CONSERVATION AND UTILIZATION OF MINERAL RESOURCES

# 量子化学计算在硫化铅锌矿浮选 机理中的研究进展<sup>\*</sup>

# 王瑜<sup>1</sup>,刘建<sup>1,2</sup>,曾勇<sup>2</sup>,罗德强<sup>1</sup>,张松<sup>1</sup>

(1. 昆明理工大学 国土资源工程学院,云南 昆明 650093;2. 复杂有色金属资源清洁利用国家重点实验室, 云南 昆明 650093)

**摘** 要:量子化学计算作为一种重要技术手段被广泛应用于硫化铅锌矿的计算模拟中,通过量子化学计算可 以从微观角度了解硫化铅锌矿的一些基本性质,主要介绍了硫化铅锌矿的量子化学计算研究,分别阐述了方 铅矿与闪锌矿在经过元素掺杂后的化学性质、电子结构和光学性能的变化,论述了不同药剂在闪锌矿与方铅 矿表面的吸附,总结了近年来硫化铅锌矿在量子化学方面的发展,并指出该领域存在的问题和未来的发展方 向。

关键词:方铅矿;闪锌矿;量子化学;元素掺杂;吸附 中图分类号:TD91 文献标识码:A 文章编号:1001-0076(2018)03-0037-06 DOI:10.13779/j.cnki.issn1001-0076.2018.03.007

#### Quantum Chemistry Calculation in Lead – zinc Sulfide Ore Flotation: A Review

WANG Yu<sup>1</sup>, LIU Jian<sup>1,2</sup>, ZENG Yong<sup>2</sup>, LUO Deqiang<sup>1</sup>, ZHANG Song<sup>1</sup>

(1. Faculty of Land Resource Enginnering, Kunming University of Science and Techology, Kunming 650093, China; 2. State Key Laboratory of Complex Nonferrous Metal Resources Clean Utilization, Kunming 650093, China)

**Abstract**: Quantum chemical calculation is widely used in computational simulation of lead – zinc sulphide as an important technical means. It can be used to understand some basic properties of lead – zinc sulphide ore. The research progress of quantum chemical calculation in the flotation of lead – zinc sulfide ore was introduced in this paper, and the change of the chemical properties, electronic structure and optical properties of galena and sphalerite with elemental doping were discussed respectively. In addition, the adsorption performance of different reagents on the sphalerite and galena were analyzed, and the existing problems in this field and future development directions were pointed out.

Key words: galena; sphalerite; quantum chemistry; elemental doping; adsorption

# 引言

1964 年 Kohn<sup>[1-2]</sup>提出了电子密度决定分子一

切性质的密度泛函理论时,使得量子化学研究日益 深入,研究领域不断扩大。由于密度泛函理论<sup>[3-4]</sup> 是通过用电荷密度函数代替单电子波函数描述体系

<sup>\*</sup> 收稿日期:2018-01-12

基金项目:国家自然科学基金(51764037);国家自然科学基金(51704135)

作者简介:王瑜(1993-),男,汉族,四川资阳人,在读硕士研究生,主要从事量子化学、界面化学研究。

通信作者:刘建(1984-),男,汉族,四川广元人,副教授,博士,硕士生导师,主要从事矿产资源综合利用、浮选表面、界面及量子化学等研究,E-mail:vacation2008@126.com。

的状态,在解薛定谔方程时,用统计方法代替交换积 分计算,极大的缩短了计算时间并且提高了计算精 度,能够得到与高精度从头计算一致的结果。基于 此优点,密度泛函理论在多原子体系中应用较为广 泛。基于密度泛函的第一性原理<sup>[5-6]</sup>作为一种重要 的计算模拟方法,可以对微观体系进行预测,并且可 以进一步对实际试验情况进行解释,了解其反应机 理并从中设计更加完美的试验方案。

铅、锌作为一种重要的工业材料,具有重要的应 用价值。我国的铅矿多与锌矿共伴生<sup>[7-8]</sup>,其中硫 化矿矿床占绝大部分,氧化铅锌矿床较少,由于硫 化铅锌矿中的铅、锌容易被其他离子所取代以及容 易与药剂发生吸附并形成疏水性薄膜<sup>[9-10]</sup>,因此对 硫化铅锌矿进行量子化学计算是快速提高其选别技 术的有效途径。本文通过查阅大量文献后,总结了 方铅矿与闪锌矿的量子化学计算方面的研究,通过 量子化学计算方铅矿与闪锌矿的晶体结构以及药剂 与其作用机理,总结和回顾了方铅矿与闪锌矿的量 子化学研究进展,并简要展望了今后的发展方向,旨 在进一步了解其性质,为开发新药剂、提高选矿技术 水平提供参考。

