物理学报 Acta Physica Sinica



掺杂对金属-MoS₂界面性质调制的第一性原理研究 陶鹏程 黄燕 周孝好 陈效双 陆卫

First principles investigation of the tuning in metal-MoS₂ interface induced by doping

Tao Peng-Cheng Huang Yan Zhou Xiao-Hao Chen Xiao-Shuang Lu Wei

引用信息 Citation: Acta Physica Sinica, 66, 118201 (2017) DOI: 10.7498/aps.66.118201 在线阅读 View online: http://dx.doi.org/10.7498/aps.66.118201 当期内容 View table of contents: http://wulixb.iphy.ac.cn/CN/Y2017/V66/I11

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

B,P单掺杂和共掺杂石墨烯对O,O₂,OH和OOH吸附特性的密度泛函研究

Density functional study on the adsorption characteristics of O, O₂, OH, and OOH of B-, P-doped, and B, P codoped graphenes

物理学报.2016, 65(1): 018201 http://dx.doi.org/10.7498/aps.65.018201

第一性原理的广义梯度近似+U方法的纤锌矿Zn_{1-x}Mg_xO极化特性与Zn_{0.75}Mg_{0.25}O/ZnO界面能带偏差研究

Polarization properties of wurtzite structure $Zn_{1-x}Mg_xO$ and band offset at $Zn_{0.75}Mg_{0.25}O/ZnO$ interfaces: A GGA+U investigation

物理学报.2015, 64(18): 187304 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.187304

有机分子在铁磁界面处的自旋极化研究

Spin-polarization of organic molecules at the ferromagnetic surface 物理学报.2015, 64(18): 187305 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.187305

类特异材料半导体复合结构中的电子 Tamm 态

Electronic Tamm states of metamaterial-like semiconductor composite structures 物理学报.2015, 64(10): 107302 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.107302

基于混合周期栅网结构的频率选择表面设计研究

Design and study of frequency selective surface based on hybrid period metallic mesh 物理学报.2015, 64(6): 067302 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.067302

掺杂对金属-MoS₂界面性质调制的 第一性原理研究^{*}

陶鹏程¹⁾²⁾ 黄燕¹⁾ 周孝好^{1)†} 陈效双¹⁾ 陆卫¹⁾

(中国科学院上海技术物理研究所,红外物理国家重点实验室,上海 200083)
 2)(中国科学院大学,北京 100049)

(2016年12月27日收到; 2017年3月1日收到修改稿)

采用基于密度泛函理论的第一性原理赝势平面波方法,计算了卤族元素掺杂对金属-MoS₂界面性质的影响,包括缺陷形成能、电子能带结构、差分电荷密度以及电荷布居分布.计算结果表明:卤族元素原子倾向于占据单层 MoS₂表面的S 原子位置;对于单层 MoS₂ 而言,卤族元素的掺杂将在禁带中引入杂质能级以及导致费米能级位置的移动.对于金属-MoS₂界面体系,结合 Schottky-Mott 模型,证明了卤族元素的掺杂可以有效地调制金属-MoS₂界面间的肖特基势垒高度.发现 F 和 Cl 原子的掺杂将会降低体系的肖特基势垒高度.相比之下,Br 和 I 原子的掺杂却增大了体系的肖特基势垒高度.通过差分电荷密度和布居分布的分析,阐明了肖特基势垒高度的被调制是因为电荷转移形成的界面偶极矩的作用导致.研究结果解释了相关实验现象,并给二维材料的器件化应用提供了调节手段.

关键词:肖特基势垒,二硫化钼,掺杂,密度泛函理论 PACS: 82.65.+r, 73.20.-r, 74.62.Dh, 71.15.Mb

1引言

近年来,二维材料凭借其非比寻常的优良特性,包括电学、光学、磁学、热学以及力学特性等引起了人们的广泛关注,其中石墨烯^[1,2]、六角氮化硼^[3]、过渡性金属硫化物^[4-7]以及黑磷等^[8,9]都已在理论和实验上得到了证实.以单层MoS₂为代表的过渡性金属硫化物已经成为研究的热点,也正是因为单层MoS₂具有许多新奇的物理和化学性质^[10].块体的MoS₂具有层状结构,层与层之间有着微弱的范德瓦耳斯相互作用,可以通过机械剥离法获得单层的MoS₂.单层MoS₂有着超薄的厚度,大约为0.65 nm,表面没有悬挂键^[7].单层MoS₂是一种直接带隙半导体材料,带隙大约为1.8 eV^[11,12].据报道,以单层MoS₂为材料制成的晶体管,它的电流开/关比可以达到1×10⁸,室温下

DOI: 10.7498/aps.66.118201

载流子迁移率可以达到200 cm²·V⁻¹·s⁻¹[7].

