氢促进纯镍位错发射的分子动力学模拟及实验证明*

李忠吉 李金许 褚武扬 王燕斌 乔利杰 (北京科技大学材料物理系,北京100083)

摘 要 采用 EAM 多体势的分子动力学模拟表明 Ni 中固溶的氢能使裂尖发射位错的临界应力强度因子 $K_{1e}(\theta = 45^{\circ})$ 从 1 00 MPa·m^{1/2} 降为 0 90 MPa·m^{1/2} 使 $K_{1e}(\theta = 70^{\circ})$ 从 0.82 MPa·m^{1/2} 降为 0.70 MPa·m^{1/2}、即氢电促进位错 的专射 另外,氢能使 (111) 滑移面上的 Griffith 裂纹解理扩展的临界应力强度因子 $K_{1G}(\theta = 0^{\circ})$ 从 1.03 MPa·m^{1/2} 降为 0.93 MPa·m^{1/2}, 即氢使 (111) 面的表面能下降, $\gamma_{111}^{\bullet}(H)=0.82\gamma_{111}$,从而促进位错的发射,透射电镜 (TEM) 原位观察表 明、生氢致裂纹毛核之的氢就能促进位错的发射和运动。

关键词 镍、守子动力学模拟、氢、位错发射、运动、 TEM 中**图法分类号** TG111.91 **文献标识码 A 文章编号** 0412-1961(2002)01-0017-06

MOLECULAR DYNAMICS SIMULATION AND EXPERI-MENTAL PROOF OF HYDROGEN-ENHANCED DISLOCATION EMISSION IN NICKEL

LI Zhongji, LI Junzu. CHU Wuyang, WANG Yanbin, QIAO Lujte Department of Materials Physics. University of Science and Technology Beijing. Beijing 100083 Correspondent: CHU Wuyang, professor, Tel: (010)62332345, E-mail: lqiao@ustb.edu.cn Supported by Major State Basic Research Projects of China (No.G19990650), and National Natural Science Foundation of China (Nos.50071010 and Nos.59871010) Manuscript received 2001-04-18. in revised form 2001-09-03

ABSTRACT The molecular dynamic simulations indicate that hydrogen solubilized in nickel decreases the critical stress intensity for dislocation emission from $K_{\rm le}(\theta = 45^{\circ}) = 1.00 \text{ MPa}\cdot\text{m}^{1/2}$ or $K_{\rm le}(\theta = 70^{\circ}) = 0.82 \text{ MPa}\cdot\text{m}^{1/2}$ to $K_{\rm le}^{*}(\theta = 45^{\circ}) = 0.90 \text{ MPa}\cdot\text{m}^{1/2}$ or $K_{\rm le}^{*}(\theta = 70^{\circ})=0.70 \text{ MPa}\cdot\text{m}^{1/2}$, respectively. Therefore, hydrogen could enhance dislocation emission. In addition, hydrogen decreases critical stress intensity for cleavage of a Griffith crack along the only slip plane in the quasi three-dimension model from $K_{\rm IG}(\theta = 0^{\circ}) = 1.03 \text{ MPa}\cdot\text{m}^{1/2}$ to $K_{\rm IG}^{*}(\theta = 0^{\circ})=0.93 \text{ MPa}\cdot\text{m}^{1/2}$ and then the surface energy from $\gamma_{111}=2.20 \text{ J/m}^2$ to $\gamma_{111}^{*}=1.78 \text{ J/m}^2$, resulting in facilitating dislocation emission. In a strausmission electron microscope (TEM) shows that hydrogen enhances dislocation emission and motion before the initiation of hydrogen-induced crack.

KEY WORDS nickel, molecular dynamics simulation, hydrogen, dislocation emission, TEM

纯镍显示很强的氢脆和氢致开裂敏感性^[1-3],关于 氢致开裂机理已进行了极为广泛的研究^[4-6],对于不会 形成稳定氢化物的纯镍,最可能的氢致开裂机理是氢促进 局部塑性变形^[7]或氢降低原子键合力^[6]或两者联合起作 用^{[8[},文献 [9, 10] 报道了在带环境室的透射电镜 (TEM) 中通入低玉 H₂,发现位错运动加速,已停止的位错又开

民共和国

始运动,并不断产生新位错;如用 Ar 代替 H₂,则位错又 停止运动,这表明,氢能促进位错的发射和运动,激光云 纹干涉法^[5]及金相观察法^[11]研究表明,氢能使加载缺 口前端塑性区及其变形量增大,当局部塑性变形发展到临 界状态就引起氢致裂纹的形核^[8],由此可知,氢促进局 部塑性变形,即氢促进位错的发射和运动是氢致开裂的关 键.

