半导体材料 $AAl_2C_4(A = Zn, Cd, Hg; C = S, Se)$ 的电子结构和光学性质*

陈懂 肖河阳 加伟 陈虹 周和根 李奕 丁开宁 章永凡

(福建省光催化重点实验室-省部共建国家重点实验室培育基地,福州大学化学化工学院,福州 350108)

(2011年9月7日收到; 2011年11月25日收到修改稿)

采用基于密度泛函理论的第一性原理方法,对具有缺陷型黄铜矿结构的半导体材料 A^{II}Al₂C4^{VI}(A = Zn, Cd, Hg; C = S, Se) 的构型和电子结构进行研究,并系统考察了各晶体的光学性质. 对于线性光学性质, 五种晶体在红外区和部分可见光区具有良好的透光性能, 其中 HgAl₂S₄ 和 HgAl₂Se₄ 晶体具有适中的双折射率. 在非线性光学性质方面, 该类晶体倍频效应较强, 理论预测得到的二阶静态倍频系数均较大 (> 20 pm/V). 体系的倍频效应 主要来源于价带顶附近以 S/Se 价 p 轨道为主要成分的能带向含有较多 Al/Hg 价 p 成分的空带之间的跃迁. 通过与已商业化的 AgGaC₂ 晶体光学性质的对比, 结果表明 HgAl₂S₄ 和 HgAl₂Se₄ 是一类性能优良的红外非线性光学晶体材料.

关键词:缺陷型黄铜矿结构,密度泛函理论,能带结构,光学性质

PACS: 71.20.Nr, 78.20.Ci, 42.65.Ky

1引言

由 IIB, IIIA和VIA族元素组成的 $A^{II} B_2^{III} C_4^{VI}$ 型三元半导体材料是一类重要的功能材料, 尤其是在光电研究领域具有潜在的应用价值 ^[1]. 其中, CdGa₂Se₄和 CdAl₂S₄晶体已被用于制作可调滤波器和紫外光电探测器 ^[2,3]. 同时, 该类化合物具有非中心对称结构使其也表现出二阶非线性光学性质. 例如, 实验观测到 HgGa₂S₄晶体具有较强的二阶倍频效应 (SHG), 其倍频系数约为 31.2 pm/V^[4], 高于已商业化的具有四方黄铜矿结构的 AgGaS₂. 此外, 由于 $A^{II} B_2^{III} C_4^{VI}$ 型化合物通常具有较大的带隙, 可以预测该类晶体具有较好的抗激光损伤性能.

与经典黄铜矿型半导体材料相比^[5-8],有关 $A^{II}B_2^{III}C_4^{VI}$ 型化合物的研究还相对较少^[9-12]. 在理论研究方面, Jiang 等人采用线性 muffin-tin 轨 道 (LMTO) 方法对不同组成的 $A^{II}B_2^{III}C_4^{VI}$ 化合 物的能带结构进行了系统研究^[9],并对它们的带 隙进行了预测. Mishra 等人最近采用紧束缚 LMTO 方法考察了 AAl_2Se_4 (A = Ag, Cu, Cd, Zn) 晶体的 构型和电子结构^[10],重点对 A = Se 原子之间的 pd 杂化程度进行了探讨. Verma 等人采用全势能 缀加平面波 (FP-LAPW) 方法研究了 ZnAl_2Se_4 的 电子结构、线性光学性质以及热学性质^[11]. 但 对于 $A^{II} B_2^{III} C_4^{VI}$ 晶体的二阶非线性光学性质 的理论研究还尚未见报道. 为此,本文借助理论 研究方法,对 B 位原子为 AI 元素的五种 AAl_2C_4 (A = Zn, Cd, Hg; C = S, Se) 晶体的电子结构、线 性和二阶非线性光学性质进行系统研究,对其可能 具有的特殊光学性能进行理论预测,为该类功能材 料在实际领域中的应用提供理论依据.

2 计算模型和方法

本文的主要计算工作采用 VASP 程序^[13,14] 完成. 计算中采用基于密度泛函理论 (DFT) 的第一

© 2012 中国物理学会 Chinese Physical Society

http://wulixb.iphy.ac.cn

^{*}国家自然科学基金重大研究计划培育项目(批准号:9092202)和福州大学科技发展基金(批准号:2008-XQ-07)资助的课题.

[†] E-mail: zhangyf@fzu.edu.cn

性原理方法,选取 PAW 型赝势和 PBE 型交换相关 泛函^[15]对 AAl₂C₄ 晶体的构型和能带结构进行研 究,平面波截止能量采用程序的默认值.在构型优 化中,所选取的 k 网格大小为 9 × 9 × 9. 在得到构 型的基础上,我们进一步研究体系的线性和非线性 光学性质.

