1, LN2, LN3, LN4, 掺杂离子替换 Li 位对 O²⁻的极化能力依次增强,因 此禁带宽度依次变窄.但在 LN5 中 Mg²⁺占 Li 位 和Nb 位, Fe³⁺占Nb 位, Fe³⁺ (55.32) 和Mg²⁺ (13.47) 的极化能力弱于 Nb⁵⁺ (58.51) 的极化能力,此时 O²⁻的电子云变形减弱,电子从 O 2p 轨道向 Nb 4d 轨道跃迁, 需要的能量增大,使得禁带宽度较 LN4 变宽,这些禁带宽度的变化情况与文献相吻 合^[31,32].

3.3 光学性质

光学性质在电子结构计算的基础上利用 0.24 eV的剪刀算符进行修正,使得计算结果更趋 于实验值.各掺杂体系在可见光区的吸收光谱如 图 5 所示. LN 晶体的禁带宽度 (3.54 eV) 较宽在 可见光区没有光吸收. 掺杂后由于禁带内产生杂质 能级,在可见光区产生了明显的光吸收. 吸收边决 定于带隙,在掺杂 LN 晶体中其移动与之前的带隙 变化以及实验结果一致^[33].



Fig. 5. Absorption of LN and different doped LN crystals.

样品 LN1 在 2.98 eV (416 nm) 和 2.02 eV (614 nm)处分别出现了吸收峰,由能带结构图 3(b) 和分态密度图 4(b), 可以认为前者由电子从 Cu T_{2g}向 Nb 4d 轨道跃迁产生, 其峰约在 2.80— 3.20 eV 范围内, 与实验中 Cu (0.03 mol%):LiNbO3 晶体出现在 2.93-3.20 eV 范围内峰顶为 3.10 eV 的吸收峰基本吻合[34],数值上的微小差别来自于 峰峰重叠等带来的读数不准;后者由电子从 Cu E。轨道向 Nb 4d 轨道跃迁产生, 其峰约在 1.70-2.70 eV 范围内, 有起伏变化, 与文献中所模拟的 出现在 1.98—2.75 eV 范围内峰顶为 2.48 eV 的吸 收峰相符^[21]. LN2 中吸收峰出现在 2.40 eV (517 nm) 和 1.85 eV (670 nm) 处,结合分态密度图 4(c),认 为前者是电子由 Fe T_{2g} 轨道向 Nb 4d 轨道跃迁产 生,后者是电子由 Fe T_{2g} 轨道向 E_{g} 轨道跃迁产生, 两吸收峰分别与实验中 Mg:Fe(0.5 mol%):LiNbO3 晶体的吸收峰 2.50 eV (出现在 2.38 - 3.02 eV 范 围内)^[32]及Fe(0.1 mol%):LiNbO3晶体的吸收峰 1.60 eV(出现在 1.56—1.90 eV 范围内) 较为相近^[34]. LN3 中吸收峰出现在 3.01 eV (412 nm), 2.47 eV (502 nm), 1.90 eV (653 nm) 和 1.36 eV (912 nm) 附近. 由能带结构图 3(d) 和分态密度图 4(d), 可认 为 3.01 eV 处吸收峰由电子从 Cu 离子轨道跃迁产 生,受共掺铁离子的影响峰位置略有偏移; 2.47 eV