# 1 两种矿物的晶体结构

计算时,所用的闪锌矿(ZnS)(图 1)的空间群 为 F43m<sup>[11-13]</sup>,其中 S 与 Zn 各自在其面心立方堆排 列,每个 S(Zn)原子被四个 Zn(S)原子包围,S 与 Zn 的配位比为 4:4,其晶格常数为:a = b = c = 5.405Å, $\alpha = \beta = \gamma = 90^{\circ}$ 。



所用的方铅矿(PbS)(图 2),空间群为 Fm3m<sup>[14-15]</sup>,属等轴晶系,其中Pb原子填充在S原 子形成的八面体空隙中,为面心立方晶系,S与Pb 的配位比为6:6,晶格常数为:a = b = c = 0.5924mm, $\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$ 。



图 2 方铅矿单晶胞模型 Fig. 2 Unit cell model of PbS

# 2 矿物表面断裂键计算

在实际生产过程中,由于矿石受到碎磨矿作 用[16-17],使得其中一部分矿石不仅发生解离,还会 导致其晶格破坏,因此在浮选过程中很多矿石并不 是以某种特定的形式存在于矿浆中,而是以完整的 晶体或者某个解离面以及其它形式存在于矿浆中, 所以研究矿物表面断裂键的性质以及断裂键的密度 与解离性质的关系是十分重要的。高志勇<sup>[18-19]</sup>在 分析了一些典型的硫化物、氧化物以及含盐矿物的 表面断裂键后,建立了表面断裂键与表面能之间的 关系,并且发现矿物表面断裂键的密度与其表面能 直接相关。通过计算闪锌矿的不同面发现:其 {111} 面是不存在的, {100} 面与 {311} 面的层间距 最小,具有中等的断裂键密度。而{110} 面是闪锌 矿最容易产生的解离面。通过计算方铅矿的不同面 发现,对于不同解离面其断裂键的密度也相应发生 改变,其中{111}>{110}>{100},而层间距则与其 断裂键密度大小相反,同时发现方铅矿并不存在 {111} 解离面。同时,通过计算不同矿物的表面断 裂键密度与表面能后发现,矿物表面随着断裂键密 度的增加,其表面能也随之增加。

### 3 矿物掺杂计算模拟研究

在自然界中,矿石并不是一定以纯矿物的形式 存在,在其形成的过程中有可能有其他元素<sup>[20]</sup>参与 形成并替代其中的某些离子,不同元素的掺杂会影 响矿石本身的物理化学性质,在选矿过程中,某些矿 石由于不同的元素掺杂后,其导电性、可浮性等性质 发生了变化从而影响选别效果<sup>[21-22]</sup>。通过第一性 原理计算<sup>[23-24]</sup>掺杂后的矿石的性质能较好的解释 其性能的变化,再分析其能带结构、态密度等性质的 变化,从量子化学层面解释其宏观性质变化的原因。 在研究过程中应注意掺杂元素的含量和晶胞的数 目,晶胞过大以及掺杂元素的浓度过高容易导致计 算时间过长,晶胞过小与掺杂元素的浓度过低容易 使结果与理论值差距较大。同时,在计算前应根据 研究的材料性质选取正确的计算方法<sup>[25-26]</sup>,计算方 法的选取会很大程度上影响计算的准确性和精确 度。

硫化铅锌矿在经过元素掺杂后,不仅使其导电 性变好,其光学性能也发生了变化,随之通过掺杂后 的矿石由于表面性质发生改变使得可浮性发生了改 变,有利于药剂吸附在其表面形成疏水膜,更容易浮 选。

近年来,许多科研工作者<sup>[27-29]</sup>对闪锌矿与方铅 矿进行了元素掺杂计算模拟研究,发现对闪锌矿进 行元素掺杂后,矿石的表面性质发生了变化,同时使 得其可浮性也发生了改变,陈建华<sup>[30]</sup>将铁杂质与闪 锌矿(110)解离面的锌原子相替换后发现:铁杂质 很容易取代闪锌矿(110)表面的锌原子,使得闪锌 矿表面的电子分布发生了改变,禁带中出现了铁的 杂质能级。铁杂质的存在使得闪锌矿表面与铜发生 反应的锌原子数量减少,降低了闪锌矿的活化效果, 并且随着铁含量的增加,铜离子在其表面的活化位 点越少,越不利于活化。

