过渡元素掺杂对Mo力学性能的第一性原理研究*

郭元军 刘瑞萍 杨致 李秀燕

(太原理工大学物理与光电工程学院,太原 030024)

(2013年11月26日收到;2014年1月10日收到修改稿)

基于密度泛函理论,采用第一性原理方法计算了在 Mo 中掺杂摩尔百分比分别为2.08% 和4.17% 的过渡 金属元素 W, Ti, Cu 和 Fe 后,体系在 [11](110) 滑移系统上的广义层错能以及解理能,并研究了掺杂元素对 Mo 的剪切形变以及脆性--韧性的影响.研究发现,掺杂 W 和 Ti 原子会使体系剪切形变的发生变得困难,并使 Mo 材料变脆;而掺杂 Cu 和 Fe 原子则会使体系剪切形变的发生变得相对容易,并使 Mo 材料的韧性增强.此 外,随着掺杂浓度的增加,掺杂 W 会使体系剪切形变的发生变得更为困难,并使 Mo 材料脆性更强;而掺杂 Fe 则会使体系剪切形变的发生变得更为容易,并使 Mo 材料的韧性更强.

关键词:不稳定层错能,解理能,剪切形变,脆性-韧性 PACS: 71.15.Mb, 71.20.Be, 61.72.Nn

DOI: 10.7498/aps.63.087102

1引言

钼(Mo)是一种重要的具有体心立方晶格结构 的过渡金属材料,具有高熔点、高硬度、低的热膨胀 系数以及高热导率等优良特性,已经被广泛应用 于钢铁工业、航空及核能技术和电子工业等领域. 而钼合金是以Mo为基体加入其他元素而构成的 有色合金,目前主要的合金元素有钨(W)、钛(Ti)、 锆(Zr)、铪(Hf)、铜(Cu)、铁(Fe)及稀土元素等^[1,2]. 钼合金具有良好的导热、导电性和低的膨胀系数, 并且在高温下(1100—1650°C)具有高的强度,可 用于导弹的关键部件、涡轮机和融合反应堆等方 面^[3-5]. 然而,由于钼及钼合金都具有低温脆性 以及延展性差等特点,因此它们在工程应用中受 到了极大的限制^[6-11]. 多年来, 在室温下提高钼 及钼合金的塑性、脆性-韧性等力学性能并研发出 具有更好性能、更高附加值的钼合金材料一直是 国内外的一个主要研究目标. 在国外,实验方面, Cockeram^[12]研究了在应力作用下断裂韧性和增 韧机理对加工 Mo 及 Mo 合金的影响, Sturm 等^[13]

研究了掺杂Si对Mo的强度和断裂韧性的影响;在 理论上, Dallas等^[14]从化学角度出发研究了溶质 如何软化纯金属 Mo, Medvedeva 等^[15]则采用第一 性原理的方法,通过在Mo合金中掺杂过渡金属元 素研究了Mo合金中的固溶软化,随后,他们采用 第一性原理和原子论建模的方法研究了固溶软化 以及V族和VI族体心立方过渡金属Mo合金的硬 化^[16]. 在国内, 最具代表性的是孙军等^[3]在实验 上通过在Mo合金中掺杂稀土氧化物发现细化稀土 氧化物及钼晶粒均可有效提高钼合金的强度和延 韧性. 从对 Mo 及其合金的研究可以发现, 合金化 即通过掺杂其他元素制备出性能更优异的钼基复 合材料是改善钼材料力学性能的主要途径,并且在 这方面已有大量研究. 但是, 在理论上有关合金元 素对钼材料力学性能影响的微观机理的研究还鲜 有报道.

本文基于常见的钼合金,在微观层面研究了过 渡金属元素W,Ti,Cu和Fe的掺杂对Mo的力学性 能(主要是剪切形变、脆性、韧性和解理性能)的影 响(由于Ti,Zr和Hf属于同一副族,因此本文只对 Ti进行了研究).由于由Vitek提出的广义层错能

* 国家自然科学基金 (批准号: 11104199) 和山西省自然科学基金 (批准号: 2012011021-3) 资助的课题.

