物理学报 Acta Physica Sinica



Ag-Cr 共掺 LiZnP 新型稀磁半导体的光电性质

杜成旭 王婷 杜颖妍 贾倩 崔玉亭 胡爱元 熊元强 毋志民

Photoelectric properties of Ag and Cr co-doped LiZnP new diluted magnetic semiconductors Du Cheng-Xu Wang Ting Du Ying-Yan Jia Qian Cui Yu-Ting Hu Ai-Yuan Xiong Yuan-Qiang Wu Zhi-Min

引用信息 Citation: Acta Physica Sinica, 67, 187101 (2018) DOI: 10.7498/aps.67.20180450 在线阅读 View online: http://dx.doi.org/10.7498/aps.67.20180450 当期内容 View table of contents: http://wulixb.iphy.ac.cn/CN/Y2018/V67/I18

您可能感兴趣的其他文章 Articles you may be interested in

$Bi_xBa_{1-x}TiO_3$ 电子及能带结构的第一性原理研究

First principle study of electron and band structure of $Bi_xBa_{1-x}TiO_3$ 物理学报.2018, 67(11): 117101 http://dx.doi.org/10.7498/aps.67.20172644

空位缺陷对β-AgVO₃电子结构和光吸收性能的影响

Electronic structure and optical absorption properties of β -AgVO₃ with vacancy defects 物理学报.2017, 66(15): 157101 http://dx.doi.org/10.7498/aps.66.157101

γ石墨炔衍生物结构稳定性和电子结构的第一性原理研究

First-principle study of structure stability and electronic structures of γ graphyne derivatives 物理学报.2017, 66(10): 107102 http://dx.doi.org/10.7498/aps.66.107102

强激光照射对 6H-SiC 晶体电子特性的影响

Effect of intense laser irradiation on the electronic properties of 6H-SiC 物理学报.2016, 65(10): 107101 http://dx.doi.org/10.7498/aps.65.107101

Mg-Y-Zn 合金三元金属间化合物的电子结构及其相稳定性的第一性原理研究

First-principles study of electronic structures and phase stabilities of ternary intermetallic compounds in the Mg-Y-Zn alloys

物理学报.2015, 64(18): 187102 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.187102

Ag-Cr共掺LiZnP新型稀磁半导体的光电性质*

杜成旭 王婷 杜颖妍 贾倩 崔玉亭 胡爱元 熊元强 毋志民

(重庆师范大学物理与电子工程学院,光电功能材料重庆市重点实验室,重庆 401331)

(2018年3月15日收到;2018年6月15日收到修改稿)

采用基于密度泛函理论的第一性原理平面波超软赝势法,对纯LiZnP,Ag/Cr单掺和Ag-Cr共掺LiZnP 新型稀磁半导体进行了结构优化,计算并分析了掺杂体系的电子结构、磁性、形成能、差分电荷密度和光学性 质.结果表明:非磁性元素Ag单掺后,材料表现为金属顺磁性;磁性元素Cr单掺后,sp-d杂化使态密度峰出 现劈裂,体系变成金属铁磁性;而Ag-Cr共掺后,其性质与Ag和Cr单掺完全不同,变为半金属铁磁性,带隙 值略微减小,导电能力增强,同时形成能降低,原子间的相互作用和键强度增强,晶胞的稳定性增强.通过比 较光学性质发现,掺杂体系的介电函数虚部和光吸收谱在低能区均出现新的峰值,且当Ag-Cr共掺时介电峰 峰值最高,同时复折射率函数在低能区发生明显变化,吸收边向低能方向延展,体系对低频电磁波吸收加强.

关键词: Ag-Cr 共掺 LiZnP, 电子结构, 磁性, 光学性质 PACS: 71.15.Mb, 71.20.-b, 75.30.Hx, 78.20.-e

DOI: 10.7498/aps.67.20180450

1引言

现代信息技术在实现信息的存储时利用了材 料的磁性,而对信息的处理则借助了材料的电性, 构造将磁、电集于一体的磁性半导体器件是研究人 员长期以来的目标[1].要实现磁、电集于一体,不仅 要有局域磁矩,还要有能够引发局域磁矩长程量子 序的低浓度载流子.于是有研究者尝试用稀土金属 或过渡金属的磁性离子取代非磁性半导体中的部 分阳离子,便形成了将电子的电荷和自旋两个自由 度集于同一基体的材料——稀磁半导体^[2]. 但是 在几类已知的传统稀磁半导体中,局域磁矩和载流 子都是由同一种掺杂元素提供的,例如广为研究的 III-V族的(Ga, Mn)As稀磁半导体^[3],由于Ga³⁺ 和 Mn²⁺ 具有不同的价态, Mn²⁺ 对 Ga³⁺ 的替换在 引入自旋的同时也引入了p型载流子,自旋和电荷 的这种捆绑效应增加了对材料电性和磁性的调控 难度,因此,实现稀磁半导体中自旋和电荷注入机 制的分离成为研究人员的主要任务之一.