尽管单层 MoS₂有着非常优良的本征特性,但 是在其真正走向应用之前,仍然面临着许多科学 和技术问题^[7,13],其中就包括如何形成有效的电 极接触.金属和半导体的接触对于成型的器件功 耗产生着重要影响,如何将金属和单层过渡性金 属硫化物的接触电阻降低是一个亟待解决的问题. 为了解决这个困难,文献[14,15]利用密度泛函理 论定性研究了存在范德瓦耳斯作用的Ti-MoS₂和 Au-MoS₂顶部接触体系,发现最常见的接触金属 Au为单层 MoS₂注入电子的效率极低,并指出Ti 可以作为合适的替代电极材料;文献[16,17]研究 了Sc,Ni,Au与多层 MoS₂接触情形,发现功函数 较大的金属如Ni和Pt与多层 MoS₂接触存在肖特 基势垒;文献[5]报道 Pd-WSe₂的边缘接触可以实

^{*} 国家自然科学基金(批准号: 11334008, 61290301)资助的课题.

[†]通信作者. E-mail: xhzhou@mail.sitp.ac.cn

^{© 2017} 中国物理学会 Chinese Physical Society

现较低的接触电阻; 文献 [18] 基于密度泛函理论 的二维合金与MoS2接触的研究报道指出,n型掺 杂的 MoS₂ 与 Ti₂CF₂, Ti₂C(OH)₂ 接触均为n 型接 触,肖特基势垒势垒高度分别为0.85和0.26 eV. 金 属(电极)与单层MoS2界面形成的肖特基势垒的高 低决定着器件的接触电阻大小, 通过简单地选择功 函数较低的金属作为接触电极,以此来实现降低接 触电阻是十分困难的,因为费米能级倾向于钉扎在 电荷中性区或者S空位能级处,费米能级置于导带 边缘,不能影响肖特基势垒的高度^[19,20].在金属半 导体接触中,可以利用重掺杂的办法实现低的接触 电阻, 通过重掺杂, 可以减小肖特基势垒的高度, 在 电压控制下可以大大增加通过金属-半导体结区的 电流. 最近, Yang等^[21]利用Cl气氛下处理, 大大 减小了薄层 MoS2 与金属的接触电阻, 但是其中机 理尚不明确. 本文通过基于密度泛函理论的第一 性原理对其进行理论验证,我们建立了以Au原子 为代表的金属模型,通过对体系的原子进行结构优 化,获得稳定的结构,在此基础上计算它们的能带 结构,验证实验的结果,给出相应的理论解释,并且 预测其他卤族元素掺杂后对金属和半导体接触体 系肖特基势垒的影响.

2 计算方法与模型

本文所有计算均采用基于密度泛函理论 的第一性原理商业软件Material Studio软件中 CASTEP模块进行^[22].利用超软赝势描述了 离子实和价电子之间的相互作用,交换关联能 采用了Perdew-Burke-Ernzerhof (PBE)形式的广 义梯度近似(generalized gradient approximation, GGA). 经收敛测试后,选取的Monkhorst-Pack *K* 点取样密度为6×6×1,平面波截断能为410 eV, 对体系进行几何优化的收敛标准为: 能量低 于2.0×10⁻⁵ eV/atom,原子间最大作用力低于 0.05 eV/Å,晶体内最大应力小于0.1 GPa,原子最 大位移小于0.002 Å. 这四个参数都达到后认为优 化成功.