的吸收峰对应电子由 Fe 离子轨道的跃迁, 因共掺 离子影响峰值增高,峰宽变宽; 1.90 eV 的吸收峰 由Fe的T_{2g}轨道向E_g轨道跃迁和Cu的E_g向Nb4d 轨道跃迁共同产生^[21];吸收峰 1.36 eV 是由电子 从 Cu 的 T_{2g} 轨道向 E_g 轨道跃迁产生, 与实验中 Cu(0.05 mol%):LiNbO3 晶体 1.40 eV的吸收峰 (出现在 1.20-1.41 eV 范围内)相近^[34]. LN4 中吸 收峰出现在 2.45 eV (506 nm) 和 1.89 eV (656 nm) 处,相比LN3吸收峰向低能方向偏移,而 3.01, 1.36 eV 处的吸收峰消失, 可以认为受 Mg²⁺掺入的 影响.3.01 eV 峰的所谓消失是与吸收边的红移相 关,吸收边与靠近其较强的 2.45 eV 峰叠加,掩盖 了较弱的 3.01 eV 峰. LN5 的吸收峰出现在 2.89 eV (429 nm), 2.59 eV (479 nm) 和 2.24 eV (554 nm) 附近,第2个峰与LN4相比,吸收峰位置略有变 化,峰值明显增高,与图 4(f) 分态密度变化情况一 致,可能与 Fe 离子的占位情况有关. 由电子从 Cu 3d 轨道向 Nb 4d 轨道跃迁和 Fe T_{2g} 轨道向 E_g 轨 道跃迁共同产生的 2.24 eV 吸收峰,相比 LN4 发 生微小偏移,波峰明显增高,半高宽变窄,此模型 中由于电荷补偿的需要 Cu 离子浓度较大, 其吸收 更强.

从吸收谱来看 2.9 eV 附近和 2.5 eV 附近的这 两个峰,分别为 Cu 离子和 Fe 离子的吸收峰,在光 存储应用中常被用为光折变功能吸收. 前一个峰, 在双掺和三掺样品比较时,在LN5中有相对强的 吸收,且离吸收边距离相对较远,没有出现 LN4 中 吸收峰形完全被掩盖那样的情况. 这个峰的吸收可 作为双光全息存储的擦除光吸收,从吸收谱图来 看,虽然均是 Cu 离子的吸收,但由于掺杂情况的 不同吸收峰位置会有一定的移动,因而峰形的显现 对于选择确切的擦除光波长是必要的. 后一个峰, 这个峰的吸收可充当双光全息存储的读取和写入 光吸收, LN5 相对有最强吸收和宽度窄的特点对 于读取和写入是有益的.在LN5的吸收谱中,虽 然 2.9 eV 附近和 2.5 eV 附近的这两个峰较靠近有 重叠,但2.5 eV 峰明显更强和较窄,在读取时取峰 值波长附近值所对应的 2.9 eV 峰的吸收是趋于零 的,因而读取时不会影响深能级存储的信息.从吸 收谱来看, LN5 比 LN4 更适用双光存储应用.

全息存储体系的衍射效率(η)为衍射光强与透射光强之比,每个全息图的衍射效率可近似表示为^[35]

$$\eta = \left(\frac{\tau_{\rm e} \pi \Delta n L}{\tau_{\rm w} \lambda M \cos \theta}\right)^2 = \left(\frac{M/\#}{M}\right)^2, \qquad (1)$$

$$\Delta n = -\frac{1}{2} n_{\rm eff}^3 \gamma_{\rm eff} E_{\rm SC}, \qquad (2)$$

其中 τ_e 为擦除时间常数, τ_w 为记录时间常数,M为 全息图数, λ 是记录光波长,L是晶体厚度, θ 是布 拉格角, Δn 表示折射率的变化幅度, n_{eff} 为晶体折 射率, γ_{eff} 为有效电光系数.动态范围(M/#)和灵 敏度(S)是双光全息存储的两个重要参数,结合 (1)式可表示为^[36]

$$M/\# = \frac{\mathrm{d}\sqrt{\eta}}{\mathrm{d}t} \mid_{t \ll \tau_{\mathrm{e}}} \tau_{\mathrm{e}}, \qquad (3)$$

$$S = \frac{\mathrm{d}\sqrt{\eta}/\mathrm{d}t\,|_{t\ll\tau_{\mathrm{e}}}}{IL},\tag{4}$$

其中 I 是记录强度, (1)—(4) 式表明: 记录光的吸 收增强, 可以更快达到空间电荷场 E_{SC} 的稳定状 态, 缩短记录时间, 提高记录灵敏度和动态范围. 例如使用蓝光 488 nm 作为记录光, LN5 对记录光 吸收更强, 相对于文中其他样品, LN5 的动态范围 更好, 记录灵敏度更高.