Mašek等^[4]采用基于第一性原理的局域自旋 密度近似(LSDA)+U的计算方法,发现了I-II-V 族基新型稀磁半导体LiZnAs, 它与GaAs^[5]具有 类似的晶体结构, 电子能带计算结果表明它们的 带隙非常接近,半导体性质相似. 但与GaAs不 同的是,对LiZnAs在Zn²⁺位注入Mn²⁺只引入了 自旋,通过改变Li的含量可以对载流子进行调控. 王爱玲等^[6]通过研究 Mn 掺杂 LiZnAs 对材料的影 响,发现LiZnAs半导体的磁性和电性可以分别通 过Mn的掺入和改变Li的含量进行调控.而LiZnP 与LiZnAs的晶体结构相同, Mn 掺LiZnP 同样能够 实现电荷与自旋注入机制的分离[4],同时由于材 料矫顽力 (~50 Oe, 1 Oe = $10^3/(4\pi)$ A/m) 很小, 这使低场调控自旋和电荷的应用成为可能. 尽管 Li(Zn,Mn)P的居里温度不高,约为34K,但其禁带 宽度为2.04 eV^[7], 较LiZnAs的1.61 eV^[4]更宽. 而 已有理论研究表明,随着稀磁半导体晶格参数的减 小和能隙的增大,稀磁半导体中载流子自旋和局

^{*} 重庆市基础与前沿研究计划(批准号: cstc2014jcyjA50005)、重庆师范大学教育名师培育计划(批准号: 02030307-00031)、重庆高校创新团队计划(批准号: CXTDX201601016)和重庆市研究生科研创新项目(批准号: CYS17179)资助的课题.

[†]通信作者. E-mail: zmwu@cqnu.edu.cn

^{© 2018} 中国物理学会 Chinese Physical Society

域自旋之间的交换积分 (*J*_{p-d}) 也会随之增加^[8], 交 换积分越大也就意味着居里温度越高, 因此 LiZnP 基新型稀磁半导体可能比 LiZnAs 基拥有更高的居 里温度.此外, Li(Zn,Mn)P 新型稀磁半导体表现出 良好的铁磁性, Ding 等^[9] 利用核磁共振实验证实 了 Li(Zn,Mn)P 中的铁磁性来源于 Mn-Mn 自旋磁 矩的长程有序排列.

而Cr和Mn同为3d过渡金属磁性元素,关玉 琴等^[10] 通过研究p型稀磁半导体材料发现,对于 同种基质, 掺杂不同金属元素时, 随空穴浓度的增 加,材料的居里温度也随之升高,且掺Cr比掺Mn 具有更高的居里温度. Cui等^[11]的计算结果表明, 在GaN基的稀磁半导体中, Cr的结团对于比较低 的平均磁矩有一定的贡献,但结团的Cr原子只存 在反铁磁性的基态,因而降低了总的磁矩,增强了 平均磁矩. 由于研究发现用磁性过渡金属元素掺杂 时,体系的铁磁性产生机理和磁沉积问题难以解释 清楚,于是有学者开始尝试用非磁性离子进行掺杂, 如林竹等[12]采用基于密度泛函理论的平面波基超 软赝势法,结合广义梯度近似,发现Cu掺杂AlN后 得到的净磁矩为2 µB,磁性的产生来源于 p-d 轨道 杂化. Ag与Cu为同族元素, 吴子华等^[13] 通过实验 制备Ag-ZnO纳米复合材料,研究表明,Ag化学性 质稳定, 电导率高, 且为非磁性离子, 在掺杂 ZnO 时可以得到光学性质较好的p型材料,同时还可以 增加复合材料的声子反射,降低材料的热导率.邓 军权等^[14]采用基于密度泛函理论的第一性原理平 面波超软赝势法,发现Ag掺入AlN后,Ag4d态电 子与其邻近的N 2p态电子发生p-d杂化,引入杂质 带形成受主能级,实现p型掺杂,使体系的导电能 力增强,同时体系表现出金属性和弱磁性,其净磁 矩 1.38 μ_B. Chen 等^[15] 成功合成了 Co-Mn 共掺的 Li(Zn,Co,Mn)As新型稀磁半导体,发现单掺Co和 单掺 Mn 时均无铁磁有序,但在 Co-Mn 共掺的情况 下, $T_{\rm C} = 40$ K时会出现铁磁有序.

基于此,本文采用基于密度泛函理论的第一性原理计算方法对非磁性元素Ag、磁性元素Cr掺杂LiZnP新型稀磁半导体体系进行了研究. 首先采用平面波超软赝势法对24原子超晶胞LiZnP,LiZn_{0.875}Ag_{0.125}P,LiZn_{0.875}Cr_{0.125}P和LiZn_{0.75}(Ag_{0.125}Cr_{0.125})P体系进行了几何结构优

化, 计算了 Ag 单掺、Cr 单掺和 Ag-Cr 共掺 LiZnP 体系的能带结构、自旋轨道态密度、形成能、电荷 重叠布居数和光学性质等, 发现用非磁性元素 Ag 单掺后, 材料表现为金属顺磁性; 磁性元素 Cr 单掺 后, sp-d杂化使态密度峰出现劈裂, 体系变成金属 铁磁性; 而 Ag-Cr 共掺后, 其性质与 Ag 和 Cr 单掺 完全不同, 变为半金属铁磁性, 且共掺时各原子与 晶胞原子间的键合作用较强, 晶胞的稳定性较好, 净磁矩减小, 形成能降低, Ag 4d 态电子在费米能 级附近由完全对称变为明显劈裂. 掺杂体系的复折 射率函数和介电函数虚部均在低能区出现新的峰 值, 且 Ag-Cr 共掺时峰值最高, 说明共掺体系加强 了对低频电磁波吸收.

2 模型结构与计算方法

2.1 模型构建

理想的LiZnP属于反萤石结构,空间群为F- $43m^{[16,17]}$, 晶格参数为a = b = c = 0.5765 nm, 其 中c/a = 1.0.构建模型^[4]时,将LiZnP看作一个闪 锌矿结构的[ZnP]-二元复合(类似GaAs),然后在 邻近P四面体间隙填上Li,这样阴离子P呈立方密 堆积,阳离子Li,Zn则填充在四面体间隙中,阴阳 离子的配位数分别为4和8. LiZnP是稳定的直接 带隙半导体^[4],可以通过元素Li,Zn,P的高温反 应生长制备. 文中的计算基于2×1×1 (24个原 子)的超晶胞模型,每个超晶胞包含的Li,Zn和P 原子均为8个. 掺杂时采用原子替代法, 分别由Ag 替换Zn, Cr 替换Zn 以及Ag与Cr 在不同位置替换 Zn 三种方式来实现掺杂, Ag-Cr 共掺时, 考虑到 Ag 和Cr之间可能存在相互作用, 为使它们间的相互 作用力降到最低,因此在晶胞内部掺杂一个Cr原 子,在晶胞的基矢轴上掺杂一个Ag原子,超晶胞模 型如图1所示.在计算电子结构和光学性质之前, 首先对各种掺杂的LiZnP结构进行了几何优化,以 获得最优结构.