晶体的光学性质与体系的介电函数相联系. 在 线性响应范围内, 晶体对光电场的线性响应由复介 电函数来描述:

$$\varepsilon(\omega) = \varepsilon_1(\omega) + i\varepsilon_2(\omega),$$
 (1)

在实际计算中, 介电函数虚部 $\varepsilon_2(\omega)$ 可以通过占据和非占据能带之间的动量矩阵元求出. 然后通过 Kramers-Kronig 关系式 ^[16], 可以求得介电函数 实部 $\varepsilon_1(\omega)$. 为了保证光学性质的收敛, 经过一系列 测试后, 在光学性质计算中所选取了的 k 网格大小为 $15 \times 15 \times 15$ (共产生 1688 个不可约 k 点). 利用复 介电函数, 我们可得到体系的各种线性光学性质参数, 包括折射率 (n)、消光系数 (κ) 、吸收系数 (α) 和反射率 (R)等, 其中 n 和 κ 与介电函数, 以及它 们与其他线性光学参数之间的关系如下:

$$n(\omega) = \sqrt{\frac{\sqrt{\varepsilon_1^2(\omega) + \varepsilon_2^2(\omega)} + \varepsilon_1(\omega)}{2}}, \qquad (2)$$

$$\kappa(\omega) = \sqrt{\frac{\sqrt{\varepsilon_1^2(\omega) + \varepsilon_2^2(\omega)} - \varepsilon_1(\omega)}{2}}, \qquad (3)$$

$$\alpha(\omega) = \frac{2\omega\kappa(\omega)}{c},\tag{4}$$

$$R(\omega) = \frac{(n-1)^2 + \kappa^2}{(n+1)^2 + \kappa^2}.$$
(5)

对于晶体的二阶非线性光学性质,目前主要有两种途径来计算二阶倍频系数:一种是采用动量表象,例如陈创天研究组所提出的改进的倍频系数计算方法^[17];另一种是采用长度表象,该方法的最初工作是由 Aversa 和 Sipe 完成的^[18],他们通过将位

置算符分成带内贡献和带间贡献两部分, 推导出无 发散性的公式. 随后, Rashkeev 等人^[19] 将表达式 重新排列以显示出其 Kleinman 对称性. 本文将采 用长度表象方法来计算各晶体的倍频系数. 根据该 方法, 晶体的二阶倍频系数表示为 (以下表达式均 采用原子单位制)

$$\chi^{\rm abc}(-2\omega,\omega,\omega) = \chi^{\rm abc}_{\rm two-band}(-2\omega,\omega,\omega) + \chi^{\rm abc}_{\rm three-band}(-2\omega,\omega,\omega)$$
(6)

其中 $\chi^{abc}_{two-band}$ 反映双能级的贡献, 它仅包括带间 跃迁的成分; $\chi^{abc}_{three-band}(-2\omega,\omega,\omega)$ 反映了三能级 贡献, 因该项包含了三条能带. 在零频时, 可分别 表示为

$$\chi_{\text{two-band}}^{\text{abc}} = \frac{1}{V} \sum_{nml,k} \frac{r_{nm}^{\text{a}} \{r_{ml}^{\text{b}} r_{\ln}^{\text{c}}\}}{\omega_{nm} \omega_{ml} \omega_{\ln}}$$

$$\times [\omega_n f_{ml} + \omega_m f_{\ln} + \omega_l f_{nm}], \quad (7)$$

$$\chi_{\text{three-band}}^{\text{abc}} = \frac{i}{4V} \sum_{nm,k} \frac{f_{nm}}{\omega_{mn}^2} [r_{nm}^{\text{a}} (r_{mn;c}^{\text{b}} + r_{mn;b}^{\text{c}})$$

$$+ r_{nm}^{\text{b}} (r_{mn;c}^{\text{a}} + r_{mn;a}^{\text{c}})$$

$$+ r_{nm}^{\text{c}} (r_{mn;b}^{\text{a}} + r_{mn;a}^{\text{b}})], \quad (8)$$

上式中 $f_{nm} = f_n - f_m$ 为在某个 k 点, 第 n 条 能带与第 m 条能带的费米因子差值; ω_{mn} 为该 k点的第 m 条能带与第 n 条能带之间的能级差, 即 $\omega_{mn} = \omega_m - \omega_n$; V 为单胞体积; $r_{mn;a}^{\rm b}$ 为坐标的 广义算符, 定义为

$$r_{mn;a}^{b} = \frac{r_{nm}^{a} \Delta_{mn}^{b} + r_{nm}^{b} \Delta_{mn}^{a}}{\omega_{nm}} + \frac{i}{\omega_{nm}} \sum_{l} (\omega_{lm} r_{nl}^{a} r_{lm}^{b} - \omega_{nl} r_{nl}^{b} r_{lm}^{a}), \quad (9)$$

其中 $\Delta_{mn}^{a} = (p_{nn}^{a} - p_{mm}^{a})/m$ 为第 n 条能带与第 m 条能带之间电子速度差.

