单轴预应变对 C 掺杂 Fe(110) 表面 H 吸附、扩散的影响^{*}

蔡一全1) 尹益辉1)† 李继承1)2)

(中国工程物理研究院总体工程研究所, 绵阳 621900)
 (工程材料与结构冲击振动四川省重点试验室, 绵阳 621999)
 (2025 年 1 月 22 日收到: 2025 年 4 月 8 日收到修改稿)

为了从微观结构层次进一步深入研究和完善预应变/预应力与H吸附钢 (Fe-C合金) 表面的作用机制, 采用第一性原理的方法计算了单轴预应变对C掺杂 Fe(110) 表面的H吸附和扩散的影响,从表面原子空间构 型、结合能 (E_b)、电子结构3个方面探究预应变对H吸附和渗透的影响,并计算了掺杂和未掺杂C原子时 H渗透的扩散能全.结果表明,掺杂的C原子使Fe晶体的八面体空间在不同方向上发生畸变,从而使Fe(110) 表面产生"畸变",不同位点处畸变程度 (D_{Δ})和离C原子本身的距离不一致,导致各位点在预应变下的吸附 结构 (H吸附高度 d和单元表面积 S_{Δ})与结合能 (E_b)变化趋势不一致,扩散能垒变化趋势与结合能变化趋势 相反.研究发现,H吸附在C掺杂位点时,吸附结构和结合能计算结果显示H有更容易扩散到内部中的趋势, 而电子结构计算结果显示C原子与H原子相斥,扩散能垒相较于未掺杂时升高,H原子难以扩散进入体相内 部而在C周围富集,继而诱发氢脆.吸附结构、结合能、扩散能垒计算结果显示:在掺杂位点(TFs位点)处, 随着拉伸应变增大,H原子越容易扩散到钢的微观结构中,随着压缩应变增大,H原子越难扩散到钢的微观 结构中,可利用压缩应变减小钢中氢脆的发生.这从微观层面解释了实际工程应用中"同等应力情况下,C越 多,钢铁发生氢脆的倾向越严重"的原因,从电子结构层次完善了预应变下H吸附钢 (Fe-C合金)表面的作用 机制,可对氢脆的研究提供参考.

关键词:第一性原理, α-Fe(C), 预应变, H 吸附 **PACS:** 71.15.Mb, 68.43.-h, 73.20.hb **CSTR:** 32037.14.aps.74.20250107

DOI: 10.7498/aps.74.20250107

1 引 言

氢作为一种洁净的可再生能源,因其具有来源 广泛、转化效率高、能量密度高的优点,广泛应用 于航空航天、石化、制造业和能源领域^[1,2],有学者 预测到 2050 年,氢能将占人类消耗总能源的 50%^[3]. 然而大量的实践与研究表明,氢会使钢和其他几种 金属严重脆化^[4],在低于材料的强度极限的应力作 用下,经过一定时间,钢突然断裂⁶.在实际生产 中,工作部件往往受氢与应力协同作用:在航空航 天领域,储运氢气的压力容器和管道在受氢损伤的 同时还承受着高压⁶,在石化领域,深埋海洋的石 油管道受氢损伤的同时还受内压、净水压力作用^[7,8]. 在氢能源领域,氢能源汽车使用的高压氢气罐受气 压、振动和氢损伤的联合作用,氢气罐内衬金属中 裂纹更容易萌生与扩展⁶.应力(应变)诱导氢脆的 机制至今尚无统一定论^[10],实践中发现表面吸附

^{*} 国家自然科学基金 (批准号: 12072333) 资助的课题.

[†] 通信作者. E-mail: yinyh@caep.ac.cn

^{© 2025} 中国物理学会 Chinese Physical Society

氢对氢致裂纹萌生起重要作用,X100 管线钢在 13.5 MPa 氢环境中,氢致裂纹萌生于试样表面^[11], X80 钢的氢致塑性损失主要由表面吸附高浓度氢 导致^[12].常见的表面吸附分析技术 (LEED, EELS, XPS, AES, STM, SIMS, FIM, UPS)^[13-15] 为表面 能量、结构的分析提供了参考,但不能真正达到原 子尺度的观察,且在实验过程容易破坏表面结构, 使得表面结构分析的不确定因素增加,而理论计算 可以弥补试验分析中的不足,是当前研究表面吸附 的主流方法^[16,17].

Fe(110) 面是 α -Fe 的密排面, 具有最低的表 面能[18-20], 是平衡凝固过程中最容易暴露的表面[21], 因此 H 与 Fe(110) 面的相互作用得到较多的理论 研究,但主要是在无应力条件下.Cremaschi等^[22] 报道了 H 原子在 Fe(110) 表面的吸附有 4 个不同 的吸附位点,如图1所示,他们的结果与早期实验 测试相吻合, H 到铁表面距离的实验测试距离为 (0.9±0.1) Å^[23], 最大可达 1.94 Å^[24]. H₂ 最稳定的 吸附部位是顶部部位[25],而H原子主要吸附在 Fe(110) 长桥位或准三重位点^[26-28], 且 H 吸附几乎 不会对 Fe(110) 表面造成任何变形^[29]. 由于 Fe(100) 和 Fe(110) 表面的吸附能几乎相同^[30], Sheikhzadeh 等[31] 综合密度泛函理论 (DFT) 和热力学模 型,计算了掺杂各种代表性合金元素 (Ni, Ti, W, Mo, Mn, Co, Cr, V, Al 和 Cu)的 Fe(100) 表面的 H吸附行为,表明合金元素极大地改变了表面和 H原子之间的相互作用.



图 1 Fe(110) 表面原子排列和吸附位点, H吸附位点分 别为长桥位点 (LB)、短桥位点 (SB)、准三重位点 (TF) 和 顶部位点 (OP), 最近的两个 Fe 原子之间的距离为 2.48 Å; LB, SB, TF 位点到 OT 位点的侧向距离分别为 2.02, 1.24, 1.52 Å

Fig. 1. Atom arrangement and symmetry sites on Fe(110). The H adsorption sites are long bridge site (LB), short bridge site (SB), quasi triple site (TF) and top site (OP), respectively; the distance between the nearest two Fe atoms is 2.48 Å, the lateral distances from LB, SB, TF sites to OT sites are 2.02, 1.24, 1.52 Å, respectively.