2.2 计算方法

采用 Material Studio 6.0 软件包中的从头 算量子力学程序(Cambridge serial total energy package, CASTEP)^[18]完成本文的计算工作.计算中



图 1 24 原子超晶胞结构图 (a) LiZnP; (b) LiZn_{0.875}Ag_{0.125}P; (c) LiZn_{0.875}Cr_{0.125}P; (d) LiZn_{0.75}(Ag_{0.125}Cr_{0.125})P Fig. 1. The supercell structures of the 24 atoms: (a) LiZnP; (b) LiZn_{0.875}Ag_{0.125}P; (c) LiZn_{0.875}Cr_{0.125}P; (d) LiZn_{0.75}(Ag_{0.125}Cr_{0.125})P.

采用周期性边界条件,利用LSDA处理电子之间 的交换关联能.为了减少平面波基矢组展开个数, 价电子与离子实之间的相互作用采用平面波基 超软赝势法^[19]来描述. 计算中选取Li, Zn, P, Ag, Cr的价电子组态分别为Li 1s²2s¹, Zn 3d¹⁰4s², P 3s²3p³, Ag 4d¹⁰5s¹, Cr 3d⁵4s¹. 为了得到可靠 的计算结果,开始计算时选用了不同的平面波截 断能 (E_{cut}) 来计算纯 LiZnP 的晶格常数和自由能, 发现当 $E_{\text{cut}} = 480 \text{ eV}$ 时体系各项参数趋于定值而 达到收敛.因此,在倒易的K空间,文中所有的计 算都选取 E_{cut} = 480 eV 为平面波截止能. 电荷密 度和体系总能在布里渊区(Brillouin)的积分计算 采用 Monkhorst-Park^[20]方案, 超晶胞体系中 K 网 格点取为4×4×2,以确保体系能量和结构在准 完备平面波基水平上的收敛,其自洽场循环收敛 精度为2×10⁻⁶ eV/atom. 选用 Broyden-Fletcher-Goldfarb-Shanno^[19]算法对结构进行优化,其原子 之间相互作用力收敛标准为0.5 eV/nm, 原子总能 量收敛精度为 2.0×10^{-5} eV/atom, 晶体内应力收 敛标准为0.1 GPa, 原子的最大位移收敛精度为 2.0×10⁻⁴ nm. 为使计算结果更加精确, 计算中首

先对晶胞结构进行优化,根据所得晶胞参数再对内 坐标进行优化,晶胞结构优化之后的各项参数均优 于收敛标准.

3 晶格结构

为了与掺杂体系的电子结构进行分析比较,首 先利用LSDA对纯LiZnP超晶胞进行了几何结构 优化,所得晶格常数、带隙和总能如表1所列.可以 看出,优化后LiZnP的计算值和实验值^[7]之间符合 较好, *c*/*a* = 0.9989,与实验值1.0^[7]基本符合,说 明采用的计算方法是切实可行的.但计算的带隙 值为1.027 eV相比实验值2.040 eV^[7]仍有差距,主 要是因为计算中采用的密度泛函理论为基态理论, 而能隙属于激发态,故计算出来的带隙值偏低^[21]. 在本文中LiZnP体系计算得到的带隙值偏低主要 是因为计算时高估了Zn 3d态电子的能量,造成 Zn 3d态电子与P 3p态电子的相互作用增大,导致 价带带宽增大,带隙值偏低,但这并不影响对本征 LiZnP和掺杂体系的电子结构及相关性质的分析.

物理学报 Acta Phys. Sin. Vol. 67, No. 18 (2018) 187101

LiZnP	$a = b/\mathrm{nm}$	c/nm	c/a	带隙/eV	自由能/eV	
计算值 (LSDA)	0.5579	0.5574	0.9989	1.027	-16663.2061	
实验值 ^[7]	0.5765	0.5765	1.0	2.04	_	

表 1 LSDA 优化后本征 LiZnP 的晶格常数、带隙与总能 Table 1. The lattice constant, band gap, and total energy of LiZnP optimized with LSDA.

表 2 为 Ag 单掺、Cr 单掺和 Ag-Cr 共掺 LiZnP 体系所计算得到的晶格常数和体系总能.由表 2 可以看出,Ag 单掺 LiZnP 体系的晶格常数略有增大, 且 a, b, c 方向基本一致,这主要是由于 Ag 的离 子半径比 Zn 的大,同时 Ag 的电负性比 Zn 的电负 性要弱,在 Ag 替代 Zn 后与 P 形成了较强的共价 键,这样 Ag—P 键就比 Zn—P 键的键长更长,而 Cr 单掺时其对应方向晶格常数略有减小.当 Ag-Cr 共掺时 a, b 方向晶格常数与纯 LiZnP 体系的晶格 常数接近,但 c 方向的晶格常数增大,主要是因为 在共掺情况下,杂质原子 Ag 和 Cr 之间有相互作 用,这一计算结果与文献 [22] 的理论和实验结果 一致.

表 2 Ag, Cr 单掺和 Ag-Cr 共掺 LiZnP 的晶格常数和总能 Table 2. The calculated lattice constants and total energies of Ag doped, Cr doped and Ag-Cr co-doped LiZnP.