当入射光的频率发生改变时, $\chi^{abc}_{two-band}$ 和 $\chi^{abc}_{three-band}$ 的表达式分别为

$$\chi_{\text{two-band}}^{\text{abc}}(-2\omega,\omega,\omega) = \frac{1}{V} \sum_{nml,k} \frac{r_{nm}^{\text{a}} \{r_{ml}^{\text{b}} r_{\ln}^{\text{c}}\}}{(\omega_{\ln} - \omega_{ml})} \left[\frac{2f_{nm}}{\omega_{mn} - 2\omega} + \frac{f_{\ln}}{\omega_{\ln} - \omega} + \frac{f_{ml}}{\omega_{ml} - \omega} \right], \quad (10)$$

$$\chi_{\text{three-band}}^{\text{abc}}(-2\omega,\omega,\omega) = \frac{i}{2V} \sum_{nm,k} f_{nm} \left[\frac{2}{\omega_{mn}(\omega_{mn} - 2\omega)} r_{nm}^{\text{a}} (r_{nm;c}^{\text{b}} + r_{mn;b}^{\text{c}}) + \frac{1}{\omega_{mn}(\omega_{mn} - \omega)} (r_{nm;c}^{\text{a}} r_{mn}^{\text{b}} + r_{nm;b}^{\text{a}} r_{mn}^{\text{c}}) + \frac{1}{\omega_{mn}^{2}} \left(\frac{1}{\omega_{mn} - \omega} - \frac{4}{\omega_{mn} - 2\omega} \right) r_{nm}^{\text{a}} (r_{mn}^{\text{b}} \Delta_{mn}^{\text{c}} + r_{mn}^{\text{c}} \Delta_{mn}^{\text{b}}) - \frac{1}{2\omega_{mn}(\omega_{mn} - \omega)} (r_{nm;a}^{\text{b}} r_{mn}^{\text{c}} + r_{nm;a}^{\text{c}} r_{mn}^{\text{b}}) \right]. \quad (11)$$

根据上述原理,我们编写了计算线性和二阶非线 性光学性质的程序模块,该程序模块与 VASP 软 件配合使用,运行时所输入参数包括单胞体积、 各能带能量本征值、起始终止能带以及跃迁矩阵 元等.该程序模块的可靠性已在前文对 LiAsSe2 和 Pb₂B₅O₉I 体系的研究中得到验证 ^[20,21].此外, 由于纯 DFT 方法一般低估了半导体带隙,因此,在 实际光学性质计算中需引入剪刀差因子将导带整 体上移来校正带隙,以获得可靠的光学性能参数.

3 计算结果与讨论

3.1 构型优化结果和电子结构

*AB*₂*C*₄ 晶体属于四方晶系 *I*⁴ 空间群, 其单胞 构型 (见图 1(a)) 来源于经典的 *ABC*₂ 型黄铜矿结 构 (见图 1(b)). 由图 1 可以看出, *AB*₂*C*₄ 型晶体的 单胞可以看作 *ABC*₂ 型单胞缺失了 2 个 *A* 原子而 形成的, 即对应于缺陷型黄铜矿结构. 形成缺陷后, 为了单胞保持电中性, 需引入了第二副族的过渡金 属原子 (Zn, Cd 和 Hg) 来代替 *ABC*₂ 型单胞中剩下 的 *A* 原子. 虽然两种构型 *A* 和 *B* 原子均为四配位, 但 *C* 原子的配位数却不同. 在 *AB*₂*C*₄ 型结构中 *C* 原子为三配位, 它与周围 1 个 *A* 原子和 2 个 *B* 原 子形成三角锥结构. 因此, 与黄铜矿构型相比, 缺陷 后单胞的对称性下降, 这有利于增大体系的非线性 极化率和二阶倍频效应.

表1给出5种 AAl₂C₄ 晶体的单胞构型优化结 果,并列出了相应的实验结果以供比较.总体上看, 理论预测得到的单胞参数 a 和 c 以及单胞体积均 比实验值稍大,其原因与本文所采用的 GGA 型泛 函通常是低估原子间的结合强度有关.同时,由表1 数据可以看出,当 A 原子不变时,单胞参数和单胞 体积随 C 原子序数的增大而变大.



图 1 单胞构型图 (a) 缺陷型黄铜矿结构; (b) 完整黄铜矿 结构

晶体	$a/{ m \AA}$		c/\AA	$c/{ m \AA}$		体积 /Å ³		I	$E_{ m g}/{ m eV}$	
	实验值	计算值	实验值	计算值	_	实验值	计算值	实验值	计算值	
CdAl ₂ S ₄	5.5528^{a}	5.5979	10.1081^{a}	10.2239		311.67^{a}	320.39	3.40^{f}	2.81(2.61)	0.59
$CdAl_2Se_4$	$5.7606^{\rm b)}$	5.8636	$10.7147^{\rm b}$	10.8664		$355.56^{\rm b)}$	373.61	3.07^{g}	2.02(2.13)	1.05
$HgAl_2S_4$	5.5059 ^{c)}	5.6010	10.1918 ^{c)}	10.3140		308.96 ^{c)}	323.56	3.43^{h}	2.11(2.18) ^{h)}	1.32
$HgAl_2Se_4$	5.7183^{d}	5.8281	10.7643^{d}	10.9158		351.98^{d}	370.77	2.83^{h}	$1.46(1.57)^{\mathrm{h})}$	1.37
$ZnAl_2Se_4$	5.503^{e}	5.6143	$10.9^{\rm e})$	10.9854		330.08^{e}	346.26	3.31^{f}	2.17(2.23)	1.14