我们通过对 MoS₂体材料 原胞的优化得到了 稳定的结构, 原胞的晶格常数为a = b = 3.18 Å, c = 14.04 Å, 以此建立了 $3 \times 3 \times 1$ 的 MoS₂ 超胞 模型. 常见的金属电极为Al, Ti, Cr, Ni, Cu, Pd, Ag, In, Pt, Au. 根据肖特基模型, 接触金属具有 低的功函数可实现 n 型肖特基势垒, 或者功函数 高的金属实现p型肖特基势垒. 但是根据金属功 函数并不能实现良好的金属半导体接触.对Au 原子的建模,我们先对Au的原胞进行晶格常数的 优化,得到晶胞的晶格常数a = b = c = 4.19 Å, 切取了Au的6层(111)面进行a, b方向3×3的扩 胞. Au为面心立方晶体,它的(111)面沿[11 1] 方向按照 ABCABCABC ···· 的规律排列, 为了 得到最稳定的构型,我们分别采用Au(111)的 A, B, C面 (对应图1(e)中的Au1, Au2, Au3面)与 单层 MoS₂ 接触, 对这三种构型优化完后, 计算了 这三种构型的总能,分别为-71804.33,-71802.42, -71802.52 eV, 图1(e)呈现的构型总能最低, 所以 它是最稳定的构型,本文涉及的金属-半导体掺杂 计算都采用这种构型. Au-MoS₂(包括掺杂体系) 的真空层厚度均选为30Å, 卤族元素的掺杂选择 替位掺杂. 在计算能带时我们选取了具有高对称 性的三个点 Γ , M, K. 能带的计算路径均选为: Γ -*M*-*K*- Γ (见图1(c)).



图 1 (网刊彩色) (a) 卤族元素掺杂的 MoS₂ 侧视图; (b) 卤族元素掺杂的 MoS₂ 项视图; (c) 布里渊区; (d) 卤 族元素掺杂的 MoS₂ 在 Au(111) 面的项视图; (e) 卤族元 素掺杂的 MoS₂ 在 Au(111) 面的侧视图

Fig. 1. (color online) (a) Side view of the halogen-doped MoS₂; (b) top view of the halogen-doped MoS₂;
(c) Brillouin zone; (d) top view of the halogen-doped MoS₂ on Au (111); (e) side view of the halogen-doped MoS₂ on Au (111).

3 计算结果与讨论

3.1 缺陷形成能

实际情况中,材料的缺陷形成能是个十分重要的概念,通常被用来描述缺陷形成的难易程度,缺陷形成能越小说明这种缺陷越容易形成.它的定义^[23]为

$$E^{\rm f} = E_{\rm tot}({\rm defect}) - E({\rm pure}) - \sum_{i} n_{i} \mu_{i}$$
$$+ q[E_{\rm F} + E_{\rm VBM}({\rm defect})], \qquad (1)$$

这里, E^{f} 表示缺陷或掺杂的形成能; E_{tot} (defect) 为缺陷体系或者掺杂后体系的总能; E(pure) 为完 整材料的总能; n_i 表示类型为i的基体原子或者掺 杂原子数目, $n_i > 0$ 对应在完整体系上增加一个原 子, $n_i < 0$ 对应在完整体系上移走一个原子; q 表示 体系转移电荷数; $E_{\rm F}$ 表示费米能级; $E_{\rm VBM}$ (defect) 表示缺陷或杂质体系价带顶的能量.下面计算中取 q = 0进行近似计算.