© 2014 中国物理学会 Chinese Physical Society

[†]通讯作者. E-mail: liuruiping@tyut.edu.cn

即 γ 面 [17] 不仅是精确描述位错芯结构的一个关键 因素[18-20],而且对研究材料的剪切形变、脆性、韧 性和解理性能等力学性能有重要影响^[21-23],并且 近年来国内外学者也对体心立方金属材料的广义 层错能进行了广泛研究^[24-33],因此,本文采用基 于密度泛函理论的第一性原理方法从计算掺杂前 后材料的广义层错能出发,研究了过渡元素掺杂对 Mo材料力学性能的影响,并通过键长、结合能、电 子态密度以及差分电荷密度几方面做了进一步分 析. 通过对 Mo进行不同浓度的四种过渡元素掺杂 后发现,对于[111](110)滑移系统,掺杂W和Ti原 子会不利于体系剪切形变的发生并使体系脆性变 强,而掺杂Cu和Fe原子则会使体系剪切形变的发 生变得相对容易,并使体系韧性增强,且随着掺杂 浓度的增加, W原子会使体系剪切形变的发生更为 困难,并使体系脆性更强,而Fe原子则会使剪切形 变的发生更为容易并使体系韧性更强.

2 计算方法和几何模型

2.1 计算方法

目前计算γ面可以采用嵌入原子势法、修改的 嵌入原子势法[34,35]以及基于密度泛函理论的第一 性原理方法[21,36,37].相比之下,采用第一性原理 计算方法得到的结果更为精确.因此,本文在计 算广义层错能时也采用了第一性原理方法.本文 采用基于密度泛函理论的平面波赝势方法,运用 VASP (Vienna ab initio simulation package) 软件 进行了计算^[38].其中,以缀加投影波(projectoraugmented wave method, PAW)^[39] 描述离子实和 价电子之间的相互作用,应用广义梯度近似(GGA) 的Perdew-Wang (PW91) 泛函方案^[40] 处理电子间 相互作用的交换关联能. 计算过程中, 平面波截断 能为450 eV,几何优化和态密度对Brillouin区的积 分计算采用的k点网格分别为5×5×1和9×9×1 Monkorst-Park方案. 在结构优化过程中, 考虑了 原子在垂直于(110)滑移面方向上的弛豫,能量收 敛精度设为每原子1×10⁻⁴ eV,原子间相互作用力 收敛标准为0.01 eV/Å.

2.2 模型构建

Mo为典型的体心立方晶体材料,在体心立 方晶格中, {110} 面是密排面, 〈111〉 晶向是密 排方向,并且 (111) {110} 滑移系统是体心立方晶 体材料中位错最易出现的方向,因此,本文选取 [111](110) 滑移系统为研究对象,示意图见图1(a). 相比于厚度由14个原子层组成的超晶胞的γ面,由 12个原子层组成的超晶胞的γ面其收敛值接近于 0.50 mJ/m²,因此选用厚度为12个原子层的2×2 周期晶胞足以满足计算需要.并且,当真空层分 别为15.00和18.00 Å时,计算结果波动小于0.10%, 因此,本文选用真空层的厚度为15.00 Å,此外,本 文采用GGA-PW91方案对 Mo进行结构优化后的 晶格常数为3.17 Å,而此值与实验值3.15 Å符合得 很好^[29].



图1 (网刊彩色) (a) [111](110) 滑移系统下计算总能量的结构示意图,在(110) 面上的重复矢量等同于理想晶体 原始的晶格矢量,由 *a*₁, *a*₂表示, *a*₃表示在未畸变的晶 胞里沿[110]方向的矢量; (b)和(c)分别表示2×2(110) 晶面的单原子掺杂和双原子掺杂的界面图,其中,A和 B 分别为相邻两原子层上的同种原子,而C 为界面上的掺杂 原子

在选取稳定结构的过程中,本文对不同结构的 模型做了界面形成能收敛测试.计算发现,图1(a) 所示模型的形成能最低,因此,此模型是最稳定的, 并且选择此模型进行计算研究是合理的.其中,界 面形成能 *E*^[41] 定义如下:

$$E_{\rm f} = \frac{E_{\gamma/\gamma'} - E_{\rm bulk-\gamma} - E_{\rm bulk-\gamma'}}{A_i} - (E_{\gamma} - E_{\gamma'}), \qquad (1)$$

$$E_{\gamma} = (E_{\text{bulk-}\gamma} - E_{\text{bulk-}\gamma'})/A_{\text{s-}\gamma}, \qquad (2)$$

$$E_{\gamma'} = (E_{\text{slab-}\gamma'} - E_{\text{bulk-}\gamma'})/A_{\text{s-}\gamma'}, \qquad (3)$$