表 1 AAl_2C_4 (A = Zn, Cd, Hg; C = S, Se) 晶体单胞参数和带隙的实验值与计算结果

a)[22], b)[23], c)[24], d)[25], e)[26], f)[27], g)[28], h)[9].

能带计算结果表明, 五种 AAl_2C_4 晶体具有 类似的能带结构, 只是当 C 位为 S 原子时, 为间 接带隙半导体; 若为 Se 原子时, 则为直接带隙半 导体. 图 2(a) 以 HgAl_2S₄ 和 HgAl_2Se₄ 为例, 给出 了相应的能带图. 对于 HgAl_2S₄, 其价带顶 (VBM) 位于布里渊区 X 点, 导带底 (CBM) 位于 Γ 点; 而 HgAl_2Se₄ 的 VBM 和 CBM 均位于 Γ 点处. 为 了便于能带结构的分析, 图 2(b) 给出了两种化合物 的总 DOS 图以及部分原子轨道的分 DOS 图. 由图 可见, 处在能量较低区域 (约 –12 eV) 的能带主要 成分为 S/Se 原子的价层 s 轨道; 位于 –6.0 eV 附 近走势较为平坦的那些能带主要来自 Hg 的 5d 轨 道; 对于 –5.0—0 eV 之间的价带, 主要成分为 Hg 原子和 S/Se 原子的价 p 轨道,其中靠近价带底的 能带中 Hg 的贡献要高于 S/Se 原子,而靠近 VBM 的能带则相反, S/Se 贡献高于 Hg 原子.在空带中, 处于费米能级上方的孤立能带主要成分为 Hg 原子 的 6s 轨道;位于更高能级区域的导带则还含有较 多 Al 原子的贡献.对于其他 AAl₂C₄ 体系的DOS分 布与图 2 相似,只是上述各组能带之间的相对位置 有所不同.此外,与完整 ABC₂ 黄铜矿型晶体相比, 二者VBM的主要成分均为 C 位原子的价层 p 轨 道.但由于 A 位原子类型不同 (ABC₂ 化合物中 A 原子为 IB 族元素), CBM的组成有所不同.对于 ABC₂ 型晶体,其CBM主要成分为 B 原子的贡献. 例如 AgAlS₂ 中 Al 原子对 CBM 的贡献最为显著.



图 2 HgAl₂C₄ (C = S, Se) 的能带图和态密度 (DOS) 图 (a) 能带图; (b) 总 DOS 和分 DOS 图 (图中费米能级为能量零点)

表1列出了5种 AAl₂C₄ 化合物带隙的理论 预测值、实验测量值以及以下光学性质计算中所 采用的剪刀差因子. Jiang 等人曾在 LDA 方法得 到带隙的基础上, 对数十种 AB₂C₄ 型晶体的带隙 进行修正, 校正后的带隙均与实验值符合较好^[9]. 由于 HgAl₂S₄ 和 HgAl₂Se₄ 带隙的实验值还未见报 道, 为此本文对这两种晶体选取 Jiang 等人修正后 的带隙 (分别为 3.43 和 2.83 eV) 作为实验带隙. 由 表1所给出的实验带隙值可知, 这里所关注的五种 晶体均为宽禁带半导体. 本文采用 PBE 泛函得到的 带隙与 LDA 结果相近, 均比实际带隙来得小. 同时, 当 A 位原子相同时, AAl₂S₄ 的带隙要比 AAl₂Se₄ 来得大.