我们分别计算了超胞大小为3×3×1的单 层MoS₂的S和Mo空位缺陷形成能和F,Cl,Br, I替代S位掺杂的缺陷形成能. 通过建立了一个 1 nm³的立方晶格去计算 F₂(g), Cl₂(g), Br₂(g), I₂(g), S₂(g)的能量, 进而估算出 F, Cl, Br, I, S 原子的化学势.此外,由于化学势依赖于实验的 生长条件. 富 Mo(Mo-rich)环境中 Mo 的化学势为 $\mu_{Mo} = E(Mo), E(Mo)$ 代表体心立方结构的Mo 金属中单个Mo 原子的能量. S的化学势为 $\mu_{\rm S}$ = $\frac{1}{2}(E(MoS_2) - \mu_{Mo}), E(MoS_2)$ 代表六方结构的单层 $MoS_2 原胞的总能(下同); 富S(S-rich)环境中S的$ 化学势为 $\mu_{S} = \frac{1}{2}\mu_{S_{2}} = \frac{1}{2}E(S_{2}), E(S_{2})$ 代表 $S_{2}(g)$ 的总能. Mo的化学势为 $\mu_{Mo} = E(MoS_2) - 2\mu_S$. 图2 给出了在富S和富Mo生长环境下单层MoS2 中的点缺陷形成能,这里包括了空位(S和Mo)引 起的缺陷和替位式掺杂(F, Cl, Br和I)引起的缺 陷. 从图2中可以看出, 由空位引起的缺陷, 在富 S环境下, Mo 空位的缺陷形成能低于S空位的缺 陷形成能;在富Mo环境下,S空位的缺陷形成能低 于Mo空位的缺陷形成能. 替位式掺杂情形下, 富 Mo生长环境的缺陷形成能小于富S生长环境的缺 陷形成能,这说明对于替位式掺杂,富Mo生长环 境更有利于掺杂.此外,S原子的替位式掺杂中,F, Cl, Br, I这四种元素相比, 无论是富Mo还是富S

环境,都表明F元素掺杂的缺陷形成能最小,这说明F元素更容易掺入到单层MoS₂.基于缺陷形成能的计算结果,下文中卤族元素掺杂的结构模型都 是考虑替代S原子位置.



Fig. 2. Formation energies for various defects in MoS_2 under different growth conditions.

3.2 能带结构

图 3 给出了卤族元素掺杂单层 MoS₂ 的能带结构,作为比较,同时也一并给出了纯单层 MoS₂ 的能带结构.计算结果显示纯单层 MoS₂ 是直接带隙 半导体,其带隙值为1.65 eV,如图 3 (a)所示,这与 其他的理论计算结果一致^[24].卤族元素掺杂后的 单层 MoS₂ 仍然表现为直接带隙的半导体,且掺杂 后的体系带隙有所增大.所有卤族元素的掺杂,都 在带隙中引入了杂质能级,见图 3 (b)—图 3 (e)中 红色曲线.同时,费米能级均发生了向导带底方向 的移动,并且费米能级穿过了杂质能级,说明卤族 元素掺杂属于n型掺杂.另外,计算结果显示随着 掺杂原子半径的增大,杂质能级越来越平坦,相应 地杂质能级上*Γ*点附近电子的有效质量会变大.

3.3 肖特基势垒高度

在金属和半导体的n型接触下,对于电子而言, 其肖特基势垒的高度 Φ_e 定义为

$$\Phi_{\rm e} = E_{\rm CBM} - E_{\rm F},\tag{2}$$

这里 E_{CBM} 是指金属-半导体界面体系中半导体 能带的导带底能量, E_{F} 是体系的费米能级.我们 计算了 Au-MoS₂ 界面体系的能带结构,如图 4 (a) 所示,这里红色曲线为单层 MoS₂ 的能带,灰色曲 线为 Au-MoS₂ 的能带,考虑金属-半导体接触对半



图 3 (网刊彩色) (a) 单层 MoS₂ 能带结构; (b), (c), (d) 和 (e) 分别是 F, Cl, Br 和 I 掺杂单层 MoS₂ 后的能带结构 Fig. 3. (color online) (a) Band structure of the monolayer MoS₂; (b), (c), (d), (e) band structures of the F, Cl, Br, and I-doped monolayer MoS₂, respectively.

导体原子内层电子的能级几乎没有影响,同时考虑 到靠近核的电子处于深层较低的能级,我们将单层 MoS₂和Au-MoS₂的能带的最低能级对齐得到了 图4(a),并由此得到了肖特基势垒高度,卤族元素 掺杂后肖特基势垒高度也由类似的办法得到.相比 于纯单层MoS₂的能带结构,Au-MoS₂界面体系的 费米能级向导带底方向移动,这表明单层MoS₂与 Au的接触属于n型接触.根据(2)式,我们得到Au 和单层MoS₂之间的肖特基势垒为0.69 eV.最近美 国普渡大学叶培德教授课题组^[21]从实验上比较了 有无 Cl气体条件下金属与单层 MoS₂的接触电阻 的大小.实验结果显示,在 Cl气氛围下,接触电阻 显著降低,并猜测这是由于肖特基势垒降低而导 致的.为了验证他们对实验现象的解释,我们计算 了 Cl掺杂的 Au-MoS₂体系的能带.计算结果表明 Cl掺杂后的体系费米能级又向导带方向发生了移 动,如图 4 (b) 所示.同样地,根据 (2) 式, Cl掺杂后 Au-MoS₂ 界面的肖特基势垒变为 0.58 eV,相比未