关于应力加载铁表面的氢吸附报道较少,李守英 等[32] 采用基于自旋极化密度泛函理论的第一性原 理方法和超软赝势研究 H,在 Fe(110) 表面吸附过 程中的势能变化以及不同应变时的吸附,发现 H。 的吸附能与应变之间存在近似线性关系, 拉应变使 得 H,的吸附能更负,压应变使得吸附能值升高, 这表明拉应力使得 H2 与 Fe(110) 面的作用力增 强, 压应力减小了 H₂与 Fe(110) 面的相互作用. Li 等^[33] 研究了 H 在双轴应变 Fe(110) 表面的吸附 和扩散,发现无论 Fe(110) 表面是压缩状态还是拉 伸状态, H 在 TF 位点的吸附最稳定, 存在应变时, 顶部位置的 H 原子会弛豫到 TF 位置,并且压缩 使H原子和表面之间的键合强度变弱,拉伸使H 原子和表面之间的键合强度变强,认为通过表面应 变可以控制 H 在 Fe 表面的吸附和扩散, 对于研究 表面应力对氢脆的影响具有重要意义.尽管上述工 作取得了重要成就,但这种利用超软赝势来计算 Fe 等磁性系统不太可靠^[34],并且仍然明显缺乏第 一性原理计算用于阐明 C 掺杂 Fe(110) 表面时应 力对 H 吸附、扩散的影响. 本文采用密度泛函方法 计算预应变下 H 原子与 C 掺杂 Fe(110) 表面的相 互作用,研究不同预应变下H原子在Fe(110)表 面的吸附情况,分析预应变对 C 掺杂 Fe(110) 表面 结构的影响,将表面结构变化与最终吸附结构相联 系,从原子空间构型、结合能、电子结构3个方面 探究了预应变对 H 吸附、渗透的影响, 对完善 Fe-H 体系作用理论具有重要意义.

2 计算模型与方法

基于自旋极化密度泛函理论的第一性原理方 法^[35],采用投影缀加平面波赝势^[36]获得电子能量, 交换关联能采用广义梯度近似下 Perdew-Burke-Ernzerhof 泛函^[37],平面波的截断能设置为 520 eV, 结构优化过程中力和能量的收敛准则分别设置 为-0.05 eV/Å和 10⁻⁵ eV,并考虑 Fe 原子的磁性.对 BCC 铁晶胞进行计算得到了晶格常数为 2.806 Å, 与其他 DFT 计算^[38,39]结果 (2.832 Å, 2.830 Å) 基本 一致,误差为 0.918%和 0.848%.将体心立方 (BCC) 铁晶胞进行 3×3×4 扩胞 (见图 2(a)),然后切 (110) 面并选择合适的厚度,充分弛豫以模拟含碳量为 0‰o的纯铁晶体结构 (见图 2(c));将 BCC 铁晶胞 进行 3×3×4 扩胞后,再向超胞的八面体间隙中掺



图 2 晶体模型 (a) 3×3×4 扩胞; (b) 切 (110) 面; (c) 纯铁晶体模型; (d) 3×3×4 扩胞; (e) 切 (110) 面; (f) 中碳钢晶体模型; 绿色 面为 (110) 面, 粉色面为切割面, 以此为界将晶体模型切割, 后续计算将在切割面上添加真空层

Fig. 2. Crystal model: (a) $3 \times 3 \times 4$ cell expansion; (b) cut (110) face; (c) pure iron crystal model; (d) $3 \times 3 \times 4$ cell expansion; (e) cut (110) face; (f) crystal model of medium carbon steel. The green surface is (110) side, the pink surface is the cutting surface, which is used as the boundary to cut the crystal model, subsequent calculations will add a vacuum layer on the cutting surface.

杂1个碳原子 (见图 2(d)), 然后切 (110) 面并选择 合适的厚度, 充分弛豫以模拟含碳量为 29.67‱的 中碳钢晶体结构 (如图 2(f)).

为模拟工作部件受到的单向变形需引入应变 ε ^[40], 对弛豫后的晶体模型的 a 轴 (图 2(c), (f) 晶体模型 的 a 轴) 施加不同程度的应变 ε (-5%, -2.5%, 0%, 2.5%, 5%) 来改变模型在该方向的尺寸, 然后对整个 体系进行结构优化. 优化时采取在保持 a 轴长度不变 的情况下, 让另外两轴自由优化的原则, 从而保证 整个体系处于拉伸或压缩状态下的能量最低状态.

如图 3 所示,对优化后的晶体模型进行切割, 在 *c* 方向选取 1 倍晶体长度 (8 层 Fe 原子),然后 在切割面上添加 16 Å的真空层,进行弛豫得到基 底模型.弛豫时保持整个体系体积不变,固定下方 4 层铁原子 (掺杂时额外固定下方 2 个碳原子),上 方原子不做任何限制. 计算得到 0% 应力状态下, 未掺杂基底每层大小为 *a* = 11.221 Å, *b* = 11.874 Å, 共 192 个 Fe 原子,掺杂基底每层大小为 *a* = 11.219 Å, *b* = 11.952 Å, 共 192 个 Fe 原子, 3 个 掺杂碳 (C) 原子,此体系内含碳量略微增大,为 33.37‰,仍然属于中碳钢结构.

掺杂 C 原子时, C 作为畸变源头, C 原子附近 的 Fe 原子存在明显的畸变, 表面上畸变最大的 Fe 原子为 BCC 晶体内离掺杂 C 原子最近的体心 原子. 因此, 基底表层原子的顶位吸附位点可分为 两类,一类为体心原子吸附位点 (COP),另一类为 顶角原子吸附位点 (OP).两类位点沿着基矢 b方 向交替排列,碳原子附近的短桥、长桥发生最大畸 变,图4所示为图3红色区域的表层原子.



图 3 基底模型 (a) 未掺杂模型; (b) 掺杂模型; 掺杂时, 第 135 号 Fe 原子 (Fe₁₃₅) 为表面上最大畸变原子

Fig. 3. Substrate model: (a) None-doped model; (b) doped model. When doped, the 135th Fe atom (Fe_{135}) is the largest distorted atom on the surface.



图 4 掺杂吸附模型,图中蓝色原子表示体心原子;掺杂时, 整个表面都发生畸变,以离 C 原子最近的吸附位点为研究 对象: OP 位点位于 Fe_{47} 顶部, COP 位点位于 Fe_{135} 顶部, SB 位点位于 Fe_{47} 和 Fe_{135} 之间,LB 位点位于 Fe_{47} 和 Fe_{50} 之 间,TF 位点位于 Fe_{47} , Fe_{50} , Fe_{135} 组成的三角形区域 Fig. 4. H-adsorption model (C-doped). Blue atoms represent body centered atoms; when doped, the whole surface is distorted, the adsorption site nearest to the C atom is taken as the research object: OP site is at the top of Fe_{47} , COP site is at the top of Fe_{135} , SB site is between Fe_{47} and Fe_{135} , LB site is between Fe_{47} and Fe_{50} , TF site is in the triangular region composed of Fe_{47} , Fe_{50} and Fe_{135} .

H 原子吸附在表面时,由于 H 原子较小,可以 认为 H 原子不对整个体系的体积产生影响,吸附计 算过程与基底弛豫过程类似.以往的 DFT 研究^[41-43] 和实验^[44,45] 都表明, Fe(110) 吸附 H 原子时只有非 常小的弛豫,没有表面重构,因此,H 原子吸附时 的结合能 (E_b)可由方程 (1)^[29] 定义:

$$E_{\rm b} = E[{\rm Fe}_x {\rm C}_y {\rm H}] - E_{\rm S}[{\rm Fe}_x {\rm C}_y] - E[{\rm H}], \qquad (1)$$

其中, $E[Fe_xC_yH]$ 表示吸附模型中所有原子的总能量, x为Fe原子的总数, y为C原子的总数; $E_S[Fe_xC_y]$ 表示基底模型的能量; E[H]表示吸附模型中H原 子的能量, 计算此能量时需要将吸附模型中的 Fe和C原子删除, 只保留吸附模型中的H原子, 并保持H原子位置不变.结合能是一个负值, 根 据 (1)式, 更负的 E_b 代表更强的结合强度.