方铅矿经过元素掺杂后其能带间隙变细<sup>[31-34]</sup>, 并且费米能级向正能量方向移动。同时,通过不同 元素掺杂计算后发现其浮选性能发生了变化,使得 浮选药剂能更加稳定的吸附在矿物表面。研究人员 在研究方铅矿内部电子结构时<sup>[35]</sup>,采用了 Mn、As、 Bi、Sb、Ag、In、Cu、Zn、Ti 和 Cd 等多种元素对方铅矿 进行了掺杂运算研究,构建2×2×2的方铅矿超晶 胞进行量化计算。计算结果表明:元素掺杂使得方 铅矿的禁带宽度、晶格参数以及费米能级均发生了 变化,其中,Sb、Bi、Mn 等杂质会使方铅矿的费米能 级向较高能级移动,Ag、Cu、Ti 等杂质的掺杂使得费 米能级向较低能级移动。前线轨道计算表明,Sb 和 Mn 杂质可能导致方铅矿过度氧化,不利于方铅矿浮 选。

欧阳素勤<sup>[36]</sup>在研究银杂质对方铅矿性质及浮选行为的影响时,采用2×2×2的方铅矿超晶胞,并用一个银原子替换其中的一个铅原子,构建一个含银杂质的方铅矿超晶胞模型。对模型进行计算和优化采用密度泛函理论第一性原理下的 GFGS 优化算

法。计算结果显示:含银杂质的方铅矿的带隙变窄, 并且费米能级向低能方向移动,但是,银杂质对方铅 矿的态密度结构并无明显影响。通过分析,杂质能 级主要由银原子中5d轨道贡献。通过前线轨道理 论分析,含银杂质的方铅矿使铅原子形成了较高的 荷电状态和更多的自由外层轨道,对药剂吸附作用 变强,可浮性提高。

陈建华<sup>[37]</sup>在研究镉杂质对闪锌矿的影响时建 立了2×2×2的超晶胞,采用 GGA – PBE 修正函 数,K点值设为:2×2×2。通过计算发现:镉杂质的 存在使得闪锌矿在 – 7.5 eV 价带处形成一个镉的 4d 轨道的能级,闪锌矿的 Cd – S 键布局数减少,键 长变长,影响闪锌矿晶格参数和成键性,从而更有利 于铜的活化。

两种硫化矿物的元素掺杂量子化学计算结果表 明:通过元素掺杂后的闪锌矿的禁带宽度逐渐减少, 并且能带向低能量方向移动,同时使得带隙变窄,导 电性增加,光学性能也发生了一定的变化。在对方 铅矿进行元素掺杂模拟计算后发现:对于不同的掺 杂元素,方铅矿表现出不同的性质,其中 Sb、Bi、Mn 等杂质会使方铅矿的费米能级向较高能级移动, Ag、Cu、Ti 等杂质的掺杂使得费米能级向较低能级 移动。同时,掺杂不同的元素使得方铅矿表面硫原 子的活性增加,其中 Ag、Cu、Ti 等杂质的掺杂使得 方铅矿对药剂的吸附变强有利于浮选。Sb 和 Mn 等 杂质导致方铅矿表面氧化,不利于药剂的吸附和方 铅矿浮选。

#### 4 铅锌矿晶格缺陷研究

当矿物内部晶体的原子并不是以理想的周期性 排列,而是发生了排列偏离,这种周期结构的偏离称 为晶格缺陷。通过研究发现<sup>[38-41]</sup>,很多硫化矿在一 定条件下都具有半导体的性质,而硫化矿半导体的 性质对其浮选过程有很大的影响,晶格缺陷的存在 会使矿物半导体性质发生变化,影响药剂在矿物表 面的作用,改变其可浮性。许多学者<sup>[42-44]</sup>通过大量 试验研究发现:矿物的导电类型、温差电动势以及电 子密度等因素对硫化矿的回收都有影响。通过研究 方铅矿中硫空位和铅空位对其可浮性的影响<sup>[45-46]</sup> 发现:铅空位使得方铅矿整体带负电,与阴离子捕收 剂的相互作用增强,同时铅空位缺陷使得方铅矿的 费米能级和最低空轨道降低,有利于方铅矿的氧化 以及丁黄药和乙硫氮的吸附。硫空位使得方铅矿整 体带正电,不利于与阳离子捕收发生作用,同时硫空 位使得方铅矿的能级向低能量方向移动,使其不利 于捕收剂的吸附。

蓝丽红等<sup>[47]</sup>通过研究方铅矿(100)解离面存在 空位缺陷时发现:无论铅空位缺陷还是硫空位缺陷, 氧分子在空位表面都能形成强烈的化学吸附,同时 也有利于浮选药剂的吸附。当表面为硫空位缺陷 时,氧原子与硫原子将会形成共价键,发生解离吸 附;当表面为铅空位缺陷时,氧原子未发生解离吸 附。