3.2 线性光学性质

 AAl_2C_4 化合物属于四方晶系, 为单轴晶体, 在 光学主轴坐标系中, 介电函数有两个分量 ($\varepsilon^{xx} = \varepsilon^{yy}$ 和 ε^{zz}). 计算结果表明 5 种晶体的介电函数 具有相似的变化情况. 图 3 以 HgAl₂S₄ 为例, 给 出了介电函数实部 (ε_1) 和虚部 (ε_2) 随能量的变 化曲线. 对于 ε_1 , 在光子能量较低 (< 4.6 eV) 区 域, ε_1^{xx} 和 ε_1^{zz} 分量均逐渐增大, 其中 ε_1^{xx} 分量要略 大于 ε_1^{zz} ; 达到最大值后, 二者呈现出锯齿型下降 趋势. 对于 ε_2 , 由图 3(b) 可以看出介电函数吸收 边位于 3.43 eV, 对应于 HgAl₂S₄ 的最小带隙. 表 2 给出了零频时各化合物的静态介电常数 ($\varepsilon_1(0)$) 以及平均静态介电常数 ($\varepsilon_{ave}(0)$). 由表中数值可 知, 与带隙变化趋势相反, AAl_2S_4 的静态介电常 数要小于 AAl_2Se_4 体系. 例如, $HgAl_2S_4$ 的 $\varepsilon_{ave}(0)$ 为 5.908, 要低于 $HgAl_2Se_4(6.433)$. 此外, $ZnAl_2Se_4$ 体系比较特别, 它的 $\varepsilon_1^{xx}(0)$ 分量小于 $\varepsilon_1^{zz}(0)$. 其结 果导致 $ZnAl_2Se_4$ 为正单轴晶体, 而其他四种均为 负单轴晶体.



图 3 HgAl₂S₄ 介电函数实部和虚部的变化曲线 (a) 介电 函数实部 (*ε*₁); (b) 介电函数虚部 (*ε*₂)

表 2 AAl_2C_4 (A = Zn, Cd, Hg; C = S, Se) 晶体静态介电常数 ($\varepsilon_1(0)$)、平均静态介电常数 (ε_{ave})、静态折射率 (n(0)) 和静态双折射率 ($\Delta n(0)$) 的计算结果

	$\varepsilon_1^{xx}(0)$	$\varepsilon_1^{zz}(0)$	$\varepsilon_{\rm ave}(0)$	$n_{ m o}(0)$	$n_{ m e}(0)$	$\Delta n(0) = n_{\rm o}(0) - n_{\rm e}(0)$
$CdAl_2S_4$	5.884	5.744	5.837	2.42566	2.39661	0.02905
$CdAl_2Se_4$	5.892	5.798	5.861	2.42742	2.40799	0.01943
$HgAl_2S_4$	6.003	5.718	5.908	2.4502	2.39115	0.05905
$HgAl_2Se_4$	6.526	6.248	6.433	2.55467	2.4996	0.05507
$ZnAl_2Se_4$	5.958	5.970	5.962	2.44086	2.44342	-0.00256

在得到介电函数基础上,由(2)式可求出各晶体的折射率和双折射率大小.其中双折射率是衡量非线性光学晶体材料性能优劣的重要指标,适中

的双折射率 (0.06 至 0.1) 可以使晶体在较宽波段 范围内实现相位匹配,同时对入射激光束发散度的 要求也不至于过高.由表 2 给出的计算结果可知, 含 Zn 和 Cd 的 AAl_2C_4 晶体的双折射率均偏小,特 别是 ZnAl_2Se_4 的双折射率接近于零,这也表明 5 种化合物中 ZnAl_2Se_4 表现出较弱的各向异性. 对 于含 Hg 体系,即 HgAl_2S_4 和 HgAl_2Se_4 晶体的双折 射率较为适中 (约为 0.06),符合晶体相位匹配的要 求,因此它们适合作为倍频晶体.

根据 (4) 和 (5) 式,我们进一步得到了 5 种 化合物的反射率和吸收系数曲线,其中 HgAl₂S₄ 和 HgAl₂Se₄ 的计算结果见图 4. 由计算结果可 知,五种晶体的反射谱带间跃迁主要发生在 5.0 eV 之后的高能量区域,在其他能量区域反射率均小 于 50%.其中,在红外区和部分可见光区 (< 3.0 eV), 五种晶体的反射率均低于 20%. 由吸收系数曲线可 知, AAl₂C₄ 晶体的最强吸收峰均处在紫外区域. 由 于它们的带隙较大, 因此在整个红外和部分可见光 区的吸收系数均很小, 尤其在红外区 (< 1.6 eV), 吸 收系数为零. 综合考虑反射谱和吸收谱, 五种材料 在整个红外区域均具有良好的透过性, 透光范围覆 盖了整个红外波段. 由于 AAl₂C₄ 晶体的最强吸收 峰和反射峰均处于紫外区域, 所以它们可以被用来 制作紫外光屏蔽或者紫外探测装置. 由图 4 可见, 当 A 原子不变时, 随着 C 原子由 S 变化为 Se, 晶体 在红外区的反射率呈现出上升趋势, 同时由于体系 带隙的下降, 导致吸收谱中透光范围减小.



图 4 HgAl₂S₄和 HgAl₂Se₄晶体的反射率和吸收系数变化曲线图 (a) 反射率; (b) 吸收系数

对于 AAl₂C₄ 体系光学性质的实验研究尚未 见报道. 最近, Verma 等人采用 FP-LAPW 方法考察 了 ZnAl₂Se₄ 的线性光学性质 ^[11], 所得到的静态介 电常数 (5.56 和 5.76) 以及静态双折射率 (0.00731) 均与本文的计算结果相近.