县昫	晶格常数/nm		白山能/aV	
日川区	a = b	c	н шнс/ел	
$\mathrm{LiZn}_{0.875}\mathrm{Ag}_{0.125}\mathrm{P}$	0.5594	0.5593	-15979.3194	
${\rm LiZn}_{0.875}{\rm Cr}_{0.125}{\rm P}$	0.5546	0.5554	-17414.4109	
${\rm LiZn}_{0.75}({\rm Ag}_{0.125}{\rm Cr}_{0.125}){\rm P}$	0.5577	0.5598	-16731.3287	

4 磁电性质

4.1 Ag单掺LiZnP的能带结构和态密度

图 2 是本征 LiZnP 超晶胞的能带结构和态密 度图. 由图 2 (a) 可以看出, 纯 LiZnP 为直接禁带半 导体, 价带顶和导带底位于布里渊区的高对称点 *G* 点处, 带隙值为 1.027 eV. 结合态密度可以看出, 体 系价带主要是由 P 3p 态和少量的 Li 2s, Zn 3d 态 电子构成, 导带主要是由 Zn 4s, P 3s 态及少量的 Li 2s 态电子构成. 由图 2 (e) 总态密度图可以看出 体系自旋向上和自旋向下的能带结构完全对称, 对 外不显磁性.

图 3 为非磁性元素 Ag 单掺 LiZnP 的能带图和 态密度图.图3(a)能带图中费米能级下移进入价 带,带隙值为1.068 eV (表4),比纯 LiZnP 的带隙 值1.027 eV 略大,这主要是因为 Ag 掺入后电子数 增多,使能带图中出现与 Ag 有关的杂质带.费米能 级贯穿于杂质带中,材料整体变为金属性.结合态 密度图 3(b)—(e)可以看出,体系价带主要由 P 3p 态以及少量的 Li 2s, Zn 4s, Ag 4d态电子组成,价 带顶的位置由 P 3p 态电子决定.导带呈现两个态密



图 2 LiZnP 超晶胞的 (a) 能带结构图、(b)—(d) 分波态密度图和 (e) 总态密度图

Fig. 2. (a) The band structure, (b)–(d) partial density of states, and (e) total density of states of pure LiZnP supercell.



图 3 Ag 单掺 LiZnP 的 (a) 能带结构图、(b)—(e) 分波态密度图和 (f) 总态密度图 Fig. 3. (a) The band structure, (b)–(e) partial density of states, and (f) total density of states of Ag doped LiZnP.

度峰, 主要由Zn 4s, P 3p态电子以及少量的Li 2s, P 3s, Ag 5s态电子构成.费米面附近的态密度主 要是由Ag 4d态电子和P 3p态电子贡献,但P 3p 态电子的作用要远大于Ag 4d态电子的作用,两者 之间没有形成强烈的杂化峰.体系自旋向上和自旋 向下的态密度图完全对称,对外不显磁性,说明Ag 未被自旋极化,而是以金属离子的形式掺入半导体 LiZnP中,使Ag 单掺LiZnP整体呈现金属顺磁性.

4.2 Cr单掺LiZnP的能带结构和态密度

图4为磁性元素Cr单掺LiZnP的自旋极化能 带图和态密度图.由图4(a)和图4(b)可知,对比 Ag单掺,发现Cr单掺时其在带隙中引入了与Cr相 关的自旋极化杂质带,自旋向上和自旋向下各5条, 其中自旋向上的5条较离散,有两条并入价带,剩 余3条跨过费米能级,表现出一定的金属性;而自 旋向下的5条杂质带,其中4条位于费米能级上方, 1条跨过费米能级,也表现为金属性,从而体系整体 上表现为金属性质.图4(c)—(f)是Cr单掺时的态 密度图,可以看出在费米面附近自旋向上和自旋向 下的电子态密度分布劈裂,究其原因是Cr掺入后, 在费米能级附近Li2s态电子和P3p态电子出现新 的峰,与Cr3d态电子的态密度峰重叠,使得Li2s, P3p,Cr3d电子轨道发生了强烈的sp-d杂化作用. 从图4(g)总态密度图可以看出自旋向上的电子态 密度跨过费米能级,而自旋向下的电子态密度在费 米能级处张开一个能隙,且自旋向上与自旋向下不 对称,对外显磁性,磁矩为4.0μB,使Cr单掺后体 系变为金属铁磁性.



图 4 Cr 单掺 LiZnP 的 (a), (b) 自旋极化能带图, (c)—(f) 分波态密度图和 (g) 总态密度图 Fig. 4. (a), (b) The spin polarized energy band, (c)–(f) partial density of states, and (g) total density of states of Cr doped LiZnP.

4.3 Ag-Cr 共掺LiZnP 的能带结构和态 密度

图 5 为 Ag-Cr 共掺 LiZnP 的自旋极化能带图 和态密度图.图5(a)和图5(b)是 Ag-Cr 共掺时的 能带图,可以看出共掺体系为半金属化合物,其 能带结构与 Ag 单掺和 Cr 单掺 LiZnP 完全不同,其 自旋向上跨过费米能级,表现出金属性,但自旋向 下未跨过费米能级,表现出半导体性质(带隙值为 2.024 eV),从而整体表现出半金属性,半金属能隙 为0.493 eV,杂质带宽度为0.609 eV.图5(c)—(h) 是 Ag, Cr 共掺的态密度图,可以看出在费米能级 附近跨过费米能级的子带主要是自旋向上的 P 3p, Cr 3d态电子以及少量的Li 2s态, Ag 4d态电子. 与Ag单掺LiZnP对比, Ag 4d态电子出现明显的 劈裂,说明Ag原子产生自旋极化并且表现为弱磁 性;对比Cr单掺LiZnP的态密度图可以发现,Li 2s, P 3p和Cr 3d跨过费米能级的态密度均增大,表明 Ag-Cr共掺使体系sp-d杂化增强,体系变为半金属 铁磁性.费米面附近的态密度分布决定着物质的 磁性,对费米能级以下的占据态进行积分计算之后 得到的结果表明自旋向上的电子数要比自旋向下 的电子数多,计算得出Ag-Cr 共掺LiZnP体系总磁 矩为3.06 μ_B (表 4),其中Cr 贡献3.26 μ_B, P 贡献 -0.54 μ_B, Zn 贡献0.24 μ_B, Ag 贡献0.1 μ_B.