汝奇等<sup>[48]</sup>研究了空位和杂质缺陷的闪锌矿的 电子结构变化,通过分析发现:闪锌矿晶体主要由 Zn的3d轨道以及S的3p轨道构成,并且Zn-S键 为共价键性质。无论是含Zn空位或S空位以及含 铁杂质的闪锌矿的能带结构和态密度都发生了改 变。

王檑<sup>[49]</sup>通过研究晶格缺陷对方铅矿浮选的影 响发现:硫空位的存在不利于方铅矿的氧化,同时也 不利于黄药与乙硫氮等捕收剂在其表面上的吸附。 铅空位的存在有利于方铅矿的氧化,使捕收剂能更 好的吸附在其表面上。并且硫空位使得方铅矿半导 体类型和最低空轨道发生了改变。

通过研究硫化铅锌矿的晶格缺陷发现:当方铅 矿表面出现空位时,有利于其他离子在其表面的吸 附。同时,硫空位使得方铅矿表面带正电,不利于阳 离子捕收剂在其表面的吸附,使得阳离子捕收剂难 以吸附在其表面,铅空位导致方铅矿表面带负电,有 利于阳离子捕收剂的吸附。这是由于晶格缺陷导致 硫化矿晶体的导电性、表面能以及晶格参数等性质 发生变化,使得矿石的电化学性质发生改变,影响其 可浮性。当闪锌矿表面出现空位时,无论什么空位 都会使其晶格常数变小,并且费米能级向较高能量 方向移动。

#### 5 铅锌矿药剂吸附模拟研究

浮选作为硫化矿最主要的选矿方法<sup>[50-52]</sup>,能有 效从低品位硫化矿中提取出有用组分,浮选药剂在 浮选过程中具有不可替代的作用,为此,研究不同药 剂与基团在矿物表面的吸附作用和吸附形式以及模 拟真实条件下水的存在对药剂吸附的影响具有重要 意义。基于量子化学计算能有效的计算药剂分子的 化学性质,以及药剂在矿物表面的作用机理。

刘建等<sup>[53]</sup>通过分子模拟研究了 Cu 离子对闪锌 矿(110)解离面上 S 原子的吸附。结果显示 Cu 原 子可以轻易在 S 原子吸附,对吸附能测试发现:Cu 离子在 S 原子的顶部位置的吸附能为 - 657.24 kJ/mol,在两个 S 原子的桥接处吸附能为 - 670.11 kJ/mol,说明 Cu 离子更容易吸附在 S 原子的桥接 处。通过态密度分析发现,Cu 离子吸附后形成了 Cu 的 3d 轨道峰和 S 的 3p 轨道峰重叠在 - 2.00 eV 和 0 eV 之间,说明 Cu 离子吸附为化学吸附。通过 Mulliken 布局分析表明:Cu 离子吸附在闪锌矿表面 的 S 原子上可能导致闪锌矿的活化。

岳利文<sup>[54]</sup>通过研究乙基磺酸盐(CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OCS<sub>2</sub>) 和乙基三硫代碳酸盐(CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>SCS<sub>2</sub>)在方铅矿 (100)解离面的吸附发现:无论是乙基磺酸盐还是 乙基三硫代碳酸盐与方铅矿(100)面的顶角以及棱 位上的 Pb 原子的作用能均大于在其表面上的作用 能,说明药剂在方铅矿顶角以及棱上的吸附较面上 更加牢固。通过测量 - CS<sub>2</sub>基团上的两个 S 原子和 所吸附点上的 Pb 距离显示:无论乙基磺酸盐还是乙 基三硫代碳酸盐在相同点位上用的是相同的作用模 式。

秦伟<sup>[55]</sup>通过对巯基苯并噻唑类捕收剂的量子 化学计算发现:随着取代基碳链数的增加,使得分子 的最高占据轨道能量升高,转移电子的能力随之增 强,为此设计了新型捕收剂 EMBI、PMBI 和 BMBI, 并且分别对方铅矿与闪锌矿进行了吸附能计算,发 现方铅矿的吸附能力强于闪锌矿的吸附能力,并且 捕收剂的取代基团越大,矿物对其吸附量也越大,由 大到小次序为: BMBI > PMBI > EMBI。同时还研究 了<sup>[56]</sup>黄铜矿和闪锌矿表面上的 DMDC 吸附,构建了 具有9个原子层的ZnS,真空度设置为12Å的2×2 ×1 的超晶胞的 ZnS(110) 表面。通过对比吸附前 后的 DMDC 和 Zn 对 ZnS(110) 解离面的态密度发 现,S原子的3p轨道在吸附前构成价带顶部,S原子 的 3p 轨道向低能量的方向移动,在费米能级处几乎 没有轨道能级,表明 S 原子的 3p 轨道参与了结合反 应,并得到电子。通过图发现:Zn 的 3d 轨道一部分 转移到导带,这意味着 Zn 原子的 3d 轨道失去电子, 可以表明 DMDC 通过形成 Cu(DMDC) 起作用。同 时,BX 与 DMDC 共同吸附在黄铜矿上,可以改善其 浮诜性。