式中 γ 和 γ' 分别是界面的两个面, $E_{\gamma/\gamma'}$ 是 γ/γ' 界

面系统总能量, A_i 是界面的面积, E_{bulk} 是块材总 能量, Eslab 是切面的总能量, As-y和As-y 分别是 切面的面积, E_{γ} 和 $E_{\gamma'}$ 分别是切面表面的形成能, 而界面形成能则被看作是通过体材来创建所需界 面时产生的能量.

掺杂过程中,掺杂的过渡金属元素的摩尔百分 比分别为2.08% 和4.17% (分别对应单原子掺杂和 双原子掺杂). 由于掺杂原子的位置位于滑移界面 内时才能强烈影响 Mo 的滑移性能和解理性能^[41], 因此本文在进行掺杂时掺杂原子的位置在滑移面 内,对应的掺杂位置分别如图1(b)和(c)所示.

结果与讨论 3

广义层错能即γ面是两个超晶胞发生滑移矢 量 \mathbf{u} 从 $\mathbf{u} = 0$ 到 $\mathbf{u} \neq 0$ 的层错时的总能量差,其 中滑移矢量**u**从0.0b变化到1.0b, 步长是0.1b, 而 **b** 是伯格斯矢量, 且**b** = $a\langle 111 \rangle/2$, 其中a是晶格常 数. 不稳定层错能 (γ_{us}) 为 γ 面的最大值, 它不仅对 位错芯的结构起到关键作用, 而且 yus 的大小也决 定了滑移过程的难易程度, yus 越大, 滑移相对越困 难,反之亦然.

为了说明本文计算方法的正确性,本文首先计 算了 Mo的广义层错能曲线, 计算结果如图 2 所示, 并与文献 [29] 中的结果进行了对比, 而文献 [29] 采 用的计算方法与本文计算方法一致. 从图2可见, 本文得到的 Mo 的 γ 曲线与文献中的结果符合得很 好,因此,本文采用的计算方法是合理正确的.

掺杂对滑移性能的影响 3.1

为了研究掺杂对Mo滑移性能的影响,本文 分别计算了在Mo的[111](110) 滑移系统中掺杂不 同浓度的过渡金属元素(W, Ti, Cu, Fe)后的广义



进行不同浓度掺杂后,体系沿[111](110)滑移系统的广义层错能曲线 (a)单原子掺杂; (b) 双原子掺杂 图 3

层错能曲线,其中图1(b)和(c)构型的计算结果分 别如图3(a)和(b)所示. 由图3可见, 掺杂4种过 渡金属元素后, 广义层错能最大值 yus 都出现在 u = 0.5b位置处,而这与滑移面上的原子对称性是 一致的. 与纯 Mo 的 $\gamma_{us} = 1.27 \text{ J/m}^2$ 相比, 掺杂单 原子的W和Ti后, Yus都变大, 而掺杂单原子的Cu 和 Fe 后, γ_{us} 都变小, 并且掺杂 4 种元素后 γ_{us} 的值 的大小顺序为Ti > W > Mo > Fe > Cu. 这说明, 相比于 Mo 体系沿 [111](110) 滑移系统的剪切形变, 分别掺杂W和Ti原子后,体系沿[111](110) 滑移 系统的剪切形变变得要困难一些,而分别掺杂Cu 和Fe原子后,体系沿[111](110) 滑移系统的剪切 形变则变得相对要容易一些.此外,类似于单原 子掺杂后的结果,掺杂双原子W和Ti后, Yus都变 大,而掺杂双原子Cu和Fe后, γ_{us} 都变小,但相比 于单原子掺杂,进行双原子W和Fe的掺杂后,体 系的_{Yus}变化非常大,分别增大了3.7%和减小了 30%, 而这使得进行4种元素的双原子掺杂后的 γ_{us} 值的大小顺序变为W>Ti>Mo>Cu>Fe. 这 说明,随着掺杂浓度的增加,W会使体系的剪切形 变变得更加困难,而Fe则会使剪切形变变得更加 容易.