3 计算结果

3.1 预应变作用导致的基底表面变化

在原子尺度上,由掺杂原子引起的结构畸变往 往不能忽略,表1列出了基底模型表面畸变处的参 数. 在应变 (ε) 加载方向上 (b 轴方向), 未掺杂模型 表面 $d_{\text{LB}} = 2.805$ Å, 当 ε 从 0% 加载到为-5%, -2.5%, 2.5%, 5%时, 对应 dLB 变化率分别为-4.99%, -2.50%, 2.50%, 5.03%, dLB 变化率与对应加载的 ε 基本一致, $d_{\rm IB}$ 均匀变化; 掺杂模型表面 $d_{\rm IB}$ = 2.826 Å, 当 ε 从 0% 加载到-5%, -2.5%, 2.5%, 5% 时, 对应 d_{LB} 变化率分别-5.27%, -2.26%, 2.05%, 4.67%,此时, d_{LB} 变化率与对应加载的 ε 有明显差 异. 在 c 轴方向, 未掺杂模型表面 Fe 原子到次表 面 Fe 原子的距离 (面间距) 为 1.994 Å, 这与 Chohan 等^[28] 的计算结果 2.04 Å一致 (ε = 0%), 本文 还发现面间距随着应变的增大而单调减小;掺杂模 型表面最大畸变处 Fe 原子到次表面 Fe 原子的垂 直距离 $d_z = 2.418$ Å ($\varepsilon = 0\%$), 与未掺杂时的状 况相比, 掺杂时 c 方向上发生了膨胀, 且各应变条 件下此结论均适用.在C原子所在的八面体中, $\varepsilon =$ 0%时,表面上C原子与配位Fe原子(Fe47,Fe50 和 Fe₁₃₅) 之间的键长分别为 $l_{\text{Fe47/50-C}} = 1.952$ Å, $l_{\text{Fe135-C}} = 1.789$ Å, 未掺杂时键长 $l_{\text{Fe47/50-O}} =$ 1.985 Å, *l*_{Fe135-O} = 1.404 Å, 此结果与 Liu 等^[38] 的 计算结果 $l_{\text{Fe47/50-C}} = 1.907$ Å, $l_{\text{Fe135-C}} = 1.899$ Å, $l_{\rm Fe47/50-O} = 2.0025$ Å, $l_{\rm Fe135-O} = 1.416$ Å—致: $l_{\rm Fe47-C}$ < k_{e47-0} 长度, k_{e135-C} > k_{e135-0} 长度. 这说明 C 原子 使八面体 Fe47-C 方向收缩, 使 Fe135-C 方向膨胀, 导致了空间的不均匀变化,即畸变,因此空间的一 个面 (Fe47, Fe50, Fe135 组成的三角形区域) 也发生 了畸变. 未掺杂时, d_z 与 ε 呈负相关, $b_{\text{Fe47-O}}$ 与 ε 呈

	表 1 基底表面畸变处参数
Table 1.	Parameters of the substrate model at the distortion.

应变ε/% -	未掺杂									
	$d_{\rm SB}$	$d_{\rm LB}$	$d_{\rm z}$	$l_{ m Fe47/50-O}$	$l_{ m Fe135-O}$	$d_{\rm SB}$	$d_{ m LB}$	$d_{\rm z}$	$l_{\rm Fe47/50\text{-}C}$	$l_{\rm Fe135-C}$
-5.0	2.426	2.665	2.044	1.962	1.438	2.731	2.677	2.482	1.915	1.811
-2.5	2.426	2.735	2.016	1.973	1.421	2.761	2.762	2.447	1.935	1.802
0.0	2.423	2.805	1.994	1.985	1.404	2.773	2.826	2.418	1.952	1.789
2.5	2.434	2.875	1.978	2.002	1.393	2.772	2.884	2.421	1.963	1.789
5.0	2.442	2.946	1.952	2.018	1.379	2.806	2.958	2.446	1.976	1.794

注: d_{SB} 为短桥距离,为Fe₄₇和Fe₁₃₅之间的距离; d_{LB} 为长桥距离,为Fe₄₇和Fe₅₀之间的距离; d_2 为最大畸变的Fe原子(Fe₁₃₅)到次表面Fe原子之间的平均垂直距离, l_{FeC} 为C原子与配位Fe原子之间的键长; l_{FeC} 为Fe原子到八面体中心之间的距离; 以上长度单位均为Å.



图 5 表面 Fe 原子空间位置分布情况 (a) $\varepsilon = -5\%$; (b) $\varepsilon = -2.5\%$; (c) $\varepsilon = 0\%$; (d) $\varepsilon = 2.5\%$; (e) $\varepsilon = 5\%$ Fig. 5. Spatial distribution of surface Fe atoms: (a) $\varepsilon = -5\%$; (b) $\varepsilon = -2.5\%$; (c) $\varepsilon = 0\%$; (d) $\varepsilon = 2.5\%$; (e) $\varepsilon = 5\%$.

正相关,掺杂时在同样的应变条件下却不遵守此规律,进一步说明了掺杂 C 原子引起的结构畸变不能忽略.

图 5 为掺杂 C 原子后整个表面的 Fe 原子空 间位置分布情况,颜色越暖代表 c方向高度越高. 当 $\varepsilon = 0\%$ 时, C 原子掺杂处的上方的顶角原子 (Fe₄₇ 和 Fe₅₀,为 OP 位点)和体心原子 (Fe₁₃₅,为 COP 位点)在 c方向上高度不一致, Fe₁₃₅在 c方向上比 表面平均原子高度高 0.454 Å. 这与 Jiang 等^[39]的 计算结果 0.5 Å非常接近,他们认为这是为了减少 C 掺杂带来的局部应变.随着 ε 从 0% 减小到–5%, 表面各原子间在 c方向上整体高度起落差增大;随 着 ε 从 0% 增至 5%,表面上最大畸变原子 (Fe₁₃₅) 与周围原子高度差增大,但其余各原子在 c方向上 高度起落差减小,当 ε 为 0%, 2.5%, 5% 时, Fe₁₃₅ 与 Fe₄₇在 c方向上对应高度差为 0.443 Å, 0.471 Å, 0.504 Å,应变改变了畸变.

3.2 H 吸附的计算结果

未掺杂 C 原子时, H 原子在不同应变状态下 都能稳定地吸附在各个位点上.图 6 所示为 H 吸 附时 OP 位点和 COP 位点的差分电荷密度空间分 布, 发现 H 原子周围具有对称的差分电荷密度.