Simpson D J<sup>[57]</sup>研究了闪锌矿中杂质对表面润 湿性的影响,用半经验方法计算了铁和铜杂质对闪 锌矿(110)表面能和水吸附能的影响。结果表明: 杂质或掺杂剂对表面能的影响很小但显著;表面能 随着表面铁杂质的增加而增加,而提高铜浓度的相 反效应也是如此;对于吸附能量的影响要明显得多, 因为水明显地优先吸附在铁位上,随后是锌位点,铜 位点最少。理论结果表明含铁的闪锌矿(110)表面 比未掺杂的硫化锌表面更亲水。

魏明安通过研究亚硫酸钠与方铅矿表面的 Pb 原子的作用以及新型抑制剂 PPD 和 DDT 对方铅矿 表面 Pb 原子的作用发现:亚硫酸根离子在方铅矿表 面的结合能负值较大,能与表面的 Pb 牢固结合。新 型抑制剂在方铅矿表面的结合能远大于亚硫酸根在 方铅矿表面的结合能,能在方铅矿表面形成新的化 合物导致方铅矿受到抑制作用<sup>[58]</sup>。

通过不同离子以及不同药剂基团在矿物表面的 吸附可以发现:离子在矿物表面不同的位置吸附其 吸附能不同,同时作用效果也不同。通过药剂基团 在矿物表面的吸附计算发现药剂分子的结构、药剂 与矿物表面的作用位点以及掺杂元素的含量等因素 都会影响药剂在矿物表面的吸附,其中药剂与矿物 表面作用时,其发生电子的结构变化以及轨道的杂 化作用,使得药剂能与矿物作用,从而进行浮选作 用,在后续开发新药剂的时候不仅需要考虑到矿石 自身的性质结构,还需要考虑到药剂本身的结构,以 及两者相互作用时所产生的效应。通过计算药剂在 矿物表面的吸附,能较好的解释药剂与矿物的作用 机理以及药剂分子中各基团的作用,对后续新药剂 的开发能提供一定的理论依据。

#### 6 结论

随着计算机技术的发展,量子化学越来越成为 科研学者研究的重要手段,通过对近年来对硫化铅 锌矿的量子化学计算的文献分析,可以发现:

(1)用量子化学计算方铅矿与闪锌矿的元素掺杂已经取得较大的进步,并且对不同元素的掺杂对 其影响已经有了较为清楚的说明,但是在计算过程 中由于设定的参数与条件不同,使得计算结果也各 不相同,在计算参数设定上应进一步商榷。

(2)通过模拟方铅矿与闪锌矿的晶格缺陷发现:晶格缺陷可以改变硫化矿的半导体性质,使硫化

矿能更好的回收。同时通过模拟基团与药剂在矿物 表面的吸附形式及作用发现不同基团与药剂能有效 的吸附在方铅矿与闪锌矿表面,但是实际试验结果 与计算结果存在差异,与基团和药剂在矿物表面上 吸附形式结果跟实际试验结果不符,相信通过不断 探索可以将理论与实际相结合。

(3)量子化学计算作为一种基础理论研究手段 能较好的从微观方面解释一些反应机理,但具有较 大的局限性。如何能将量化计算结果更好的与实际 情况相结合,以及如何运用量化模拟精确的预测一 些实际试验所要发生的结果都是目前亟需解决的问 题。我国的量子化学研究水平还处于发展阶段,需 要进一步加强国际间交流,相信通过科研工作者的 努力,我国量子化学研究领域会得到飞速发展。