3.3 二阶非线性光学性质

由 Kleinman 对称性可知, 四方晶系的二阶非线

性倍频系数只有一个独立分量 ($d_{14} = d_{25} = d_{36}$). 本文根据基于长度表象的 (6)—(8) 式和自编程序, 对 AAl_2C_4 体系静态倍频系数 d_{36} 的预测结果见 表 3. 由于缺乏实验结果作为参照,为了验证计算 结果的可靠性,我们也采用相同方法和程序模块计 算了具有类似结构的 CdGa₂S₄ 和 HgGa₂S₄ 的倍频 系数,结果分别为 24.47 和 38.43 pm/V,均与实验测 量值 27.0 和 31.2 pm/V 较为符合 ^[4,29],这表明本文 对 AAl_2C_4 晶体倍频系数的预测结果是可信的. 由表 3 结果可知, *A*Al₂*C*₄ 晶体的静态倍频系 数均较大, 其中含 Se 体系的倍频系数要高于相 应含 S 体系. 一般而言, 倍频系数与带隙成反比 关系, 即带隙越大的晶体, 其倍频系数越小. 本文 的计算结果也符合该规律. 从表中数值可知, 两种 含 S 晶体 (CdAl₂S₄ 和 HgAl₂S₄) 的静态倍频系数 相近, 约为 24 pm/V; 而三种含 Se 晶体的倍频系数 大小顺序为 ZnAl₂Se₄ < CdAl₂Se₄ <HgAl₂Se₄, 即 HgAl₂Se₄ 晶 体 表 现 出 最 强 的 SHG 效应.

表 3 AAl₂C₄ 晶体静态倍频系数 d₃₆ 的理论预测数值

晶体	$CdAl_2S_4$	$CdAl_2Se_4$	$HgAl_2S_4$	$HgAl_2Se_4$	$ZnAl_2Se_4$
$d_{36}/(\mathrm{pm/V})$	24.11	24.89	23.53	31.40	21.46



图 5 HgAl₂S₄ 晶体静态倍频系数 d₃₆ 与占据态和非占据 态 DOS 之间的相关图 (图中费米能级为能量零点) (a) 占据 态; (b) 非占据态

为了分析 SHG 效应的来源,我们采用能带结构分解的方法对体系二阶倍频系数随能带的改变情况进行研究^[21].图 5(a)以 HgAl₂S₄ 晶体为例,给出了倍频系数 *d*₃₆ 与占据能带 DOS 之间的相关图.由图可见,对于占据态,当考虑 VBM 区域的能带时, HgAl₂S₄ 的倍频系数 *d*₃₆ 变化最为显著,占

据态中最高占据晶体轨道 (HOCO) 以及 HOCO-1 至 HOCO-3 能带对 d₃₆ 影响较大.参照各原子的 分 DOS 图,不难发现,这些能带主要对应于 S 原子 的 3p 轨道,并含有部分 Hg 原子的 5d 成分. 当进 一步考虑其他价带以及位于价带下方的其他能带 时, 倍频系数 d₃₆ 变化缓慢, 这说明位于 -1.2 eV 以 下的占据能带对 d₃₆ 的影响较小. 值得注意的是 处于 -6.0 eV 附近以 Hg 原子 5d 轨道为主要成分 的能带对 d₃₆ 影响并不明显. 类似地, 图 5(b) 给出 了 HgAl₂S₄ 晶体倍频系数与未占据态 DOS 之间相 关图, 由图可知, 在 2-6 eV 能级区域内, 虽然 d₃₆ 呈现上升趋势,但变化较为缓慢,说明该能量区间 的空能带对 d₃₆ 的贡献较小. 随着能级的进一步增 加,在 6-8 eV 区域 d₃₆ 明显增大.由图 5(b) 中各 原子的 DOS 图可以看出,造成上述变化的原因在 于,当空带能级高于 6 eV 时, Al 和 Hg 原子的价 p 轨道成分增加显著.因此未占据能带中,这些含有 较多 Al 和 Hg 原子 p 轨道的空能带对 SHG 效应 影响最为显著. 由以上分析结果可知, HgAl₂S₄ 晶 体 SHG 效应主要来源于价带顶附近以 S 3p 为主 要成分的能带向含有较多 Al/Hg 价 p 成分的空带 之间的跃迁. 对于其他 4 种 AAl₂C₄ 晶体也有类 似结论.

在得到静态倍频系数的基础上,进一步由(10) 和(11)式可获得各体系倍频系数 d₃₆随能量的变 化情况.由图 6 可见,与其他二阶非线性光学材料 类似,当入射光能量小于带隙的一半时,各晶体的 倍频系数 d₃₆ 呈平缓上升趋势.由于 5 种化合物带 隙均较大,因此在中远红外区域,这些晶体的倍频 系数变化不大,与零频时的结果相近.随着入射光 能量的进一步增加, d₃₆ 迅速增大,并在 2—3 eV 区 域具有最强的 SHG 效应.