型进行 Bader 电荷计算,发现在相同应变条件下 OP, COP 位点处 H 原子得电荷的数目都是一样 的, Bader 电荷均为 1.17e, 1.21e, 1.23e, 配位 Fe 原子得电荷的数目也基本一样, Fe47 为 8.18e, 8.09e, 8.07e, Fe₁₃₅为 8.19e, 8.08e, 8.06e, 只相差 0.01e. 同时, 计算 H 吸附时 H 到配位 Fe 原子的距离, 发 现无应力条件下 d = 1.525 Å, 这与 Chohan 等^[28] 的计算结果 d = 1.55 Å吻合得非常良好, 在 ε 为 -5%, -2.5%, 0%, 2.5%, 5% 的应变条件下, OP 位点 的 H 到配位 Fe 原子的距离分为 1.483 Å, 1.523 Å, 1.525 Å, 1.541 Å, 1.518 Å, COP 位点的 H 到配 位 Fe 原子的距离分别为 1.484 Å, 1.521 Å, 1.521 Å, 1.537 Å, 1.517 Å, 相同应变条件下最大差距仅为 0.004 Å, 可忽略不计. 表 2 为 H 吸附在各位点处 的结合能,在相同的应变条件下,OP 位点和 COP 位点 H 原子结合能基本一样, 最大差值为 0.02 eV. 由上述分析,从电子结构、结合能大小,H到配位 Fe 原子的距离这3个方面来看, OP 位点和 COP 位点的 Fe 原子对 H 的作用相同, 两种 Fe 原子等效.

在无应力条件下, TF 位点为能量最小的位点 $E_{\rm b} = -2.969 \text{ eV}$, 这与 Shen 等^[46]的计算结果 $E_{\rm b} = -2.952 \text{ eV}$ 吻合, Jiang 和 Carter ^[47]的计算结果也



图 6 $\varepsilon = 0\%$ 时 OP (a) 和 COP (b) 位点差分电荷差分电荷密度空间分布 (黄色区域代表得电子,表示高电子密度; 蓝色区域代表失电子,表示低电子密度)

Fig. 6. Differential charge space distribution of OP (a) and COP (b) at $\varepsilon = 0\%$. The yellow area represents electrons, indicating high electron density, and the blue area represents electron loss, indicating low electron density.

Table 2. Binding energy $E_{\rm b}$ (Unit: eV).											
ε/% -	未掺杂						掺杂				
	OP	COP	SB	LB	TF	OP	COP	SB	LB	TF	
-5	-2.419	-2.421	-2.911	-2.901	-3.040	-3.105^*	-2.438	-2.993^*	-3.002^*	-2.736	
-2.5	-2.360	-2.358	-2.850	-2.853	-2.979	-3.083^{st}	-2.436	-2.985^*	-2.962^*	-2.961	
0	-2.360	-2.361	-2.829	-2.893	-2.969	-3.059^*	-2.419	-2.975^*	-2.941^*	-2.671	
2.5	-2.369	-2.367	-2.841	-2.937	-2.990	-3.051^*	-2.389	-2.949^*	-2.921^*	-2.656	
5	-2.387	-2.388	-2.849	-1.411	-3.002	-3.120^*	-2.290	-2.847^*	-2.840^*	-2.560	

表 2 结合能 $E_{\rm b}$ (单位为 eV) Yable 2. Binding energy $E_{\rm b}$ (Unit: eV)

注:*表示位点不稳定,最终吸附位点为附近的准三重位点.

证实 TF 位点是真正的最小值,而所有其他位点都 表现出虚频,表明在能量上接近准三重位点(TF) 的长桥位点(LB)实际上是通向稳定的 TF 位的过 渡态.由表 2 还可知,在不同应变下的 Fe(110)表 面不同位点插入 H 原子时,最小能量均出现在 TF 位点,H 原子在 TF 位点具有最稳定性,可以被困 在那里.这与前文 Li 等^[33]发现在双轴应变条件下, 无论 Fe(110)表面是压缩状态还是拉伸状态, H 在 TF 位点的吸附最稳定的结论一致.

掺杂 C 原子时, 如图 7 所示, 各应变情况下, OP, SB, LB 位点均为不稳定吸附位点, H 原子会 向就近的准三重位点移动并最终吸附在那里, 而 COP, TF 位点的 H 原子则会稳定地吸附在起始位 点上. 同时, 由表 2 可知在相同的应变条件下 COP 位点的结合能远高于各准三重位点, 表明 H 原子在 准三重位点处表现出最稳定性, 可以被困在那里.

由上述分析可知,未掺杂 C 原子时,在各应变 条件下, OP, COP 位点处 H 吸附完全等价.掺杂 C 原子时即使没有应力, OP, COP 位点 H 吸附的



图 7 不稳定点吸附结过示意图 (掺杂 C), 虚圆代表氢原 子起始位点, 位于 OP 位点的 H 原子在应变为–5% 和 5% 的作用下迁移至 TF₁位点, 在–2.5%, 0%, 2.5% 的情况下迁 移至 TF₂位点; 位于 SB 位点的 H 原子迁移至 TF_s位点; 位于 LB 位点的氢原子迁移至 TF_L 位点

Fig. 7. Adsorption results of unstable site (C-doped). The dotted circles represent the starting site of hydrogen atom, the H atom at the OP site migrates to the TF_1 site at the strain of -5% and 5%, and to the TF_2 site at the strain of -2.5%, 0%, 2.5%, the H atom located at the SB site migrates to the TF_S site, H atom at LB site migrates to TF_L site.

结果也不同,进一步说明表面空间结构的畸变对 H吸附结果的影响不可忽略;而 OP 处应变大小不 同导致 H吸附的最终位点不同则反映了 C 掺杂时 畸变空间在应变的作用下再次发生了不规则变化, 原子尺度上空间结构的微小变化导致了 H吸附结 果的复杂多变.

4 讨论部分

由上述计算结果,无论是掺杂还是不掺杂 C原子,准三重位点都是H最稳定的吸附位点.为 此,按照离最大畸变原子远近的程度,选取掺杂 C时 TF, TF_s, TF_L位点和未掺杂 C时的 TF_{pure} 位点 (相当于掺杂 C时,离最大畸变原子无穷远处 的准三重位点)来研究预应变对 H 吸附的影响.

4.1 吸附结构参数分析

掺杂 C 原子使各 Fe 原子偏离"理想晶格"的 点阵结构, 形成了"畸变晶格"^[48]. 图 8 所示为 H 吸 附结构参数. 从图 8 可以看出, C 掺杂使 Fe(110) 表面不同区域畸变程度不同, Fe(110) 表面由多个 三角形状的单元表面组成, 本文主要研究离 H 原 子最近的单元表面的变化情况, 它位于 H 原子下 方, 由组成准三重位点的 3 个 Fe 原子构成. 其中 *d*为 H 吸附高度 (近似于 *c*方向上 H 原子可各 Fe 原子在的平均值); α_i 为三角形单元表面 3 个内 角. 图 8 中阴影部分为 H 原子吸附于 TF_s 位点时, H 原子对应的单元表面, 它是由 Fe₄₇, Fe₁₃₂ 和 Fe₁₃₅ 构成的三角形, 它也可以作为一个通道, H 原子可 以穿越此通道扩散进入金属内部.