#### 参考文献:

- Parr R G, Weitao Yang. Density functional theory of atoms and molecules [M]. Oxford city: Oxford University Press, 1989;5-15.
- [2] 徐翠香. 浅谈量子化学的发展[J]. 广州化工, 2010, 38(4): 36-38.
- [3] Dreizler R M, Gross E K U. Density functional theory: an approach to the quantum many body problem [M]. Berlin: Springer – Verlag, 1990.
- [4] Patterson J D. Density functional theory of atoms and molecules[J]. Annals of Nuclear Energy, 1989(12):155-157.
- [5] 李前树,王荣顺. 量子化学的现状[J]. 中国科学基金, 1990 (1):23-28.
- [6] 谈国霞,吴磊磊.量子化学发展综述[J].科技信息(学术研究),2007(36):451.
- [7] 吴荣庆. 我国铅锌矿资源特点与综合利用[J]. 中国金属通报,2008(9):32-33.
- [8] Liu X K, Gao J G, Chang H, et al. Distribution, characteristics and genesis of lead – zinc deposits in central Yunnan provice [J]. Advanced Materials Research, 2013, 807 – 809: 2240 – 2243.
- [9] 雷力,周兴龙,文书明,等.我国铅锌矿资源特点及开发利用现状[J].现代矿业,2007,23(9):1-4.
- [10] 刘晓,张宇,王楠,等. 我国铅锌矿资源现状及其发展对策 研究[J]. 中国矿业,2015(s1):6-9.
- [11] Xiaosheng FANG, Lide ZHANG. One dimensional (1D) ZnS nanomaterials and nanostructures [J]. J. Mater. Sci. Technol., 2006, 22(6):721-736.
- [12] Wang G L, Wang M, Zhao D Q, et al. Theoretical investigation on the narrowing of band gap of sphalerite Cd/Te by Hg – doping[J]. Journal of Atomic & Molecular Physics, 2009, 26 (1):176 – 182.
- [13] 陈建华,陈晔,曾小钦,等. 铁杂质对闪锌矿表面电子结构 及活化影响的第一性原理研究[J]. 中国有色金属学报, 2009,19(8):1517-1523.

- [14] Renock D, Becker U. A first principles study of coupled substitution in galena [J]. Ore Geology Reviews, 2011, 42(1): 71-83.
- [15] Muscat J, Gale J D. First principles studies of the surface of galena PbS[J]. Geochimica Et Cosmochimica Acta, 2003, 67 (5):799 - 805.
- [16] 杨琳琳,文书明,程坤. 磨矿过程中矿物的解离行为分析及 提高单体解离度的方法[J]. 矿冶,2006,15(2):13-16.
- [17] 曹亦俊,段希祥.提高磨矿产品单体解离度的研究[J]. 矿 物岩石地球化学通报,1997(s1):52-53.
- [18] Gao Z Y, Sun W, Hu Y H, et al. Anisotropic surface broken bond properties and wettability of calcite and fluorite crystals [J]. Transactions of Nonferrous Metals Society of China, 2012, 22(5): 1203 - 1208.
- [19] Gao Z Y, Sun W, Hu Y H. Mineral cleavage nature and surface energy: anisotropic surface broken bonds consideration [J]. Transactions of Nonferrous Metals Society of China, 2014, 24(9); 2930 - 2937.
- [20] 李文静. ZnS(110)表面掺杂过渡金属元素的第一性原理研 究[D]. 北京:北京交通大学,2013.
- [21] 谭红琳. 金属离子掺杂的 ZnO 第一性原理计算及透明导电 薄膜制备研究[D].昆明:昆明理工大学,2009.
- [22] 王青,梁纪锋,兰斌,等. N/Ga 掺杂 ZnO 光学性质的第一性 原理[J]. 兰州理工大学学报,2013,39(6):168-172.
- [23] Kang T, Sung J, Shim W, et al. Synthesis and magnetic properties of single - crystalline Mn/Fe - doped and Co - doped ZnS nanowires and nanobelts [J]. Journal of Physical Chemistry C, 2009, 113(14):5352-5357.
- [24] 宋德王,牛原,肖黎鸥,等. Mn 掺杂 ZnS(110) 表面的电子结 构和磁性[J]. 计算物理, 2012, 29(2): 277-284.
- [25] Linsebigler A L, Lu G, Yates J T. Photocatalysis on TiO, surfaces: principles, mechanisms and selected results [ J ]. Chemical Reviews, 1995, 95(3):735-758.
- [26] Rasit Ahiska, Freik D, Parashchuk T, et al. Quantum chemical calculations of the polymorphic phase transition temperatures of ZnS, ZnSe and ZnTe crystals [J]. Turkish Journal of Physics, 2014, 38(1):125-129.
- [27] 李磊,李丹,刘世勇,等. Mn 掺杂的 ZnS(001) 表面的电子态 特性[J]. 计算物理, 2010, 27(2): 293-298.
- [28] 李文静. ZnS(110) 表面掺杂过渡金属元素的第一性原理研 究[D]. 北京:北京交通大学,2013.
- [29] Xie J. First principles study on the magnetism in ZnS based diluted magnetic semiconductors [J]. Journal of Magnetism & Magnetic Materials, 2010, 322(19); L37 - L41.
- [30] 陈建华,陈晔,曾小钦,等. 铁杂质对闪锌矿表面电子结构 及活化影响的第一性原理研究[J].中国有色金属学报, 2009,19(8):1517-1523.
- [31] Zakharov O, Rubio A, Blase X, et al. Quasiparticle band structures of six II - VI compounds: ZnS, ZnSe, ZnTe, CdS, CdSe and CdTe[J]. Phys Rev B Condens Matter, 1994, 50 (50):10780-10787.
- [32] 胡永金,崔磊,赵江,等. 高压下 ZnS 的电子结构和性质 [J]. 物理学报,2007,56(7):4079-4084.
- [33] 何开华,余飞,姬广富,等. 第一性原理研究 ZnS 掺 V 的光 学性质和电子结构[J]. 高压物理学报,2006,20(1):56 -

60.