用分子动力学 (MDS) 方法可以模拟位错的发时和运动^[12-15].如能找到金属和氢的互作用势函数,则可研充 氢对位错发射的影响.最近 Angelo 等 ^[16] 拟合出 Ni-Ni, Ni-H 及 H-H 的镶嵌原子 (EAM) 多体势,因此,本文 的第一个目的是利用多体势来模拟氢对纯镍位错发射的

^{*} 国家重点基础研究 G19990650 及国家自然科学基金 50071010, 59871010 密助项目 收到初稿日期: 2001-04-18, 收到修改稿日期: 2001-09-03 作者简介: 李忠吉. 男、 1961 年生, 博士、朝鲜民主主义人

影响。

一般 MDS 方法均用二维或准三维模型. 在 xOy 面上只显示一个滑移系, 当裂纹面平行于滑移面时, 滑移面上沿滑移方向的分切应力为零,不可能发射位错, 故它是一个 Griffith 裂纹. 当 $K_{\rm I} = K_{\rm IG} = \sqrt{2\gamma/A}^{[12]}$ (其中 γ 为表面能, A 为与裂纹取向有关的刚度常数)时,裂纹将 解理扩展. 对真实的 fcc 三维晶体, 如裂纹面沿某一 (111) 滑移面时,其它三个 {111} 面上的分切应力不为零,故 位错优先在这些面上发射, Griffith 条件永远不成立. 因此, $K_{\rm IG}$ 远比材料断裂韧性 $K_{\rm IC}(=\sqrt{(2\gamma + \gamma_{\rm P})/A}$ (其中 $\gamma_{\rm P}$ 是塑性变形功))要小. 但由 $K_{\rm IG}$ 可计算 (111) 面 (裂纹沿滑移面)的表面能 $\gamma_{\rm II1}$. 因而,本文的第二个目的 在于用 MDS 法来计算氢对 $K_{\rm IG}$ 以及表面能的影响.

利用自制的加载台、可以在 TEM 中原位研究应力腐 蚀^[17] 以及液体金属吸附^[18] 前后的位错变化。同样也可 原位研究纯镍试样电解充氢前后裂尖位错组态的变化、从 而可研究氢对位错发射、运动的影响。以便和 MDS 的模 拟结果相对比。这是本文的第三个目的

1 分子动力学模拟

1.1 势函数及计算过程

一般均用 Finnis 和 Sinclair^{(19]} 发展的 EAM 多体 势来研究 fcc 金属位错的发射和运动^[13-15]. Angelo 等^[16] 拟合了 Ni-Ni 的 EAM 势并用它计算了纯镍中 氢和各种位错及晶界的结合能. 但是、当本文作者用他们 给出的纯镍多体势对 I 型裂纹加载进行模拟时发现、位 错尚未发射原子排列就极为混乱、故无法研究位错发射问 题. Lee 等在计算 H₂ 在纯镍表面分解动力学时发展了 H-H 和 Ni-H 的 EAM 势^[20], 但他们并未给出 Ni-Ni 的 EAM 势. 考虑到很多人用 Finnis 和 Sinclair 的 EAM 势计算位错发射很成功^[13-15]、故本文选用他们拟合的 Ni-Ni EAM 势. 另外、本文选用 Lee 等发展的 H-H 和 Ni-H 的 EAM 势. 位错发射和裂纹扩展只涉及系统总能 $U,U = \frac{1}{2} \sum_i \sum_j \phi_{ij} + \sum_i F_i$, 其中 ϕ_{ij} 是对势、 F, 是 镶嵌能. 本文所用的 Ni-Ni、Ni-H 和 H-H 的总能曲线 如图 1 所示.

 纯镍单边裂纹晶体长度 (x) 为 $45\sqrt{2}/4a_0$ 、宽度 (y) 为 $25\sqrt{3}/3a_0$,沿 [112] 方向厚度 (z) 为 $\sqrt{6}/12a_0$ (1 个 周期),其中 $a_0=0.352$ nm 为纯镍的晶格常数. 原子总 数为 6224. 这是准三维模型.沿 x 方向、单边裂纹长度 $a = 20a_0$;沿 y 方向、裂纹宽度 $w=1.5a_0$. 裂纹面和 (111) 滑移面的夹角 θ 分别为 70°, 45°, 15° 以及 0°.当 $\theta = 0°$ 时、 x 沿 [110], y 沿 [111], z 沿 [112].