图 6 $AAl_2C_4(A = Zn, Cd, Hg; C = S, Se)$ 晶体倍频系数 d_{36} 随能量的变化曲线 (a) 含 S 体系; (b) 含 Se 体系

4 结 论

本文采用基于赝势平面波基组的 DFT 方 法对具有缺陷型黄铜矿结构的 $AAl_2C_4(A = Zn, Cd, Hg; C = S, Se)$ 晶体的构型、能带结构以 及线性和非线性光学性质进行了深入探讨.研究 结果表明,该系列化合物具有相似的电子结构,除 含 S 体系为间接带隙半导体外,其他均为直接带 隙半导体.由于这些化合物具有较大的带隙,故它 们在红外区域均具有优良的透光性能.在二阶非线 性光学性质方面,5种晶体均具有显著的 SHG 效 应,相应的倍频系数较大(均大于 20 pm/V).由双 折射率的计算结果可知,该系列化合物中 HgAl₂S₄ 和 HgAl₂Se₄ 晶体具有适中的双折射率,而其他 三种晶体双折射率偏小.因此,5种 AAl₂C₄ 晶体 中 HgAl₂S₄和 HgAl₂Se₄ 最适合作为红外区的激光 倍频晶体.

为了进一步衡量 HgAl₂S₄ 和 HgAl₂Se₄ 晶体 光学性能的好坏,表 4 将它们的光学性质与已 商业化的具有黄铜矿结构的红外非线性光学材 料 AgGaC₂ 进行了比较.由于 HgAl₂C₄ 晶体带隙 较对应的 AgGaC₂ 来得更大,可以预计其具有更 高的抗激光损伤阈值,并且透光范围更宽.同时, 因 HgAl₂C₄ 晶体具有更大的静态双折射率,故其相 位匹配能力也要优于 AgGaC₂ 晶体.值得注意的是, 尽管 HgAl₂C₄ 带隙较大,但其倍频系数接近或高 于 AgGaC₂.由上述各种光学性质的比较结果可以 看出,含有 Hg 原子的 AAl₂C₄ 晶体是一类性能优 良的红外非线性光学晶体材料.

表 4 HgAl₂ C_4 和 AgGa₂ C_4 (C = S, Se) 晶体光学性能的比较

	$HgAl_2S_4$	$HgAl_2Se_4$	$AgGaS_2$	$AgGaSe_2$
带隙/eV	3.43	2.83	2.64 ^{a)}	$1.80^{\mathrm{a})}$
透光范围 / μ m	> 0.36	> 0.44	$> 0.47^{\mathrm{b})}$	$> 0.71^{ m c)}$
静态双折射率	0.0591	0.0551	$0.0532^{\rm d}$)	0.0480^{d}
静态倍频系数	23.53	31.40	$18\pm\!2.7^{\rm e)}$	$37.4\pm6.0^{\rm e)}$

a)[30], b)[31], c)[32], d)[33], e)[34].

- Georgobiani A N, Radautsan S I, Tiginyanu I M 1985 Sov. Phys. Semicond. 19 121
- [2] Radautsan S I, Tiginyanu I M 1993 Jpn. J. Appl. Phys. 32 5
- [3] Joshia N V, Luengo J, Vera F 2007 Mater. Lett. 61 1926
- [4] Levine B F, Bethea C G, Kasper H M, Thiel F A 1976 IEEE J. QE-10 367
- [5] Zeng Y Z, Huang M C 2005 Acta Phys. Sin. 54 1750 (in Chinese)
 [曾永志, 黄美纯 2005 物理学报 54 1750]
- [6] Feng J, Xiao B, Chen J C 2007 Acta Phys. Sin. 56 5990 (in Chinese) [冯晶, 肖冰, 陈敬超 2007 物理学报 56 5990]
- [7] Wan W J, Yao R H, Geng K W 2011 Acta Phys. Sin. 60 067103 (in Chinese) [万文坚, 姚若何, 耿魁伟 2011 物理学报 60 067103]
- [8] Xu C M, Sun Y, Li F Y, Zhang L, Xue Y M, He Q, Liu H T 2007

Chin. Phys. 16 788

- [9] Jiang X S, Lambrecht W R L 2004 Phys. Rev. B 69 035201
- [10] Mishra S, Ganguli B 2011 J. Solid. State. Chem. 184 1614
- [11] Verma U P, Singh P, Jensen P 2011 Phys. Status Solidi B 248 1682
- [12] Jiang X S, Yan Y C, Yuan S M, Mi S, Niu Z G, Liang J Q 2010 *Chin. Phys.* B **19** 107104
- [13] Kresse G, Furthmüller J 1996 Comput. Mater. Sci. 6 15
- [14] Kresse G, Furthmüller J 1996 Phys. Rev. B 54 11169
- [15] Perdew J P, Burke K, Ernzerhof M 1996 Phys. Rev. Lett. 77 3865
- [16] Tributsch H Z 1977 Naturforsch A 32A 972
- [17] Lin Z S, Wang Z Z, Chen C T, Li M X 2001 Acta Phys. Sin. 50 1145 (in Chinese) [林哲帅, 王志中, 陈创天, 李明宪 2001 物理 学报 50 1145]