通过在原子尺度上探究应变如何影响畸变晶格 微观结构,继而影响畸变晶格空间电荷分布情况, 最终导致理化性能改变,期望由此得到基本物理共 性规律.图9为不同位点处预应变对H吸附结果的 影响.单元表面畸变程度(*D*_λ)由方程(2)定义:

$$D_{\Delta} = \frac{1}{9} \sum_{i=1}^{3} \sum_{j=1}^{3} \left(X_{ij} - \overline{X}_{ij} \right)^2, \tag{2}$$

其中, X_{ij} 表示掺杂 C 原子时构成单元表面的 3个 Fe 原子的 3个坐标分量, \overline{X}_{ij} 表示未掺杂 C 原子时构成单元表面的 3个 Fe 原子的 3个坐标分 量, D_{Δ} 的值越大, 畸变程度越大, 形状差异越大.

H吸附高度(d)是H吸附在表面时的一个重

要的结构参数^[49], 其与单元表面积 (S_{Δ}) 和单元表 面畸变程度 (D_{Δ}) 有关. 由图 9 可知, 未掺杂 C 原 子时 (TF_{pure}), D_{Δ} 为 0, d不受 D_{Δ} 影响, d与对应 的 S_{Δ} 呈负相关. 掺杂 C 原子时 (TFs, TF_L, TF), D_{Δ} 和 S_{Δ} 都不为 0: 以 $\varepsilon = 0\%$ 为分界线, 压缩时 d与 D_{Δ} 呈正相关; 拉伸时 d与 S_{Δ} 呈负相关.



图 8 H吸附的几何参数 (a) *aob*平面; (b) *aoc*平面 Fig. 8. Geometric parameters for H adsorption: (a) *aob* plane; (b) *aoc* plane.

S_A和 D_A的大小和变化规律与是否掺杂 C 原 子,以及掺杂C原子后各位点离C原子和最大畸变 原子 (Fe135) 的距离有关. 未掺杂 C 原子时, TFnure 位点处 S_{Λ} 和 D_{Λ} 的值均最小, S_{Λ} 与 ε 呈正相关, D_{Λ} 为 0; 掺杂 C 原子时, TFs, TFL, TF 位点处 SA和 D_{Δ} 的值均大于 TF_{pure} 位点处的值, S_{Δ} 与 ε 呈正相 关, 压缩时 (ε由 0% 加载到-5%)D_λ先增后减, 拉 伸时 (ε由 0% 加载到 5%)D_λ先减后增.同时,由 于TFL 位点处离 Fe135 较远, SA和 DA的大小和变 化规律与 TF_{pure} 位点更为接近, 而 TF_s, TF 位点 离 Fe₁₃₅ 较近, S_{Λ} 和 D_{Λ} 的值明显大于 TF_L, TF_{pure} 位点的值,这可能是导致掺杂时 TFs, TF 位点处 d对 D_{Λ} 和 S_{Λ} 的变化很敏感的原因.同时, C 原子本 身也会对吸附结构产生影响: TF 位点的 D_A和 S_{Λ} 类似于 TF_s 位点, 两者均较大, 然而 TF_s 位点 处 d 较小, TF 位点处 d 却是 4 个位点中最大的, 原因是 C 原子位于 TF 位点正下方, 又因为 C 原

子到 H 原子的距离远大于 C 原子和 H 原子的成 键距离 (1.08—1.16 Å), 导致 C 原子对 H 原子发 生了较大的排斥.

4.2 结合能分析

三角形单元三个内角的标准差 (S_{α}) 由方程 (3) 定义:

$$S_{\alpha} = \sqrt{\frac{1}{3} \sum_{i=1}^{3} (\alpha_i - \overline{\alpha})^2}, \qquad (3)$$

其中, α_i 表示三角形的 3 个内角, α 表示 3 个内角 的平均值, 单位均为 (°), S_α 的值越大, 3 个内角之 间的差异越大, 三角形单元表面越不规则. 为分析表面结构与结合能之间的关系,结合 表 2 绘制出准三重位点处结合能 (E_b) 与单元表面 的 3 个内角标准差 (S_α) 在不同预应变 (ε) 条件下 的变化趋势,如图 10(a) 所示.未掺杂 C 原子时, 当 ε 由-5% 增至 5% 时, TF_{pure} 位点的 E_b 先增大 后减小,说明 ε 使得 H 原子在位点上的结合强度 先减小后增大.掺杂 C 原子时,当 ε 由-5% 增至 5% 时, TF 位点的 E_b 先减小后增大,说明 ε 使得 H 原子在位点上的结合强度先增大后减小; TF_s, TF_L 位点的 E_b 均单调增大,说明 ε 使得 H 原子在 位点上的结合强度单调减小.掺杂 C 原子时,各位 点处的 E_b 与 S_α 的变化趋势呈现出较强的关联性,



图 9 H 原子吸附结果 (a) TF_{pure} (未掺杂); (b) TF_{S} (掺杂 C 原子); (c) TF_{L} (掺杂 C 原子); (d) TF (掺杂 C 原子) Fig. 9. Adsorption results of H atom: (a) TF_{pure} (none-doped); (b) TF_{S} (C-doped); (c) TF_{L} (C-doped); (d) TF (C-doped).



图 10 结合能分析 (a) 预应变-结合能-标准差; (b) 标准差-结合能

Fig. 10. Analysis of bonding energy: (a) Strain-binding energy-standard deviation; (b) standard deviation- binding energy.

 $E_{\rm b}$ 与 S_{α} 的大小呈正相关.利用这种相关性,虽然 H原子的位置难以直接观测,但可以凭借表面 Fe原子的状态判断相关位点处的 $E_{\rm b}$.由于 TF 位 置处 $E_{\rm b}$ 普遍比 TF_s, TF_L和 TF_{pure} 处高太多,其 吸附不稳定,因此在C掺杂时给出 TF_s, TF_L位点 处 $E_{\rm b}$ 与 S_{α} 的拟合曲线,如图 10(b)所示,其函数 形式为指数函数,如(4)式:

$$E_{\rm b} = A + {\rm e}^{CS_a}/B,\tag{4}$$

其中, e 为自然常数; A, B, C 为常数.

TF 位 点 处, 在 $\varepsilon = -2.5\%$ 时, 单元表面的 3 个内角分别为 59.97°, 59.99°, 60.04°, S_{α} 最小, 造成结合能最小, 接近 TF_s 和 TF_L 位点的结合能. 实际上, TF_{pure}, TF, TF_s 和 TF_L 位点是 3 类不同 的位点: TF_{pure} 的 H 吸附时既不受畸变影响, 也不 受 C 原子的直接影响. 这可能是造成 TF_{pure} 和 TF 位点上 H 的 E_b 在单轴预应变作用下表现出相反 趋势的原因. TF_s 和 TF_L 位点 H 吸附时受 C 的影 响较小, 主要受 Fe 原子畸变影响. 这可能是造成 TF_s 和 TF_L 位点处 H 的 E_b 在单轴预应变作用下 表现出的趋势既不同于无 C 时的情况, 也不同于 直接受 C 原子作用情况的原因, C 原子本身也直 接影响预应变条件下结合能的变化趋势.

4.3 扩散分析

Fe(110) 表面吸附的 H 原子向内部扩散, 需要 综合考虑 H 原子在位点处的 *E*_b, *d* 以及 *S*_{ΔL}(H 吸 附后单元表面积). 稳定吸附位点处 *E*_b 越大 (H 原 子与表面结合强度越低), *d* 越小, *S*_{ΔL} 越大, H 原子 迁移到子层的机会越大, 原子氢越容易扩散到微观 结构中, 对钢构成危险^[31]. 表 3 列出了各准三重位 点处 H 吸附后 *S*_{ΔL} 的大小, 与吸附前相比, H 吸附 Fe(110) 表面后会造成对应的单元表面积减小.