3.2 掺杂对解理性能的影响

在原子水平,固体的脆性-韧性行为可以用两 个相互竞争的过程来描述: 1)裂纹的打开; 2)裂纹 尖端的发射位错^[42,43].其中,过程 1)被用来模拟 解理能γ_{cl},过程 2)中的发射位错则与γ_{us}紧密相 关.而解理能γ_{cl}的定义为固体分成两个半无限大 的面时每单位面积所需要的能量,作为解理实验中 衡量实际能量成本的一个下界^[44],公式为

$$\gamma_{\rm cl} = \frac{E_{\rm Mo}^{\rm slab} + E_{\rm Mo+RE}^{\rm slab} - E_{\rm Mo-RE}}{2A},\qquad(4)$$

其中, E_{Mo}^{slab} , E_{Mo+RE}^{slab} 和 E_{Mo-RE} 分别代表 6 层 Mo 的总能量、6 层 Mo 与掺杂原子混合后的总能量以 及12 层掺杂体系的总能量, A 为面积. 在裂纹尖端, 当位错的发生有利于裂纹尖端的解理时, 材料将表 现出韧性的特性^[45], 并且 γ_{cl}/γ_{us} 标志着一个裂纹 扩展的能力, 随着 γ_{cl}/γ_{us} 的增大, 材料可能会变得 更加柔软^[42], 即韧性变强.

为了研究不同浓度的过渡金属元素掺杂对 Mo 的脆性-韧性的影响,本文采用 γ_{cl}/γ_{us} 作为评估标 准进行了讨论,计算结果如表 1 所示.其中 $\Delta\gamma_{us}$ 和 $\Delta\gamma_{cl}/\gamma_{us}$ 的定义为

$$\Delta \gamma_{\rm us} = \frac{\gamma_{\rm us(Mo+RE)} - \gamma_{\rm us(Mo)}}{\gamma_{\rm us(Mo)}} \times 100\%, \quad (5)$$

$$\Delta \gamma_{\rm cl} / \gamma_{\rm us} = \frac{\gamma_{\rm cl} / \gamma_{\rm us(Mo+RE)} - \gamma_{\rm cl} / \gamma_{\rm us(Mo)}}{\gamma_{\rm cl} / \gamma_{\rm us(Mo)}} \times 100\%, \tag{6}$$

式中 $\gamma_{us(Mo+RE)}$ 和 $\gamma_{us(Mo)}$ 分别代表掺杂体系的 不稳定层错能和Mo体系的不稳定层错能, $\gamma_{cl}/\gamma_{us(Mo+RE)}$ 和 $\gamma_{cl}/\gamma_{us(Mo)}$ 则分别表示掺杂体系 的 $\gamma_{\rm cl}/\gamma_{\rm us}$ 和Mo体系的 $\gamma_{\rm cl}/\gamma_{\rm us}$.如表1所示,与Mo 体系的 $\gamma_{cl}/\gamma_{us} = 2.28$ 相比, 进行单原子W和Ti的 掺杂后, γ_{cl}/γ_{us} 都变小了, 而掺杂单原子的Cu和 Fe后, γ_{cl}/γ_{us} 都变大了. 这说明分别掺杂单原子 的W和Ti可使材料Mo变脆,而分别掺杂单原子 的Cu和Fe可使材料Mo变柔软,并且掺杂Ti后体 系的脆性要强于掺杂W后体系的脆性,掺杂Cu后 体系的韧性要大于掺杂Fe后体系的韧性. 与单原 子掺杂的结果类似,掺杂双原子的W和Ti后可使 材料Mo变脆,而掺杂双原子的Cu和Fe可使材料 Mo 变柔软, 但是相比于单原子掺杂, 掺杂双原子 W后体系的脆性要强于掺杂Ti后体系的脆性,掺 杂双原子 Fe 后体系的韧性要大于掺杂双原子 Cu 后体系的韧性. 这说明, 随着掺杂浓度的增大, 4种 元素对 Mo 的脆性——韧性的影响也有显著不同.由 表1中的 $\Delta\gamma_{cl}/\gamma_{us}$ 值也可见, W 和Fe对体系的影 响最为显著,即随着掺杂浓度的增加,掺杂W可增 强材料 Mo的脆性, 而掺杂 Fe则可改善材料 Mo的 韧性.