图 4 (网刊彩色) (a) Au-MoS₂ 体系的能带结构; (b) Cl 掺杂的 Au-MoS₂ 体系的能带结构; (c) 纯净 MoS₂ 和卤族元素掺杂后肖特 基势垒高度



掺杂的结构,肖特基势垒明显减小了.我们的计算 结果从原子尺度且定量地验证了上述实验上的猜 测.另外,我们也给出了其他卤族元素掺杂对肖特 基势垒的影响,见图4(c).F掺杂后体系的肖特基 势垒最低,Br和I掺杂后体系的肖特基势垒反而 增高.

3.4 差分电荷密度和布居分布

直观上看, Au-MoS₂ 界面肖特基势垒高度的改 变主要源于体系费米能级的变化, 而费米能级的 移动主要是因为界面处电荷转移以及化学键形成 导致的.为了更详细地分析不同卤族元素掺杂对 Au-MoS₂ 界面肖特基势垒高度的调制, 我们计算了 卤族元素掺杂前后体系的差分电荷密度. 差分电荷 密度定义为

$$\Delta \rho = \rho_{A@B} - \sum_{i} \rho_{i}, \qquad (3)$$

式中 $\rho_{A@B}$ 表示原子结合后体系的电荷密度; ρ_i 表示孤立原子的电荷密度,下标i遍及体系所有原子求和.该方法可以显示由于原子键合引起的电子密度变化. $\Delta\rho$ 的单位为electrons/Å³.我们分别计算了CI原子掺杂前后Au-MoS₂体系的电荷密度差,并做了平行于z轴穿过掺杂原子的切片,得到了平面上的电荷密度分布,如图5所示.图5中蓝色区域表示电子缺失的区域,红色区域表示电子富集的区域.结果显示,在Au-MoS₂界面处,由于电荷转移而形成了偶极矩.在CI掺杂后,Au原子层



图 5 (网刊彩色) (a) Au-MoS₂ 体系的差分电荷密度; (b) Cl 掺杂 Au-MoS₂ 的差分电荷密度 Fig. 5. (color online) (a) The difference of charge density for the Au-MoS₂ system; (b) the difference charge density of the Cl-doped Au-MoS₂.

和S_con (见图1(e))原子层之间的电荷的转移明显减小,导致界面处偶极矩变小,使得费米能级的发生向下移动,最终导致肖特基势垒的高度被降低.



图 6 (网刊彩色) 不同卤族元素掺杂前后体系的电荷分布 Fig. 6. (color online) The charge distributions of the different halogen-doped structure and pure structure.

此外,我们分别计算了不同卤族元素掺杂前后体系的电荷分布情况,通过计算布居分析,沿z轴对每一层原子的电荷进行求和,做出了图6.我们发现不同卤族元素掺杂下,每一层原子电荷量分布的趋势是一致的.S_non(见图1(e))层原子周围集中了负电荷,Mo原子层上集中了正电荷,S_con层原子上集中了负电荷,Au1层原子上出现了大量的正电荷,这与经典的金属-半导体接触理论所得结果是一致的,在金属半导体界面区出现了电荷耗尽区,金属中的电子转移到了半导体上.关于电荷转移对界面处偶极效应的贡献可以利用平板电容模型来描述^[25],即

$$Q(d) = \alpha N(d) z_d, \tag{4}$$

这里 $\alpha = e^2/(\varepsilon_0 A)$, A为单层MoS₂单胞的面积; N(d)代表从每个MoS₂单胞转移到金属上的电子数; z_d 代表S_con和Au1之间转移电荷层的有效距离. 我们发现卤族元素的引入对电荷层之间有效距离同样具有不同的调制作用, 这就导致 z_d 的大小不同, 从而影响了界面偶极矩的大小.