	表	3 Η 吸附后单元表面积 S _{ΔL}
Table	3.	Unit surface area of H-adsorption $S_{\Delta \rm L}.$
/07		$S_{\Delta { m L}}/{ m \AA}^2$

- /07				
ε/ %	$\mathrm{TF}_{\mathrm{pure}}$	TF_{S}	TF_{L}	TF
-5	2.715	2.909	2.751	2.936
-2.5	2.759	2.954	2.797	2.998
0	2.746	2.988	2.83	3.03
2.5	2.812	3.048	2.829	3.047
5	2.856	3.069	2.858	3.061

为探究预应变对 C 掺杂 Fe(110) 表面的 H 原 子向内部扩散的影响,选取 TF_s 位点分析其 *E*_b, *d* 以及 *S*_{ΔL}, 如图 11 所示. 当在拉伸阶段, TF_s 位



图 11 扩散分析 (a) 吸附结构与结合能; (b) 态密度; (c) 扩散路径; (d) 扩散能垒

Fig. 11. Diffusion analysis: (a) Adsorption structure and binding energy; (b) density of state; (c) diffusion path; (d) diffusion activation energy.

点 E_b, S_{AL} 持续增大, d持续减小, 说明拉应变使 H 原子更容易扩散到微观结构中; 在压缩阶段, 虽 然 d在-2.5% 至-5% 压缩阶段略有减小, 但是 E_b, S_{AL} 持续减小, 说明压缩使 H 原子更难扩散到微观 结构中.

 $\varepsilon = 0\%$ 时,与 TF_{pure}处位相比, TF_S 位点 E_b 略低,但差值仅为 0.008 eV,可忽略不计; TF_S 位 点 d 更小且 $S_{\Delta L}$ 更大;从吸附结构上来看, TF_S 位 点 H 原子有更容易扩散到微观结构中的可能 性, 然而, H 原子从表层扩散到次表层, 还受 C 原 子本身的影响, 如图 11(b) 所示, C 原子 p 轨道和 H 原子 s 轨道存在重叠, 说明 C, H 原子之间存在 相互作用. 在未掺杂时, 体相中 H 原子通过从四面 体间隙向最近的四面体位置迁移而扩散^[50], 采用 攀爬微动弹性带 (CI-NEB) 方法^[51], 对 H 从表面 扩散到内部的最小能量路径 (MEPs) 和过渡态



图 12 TF_s位点态密度和 Bader 电荷,其中右图黄色字体为 H 原子上的电荷,蓝色字体为 3 个配位 Fe 原子的电荷,虚线框内为 H, Fe 原子得失总电荷以及它们的差值(红色字体)

Fig. 12. State density and Bader charge of TF_S site. The charge on the H atom is shown in the right panel by the yellow font, the charge on the three coordinated Fe atoms by the blue font, and the total charge gain or loss of the H and Fe atoms as well as their difference (shown in red type) is included in the dashed box.

进行了计算. 图 11(c) 所示为 H 原子扩散路径. 图 11(d) 所示为 H 原子扩散能垒 (E_{Δ}),得到 TF_{pure} 位点从表面到次表面需克服的势垒为 1.045 eV, 与 Li 等 ^[33] (1.05 eV) 和 Jiang 等 ^[52] (1.02 eV) 的 研究非常吻和;而 TF_s 处从表面到次表面需克服 的势垒为 1.416 eV,表明 C 原子掺杂使扩散能垒增 大 0.371 eV,这与 Zhu 等 ^[53] 的研究结论一致,C 原 子掺杂会增大表面到次表面的扩散能垒. 图 11(d) 显示 TF_s 处 E_{Δ} 随 ε 增大而减小,说明压缩应变 使 H 原子更难扩散到微观结构中,拉应变使 H 原 子更容易扩散到微观结构中,此结论与前文分析 结论一致.同时结合图 10(a)发现,TF_s,TF_{pure} 处 的 E_{Δ} 和 E_{b} 有更强的关联性,二者随 ε 变化趋势 相反.

4.4 态密度与电荷分析

图 12 所示为 ε 从-5% 增至 5% 时, TFs 位点 处原子分波态密度^[54]及 Bader 电荷分布. H 原子 的s轨道与配位Fe原子的3d,4s轨道在-7.1至 -5 eV 之间重叠, Bader 电荷空间分布表明 H 原子 得到更多的电荷 (从 1.338e 增至 1.361e). 这是与 张凤春等^{55]}在无C掺杂时的研究结果一致,他们 也认为 H 会从 Fe 上得到电荷. 在 TFs 位点处, 3 个 配位 Fe 原子电荷分布存在明显差异, 电荷分布不 均匀,产生了极性,H原子得到的总电荷与配位 Fe 原子失去的总电荷并不相等,例如在 $\varepsilon = 0\%$ 时, Fe 原子多失了-0.325e 的电荷, 一个可能的原因是 这部分电荷被 C 原子得到了一部分, 因而与 H 原 子发生相斥,造成位点处H原子难以扩散进入体相 内部 (与未掺杂 C 原子相比). 图 13 所示为 ε = 0% 时 Fe135, H, C 原子组成的平面上电荷密度, C 原 子与 Fe 原子之间存在键合作用.



图 13 TF_s位点电荷密度 Fig. 13. Charge density of TFs site.

综上所述, 远离 C 原子的 H 向内部的扩散不 受 C 影响, 而 TF_s 位点处 C 原子周围的 H 难以扩 散进入钢铁内部, C 掺杂使 H 富集在 C 杂质周围 而导致氢脆, Wang 等^[56] 对钛合金的研究认为随 表面 H 覆盖率升高, 表面能和表面断裂功下降, 可 诱发解理断裂, 张江林等^[57] 也认为 H 局部积累会 导致氢脆. 同时, 预应变增大使掺杂处的空间几何 结构和结合能改变 (*d*减小, *E*_b, *S*_{ΔL} 增大), 使 H 更 容易向内部扩散.

5 结 论

本文采用第一性原理的计算方法,原子尺度 上,将H原子吸附表面时预应变导致的表面结构 变化与最终吸附结构相联系,从表面原子空间构 型、结合能、电子结构3个方面探究了预应变对H 吸附、渗透影响,并计算了扩散能垒加以验证,主 要得到以下结论.

1) 掺杂 C 原子使 Fe(110) 晶胞的八面体发生 了畸变,导致表面 Fe 原子在空间内偏离了原来的 理想位点,继而导致不同位点处 H 原子在不用预 应变条件下的吸附规律不同.

2) 当 H 原子从表面向次表面扩散时, 与 TF_{pure} 位点 (未掺杂 C 原子的位点) 相比, 即使 TF_s 位点 (掺杂 C 原子的位点) 处的空间几何结构更适合 H 原子扩散, 但 H 原子受 C 原子本身的排斥作用, TF_s 处位扩散能垒仍然高于 TF_{pure} 处, 导致 TF_s 位点 处 C 原子周围的 H 难以扩散进入钢铁内部, H 富 集在 C 杂质周围而导致氢脆.