从另一方面来考虑,记录时间 (τ_w) 与光电导 率 (σ_{ph}) 的关系可表达为 ^[36]

$$\tau_{\rm w} \approx \frac{\varepsilon \varepsilon_0}{4\pi \sigma_{\rm ph}}.\tag{5}$$

样品 LN5 中 Mg²⁺占 Li 位和 Nb 位, Fe³⁺占 Nb 位, 电荷补偿形式采用自补偿,相比样品 LN4 锂空位 缺陷离子浓度减少,即电子的无用陷阱减少,电子 受激更易集中于导带,以致双光全息存储光电导率 σ_{ph} 增加,记录时间 τ_w 缩短;光照时间缩短,使得晶 体光损伤降低,导致存储中的散射噪声降低,使得 再现图像的质量得以提高,因此可以增加双光全息 存储的光电导率来提高再现图像的质量.

另外, 2.24 eV (554 nm) 这个吸收峰对应的仍 然是光折变吸收,即从掺杂离子到导带的吸收,因 而也可以被用于双光存储的一个中心,其波长较长 用作记录光也是一种选择.在 LN5 中该峰较强、较 窄,利用时比 LN4 更具优势.

4 结 论

通过对纯 LN 及掺杂 LN 晶体电子结构、光学 性质的研究发现,掺 Cu, Fe 铌酸锂晶体禁带内杂 质能级由 Cu 3d, Fe 3d 轨道贡献为主; 共掺 LN 晶体在 2.89, 2.59 和 2.24 eV 附近形成吸收峰,峰的位置、强度与光折变掺杂离子占位以及抗光折变离子浓度相关.双光全息存储应用中,Cu:Fe:LN晶体可以作为媒介物质,Cu,Fe离子可分别充当深、浅能级中心.加入抗光折变 Mg离子且其浓度达到阈值时将影响Fe离子的占位,影响晶体场分布,进而改变吸收峰的位置和强弱;同时也影响吸收边的移动.研究表明,与未达阈值的情况相比,Mg离子浓度达到阈值的Cu:Fe:Mg:LN晶体具有双光全息存储的记录时间较短、动态范围(*M*/#)和灵敏度(*S*)值更大、再现图像的质量较高的特点,更适宜作为存储媒介.

参考文献

- Adibi A, Buse K, Psaltis D 2001 J. Opt. Soc. Am. B: Opt. Phys. 18 584
- [2] Sun X D, Luo S H, Wang J, Jiang Y Y, Shi H X 2009 J. Phys. D: Appl. Phys. 42 115413
- [3] Vonderlinde D, Glass A M, Rodgers K F 1974 Appl. Phys. Lett. 25 155
- [4] Buse K, Adibi A, Psaltis D 1998 Nature 393 665
- [5] Zhang X, Liang G J, Xu Z P 2019 Opt. Mater. 96 109318
- [6] Chen Y, Piao R Q, Zhang C Y, Zhang Z B, Xu J Q, Zhang D L 2018 Appl. Phys. B 124 206
- [7] Xu C, Leng X S, Xu L, Wen A H, Xu Y H 2012 Opt. Commun. 285 3868
- [8] Liu D, Liu L R, Zhou C H, Ren L Y, Li G G 2002 Appl. Opt. 41 6809
- [9] Chen S L, Liu H D, Kong Y F, Huang Z H, Xu J J 2006 Cryst. Res. Technol. 41 790
- [10] Wang R, Xu Y L, Wei Y D, Zhao C Z 2001 Acta Photonica Sin. 30 1307 (in Chinese) [王锐, 徐衍岭, 韦永德, 赵朝中 2001 光子学报 30 1307]
- [11] Dai L, Liu C R, Tan C, Yan Z H, Xu Y H 2017 Chin. Phys. B 26 044207
- [12] Wang L P, Dai L, Liu C R, Han X B, Shao Y, Xu Y H 2019 Opt. Mater. 89 118
- [13] Abrahams S C, Hamilton W C, Reddy J M 1966 J. Phys. Chem. Solids 27 1013
- [14] Kong Y F, Xu J J, Zhang G Y 2005 Multi-function Photoelectric Materials LiNbO₃ Crystal (Beijing: Sciences