选用固定边界条件、对每一个应力强度因子 $K_{\rm I}$, 边界 上每个原子的位移可用各向异性断裂力学来计算^[3]. 在 第二次加载前边界原子位移保持不变. 晶体内部原子按 Newton 第二定律运动、即 $\vec{F} = -\partial U/\partial \vec{r} = m_i (d\vec{v}_i/dt)$, 其中 U 为系统总能、 m_i 和 v_i 为第 i 个原子的质



图 1 Ni-Ni, Ni-H 和 H-H 的总能曲线 Fig.1 Curves of total energies for Ni-Ni, H-H and Ni-H

量和速度. 用蛙跳法可计算体内各原子在时刻 t 的速度 和位移^{13]}. 加载速率为 0.02 MPa $m^{1/2}$ /ps, 时间步长 $\Delta t = 5 \times 10^{-3}$ ps. 初始温度为 40 K.

氢原子处于八面体间隙位置、在 xOy 平面即 (11 $\overline{2}$) 面上、则处于四个镍原子的中心。在裂尖前方选一块长度 为 $15\sqrt{2}/4a_0$ 、宽度为 $10\sqrt{3}/3a_0$ 的矩形区域、该区域中 共有 1200 个八面体间隙、 360 个氢原子随机分布在这 1200 个间隙位置。

1.2 计算结果

对于纯镍、当裂纹面和滑移面的夹角 θ = 45°, $K_{\rm I}$ 增 至 1.00 MPa·m^{1/2} 时就从裂尖发出 Shockley 位错, 如 图 2a 所示, 这表明、裂尖发射位错的临界应力强度因子 $K_{\rm Ie}(\theta = 45^\circ) = 1.00$ MPa·m^{1/2}, 如在裂尖周围的区域内 固溶有氢原子、则加载至 $K_{\rm I}^* = 0.90$ MPa·m^{1/2} 时就开始 发射 Shockley 位错, 如图 2b 所示, 这表明, 有氢时裂 尖发射位错的临界应力强度因子从 $K_{\rm Ie}(\theta = 45^\circ) = 1.00$ MPa·m^{1/2} 降为 $K_{\rm Ie}^*(\theta = 45^\circ) = 0.90$ MPa·m^{1/2}, 即固溶 氢促进了位错的发射, 计算表明, 如果夹角为 70°, 固溶氢 使位错发射的临界应力强度因子从 $K_{\rm Ie}(\theta = 70^\circ) = 0.82$ MPa·m^{1/2} 降为 $K_{\rm Ie}^*(\theta = 70^\circ) = 0.70$ MPa·m^{1/2} 这也 证明氢能促进位错的发射.

当裂纹面沿滑移面 ($\theta = 0^{\circ}$) 时,滑移面上分切应力 为零,不发射位错、这时 Griffith 条件满足.分子动力学 计算表明,加载时裂纹不发射位错.对纯镍.当 $K_{\rm I}(\theta =$ 0°)=1.03 MPa·m^{1/2} 时,在裂尖前方沿 (111)面出现一 个孤立的微裂纹、如图 3a 所示.继续加载.微裂纹和主 裂纹相连,且裂纹沿滑移面解理扩展.这表明,对纯镍的 Griffith 裂纹、沿滑移面开始解理扩展的临界应力强度因 子 $K_{\rm IG}(\theta = 0^{\circ})=1.03$ MPa·m^{1/2}.应当指出, $K_{\rm IG}$ 远 小于纯镍的断裂韧性 $K_{\rm IC}$,因为它不涉及塑性变形 如裂 纹前方固溶有氢,当 $K_{\rm I}^{*}(\theta = 0^{\circ}) = 0.90$ MPa·m^{1/2} 时





Fig.2 Atomic configurations emitted the first Shockley dislocation from a loaded crack tip in Ni at $K_{\rm Ie}(\theta = 45^{\circ}) = 1.00 \,\,{\rm MPa} \cdot {\rm m}^{1/2}$ (a) and in Ni–H system (small full dots represent H atoms) at $K_{\rm Ie}^*(\theta = 45^{\circ}) = 0.90 \,\,{\rm MPa} \cdot {\rm m}^{1/2}$ (b)