- [18] Aversa C, Sipe J E 1995 Phys. Rev. B 52 14636
- [19] Rashkeev S N, Lambrecht W R. L, Segall B 1998 Phys. Rev. B 57 3905.
- [20] Ni B L, Zhou H G, Jian J Q, Li Y, Zhang Y F 2010 Acta Phys. Chim. Sin. 26 3052 (in Chinese) [倪碧莲, 周和根, 姜俊全, 李奕, 章永凡 2010 物理化学学报 26 3052]
- [21] Huang Y Z, Wu L M, Wu X T, Li L H, Chen L, Zhang Y F 2010 J. Am. Chem. Soc. 132 12788
- [22] Krauss G, Kraemer V, Eifler A, Riede V, Wenger S 1997 Crystal Research and Technology 32(2) 223
- [23] Georgobiani A N, Radautsan S I, Tiginyanu M 1985 Sov. Phys. Semicond. 19 121
- [24] Schwer H, Kraemer V 1990 Zeitschrift für Kristallographie 190 103
- [25] Schwer H, Kraemer V 1991 Zeitschrift für Kristallographie **194** 121
- [26] Hahn H, Frank G, Klingler W, Stoerger A D, Stoerger G 1955

Zeitschrift fuer Anorganische und Allgemeine Chemie 279 241

- [27] Hyun S C, Kim C D, Choe S H, Jin M S, Lee C I, Goh J M, Oh S K, Song H J, Kim W T 2000 Journal of the Korean Physical Society 37 295
- [28] Krauß G, Krämer V, Eifler A, Reide V, Wenger S 1997 Cryst. Res. Technol. 32 223
- [29] Levine B F, Bethea C G, Kasper H M 1974 IEEE J. Quantum Electron. QE-10 904
- [30] Rashkeev S N, Lambrecht W R L 2001 Phys. Rev. B 63 165
- [31] Basikov V V, Pivovarov O N, Skokov Y V, Skrebneva O V, Trotsenko N K 1975 Kvantovaya Elektron 2 618
- [32] Byer R L, Choy M M, Herbst R L, Cgemla D S, Feigelson R S 1974 Appl. Phys. Lett. 24 65
- [33] Dmitriev V G, Gurzadyan G G, Nikogosyan D 1991 Handbook of Nonlinear Optical Crystals (Berlin : Springer-Verlag) p132
- [34] David R L 2002 Handbook of Chemistry and Physics (Vol.12) (Boca Raton: CRC Press LLC) p169

Electronic structures and optical properties of AAl_2C_4 (A = Zn, Cd, Hg; C = S, Se) semiconductors*

Chen Dong Xiao He-Yang Jia Wei Chen Hong Zhou He-Gen Li Yi Ding Kai-Ning Zhang Yong-Fan[†]

(Fujian Provincial Key Laboratory of Photocatalysis-State Key Laboratory Breeding Base, College of Chemistry and Chemical Engineering, Fuzhou University, Fuzhou 350108, China)

(Received 7 September 2011; revised manuscript received 25 November 2011)

Abstract

First-principles density functional calculations are performed to study the geometries, the electronic and the optical properties of $A^{II}Al_2C_4^{VI}$ (A = Zn, Cd, Hg; C = S, Se) semiconductors each with a defect chalcopyrite structure. For the linear optical properties, five compounds show good transmissions of light in the IR and part of visible regions, and among them HgAl₂S₄ and HgAl₂Se₄ possess moderate birefringences. For the nonlinear optical properties, the strong second harmonic generation (SHG) response can be expected for these crystals, and the large static SHG coefficients (> 20 pm/V) are predicted in this work. The SHG response of $A^{II}Al_2C_4^{VI}$ semiconductors can be attributed to the transitions from the bands near the top of valence band which are derived from S/Se p states to the unoccupied bands that are contributed by p states of Al and Hg atoms. By comparing with the optical properties of the commercialized AgGa C_2 crystals, our results indicate that HgAl₂S₄ and HgAl₂Se₄ compounds are good candidates for the second-order nonlinear optical crystals in the IR region.

Keywords: defect chalcopyrite structure, density functional theory, band structure, optical property **PACS:** 71.20.Nr, 78.20.Ci, 42.65.Ky

^{*} Project supported by the Major Research Plan of the National Natural Science Foundation of China (Grant No. 90922022), and the Science and Technology Fund of Fuzhou University (Grant No. 2008-XQ-07).

[†] E-mail: zhangyf@fzu.edu.cn