- [34] Chen J H, Ye C, Zeng X Q. First principle study of effect of Fe impurity on electronic structure and activation of sphalerite surface [J]. Chinese Journal of Nonferrous Metals, 2009, 19 (8):1517-1523.
- [35] Chen J, Wang L, Chen Y, et al. A DFT study of the effect of natural impurities on the electronic structure of galena [J]. International Journal of Mineral Processing, 2011, 98 (3): 132 - 136.
- [36] 欧阳素勤. 广西环江某高硫铅锌矿浮选工艺及杂质影响的 量子化学研究[D]. 南宁:广西大学,2010.
- [37] 陈建华,曾小钦,陈晔,等. 含空位和杂质缺陷的闪锌矿电 子结构的第一性原理计算[J]. 中国有色金属学报,2010, 20(4):765-771.
- [38] 陈建华. 硫化矿物浮选晶格缺陷理论 [M]. 长沙:中南大学 出版社,2012.
- [39] 曾小钦. 晶格缺陷对闪锌矿电子结构影响的第一性原理研 究[D]. 南宁:广西大学,2009.
- [40] 胡熙庚. 有色金属硫化矿选矿 [M]. 北京: 冶金工业出版 社,1987.
- [41] 陈喜峰,彭润民. 中国铅锌矿资源形势及可持续发展对策 [J]. 有色金属工程,2008,60(3):129-132.
- [42] 孙水裕,王淀佐,李柏淡.方铅矿自诱导浮选的电化学和量 子化学研究[J]. 有色金属工程, 1993(2):34-39.
- [43] 赵军伟,姚卫红,王虎.硫化矿浮选电化学研究现状[J].矿 产保护与利用,2003(4):32-36.
- [44] 陈建华,冯其明,卢毅屏. 电化学调控浮选能带模型及应用 (Ⅱ)----黄药与硫化矿物作用的能带模型[J].中国有色 金属学报,2000,10(3):426-429.
- [45] 陈建华, 王檑, 陈晔, 等. 空位缺陷对方铅矿电子结构及浮 选行为影响的密度泛函理论[J]. 中国有色金属学报, 2010,20(9):1815-1821.
- [46] 蓝丽红. 晶格缺陷对方铅矿表面性质、药剂分子吸附及电 化学行为影响的研究[D]. 南宁:广西大学,2012.
- [47] 蓝丽红,陈建华,李玉琼,等. 空位缺陷对氧分子在方铅矿 (100)表面吸附的影响[J]. 中国有色金属学报,2012(9): 2626 - 2635.
- [48] 汝奇. 含空位和杂质缺陷的闪锌矿浮选性能的第一性原理 计算[D]. 昆明:云南大学,2014.
- [49] 王檑. 晶格缺陷对方铅矿电子结构及浮选行为影响的第一 性原理研究[D]. 南宁:广西大学,2010.
- [50] Li W. A new type of high efficient collectoron sulfide orespreparation and application of acylonitrile ester N, N - dimethy dithiocarbamate [J]. Metal Mine, 2010(7):55-56,86.
- [51] Deng J, Lei Y, Wen S, et al. Modeling interactions between ethyl xanthate and Cu/Fe ions using DFT/B3LYP approach [J]. International Journal of Mineral Processing, 2015, 140: 43 - 49.
- [52] 陈建华. 浮选捕收剂的结构及其作用机理研究[J]. 矿产保 护与利用,2017(4):98-106.
- [53] Jian L, Wen S, Chen X, et al. DFT computation of Cu adsorption on the S atoms of sphalerite (110) surface [J]. Minerals Engineering, 2013, 46-47(6):1-5.

(下转第48页)

acids as flotation collectors with sulfide minerals: implication of surface adsorption[J]. Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects, 2013, 434:243 - 252.