3.3 晶体结构与电子性质

为了分析4种过渡金属元素W,Ti,Cu和Fe掺杂Mo后对Mo性能影响的微观机理,本文计算了掺杂后体系的键长和结合能,计算结果如表2所示. 其中结合能公式为

$$E_{\rm b} = E(\mathrm{Mo}) + E(\mathrm{Re}) - E(\mathrm{Mo} + \mathrm{Re}), \quad (7)$$

其中, Re代表掺杂原子, E(Mo), E(Re)和 E(Re + Mo)分别代表Mo体系的总能量、掺杂原子的能量和掺杂后体系的总能量.

表1 貞	单原子及双原子掺杂的不稳定层错能 $\gamma_{\rm us}/J\cdot m^{-2}$	和 $\gamma_{\rm cl}$	$\gamma_{\rm us}$
------	--	---------------------	-------------------

掺杂原子个数	掺杂元素	$\gamma_{\rm us}/{ m J}{\cdot}{ m m}^{-2}$	$\Delta\gamma_{ m us}/\%$	$\gamma_{ m cl}/\gamma_{ m us}$	$\Delta\gamma_{ m cl}/\gamma_{ m us}/\%$
	W	1.30	2.36	2.04	-10.5
单原子	Ti	1.32	3.90	1.90	-16.67
	$\mathbf{C}\mathbf{u}$	0.93	-26.80	2.52	10.53
	Fe	1.03	-18.90	2.39	4.82
	W	1.35	6.30	1.07	-53.07
双原子	Ti	1.28	0.79	2.00	-12.28
	$\mathbf{C}\mathbf{u}$	0.90	-29.10	2.43	2.63
	Fe	0.72	-43.30	3.30	44.74

掺杂原子个数	键	初始键长/Å	b /2处键长/Å	Δ /Å	$E_{\rm b}/{\rm eV}$
	Mo—W	2.7123	2.6991	0.0132	-318.4122
单原子	Mo—Ti	2.7118	2.6982	0.0136	-322.2772
	Mo—Cu	2.7072	2.7018	0.0054	-316.0691
	Mo—Fe	2.7094	2.7034	0.0060	-317.3554
	Mo—W	2.7132	2.6970	0.0162	-323.7162
双原子	Mo—Ti	2.7115	2.6968	0.0147	-316.3158
	Mo—Cu	2.7080	2.6989	0.0091	-315.4231
	Mo—Fe	2.6964	2.6925	0.0039	-299.5798

表 2 掺杂原子与 Mo 原子之间的键长及结合能 Eb

注: Δ 为初始键长与 b/2 处键长的差值.

从表2可以看出,不管是进行单原子掺杂还 是双原子掺杂,掺杂原子与Mo原子间的键长在 [111](110) 滑移系统从初始位置到**b**/2的滑移过程 中都有所减小,但掺杂W和Ti原子后体系键长 的减小程度要大于掺杂Cu和Fe原子后的减小程 度. 这说明进行掺杂后, W和Ti 原子与Mo 原子 成键的强度要大于Cu和Fe原子与Mo原子成键的 强度. 对于单原子掺杂, 由强到弱的顺序是Ti, W, Fe, Cu; 对于双原子掺杂, 则是W, Ti, Cu, Fe, 这与 掺杂后体系的不稳定层错能 yus 的大小顺序一致, 但与 γ_{cl}/γ_{us} 的大小顺序相反.这说明掺杂W和Ti 原子后,W和Ti原子分别与Mo原子成键的强度比 较强, 而这使得体系剪切形变的发生变得困难并 使体系脆性增强. 而掺杂Cu和Fe原子后, Cu和Fe 原子分别与Mo原子成键的强度较弱,而这使得体 系剪切形变的发生变得相对容易并使体系的韧性 增强.此外,相比于单原子掺杂,分别掺杂双原子 的W和Fe后,键长减小的幅度分别为最大和最小, 这说明随着掺杂元素浓度的增大,在Mo中掺杂W 原子后更不利于体系剪切形变的发生并使体系脆 性更强, 而掺杂Fe原子后则使体系剪切形变的发 生变得更加容易并使体系韧性更强.