Press) pp42, 43 (in Chinese) [孔勇发, 许京军, 张光寅 2005 多 功能光电材料-铌酸锂晶体 (北京: 科学出版社) 第42, 43页]

- [15] Kuang M Q, Wu S Y, Zhang H M 2012 *Optik* 123 1601
- [16] Dai L, Han X B, Shao Y, Wang L P, Liu C R, Xu Y H 2018 Mod. Phys. Lett. B 32 1850328
- [17] Zaldo C, Prieto C 1992 Ferroelectrics 134 47
- [18] Boker A, Donnerberg H, Schirmer O F, Feng X Q 1990 J. Phys. Condens. Matter. 2 6865
- [19] Vanderbilt D 1990 Phys. Rev. B 41 7892
- [20] Segall M D, Lindan PJ D, Probert M J, Pickard C J, Hasnip P J, Clark S J, Payne M C 2002 J. Phys. Condens. Matter. 14 2717
- [21] Zhao B Q, Zhang Y, Qiu X Y, Wang X W 2016 Acta Phys. Sin. 65 014212 (in Chinese) [赵佰强,张耘,邱晓燕,王学维 2016 物理学报 65 014212]
- [22] Wang W W, Zheng D H, Hu M Y, Saeed S, Liu H D, Kong Y F, Zhang L X, Xu J J 2019 Materials 12 100
- [23] Wang W, Wang R, Zhang W, Xing L L, Xu Y L, Wu X H 2013 Phys. Chem. Chem. Phys. 15 14347
- [24] Boysen H, Altorfer F 1994 Acta Cryst. B 50 405
- [25] David S S, Janice A S (translated by Li J, Zhou Y) 2014 Density Functional Theory (Beijing: National Defense Industry Press) pp220-224 (in Chinese) [戴维, 杰尼斯著 (李 建, 周勇译) 2014 密度泛函理论(北京: 国防工业出版社) 第 220—224页]
- [26] Veithen M, Gonze X, Ghosez P 2004 Phys. Rev. Lett. 93 187401
- [27] Tsuboi T, Grinberg M, Kaczmarek S M 2002 J. Alloys Compd. 341 333
- [28] Kar S, Verma S, Bartwal K S 2008 Cryst. Growth Des. 8 4424
- [29] Pan D K, Zhao C D, Zheng Z X 1983 Material Structure (Beijing: People Education Press) pp340-346 (in Chinese) [潘 道铠,赵成大,郑载兴1983 物质结构 (北京:人民教育出版社) 第340-346页]
- [30] Gao P, Liu Q J, Zhang X J 2010 Acta phys. Sin. 59 4930 (in Chinese) [高攀, 柳清菊, 张学军 2010 物理学报 59 4930]
- [31] Xu H X, Chernatynskiy A, Lee D, Sinnott S B, Gopalan V, Dierolf V, Phillpot S R 2010 Phys. Rev. B 82 184109
- [32] Bae S I, Ichikawa J, Shimamura K, Onodera H, Fukuda T 1997 J. Cryst. Growth 180 94
- [33] Zhang T, Wang B, Ling F R, Fang S Q, Xu Y H 2004 Mater. Chem. Phys. 83 350
- [34] Pankratov V, Millers D, Grigorjeva L, Matkovskii A O, Potera P, Pracka I, Lukasiewicz T 2003 Opt. Mater. 22 257
- [35] Yang Y P, Psaltis D, Luennemann M, Berben D, Hartwig U, Buse K 2003 J. Opt. Soc. Am. B 20 1491
- [36] Dai L, Jiao S S, Xu C, Li D Y, Lin J Q, Xu Y H 2014 Mod. Phys. Lett. B 28 1450038

First-principles study of Cu:Fe:Mg:LiNbO₃ crystals^{*}

Luo Ya Zhang Yun[†] Liang Jin-Ling Liu Lin-Feng

(School of Physical Science and Technology, Southwest University, Chongqing 400715, China)
(Received 27 November 2019; revised manuscript received 6 January 2020)