图 5 Ag-Cr 共掺 LiZnP 的 (a), (b) 自旋极化能带图, (c)—(g) 分波态密度图和 (h) 总态密度图 Fig. 5. (a), (b) The spin polarized energy band, (c)–(g) partial density of states, and (h) total density of states of Ag-Cr co-doped LiZnP.

5 差分电荷密度及形成能

表3为掺杂体系原子间的重叠电荷布居和键 长.重叠电荷布居数可以用来判断原子间键的种 类和键强度的大小,布居数中的正值代表共价键, 数值越大,共价键越强;负值代表离子键,负值越 小,原子间的排斥作用越大,原子间的相互作用和 键强度越弱,晶胞的稳定性越差.从表3可以看出, 在LiZnP晶胞中,Zn—P键的电荷布居重叠数为正 值,但Li—P键呈离子键,化学键总体表现为极化 的共价键^[23].单掺Ag时,Li—P,Zn—P键的重叠 电荷布居未发生任何的变化,这与能带图中Ag掺 杂体系未发生自旋极化一致,Li—P键的键长增加 到2.450 Å,而Zn—P键的键长有所减小.单掺Cr 时,Zn—P键的重叠电荷布居为0.75,而Cr—P的 重叠电荷布居为0.84, 表明 Cr 与 P 的电子间发生 了强烈的相互作用, 形成了强于 Zn—P 键的 Cr—P 共价键, 且 Li—P, Cr—P 键的键长均有所减小, 这 与晶格常数减小相对应. 而 Ag-Cr 共掺后, Cr—P 键的电荷布居最大, 且键长最小, 相互作用最强, 使 得 Ag-Cr 共掺时呈现半金属性, 该相互作用体现为 轨道之间的杂化作用, 与态密度结果一致.

掺杂前后各体系的差分电荷密度如图6所示, 借助差分电荷密度图,可以分析各原子之间电子的 分布和转移情况^[24].图中白色代表得到电子,黑 色代表失去电子,灰色代表没有电子的得失.通过 对比掺杂前后的四种情况发现,随着杂质原子的掺 入,原子之间的成键性质差异很大,原子之间的相 互作用也不相同,体系之中的电荷重新分配.

由图 6(a) 可以看出,本征 LiZnP 中 Zn 原子和

表 3 掺杂体系原子间的重叠电荷布居和键长 Table 3. Charge population and bond length of the doped systems.

晶胞	化学键	重叠电荷布居	键长/Å
Li7nP	Li—P	-0.15	2.417
	Zn—P 0.77		2.419
	Li—P	-0.15	2.450
$\mathrm{LiZn}_{0.875}\mathrm{Ag}_{0.125}\mathrm{P}$	Zn—P	0.77	2.408
	Ag—P	0.70	2.491
	Li—P	-0.16	2.407
$\mathrm{LiZn}_{0.875}\mathrm{Cr}_{0.125}\mathrm{P}$	Zn—P	0.75	2.427
	0.125 P Zn—P 0.75 Cr—P 0.84	2.388	
	Li—P	-0.17	2.422
${\rm LiZn}_{0.75}({\rm Ag}_{0.125}{\rm Cr}_{0.125}){\rm P}$	Ag—P	0.67	2.511
	Cr-P	0.94	2.330

P原子之间存在着共价键, Li原子与其临近的P原 子之间存在着包含共价键成分的离子键. LiZnP晶 胞在两种键的共同作用下得到强化,原子交叠处的 电子云出现了分布不均匀的情况. 由图6(b)可知, 单掺Ag时,靠近Ag位置的电子云比靠近Zn位置 的电子云更密集,这主要是由于Ag的电负性弱于 Zn;由图6(c)可以看出,单掺Cr时,黑白色分布明 显加强,说明Cr和P原子之间的共价键加强,靠近 Cr的位置的P原子电子云更密集,主要是Cr与P 之间形成极化共价键且共用电子向P偏转所致.由 图4分波态密度可知,极化共价键主要是由Cr的 3d态与P的3p态形成.图6(d)表明,当Ag-Cr共 掺的情况下,P原子靠近Cr原子位置的电子云最密 集,且共用电子偏移程度最小,因此Cr与P的杂化 作用最强;Ag—P之间的共价键减弱,而Cr—P共 价键有所增强,且Ag原子与其临近的Cr原子之间 共价键加强,原子间的作用力增大,增强了体系的 稳定性.

掺杂体系的稳定性可根据体系的形成能 *E*_f^[20] 来判断:

$$E_{\rm f} = E[{\rm Li}({\rm Zn}_{1-x-y}{\rm Ag}_x{\rm Cr}_y){\rm P}] - E[{\rm Li}{\rm Zn}{\rm P}] - n_{{\rm A}x}\mu_{{\rm A}x} - n_{{\rm Cr}}\mu_{{\rm Cr}} + n_{{\rm Zn}}\mu_{{\rm Zn}},$$
(1)

其中 *E*表示计算的体系总能, *n*表示改变的原子个数, *μ*表示化学势. 化学势的取值受实验条件的影响, 但这里旨在比较各掺杂体系基态的相对稳定性, 所以Ag, Cr, Zn 的化学势选取为在电中性情况下各单质在稳定结构中的能量.本文计算了各掺杂体系的形成能, 结果如表4所列.可以看出, 单掺Ag 后 LiZnP 体系稳定性与纯 LiZnP 较为接近, 在掺杂体系中最低, 而单掺 Cr 时体系的形成能最高, Ag-Cr 共掺后, 形成能有所降低, 体系稳定性相应地有所提高, 说明 Ag 的掺入可以提高体系的稳定性.