- [5] LIU Guangyi, ZHONG Hong, XIA Liuyin, et al. Effect of n substituents on performance of thiourea collectors by density functional theory calculations [J]. Transactions of Nonferrous Metals Society of China, 2010, 20(4):695 – 701.
- [6] 曹飞,孙传尧,王化军,等.黄原酸甲酸酯的电子结构与浮选性能关系的密度泛函研究[J].工程科学学报,2015,37(7): 851-856.
- Bag B, Das B, Mishra BK. Geometrical optimization of xanthate collectors with copper ions and their response to flotation [J]. Minerals Engineering, 2011,24(8):760-765.
- [8] Jiushuai Deng, Yanhua Lei, Shuming Wen, et al. Modeling interactions between ethyl xanthate and cu/fe ions using dft/b3lyp approach [J]. International Journal of Mineral Processing, 2015, 140:43-49.
- [9] Tingsheng Qiu, Yuanqing He, Xianhui Qiu, et al. Density functional theory and experimental studies of Cu<sup>2+</sup> activation on a cyanide – leached sphalerite surface[J]. Journal of Industrial and Engineering Chemistry, 2016.
- [10] ZHU Yimin, LUO Binbin, SUN Chuanyao, et al. Density functional theory study of alpha – bromolauric acid adsorption on the alpha – quartz (101) surface [J]. Minerals Engineering, 2016, 92:72 – 77.

- [11] Fen Jiao, Jiajia Wu, Wenqing Qin, et al. Interactions of tert dodecyl mercaptan with sphalerite and effects on its flotation behavior[J]. Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects, 2016, 506:104 – 113.
- [12] LI Yuqiong, CHEN Jianhua, CHEN ye, et al. Density functional theory study of influence of impurity on electronic properties and reactivity of pyrite [J]. Transactions of Nonferrous Metals Society of China, 2011, 21(8):1887-1895.
- [13] LIU Guangyi, ZENG Hongbo, LU Qingye, et al. Adsorption of mercaptobenzoheterocyclic compounds on sulfide mineral surfaces: a density functional theory study of structure – reactivity relations[J]. Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects, 2012, 409:1-9.
- [14] ZHAO G, ZHONG H, QIU X, et al. The DFT study of cyclohexyl hydroxamic acid as a collector in scheelite flotation[J]. Minerals Engineering, 2013, 49:54 - 60.
- [15] YANG Fan, SUN Wei, HU Yuehua. QSAR analysis of selectivity in flotation of chalcopyrite from pyrite for xanthate derivatives: xanthogen formates and thionocarbamates [J]. Minerals Engineering, 2012, 39:140 - 148.
- [16] LIU Guangyi, ZHONG hong, DAI Tagen, et al. Investigation of the effect of n - substituents on performance of thionocarbamates as selective collectors for copper sulfides by ab initio calculations[J]. Minerals Engineering, 2008, 21(12-14): 1050-1054.

**引用格式:**翁志财,曹飞,邱仙辉,等.0-异丙基-N-丙基硫氨酯浮选性能的密度泛函研究[J].矿产保护与利用,2018 (3):43-48.

\*\*\*\*\*

WENG Zhicai, CAO Fei, QIU Xianhui, et al. Density functional theory study on flotation performance of O – isopropyl – N – propyl thionocarbamate[J]. Conservation and Utilization of Mineral Resources, 2018(3):43 – 48.

投稿网址:http://kcbh. cbpt. cnki. net

E – mail:kcbh@ chinajournal. net. cn

(上接第42页)

- [54] 岳利文.含硫捕获剂与硫化矿表面作用的理论研究[D].北 京:北京化工大学,2008.
- [55] 秦伟,徐盛明,解强. 巯基苯并咪唑类捕收剂的设计合成与 性能[J]. 中国矿业大学学报,2014,43(2):309-313.
- [56] Qin W, Jiao F, Sun W, et al. Effects of sodium salt of N, N dimethyldi – thiocarbamate on floatability of chalcopyrite, sphalerite, marmatite and its adsorption properties [J]. Colloids & Surfaces A Physicochemical & Engineering As-

pects, 2013, 421(11):181 - 192.

- [57] Simpson D J, Bredow T, Chandra A P, et al. The effect of iron and copper impurities on the wettability of sphalerite (110) surface [J]. Journal of Computational Chemistry, 2011, 32 (9):2022 - 30.
- [58]魏明安.黄铜矿和方铅矿浮选分离的基础研究[D]. 沈阳: 东北大学,2008.

**引用格式:**王瑜,刘建,曾勇,等.量子化学计算在硫化铅锌矿浮选机理中的研究及进展[J]. 矿产保护与利用,2018(3):37 -42,48.

WANG Yu, LIU Jian, ZENG Yong, et al. Quantum chemistry calculation in lead – zinc sulfide ore flotation: a review [J]. Conservation and Utilization of Mineral Resources, 2018(3):37-42, 48.