Abstract

In this paper the electronic structures and optical properties of Cu:Fe:Mg:LiNbO₃ crystals and their comparative groups are investigated by first-principles based on the density functional theory to explore the characteristics of charge transfer in crystals and analyse the parameters of the two-colour holographic storage technology based on optical properties of crystals. The basic crystal model is built as a supercell structure 2 \times 2×1 of near-stoichiometric pure LiNbO₃ crystal with 120 atoms, including 24 Li atoms, 24 Nb atoms and 72 O atoms. Above that the five doped crystal models are established as follows: the copper doped $LiNbO_3$ crystal (Cu:LiNbO₃), the ferri doped LiNbO₃ crystal (Fe:LiNbO₃), the copper and ferri co-doped LiNbO₃ crystal (Cu:Fe:LiNbO₃), the copper, ferri and magnesium tri-doped LiNbO₃ crystal (Cu:Fe:Mg:LiNbO₃) with doping ions at Li sites, and the copper, ferri and magnesium tri-doped LiNbO₃ crystal (Cu:Fe:Mg(E):LiNbO₃) with ferri ions at Nb sites and magnesium ions at both Li sites and Nb sites. The last two models represent the concentration of Mg ions below the threshold (~6.0 mol%) and over the threshold respectively. The charge compensation forms are taken successively as $Cu_{Li}^+ - V_{Li}^-$, $Fe_{Li}^{2+} - 2V_{Li}^-$, $Fe_{Li}^{2+} - Cu_{Li}^+ - 3V_{Li}^-$, $Mg_{Li}^+ - Fe_{Li}^{2+} - Cu_{Li}^+ - 4V_{Li}^-$ and $3Mg_{Li}^+-Mg_{Nb}^{3-}-Fe_{Nb}^{2-}-2Cu_{Li}^+$ in doped models. The results show that the extrinsic defect levels within the forbidden band of Cu:LiNbO₃ crystal and Fe:LiNbO₃ crystal are mainly contributed by the 3d orbits of Cu ions and the 3d orbits of Fe ions respectively. The forbidden band widths are 3.45 eV and 3.42 eV respectively in these two samples. In Cu:Fe:LiNbO₃ crystal, the impurity levels are contributed by the 3d orbits of Cu and Fe ions; the forbidden band width is 3.24 eV; the absorption peaks are formed at 1.36, 2.53, and 3.01 eV. The Cu:Fe:Mg:LiNbO₃ and Cu:Fe:Mg(E):LiNbO₃ crystal present the forbidden band width of 2.89 eV and 3.30 eV respectively; the absorption peaks are formed at 2.45, 1.89 eV and 2.89, 2.59 eV, 2.24 eV, respectively. In $Cu:Fe:Mg:LiNbO_3$ crystal, the weak absorption peak at 3.01 eV disappears, because of the superposition of the red-shifted absorption edge and the next bigger peak. The peak locations move slightly, which can be explained by the crystal field changing under the different doping concentrations and the different occupying positions of doping ions. In Cu:Fe:Mg(E):LiNbO₃ crystal, the absorption peak near 2.5 eV is stronger than that of the other tri-doped crystal, which may be caused by the deference in occupancy among Fe ions. The peak at 2.9 eV can be chosen as erasing light, and the peak at 2.5 eV as write and read light in the two-center nonvolatile holography. The tri-doped crystal with Mg^{2+} concentration over the threshold shows obvious absorption peak at 2.9 eV and stronger absorption at 2.5 eV, which is beneficial for this application. The strong absorption of write light can shorten the time to reach the saturation of diffraction efficiency, then increase the dynamic range (M/#) and the sensitivity (S). Meanwhile, in this Mg doping condition, write time can be shortened, so optical damage can be weakened, and finally the image quality can be optimized.

Keywords: tri-doped lithium niobate crystals, first-principles, electronic structure, absorption spectrumPACS: 42.70.Ln, 71.15.Mb, 71.20.-bDOI: 10.7498/aps.69.20191799

^{*} Project supported by the Fundamental Research Funds for the Central Universities, China (Grant No. XDJK2018B034).

[†] Corresponding author. E-mail: yzhang@swu.edu.cn