4 结 论

本文通过基于密度泛函理论的第一性原理方法,研究了卤族元素掺杂对单层MoS2能带以及对Au-MoS2界面肖特基势垒高度的影响.研究结果

显示卤族元素的掺杂使得单层 MoS₂ 呈现 n 型掺杂, 且在带隙引入杂质能级.同时, F 和 Cl 的掺杂可以 有效地降低 Au-MoS₂ 接触形成的肖特基势垒高度, 而 Br 和 I 的掺杂反而增大了肖特基势垒的高度,其 中 Cl 掺杂的研究结果很好地解释了实验上在 Cl 气 氛下 Au-MoS₂ 接触电阻显著降低的物理机制.基 于差分电荷密度,我们解释了肖特基势垒高度被调 制的原因,是由于卤族元素的掺杂导致了 Au 与单 层 MoS₂ 界面处的电荷转移形成的偶极矩发生了变 化.不同元素掺杂效果的差异,主要在于对界面处 电荷转移的贡献大小不同.本文研究结果有助于更 深入地理解二维材料与金属界面的内在物理机制, 可以为后续的二维材料器件化设计与优化提供必 要的依据.

参考文献

- Novoselov K S, Geim A K, Morozov S V, Jiang D, Zhang Y, Dubonos S V, Grigorieva I V, Firsov A A 2004 Science 306 666
- [2] Geim A K, Novoselov K S 2007 Nat. Mater. 6 183
- [3] Lee G H, Yu Y J, Lee C, Dean C, Shepard K L, Kim P, Hone J 2011 Appl. Phys. Lett. 99 243114
- [4] Yoon Y, Ganapathi K, Salahuddin S 2011 Nano Lett. 11 3768
- [5] Fang H, Chuang S, Chang T C, Takei K, Takahashi T, Javey A 2012 Nano Lett. 12 3788
- [6] Liu W, Kang J, Sarkar D, Khatami Y, Jena D, Banerjee K 2013 Nano Lett. 13 1983
- [7] Radisavljevic B, Radenovic A, Brivio J, Giacometti V, Kis A 2011 Nat. Nanotechnol. 6 147
- [8] Li L K, Yu Y J, Ye G J, Ge Q Q, Ou X D, Wu H, Feng D L, Chen X H, Zhang Y B 2014 Nat. Nanotechnol. 9 372
- [9] Gong K, Zhang L, Ji W, Guo H 2014 Phys. Rev. B 90 125441
- [10] Wu M S, Xu B, Liu G, Ouyang C Y 2012 Acta Phys. Sin. 61 227102 (in Chinese) [吴木生, 徐波, 刘刚, 欧阳楚 英 2012 物理学报 61 227102]
- [11] Mak K F, Lee C, Hone J, Shan J, Heinz T F 2010 Phys. Rev. Lett. 105 136805
- [12] Splendiani A, Sun L, Zhang Y, Li T, Kim J, Chim C Y, Galli G, Wang F 2010 Nano Lett. 10 1271
- [13] Liu H, Neal A T, Ye P D 2012 ACS Nano 6 8563
- [14] Popov I, Seifert G, Tománek D 2012 Phys. Rev. Lett.
 108 156802
- [15] Zhang L Y, Fang L, Peng X Y 2015 Acta Phys. Sin. 64
 187101 (in Chinese) [张理勇, 方粮, 彭向阳 2015 物理学报
 64 187101]
- [16] Das S, Chen H Y, Penumatcha A V, Appenzeller J 2013 Nano Lett. 13 100

- [17] Liu W, Kang J, Cao W, Sarkar D, Khatami Y, Jena D, Banerjee K 2013 Proceedings of the IEEE International Electron Devices Meeting Washington, DC, USA, December 9–11, 2013 p499
- [18] Gan L Y, Zhao Y J, Huang D, Schwingenschlögl U 2013 Phys. Rev. B. 87 245307
- [19] Liu D, Guo Y, Fang L, Robertson J 2013 Appl. Phys. Lett. 103 183113
- [20] McDonnell S, Addou R, Buie C, Wallace R M, Hinkle C L 2014 ACS Nano. 8 2880
- [21] Yang L M, Majumdar K, Liu H, Du Y C, Wu H, Hatzis-

tergos M, Hung P Y, Tieckelmann R, Tsai W, Hobbs C, Ye P D 2014 $\mathit{Nano \ Lett.}$ 14 6275