图 6 掺杂体系典型晶面 (110) 的差分电荷密度图 (a) LiZnP; (b) Li(Zn_{0.875}Ag_{0.125})P; (c) Li(Zn_{0.875}Cr_{0.125})P; (d) Li(Zn_{0.75}Ag_{0.125})P

Fig. 6. Difference charge density of the typical crystal surface (110) of the doped system: (a) LiZnP; (b) LiZn_{0.875}Ag_{0.125}P; (c) LiZn_{0.875}Cr_{0.125}P; (d) LiZn_{0.75}(Ag_{0.125} Cr_{0.125})P.

表4 掺杂体系的带隙、杂质带宽度、半金属能隙、磁矩和形成能

Table 4. Band gap, impurity band width, half metal energy gap, magnetic moment and formation energy of the doped systems.

晶胞	带隙/eV	杂质带宽度/eV	半金属能隙/eV	磁矩/μB	形成能/eV
${\rm Li}({\rm Zn},{\rm Ag}){\rm P}$	1.068			0	0.7055
${\rm Li}({\rm Zn},{\rm Cr}){\rm P}$	—			4.0	1.6778
Li(Zn,Ag,Cr) ${\rm P}$	2.024	0.609	0.493	3.06	1.5788

6 光学性质

分析材料的光学性质可以作为研究电子结构 等有关物理性质的有效补充.本文计算了掺杂前后 LiZnP体系的复折射率函数、介电函数虚部、能量 损失谱和光吸收谱.根据半导体光学性质,利用直 接跃迁定义和Krames-Kronig色散关系可以得到 掺杂体系的介电函数虚部、反射率、吸收系数、复折 射率等参数^[24].在线性响应范围内复介电函数可 以用来描述半导体材料的宏观光学性质:

$$\varepsilon(\omega) = \varepsilon_{\rm r}(\omega) + {\rm i}\varepsilon_{\rm i}(\omega),$$
 (2)

其中, $\varepsilon_{\mathbf{r}}(\omega) = n^2(\omega) + k^2(\omega)$, $\varepsilon_{\mathbf{i}}(\omega) = 2n(\omega)k(\omega)$.

纯LiZnP和掺杂体系的复折射率函数如 图7(a)所示,纯LiZnP在E < 1 eV的低能区和 E > 15 eV的高能区虚部 $n(\varepsilon_i)$ 为0,而实部 $n(\varepsilon_r)$ 趋 于常数,表明LiZnP体系对过低频和过高频的电磁 波的吸收均较弱,吸收限制在一定的范围内.单掺 Ag后复折射率函数在高能区吸收边发生了轻微蓝 移,在低能区实部有微小变化,而虚部有明显的变 化,出现了一个小的杂质峰,这是由于sp-d轨道杂 化使能带偏移造成的,增大了体系对低频电磁波的 吸收. 单掺 Cr 后, 其实部和虚部在低能区的变化更 剧烈, 说明 Cr 单掺进一步增大了对低频电磁波的 吸收范围和强度. Ag-Cr 共掺后, 在低能区的实部 和虚部在强度上均比单掺时明显增大, 表明共掺体 系对低频电磁波的吸收效果最明显.

图7(b)为介电函数虚部,图中纯LiZnP的介 电函数虚部主要有对应光子能量为E = 4.8 eV的 介电峰,纯LiZnP是直接带隙半导体,光谱的产生 来源于能级间的跃迁,其介电峰的来源可借助态密 度和能带结构来分析^[22],对比纯LiZnP的态密度 可知,这对应着体系的直接跃迁,是价带P 3p态电 子向导带Li 2s态和Zn 4s态跃迁的结果. 单掺Ag 后,在0-3 eV之间新出现了一个很小的介电峰, 对应的能量为1.2 eV. Cr 单掺和Ag-Cr 共掺LiZnP 后, 与单掺Ag相似, 在低能区都出现了新的介电 峰,分别对应峰1和峰2.介电峰都向低能方向移 动是由于Cr的掺入使光学能隙增大,而峰1、峰2 的峰值明显增强, 且峰2峰值最高, 这是由于Cr原 子的3d态电子与P3p态、Li2s态电子发生剧烈的 sp-d杂化作用,且介电函数虚部的图像较纯LiZnP 和Ag单掺LiZnP体系明显变宽,与能带图中Cr单 掺和Ag-Cr共掺后带隙明显变宽相一致.



图 7 Ag, Cr 掺杂 LiZnP 前后的 (a) 复折射率函数和 (b) 介电函数虚部

Fig. 7. (a) The complex refractive index functions and (b) imaginary parts of dielectric functions before and after Ag and Cr doped LiZnP.



图 8 Ag, Cr 掺杂 LiZnP 前后的 (a) 能量损失谱和 (b) 光吸收谱

Fig. 8. (a) The energy loss spectra and (b) absorption spectra before and after Ag and Cr doped LiZnP.