3) TFs 位点处,随着拉伸应变增大,H 原子越容易扩散到钢的微观结构中,随着压缩应变增大, H 原子越难扩散到钢的微观结构中,可利用压缩应 变减小钢中氢脆的发生.

参考文献

- Teng Y, Wang Z D, Li Y, Ma Q, Hui Q, Li S B 2019 Csee J. Power Energy 5 266
- [2] Zhang B, Wan H, Xu K Z, Li X J, Wei S X 2017 Int. Pet. Econ. 25 65 (in Chinese) [张博, 万宏, 徐可忠, 李雪静, 魏寿祥 2017 国际石油经济 25 65]
- [3] Dodds P E, Mcdowall W 2013 Energy Policy 60 305
- Buzzard R W, Cleaves H E 1951 Hydrogen Embrittlement of Steel-Review of Literature (United States: National Bureau of Standards) p36
- [5] Liu S, Wang M G 2015 Trans. Nonferrous Met. Soc. China
 25 3100 (in Chinese) [刘松, 王寅岗 2015 中国有色金属学 25

3100

- [6] Hu S W, Liang H, Xu B 2019 Acta Aeronaut. Astronaut. Sin.
 40 278 (in Chinese) [胡世威, 梁浩, 徐兵 2019 航空学报 40 278]
- [7] Cheng A K, Chen N Z 2017 Int. J. Fatigue 96 152
- [8] Cheng A K, Chen N Z 2017 Ocean Eng. 142 10
- [9] Meda U S, Bhat N, Pandey A, Subramanya K N, Lourdu Antony Raj M A 2023 Int. J. Hydrogen Energ. 48 17894
- [10] Nanninga N, Grochowsi J, Heldt L, Rundman K 2009 Corros. Sci. 52 1237
- [11] Nanninga N E, Levy Y S, Drexler E S, Condon R T, Stevenson A E, Slifka A J 2012 Corros. Sci. 59 1
- [12] Zhou C S, Ye B G, Song Y Y, Cui T C, Xu P, Zhang L 2019 Int. J. Hydrogen Energ. 44 22547
- [13] Toofan J, Watson P R 1998 Surf. Sci. 401 162
- [14] Russell B C, Castell M R 2008 Phys. Rev. B 77 245414
- [15] Lord M A, Evans E J, Barnett J C, Allen W M, Barron R A, Wilks P S 2017 J. Phys. Condens. Mat. 29 384001
- [16] Li S Y, Hu R S, Zhao W M, Li B B, Wang Y 2020 Surf. Technol. 49 15 (in Chinese) [李守英, 胡瑞松, 赵卫民, 李贝贝 王勇 2020 表面技术 49 15]
- [17] Hu T H, Li Z H, Zhang Q F 2024 Acta Phys. Sin. 73 067101 (in Chinese) [胡庭赫,李直昊,张千帆 2024 物理学报 73 067101]
- [18] Zhao W, Wang J D, Liu F B, Chen D R 2009 Acta Phys. Sin.
 58 3352 (in Chinese) [赵巍, 汪家道, 刘峰斌, 陈大融 2009 物理 学报 58 3352]
- [19] Yoshida K 1980 Jpn. J. Appl. Phys. 19 1873
- [20] Tang X Y 2016 M. S. Thesis (Qingdao: China University of Petroleum (East China)) (in Chinese) [唐秀艳 2016 硕士学位 论文 (青岛: 中国石油大学 (华东))]
- [21] Savoie J, Ray R K, Butron-Guillen M P, Jonas J J 1994 Acta Metall. Mater. 42 2511
- [22] Cremaschi P, Yang H, Whitten J L 1995 Surf. Sci. 330 255
- [23] Bozso F, Ertl G, Grunze M, Weiss M 1977 Appl. of Surf. Sci. 1 103
- [24] Baró A M, Erley W 1981 Surf. Sci. 112 L759
- [25] Xie W W, Peng L, Peng D L, Gu F L, Liu J 2014 Appl. Surf. Sci. 296 47
- [26] Eder M, Terakura K, Hafner J 2001 Phys. Rev. B 64 115426
- [27] Raeker J T, DePristo E A 1990 Surf. Sci. 235 84
- [28] Chohan K U, Jimenez M E, Koehler P K S 2016 Appl. Surf. Sci. 387 385
- [29] Xu L, Kirvassilis D, Bai Y, Mavrikakis M 2018 Surf. Sci. 667 54
- [30] Richard T, Zihan X, Balachandran R, Donald W, Wenhao S, Kristin A P, Ping O S 2016 Sci. Data 3 160080
- [31] Sheikhzadeh A, Liu J, Zeng Y M, Zhang H 2024 Int. J.

Hydrogen Energ. 81 727

- [32] Li S Y, Zhao W M, Qiao J H, Wang Y 2019 Acta Phys. Sin.
 68 217103 (in Chinese) [李守英, 赵卫民, 乔建华, 王勇 2019 物 理学报 68 217103]
- [33] Li S Y, Zhao W M, Wang Y 2020 Chin. J. Struc. Chem. 39 443
- [34] Kresse G, Joubert D 1999 Phys. Rev. B 59 1758
- [35] Kresse G, Hafner J 1993 Phys. Rev. B 47 558
- [36] Blochl P E 1994 *Phys. Rev. B* **50** 17953
- [37] Perdew J P, Burke K, Ernzerhof M 1996 Phys. Rev. Lett. 77 3865
- [38] Liu X W, Huo C F, Li Y W, Wang J G, Jiao H J 2012 Surf. Sci. 606 733
- [39] Jiang D E, Carter A E 2005 *Phys. Rev. B* **71** 045402
- [40] Dong N, Zhang C, Liu H, Li J, Wu X L 2014 Comp. Mater. Sci. 90 137
- [41] Stibor A, Kresse G, Eichler A, Hafner J 2002 Surf. Sci. 507 99
- [42] Spencer J S M, Hung A, Snook K I, Yarovsky I 2002 Surf. Sci. 515 L464
- [43] Arya A, Carter A E 2003 J. Chem. Phys. 118 8982
- [44] Shih H D, Jona F, Bardi U, Marcus P M 1980 J. Phys. C: Solid State Phys. 13 3801
- [45] Xu C, O'Connor D J 1991 Nucl. Instrum. Meth. B 53 315
- $\left[46\right]~$ Shen X J, Chen J, Sun Y M, Liang T S 2016 Surf. Sci. 654 48
- [47] Jiang D E, Carter A E 2003 Surf. Sci. 547 85
- [48] Yang Y, He Q F 2021 Acta Metall. Sin. 57 385 (in Chinese)
 [杨勇, 赫全锋 2021 金属学报 57 385]
- [49] Li X J, Lin S Y, Zhou W Z, Ma Y, Jiang N B, Liu Z 2024 Int. J. Hydrogen Energ. 51 894
- [50] He Y, Li Y J, Chen C F, Yu H B 2017 Int. J. Hydrogen Energ. 42 27438
- [51] Henkelman G, Uberuaga P B, JÃ³nsson H 2000 J. Chem. Phys. 113 9901
- [52] Jiang D E, Carter A E 2004 Phys. Rev. B 70 064102.
- [53] Zhu L X, Luo J H, Zheng S L, Yang S J, Hu J, Chen Z 2023 Int. J. Hydrogen Energ. 48 17703
- [54] Liu F, Wen Z P 2019 Acta Phys. Sin. 68 137101 (in Chinese)
 [刘飞, 文志鹏 2019 物理学报 68 137101]
- [55] Zhang F C, Li C F, Wen P, Luo Q, Ran Z L 2014 Acta Phys. Sin. 63 227101 (in Chinese) [张凤春, 李春福, 文平, 罗强, 冉曾 令 2014 物理学报 63 227101]
- [56] Wang C M, Zhang L J, Ma Y J, Zhang S Z, Yang R, Hu Q M 2023 Appl. Surf. Sci. 621 156871
- [57] Zhang J L, Wang Z M, Wang D H, Hu C H, Wang F, Gan W J, Lin Z K 2023 Acta Phys. Sin. 72 168801 (in Chinese) [张江林, 王仲民, 王殿辉, 胡朝浩, 王凤, 甘伟江, 林振琨 2023 物理学报 72 168801]