- [22] Segall M D, Lindan P J D, Probert M J, Pickard C J, Hasnip P J, Clark S J, Payne M C 2002 J. Phys.: Condens. Matter 14 2717
- [23] van de Walle C G, Neugebauer J 2004 J. Appl. Phys. 95 3851
- [24] Cheng Y C, Zhu Z Y, Schwingenschlögl U 2011 Phys. Rev. B 84 153402
- [25] Khomyakov P A, Giovannetti G, Rusu P C, Brocks G, van den Brink J, Kelly P J 2009 *Phys. Rev. B* 79 195425

First principles investigation of the tuning in metal- MoS_2 interface induced by doping^{*}

Tao Peng-Cheng¹⁾²⁾ Huang Yan¹⁾ Zhou Xiao-Hao^{1)†} Chen Xiao-Shuang¹⁾ Lu Wei¹⁾

 (National Laboratory of Infrared Physics, Shanghai Institute of Technical Physics, Chinese Academy of Sciences, Shanghai 200083, China)

2) (University of Chinese Academy of Sciences, Beijing 100049, China)

(Received 27 December 2016; revised manuscript received 1 March 2017)

Abstract

Two-dimensional (2D) materials have shown great potential for electronic and optoelectronic applications. Among the 2D materials, molybdenum disulfide (MoS₂) has received great attention in the transition metal dichalcogenides family. Unlike graphene, 2D MoS₂ can exhibit semiconducting properties and its band gap is tunable with thickness. A demonstration of a single-layer MoS_2 based field-effect transistor (FET) with a high on/off current ratio (about 10^8) has aroused the considerable interest. Although 2D MoS_2 exhibits fascinating intrinsic properties for electronics, the contact may limit the device performance severely. In a real device such as FET, semiconducting $2D MoS_2$ needs contact with a metal electrode, and a Schottky barrier is always formed at the semiconductor-metal interface. The formation of low-resistance contact is a challenge, which is important for achieving high "on" current, large photoresponse and high-frequency operation. Therefore, understanding and tuning the interfaces formed between metals and 2D MoS_2 is critical to controlling the contact resistance. In this work, some efforts have been made to investigate the $2D MoS_2$ metal interface in order to reduce the Schottky barrier height. By using the first-principles calculations based on density function theory, we investigate the effects of halogen doping-on metal- MoS_2 interface, including the formation energy of defect, electronic structure, charge difference, and population. All calculations are performed using the ultrasoft pseudopotential plane wave method implemented in the CASTEP code. We use the generalized gradient approximation for the exchange and correlation potential as proposed by Perdew-Burke-Ernzerhof. Firstly, we calculate the formation energy to find the thermodynamically stable positions for the halogen elements located in $2D MoS_2$. It is shown that the halogen elements tend to occupy the S site of a MoS₂ monolayer. Meanwhile, for the MoS₂ monolayer, the halogen doping may introduce the defect level into the forbidden gap and make the Fermi level shift. For the metal- MoS_2 interface, halogen doping can modulate its Schottky barrier height effectively in terms of Schottky-Mott model. This is because the Schottky barrier height at the metal-semiconductor interface depends on the difference between the Fermi level and the band edge position of the semiconductor. At the metal- MoS_2 interface, the Fermi level is partially pinned as a result of the interface dipole formation and the production of the gap states. Therefore, using different metals with different work functions cannot modify the Schottky barrier height effectively. Here we demonstrate that F and Cl doping can reduce the Schottky barrier height, while Br and I doping can increase it. According to the results of the differential charge density analysis, we can ascribe the tuning of Schottky barrier height to the influence of the dipole caused by the charge transfer among the interfaces. This study can explain the relevant experimental results very well and provide a potential route to achieving low-resistance contact in the future applications of 2D materials.

Keywords: Schottky barrier, MoS₂, doping, density functional theory

PACS: 82.65.+r, 73.20.-r, 74.62.Dh, 71.15.Mb

DOI: 10.7498/aps.66.118201

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant Nos. 11334008, 61290301).

[†] Corresponding author. E-mail: xhzhou@mail.sitp.ac.cn