在结合能方面,由表2可明显看出,不管是单 原子掺杂还是双原子掺杂,掺杂W和Ti原子后体 系结合能的绝对值都要大于掺杂Cu和Fe原子后 体系的结合能的绝对值.对于单原子掺杂,结合能 绝对值的大小顺序为Ti,W,Fe,Cu;对于双原子 掺杂,则是W,Ti,Cu,Fe;并且掺杂W和Ti原子 后体系的结合能要更接近于未掺杂时Mo体系的结 合能-320.8240 eV,这说明掺杂W和Ti两种元素 后体系的稳定性要强于掺杂Cu和Fe后体系的稳 定性;因此,掺杂W和Ti原子会使体系剪切形变的 发生变得困难并使体系的脆性增强,而掺杂Cu和 Fe原子则会使体系剪切形变的发生变得容易并会 使体系的韧性增强.此外,相比于单原子掺杂,掺 杂双原子的W和Fe后,体系的结合能的绝对值分 别变为最大和最小,这说明,随着掺杂浓度的增加, 掺杂W会更不利于体系剪切形变的发生并使体系 脆性变得更强,而掺杂Fe则更有利于体系剪切形 变的发生并使体系的韧性变得更强.这与键长方面 的分析结果一致,并解释了金属元素掺杂Mo后对 Mo性能影响的微观机理.

为了进一步解释过渡金属元素掺杂对 Mo 的剪 切形变及脆性-韧性性能的影响,本文分别计算了 对图 1 (b) 和 (c)两种模型掺杂后的态密度和差分 电荷密度.通过计算发现,由于体系费米能级附近 的状态主要由过渡金属的 d 电子态组成,而每个原 子的 s 电子和 p 电子的电子态都很小,对结果分析 没有决定性的影响,所以本文只给出了各原子 d 电 子的分态密度,其中滑移到 b/2 处的态密度的计算 结果如图 4 和图 5 所示.

由图4和图5可见,在费米能级左右5 eV的范 围内,不管是进行单原子掺杂还是双原子掺杂,W 和Ti原子的d电子与Mo原子的d电子的态密度重 叠程度要明显大于Cu和Fe原子的d电子与Mo原 子的d电子的重叠程度.因此,W和Ti原子的d电 子与Mo原子的d电子之间的杂化要强于Cu和Fe 原子的d电子与Mo原子的d电子之间的杂化.正 是由于这种较强的d-d杂化,使得W和Ti原子与 Mo原子之间的成键强度要明显大于Cu和Fe原子 与Mo原子间的成键强度,从而使得W和Ti的掺 杂会不利于体系剪切形变的发生并使体系脆性增 强,而掺杂Cu和Fe则有利于体系剪切形变的发生 并使体系韧性增强.此外,在单原子掺杂中,Cu原



图 5 **b**/2 滑移处双原子掺杂 Mo 后的分态密度 (a) W; (b) Ti; (c) Cu; (d) Fe

子的d电子局域化最为明显,因此单原子掺杂时Cu和Mo的成键强度最弱,而这与表2中的结果是一致的.相比于单原子掺杂,进行双原子掺杂后,W和Ti原子的d电子与Mo原子的d电子的态密度重叠程度明显增强很多,其中以W的d电子的态密度

变化最为显著,而Fe原子的d电子局域化则明显增强.因此,随着掺杂浓度的增加,掺杂W原子会使体系剪切形变的发生变得困难并使体系脆性增强,而掺杂Fe原子则会使体系剪切形变的发生变得相对容易并使体系韧性增强,这与之前在键长以及结

合能方面的分析都是一致的.

在差分电荷密度方面,计算结果如图6所示. 由图可见,在Mo中掺杂不同的原子后都出现了电 子得失情况,从而在原子之间形成了不同强度的金 属键.从图6(a)中的(1)和(2)两图可以看到,掺杂 W和Ti原子后,在掺杂原子及Mo原子周围聚集了 较多的电荷且电荷交叠区域大,这表明原子之间 的电荷转移强度较大,原子与原子之间形成了较 强的金属键.相比于(1)和(2),(3)和(4)两图所呈 现的这一趋势相对较弱,这说明W和Ti原子与Mo 原子所成的键强于Cu和Fe原子与Mo原子所成的 键.类似于图6(a),从图6(b)中也可得出同样的 结果,只是图6(b)中的电荷交叠区域明显增大,而 这则是由掺杂原子浓度的增大所引起的.因此差 分电荷密度的分析结果与键长、结合能以及分态密 度的分析结果是一致的,并且进一步解释了掺杂 原子对Mo的滑移性能以及解理性能的影响的微观 机理.