图8(a)为能量损失谱,能量损失谱可以用来 描述电子在通过均匀电介质时的能量损失情况, 能量损失峰则被用来描绘等离子的共振频率^[25]. 据图8(a)可知,纯LiZnP的损失峰位于13.13 eV附 近,单掺Ag后损失峰发生蓝移,即向高能方向有 所偏移,相比纯LiZnP其能量损失最大,单掺Cr后 能量损失略有减小,而Ag-Cr共掺后损失峰略微有 偏移,但能量损失进一步增大.图8(b)为掺杂前后 的光学吸收谱,可以看出在40 nm以上吸收峰基本 相符,只是吸收峰略微向长波方向延展,这和掺杂 之后体系的带隙值变大,介电函数的吸收边发生 红移相符合. 但分析 20-40 nm 处的放大图发现, 对比纯LiZnP、单掺Ag,在单掺Cr和Ag-Cr共掺时 吸收谱在25 nm 附近出现了新的吸收峰, 这是由于 Cr 3d态电子与P 3p态、Li 2s态电子的相互作用而 产生的.

7 结 论

本文采用基于平面波超软赝势法和LSDA的 第一性原理计算方法,对纯LiZnP,Ag单掺LiZnP, Cr单掺LiZnP和Ag-Cr共掺LiZnP体系的24原子 超晶胞进行几何结构优化,计算并分析了掺杂前后 体系的电子结构、能带、态密度、磁性、差分电荷密 度、形成能以及光学性质.结果表明,Ag单掺后体 系整体表现为金属性,Ag未被自旋极化,自旋向上 和自旋向下的态密度完全对称,体系内无净磁矩对 外不显磁性;单掺Cr时,体系引入自旋极化杂质带, 整体表现出金属铁磁性,磁矩为4.0 μB,且形成了 强于 Zn—P键的 Cr—P共价键. Ag-Cr共掺时,与 Ag和 Cr 单掺时完全不同, Cr—P键的电荷布居最 大, 且键长最小, 相互作用最强, 体系整体变成半金 属铁磁性; 与 Cr 单掺对比, 其磁矩减小为3.06 μB, 但形成能相对降低, 表明 Ag 的掺入可以提高体系 的稳定性. 光学性质计算结果表明, 随着杂质元素 的掺入, 掺杂体系的介电函数虚部在低能区出现了 新的介电峰, 且随着 sp-d杂化程度增强, Ag-Cr 共 掺时新峰的高度最大; 复折射率函数在低能区发生 较大变化, 且 Ag-Cr 共掺时, 其对介质密度的影响 最大; 掺杂体系的吸收峰均向长波方向扩展, 单掺 Cr 和 Ag-Cr 共掺时在短波方向引入两个新的吸收 峰, 表明体系对低频电磁波吸收增强.

参考文献

- Zhao J H, Deng J J, Zheng H Z 2007 Prog. Phys. 27 109 (in Chinese) [赵建华, 邓加军, 郑厚植 2007 物理学进展 27 109]
- [2] Wang Y, Zhan Y Z, Xu Y F, Yu Z W 2007 Mate. Rev.
 21 20 (in Chinese) [王颖, 湛永钟, 许艳飞, 喻正文 2007 材 料导报 21 20]
- [3] Deng Z, Zhao K, Jin C Q 2013 *Physics* 10 682 (in Chinese) [邓正, 赵侃, 靳常青 2013 物理 10 682]
- [4] Mašek J, Kudrnovský J, Máca F, Gallagher B L, Campion R P, Gregory D H, Jungwirth T 2007 *Phys. Rev. Lett.* 98 067202
- [5] Deng Z, Jin C Q, Liu Q Q, Wang X C, Zhu J L, Feng S M, Chen L C 2011 Nat. Commun. 2 422
- [6] Wang A L, Wu Z M, Wang C, Hu A Y, Zhao R Y 2013
 Acta Phys. Sin. 62 137101 (in Chinese) [王爱玲, 毋志民, 王聪, 胡爱元, 赵若禺 2013 物理学报 62 137101]
- [7] Qin C 2013 M. S. Thesis (Hangzhou: Zhejiang University) (in Chinese) [秦川 2013 硕士学位论文 (杭州: 浙江 大学)]

- [8] Jairo Sinova J, Mašek J, Kučera J, MacDonald A H 2006 *Rev. Mod. Phys.* 78 809
- [9] Ding C, Man H Y, Qin C, Lu J C, Sun Y L, Wang Q, Yu B Q, Feng C M, Goko T, Arguello C J, Liu L, Frandsen B A, Uemura Y J, Wang H D, Luetkens H, Morenzoni E, Han W, Jin C Q, Munsie T, Williams T J, D'Ortenzio R M, Medina T, Luke G M, Imai T, Ning F L 2013 *Phys. Rev. B* 88 041102
- [10] Guan Y Q, Chen Y, Zhao C W 2010 Mat. Sci. Eng. Pow. Met. 15 521 (in Chinese) [关玉琴, 陈余, 赵春旺 2010 粉 末冶金材料科学与工程 15 521]
- [11] Cui X Y, Medvedeva J E, Delley B, Freeman A J, Newman N, Stampfl C 2005 Phys. Rev. Lett. 95 256404
- [12] 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]
- [13] Wu Z H, Xie H Q, Zen Q F 2013 Acta Phys. Sin. 62 097301 (in Chinese) [吴子华, 谢华清, 曾庆峰 2013 物理学 报 62 097301]
- [14] Deng J Q, Wu Z M, Wang A L, Hu A Y, Zhao R Y 2014
 Comp. Phys. 31 617 (in Chinese) [邓军权, 毋志民, 王爱 玲, 胡爱元, 赵若禺 2014 计算物理 31 617]
- [15] Chen B J, Deng Z, Li W M, Gao M, Zhao J F, Zhao G
 Q, Yu S, Wang X C, Liu Q Q, Jin C Q 2016 *Aip. Adv.* 6 115014