Effect of uniaxial pre-strain on H adsorption and diffusion on C-doped Fe (110) surface^{*}

CAI Yiquan¹⁾ YIN Yihui^{1)†} LI Jicheng¹⁾²⁾

1) (China Academy of Engineering Physics, Institute of Systems Engineering, Mianyang 621900, China)

2) (Key Laboratory of Engineering Materials and Structural Shock Vibration in Sichuan Province, Mianyang 621999, China)

(Received 22 January 2025; revised manuscript received 8 April 2025)

Abstract

In order to further investigate and improve the mechanism of the interaction between pre-strain/pre-stress and hydrogen-adsorbed steel (Fe-C alloy) surface at the microstructural level, the first-principles calculations method is used to study the effects of uniaxial pre-strain on hydrogen adsorption and diffusion on C-doped Fe(110) surface. The influence of pre-strain on hydrogen adsorption and permeation is investigated from three aspects: surface atomic spatial configuration, binding energy (E_b), and electronic structure. The diffusion energy barriers for hydrogen permeation are calculated in both doped and undoped C atoms. The results demonstrate that doped C atoms induce octahedral lattice distortion in Fe crystals in different directions, creating "distortion" on the Fe(110) surface. Variations in distortion degree (D_{Δ}) at different sites and their distances from C atom lead to inconsistent trends in adsorption configurations (H adsorption height d and unit surface area S_{Δ}) and binding energy (E_b) under pre-strain. For adsorption configurations, d is coupled by ε and C atom effects: at the TF_{pure} site (non-C-doped site), d decreases as S_{Δ} increases; under compression (ε decreases from 0% to -5%) at TF (C-doped site with C atom directly beneath the site), TF_S (C-doped site located closer to the maximally distorted atom Fe₁₃₅) and TF_L sites (C-doped site located farther from the maximally distorted atom Fe₁₃₅), d positively correlates with D_{Δ} , while under tension (ε increases from 0% to 5%), d negatively correlates with S_{Δ} . As ε increases from -5% to 5%, E_b peaks at TF_{pure} then declines, whereas E_b at TF decreases initially



* Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant No. 12072333)

† Corresponding author. E-mail: yinyh@caep.ac.cn

before rising, and $E_{\rm b}$ at TF_S/TF_L monotonically increases. The analysis hows that $E_{\rm b}$ at TF_S/TF_L positively is correlated with the standard deviation (S_{α}) of the three internal angles in the triangular unit. The trend of diffusion energy barrier (E_{Δ}) is opposite to that of $E_{\rm b}$. When H is adsorbed at C-doped sites, the adsorption configuration and binding energy calculations indicate that H tends to diffuse inward more readily. However, electronic structure analysis reveals repulsion between C and H atoms, accompanied by increased diffusion barriers compared with the scenarios in the undoped cases, causing H atoms to accumulate around C atoms rather than penetrate the bulk phase, thereby leading hydrogen atoms to embrittle. The calculations of adsorption configuration, binding energy, and diffusion barrier indicate that at doped sites (TF_S site), increasing tensile strain can contribute to H diffusion into the steel microstructure, whereas compressive strain hinders it. This explains the engineering phenomenon where "higher carbon content exacerbates hydrogen embrittlement tendency under equivalent stress" on an atomic scale. This work elucidates the mechanism of H adsorption on pre-strained Fe-C alloy surfaces from an electronic structure perspective, providing theoretical ideas for studying hydrogen embrittlement.

Keywords: first principles, α -Fe(C), pre-strain, H adsorption

PACS: 71.15.Mb, 68.43.–h, 73.20.hb

CSTR: 32037.14.aps.74.20250107

DOI: 10.7498/aps.74.20250107

物理学报Acta Physica Sinica





Institute of Physics, CAS

单轴预应变对C掺杂Fe(110)表面H吸附、扩散的影响 蔡一全 尹益辉 李继承

Effect of uniaxial pre-strain on H adsorption and diffusion on C-doped Fe (110) surface CAI Yiquan YIN Yihui LI Jicheng 引用信息 Citation: Acta Physica Sinica, 74, 127101 (2025) DOI: 10.7498/aps.74.20250107

CSTR: 32037.14.aps.74.20250107 在线阅读 View online: https://doi.org/10.7498/aps.74.20250107 当期内容 View table of contents: http://wulixb.iphy.ac.cn

您可能感兴趣的其他文章

Articles you may be interested in

氢气在γ-U(100)/Mo表面吸附行为的第一性原理研究

First principles study of hydrogen adsorption and dissociation behavior on γ-U (100)/Mo surface 物理学报. 2022, 71(22): 226601 https://doi.org/10.7498/aps.71.20220631

In掺杂h-LuFeO3光吸收及极化性能的第一性原理计算

First principles calculation of optical absorption and polarization properties of In doped h-LuFeO₃

物理学报. 2021, 70(3): 037101 https://doi.org/10.7498/aps.70.20201287

原子吸附的二维Crl₃铁磁半导体电学和磁学性质的第一性原理研究

First principles study of electrical and magnetic properties of two-dimensional ferromagnetic semiconductors CrI₃ adsorbed by atoms

物理学报. 2021, 70(11): 117101 https://doi.org/10.7498/aps.70.20210090

金属Sc修饰Ti2CO2吸附气体分子的第一性原理研究

First-principles study on adsorption of gas molecules by metal Sc modified Ti_2CO_2

物理学报. 2024, 73(7): 073101 https://doi.org/10.7498/aps.73.20231432

Si对Inconel 718合金中 γ相影响的第一性原理研究

First-principles study of influence of Si on γ phase in Inconel 718 alloy 物理学报. 2023, 72(18): 186301 https://doi.org/10.7498/aps.72.20230583

Ag, Cu掺杂氧化石墨烯吸附NH3的第一性原理研究

First-principles study of NH2 adsorption on Ag- and Cu doped graphene oxide

物理学报. 2025, 74(7): 073101 https://doi.org/10.7498/aps.74.20241737