图 6 (网刊彩色) (a) 和 (b) 分别为图 1 (b) 和 (c) 界面结构滑移 **b**/2 时的差分电荷密度 (1)—(4) 分别是掺杂 W, Ti, Cu 和 Fe 后的结果;图中黄色区域表示得到电子而蓝色区域表示失去电子

4 结 论

本文采用基于密度泛函理论的第一性原理方 法研究了不同浓度的过渡金属元素W, Ti, Cu和 Fe掺杂Mo后对Mo的滑移性能和解理性能的影 响,并通过键长、结合能、电子态密度以及差分电荷 密度做了进一步分析,其中掺杂原子的摩尔百分比 分别为2.08%和4.17%,分别对应单原子掺杂和双 原子掺杂. 通过计算掺杂体系在 [111](110) 滑移系 统上的广义层错能以及解理能发现,掺杂W和Ti 原子后, 体系的 γ_{us} 变大. γ_{cl}/γ_{us} 变小; 而掺杂Cu 和Fe原子后,体系的 γ_{us} 变小, γ_{cl}/γ_{us} 变大.因此, W和Ti原子的掺杂会使体系剪切形变的发生变得 困难并使 Mo材料变脆, 而 Cu 和 Fe 原子的掺杂则 会使体系剪切形变的发生变得相对容易并使Mo材 料的韧性增强.此外,随着掺杂浓度的增加,W和 Fe原子的掺杂对材料的影响更为显著,即掺杂W 会使体系剪切形变的发生变得更为困难并使Mo材 料脆性更强, 而掺杂Fe则会使体系剪切形变的发 生变得更为容易并使 Mo材料的韧性更强.

参考文献

 Bai X Y, Chi A L 2012 Non-Ferrous Mining and Metallurgy 28 54 (in Chinese) [白小叶, 迟爱玲 2012 有色矿

冶 28 54]

- [2] Cao W C, Liu J, Ren Y X 2006 Rare Metals Lett. 8 25 (in Chinese) [曹维成, 刘静, 任宜霞 2006 稀有金属快报 8 25]
- [3] Liu G, Zhang G J, Jiang F, Ding X D, Sun Y J, Sun J, Ma E 2013 Nat. Mater. 12 344
- [4] Perepezko J H 2009 Science 326 1068
- [5] Dimiduk D M, Perepezko J H 2003 Mater. Res. Soc. Bull. 9 639
- [6] Liu H, Ju J H, Zhang J L, Cui S, Xia M X 2011 China Molybdenum Industry 35 26 (in Chinese) [刘辉, 巨建辉, 张军良, 崔顺, 夏明星 2011 中国钼业 35 26]
- [7] Wadsworth J, Nieh T G, Stephens J J 1988 Int. Mater. Rev. 33 131
- [8] Cockeram B V 2009 Metall. Mater. Trans. 40A 2843
- [9] Schneibel J H, Brady M P, Kruzic J J, Ritchie R O 2005 Z. für Metall. 96 632
- [10] Cockeram B V, Smith R W, Hashimoto N, Snead L L 2011 J. Nucl. Mater. 418 121
- [11] Byun T S, Li M, Cockeram B V, Snead L L 2008 J. Nucl. Mater. 376 240
- [12] Cockeram B V 2010 Mater. Sci. Eng. A 528 288
- [13] Sturm D, Heilmaier M, Schneibel J H, Jéhanno P, Skrotzki B, Saage H 2007 Mater. Sci. Eng. A 463 107
- [14] Trinkle D R, Woodward C 2005 Science 310 1665
- [15] Medvedeva N I, Gornostyrev Y N, Freeman A J 2005 Phys. Rev. B 72 134107
- [16] Medvedeva N I, Gornostyrev Y N, Freeman A J 2007 Phys. Rev. B 76 212104
- [17] Vitek V 1968 Philos. Mag. A 18 773
- [18] Vitek V 1974 Cryst. Lattice Defects 5 1
- [19] Joós B, Ren Q, Duesbery M S 1994 Phys. Rev. B 50 5890