- [16] Wei S H, Zunger A 1986 Phys. Rev. Lett. 56 528
- [17] Kuriyama K, Nakamura F 1987 $Phys.\ Rev.\ B$ 36 4439
- [18] Segall M D, Lindan P J D, Probert M J, Pickard C J, Hasnip P J, Clark S J, Payne M C 2002 Phys. Cond. Mat. 14 2717
- [19] Vanderbilt D 1990 Phys. Rev. B 41 7892
- [20] Monkhorst H J, Pack J D 1976 Phys. Rev. B 13 5188
- [21] Chen K, Fan G H, Zhang Y, Ding S F 2008 Acta Phys. Sin. 57 3138 (in Chinese) [陈琨, 范广涵, 章勇, 丁少锋 2008 物理学报 57 3138]
- [22] Guan L, Li Q, Zhao Q S, Guo J X, Zhou Y, Jin L T, Geng B, Liu B T 2009 Acta Phys. Sin. 58 5624 (in Chinese) [关丽, 李强, 赵庆勋, 郭建新, 周阳, 金利涛, 耿波, 刘 保亭 2009 物理学报 58 5624]
- [23] Wen P, Li C F, Zhao Y, Zhang F C, Tong L H 2014 Acta Phys. Sin. 63 197101 (in Chinese) [文平, 李春福, 赵毅, 张凤春, 童丽华 2014 物理学报 63 197101]
- [24] Ru Q, Li Y L, Hu S J, Peng W, Zhang Z W 2012 Acta Phys. Sin. 61 038210 (in Chinese) [汝强, 李燕玲, 胡社军, 彭薇, 张志文 2012 物理学报 61 038210]
- [25] Duan M Y, Xu M, Zhou H P, Shen Y B, Chen Q Y, Ding Y C, Zhu W J 2007 Acta Phys. Sin. 56 5359 (in Chinese) [段满益, 徐明, 周海平, 沈益斌, 陈青云, 丁迎春, 祝文军 2007 物理学报 56 5359]

Photoelectric properties of Ag and Cr co-doped LiZnP new diluted magnetic semiconductors^{*}

Du Cheng-Xu Wang Ting Du Ying-Yan Jia Qian Cui Yu-Ting Hu Ai-Yuan Xiong Yuan-Qiang Wu Zhi-Min[†]

(Chongqing Key Laboratory of Photoelectric Functional Materials, College of Physics and Electronic Engineering, Chongqing Normal University, Chongqing 401331, China)

(Received 15 March 2018; revised manuscript received 15 June 2018)

Abstract

Spintronic devices utilize the electron charge and spin degree of freedom to achieve novel quantum functionalities. Diluted magnetic semiconductors (DMS) constitute an important category of spintronic materials that have the potential to be successfully incorporated into the existing semiconductor industry. The prototypical DMS (Ga,Mn)As, discovered in the 1990s, accomplishes spin and charge doping simultaneously through the heterovalent substitution of the magnetic ion Mn^{2+} for Ga^{3+} . Two challenges have presented themselves in this material. First, the heterovalent nature of this "integrated spin/charge" doping results in severely limited chemical solubility in (Ga,Mn)As, restricting specimen fabrication to metastable thin films by molecular beam epitaxy; second, the simultaneous spin and charge doping precludes the possibility of individually tuning the spin and charge degree of freedom. A new type of ferromagnetic DMS based on I-II-V group can overcome both of these challenges. Li(Zn,Mn)As utilizes excess Li concentration to introduce hole carriers, while independently making the isovalent substitution of Mn^{2+} for Zn^{2+} in order to achieve local spin doping. With no heterovalent substitution to restrict chemical solubility, bulk samples of Li(Zn,Mn)As are successfully fabricated. However, one drawback of Li(Zn,Mn)As is its use of the toxic element As. The isostructural direct-gap semiconductor LiZnP also undergoes a ferromagnetic transition upon Mn doping, and its bulk magnetic properties are very similar to those of LiZnAs.

In this paper, the geometric structure of pure LiZnP, Ag doped, Cr doped, and Ag-Cr co-doped LiZnP new diluted magnetic semiconductor are optimized by using the first-principles plane wave ultra-soft pseudo-potential technology based on the density function theory. Then we calculate the electronic structure, magnetism, formation energy, differential charge density, and optical properties of the doped systems. The results show that the material is a paramagnetic metal after single doping of the nonmagnetic element Ag. When magnetic element Cr is doped with LiZnP, sp-d orbital hybridization makes the peak of density of state nearly $E_{\rm F}$ -split, leading the system to become metallic ferromagnetism. However, Ag-Cr co-doped LiZnP changes into half-metallic ferromagnetism, which is completely different from the single doping system. The band gap decreases slightly, and the electrical conductivity is enhanced. Meanwhile, the formation energy of the system becomes lower, the bond between atoms strengthens, and the stability of the unit cell becomes stronger. A comparison of the optical properties indicate that the imaginary part of dielectric function and the optical absorption spectrum both present new peaks in low energy region in the doped systems. Ag-Cr co-doped LiZnP has the highest dielectric peak. Meanwhile, the complex refractive index function changes obviously in a low energy region, and the absorption edge extends to the low energy direction. The system enhances the absorption of low-frequency electromagnetic waves.

Keywords: AgCr co-doped LiZnP, electronic structures, magnetism, optical properties PACS: 71.15.Mb, 71.20.-b, 75.30.Hx, 78.20.-e DOI: 10.7498/aps.67.20180450

^{*} Project supported by the Project for Basic Science and Advanced Research of Chongqing, China (Grant No. cstc2014jcyjA50005), the Training Program for Education Teacher of Chongqing Normal University, China (Grant No. 02030307-00031), the Foundation for the Creative Research Groups of Higher Education of Chongqing, China (Grant No. CXTDX201601016), and the Research and Innovation Project of Graduate Student of Chongqing, China (Grant No. CYS17179).

[†] Corresponding author. E-mail: zmwu@cqnu.edu.cn