- [20] Hartford J, von Sydow B, Wahnstr G, Lunquiet B I 1998 Phys. Rev. B 58 2487
- [21] Brandl C, Derlet P M, Swygenhoven H V 2007 Phys. Rev. B 76 054124
- [22] Thomson R 1995 Phys. Rev. B 52 7214
- [23] Sun Y, Kaxiras E 1997 Philos. Mag. A 75 1117
- [24] Yan J A, Wang C Y, Wang S Y 2004 Phys. Rev. B 70 174105
- [25] Chen L Q, Wang C Y, Yu T 2006 Acta Phys. Sin. 55
 5980 (in Chinese)[陈丽群, 王崇愚, 于涛 2006 物理学报 55
 5980]
- [26] Yun Y, Kwon S C, Kim W W 2007 Comput. Phys. Commun. 177 49
- [27] Chen L Q, Yu T, Wang C Y, Qiu Z C 2008 Acta Phys.
 Sin. 57 443 (in Chinese)[陈丽群, 于涛, 王崇愚, 邱正琛 2008 物理学报 57 443]
- [28] Mei J F, Li J W, Ni Y S, Wang H T 2011 Acta Phys. Sin. 60 066104 (in Chinese)[梅继法, 黎军顽, 倪玉山, 王 华滔 2011 物理学报 60 066104]
- [29] Frederiksen S L, Jacobsen K W 2003 Philos. Mag. 83 365

- [30] Wang S F 2006 Chin. Phys. 15 1301
- [31] Chen L Q, Wang C Y, Yu T 2008 Chin. Phys. B 17 0662
- [32] Zhang Y, Xie L J, Zhang J M, Xu K W 2011 Chin. Phys. B 20 026102
- [33] Watanabe R 2007 Strength, Fracture and Complex 5 13
- [34] Zhang J M, Wu J X, Huang Y J, Xu K W 2006 Acta Phys. Sin. 55 393 (in Chinese)[张建民, 吴军喜, 黄育红, 徐可为 2006 物理学报 55 393]
- [35] Wei X M, Zhang J M, Xu K W 2007 Appl. Surf. Sci. 254 1489
- [36] Hohenberg P C, Kohn W 1964 Phys. Rev. 136 B864
- [37] Kohn W, Sham L J 1965 Phys. Rev. 140 A1133
- [38] Kresse G, Furthmuller J 1996 Phys. Rev. B 54 11169
- [39] Kresse G, Joubert J 1999 Phys. Rev. B 59 1758
- [40] Perdew J P, Wang Y 1992 Phys. Rev. B 45 13244
- [41] Wang C, Wang C Y 2008 Surf. Sci. 602 2604
- [42] Rice J R 1992 J. Mech. Phys. Solids 40 239
- [43] Fu C L 1990 J. Mater. Res. 5 971
- [44] Gong H R 2009 Intermetallics 17 562
- [45] Rice J R, Thomson R 1974 Philos. Mag. 29 73

Mechanical properties of transition metals doped Mo: a first-principals study*

Guo Yuan-Jun Liu Rui-Ping[†] Yang Zhi Li Xiu-Yan

(College of Physics and Optoelectronics, Taiyuan University of Technology, Taiyuan 030024, China)

(Received 26 November 2013; revised manuscript received 10 January 2014)

Abstract

For Mo doped with the transition metals W, Ti, Cu and Fe with the molar percentages of 2.08% and 4.17%, the generalized-stacking-fault energies and the cleavage energies along the direction $[1\bar{1}1]$ in (110) plane are calculated by the first principles method based on the density functional theory, and the shear information and the brittle-ductile influences of the transition metals on the Mo material are investigated. It is found that doping W and Ti atoms can make the shear deformation difficult to happen and the brittleness of Mo enhanced, however, doping Cu and Fe atoms can make the shear deformation easy to happen and the ductility of Mo enhanced. Moreover, with the increase of doping concentration, the influences of W and Fe atoms are more obvious. Doping W atoms can make the shear deformation easier to happen and the brittleness of Mo stronger.

Keywords: unstable stacking fault energy, cleavage energy, shear deformation, brittle-ductilePACS: 71.15.Mb, 71.20.Be, 61.72.NnDOI: 10.7498/aps.63.087102

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant No. 11104199) and the Natural Science Foundation of Shanxi Province, China (Grant No. 2012011021-3).

[†] Corresponding author. E-mail: liuruiping@tyut.edu.cn