就在裂尖前方出现空洞,如图 3b 所示. 当 $K_{\rm I}(\theta = 0^{\circ})=0.93$ MPa·m^{1/2} 时,原裂纹沿滑移面解理扩展一段距离、在裂纹扩展同时晶体取向有变化. 从而也会出现位错,如图 3c 所示. 这表明、有氢时 Griffith 裂纹解理扩展的临界应力强度因子从 $K_{\rm IG}(\theta = 0^{\circ})=1.03$ MPa·m^{1/2} 降为 $K_{\rm IG}^*$ ($\theta = 0^{\circ}$)=0.93 MPa·m^{1/2}. 因为 $K_{\rm IG} = \sqrt{2\gamma/A}^{[12]}$,氢使 $K_{\rm IG}$ 下降就是使 (111) 面的表面能下降、即 $\gamma_{\rm T11}^*/\gamma_{\rm T11} = K_{\rm IG}^* {}^2/K_{\rm IG}^2=0.82$. 代入纯镍的弹性常数可求出在 [111], [110] 和 [112] 坐标系下的 $A=4.15\times10^{-12}$ m²/N ^[21]. 由此可求出 $\gamma_{\rm T11} = AK_{\rm IG}^2(\theta=0^{\circ})/2= 2.20$ J/m². 多晶镍的实测值 $\gamma=2.24$ J/m² [22]. 如含氢, 则 $\gamma_{\rm T11}^*=1.78$ J/m².

当裂纹面和滑移面夹角为 15° 时,滑移面上的分切 应力仍很小,如载时裂尖不发射位错而是解理扩展 付纯 镍、当 $K_1(\theta = 15^\circ) = 0.90$ MPa·m^{1/2} 时沿滑移面出现 微裂纹,见图 4a. 增大 K_1 、裂纹沿滑移面解理,如存在 氢,则 $K_1^*(\theta = 15^\circ) = 0.82$ MPa·m^{1/2} 时,沿滑移面形成 一个孤立的微裂纹,在裂纹前方出现两个空洞,见图 4b.



图 3 沿唯一滑移面的 Griffith 裂纹加载时首先解理扩展

Fig.3 Cleavage propagation of Griffith crack along the slip plane $(\theta=0^{\circ})$ in Ni at $K_{\rm I} = K_{\rm IG}=1.03$ MPa m^{1/2} (a) and in Ni-H system (small full dots—H atoms) at $K_{\rm I}=0.90$ MPa·m^{1/2} (b) and $K_{\rm I}=0.93$ MPa·m^{1/2} (c), respectively

继续加载, 空洞消失, 微裂纹和主裂纹相连、主裂纹沿解 理面扩展, 对不同取向的裂纹, 裂尖发射位错的临界应力 强度 *K*_{Ie} 以及 Griffith 裂纹解理扩展的临界应力强度因 子 *K*_{IG} 值见表 1.

2 透射电镜原位观察

2.1 实验过程

19

从纯镍板上切下约为 0.2 mm 的薄片, 机械减薄至约

50 μ m. 在含 20% H₂SO₄ 的甲醇溶液中通过电解双喷制 成 TEM 试样. 试样安装在自制的加载台上^{17]}. 用螺钉 加载至孔边出现裂纹 (可在 TEM 中检查). 然后. 在室温 预先蠕变 24—30 h 后放于 TEM 下观察、并在电子束下 加热 0.5 h, 如裂尖位错组态没有变化, 就认为预蠕变后 的位错组态已达到稳态. 照相后取出带有 TEM 试样的加 载台, 放入 0.1 mol/L NaOH+0.2 g/L As₂O₃ 溶液中电 解充氢 (ι =1 mA/cm²)一定时间、然后再放入 TEM 观 察裂尖位错组态的变化.





- 图 4 裂纹面与滑移面的夹角 $\theta = 15^{\circ}$ 时、 Griffith 裂纹首先 解理
- **Fig.4** Cleavage propagation of Griffith crack with low inclination angles $\langle \theta = | 15^{\circ} \rangle$ in Ni at $K_{\rm I} = K_{\rm IG}(\theta = 15^{\circ})=0.90$ MPa m^{1/2} (a) and in Ni–H system (small full dots—H atoms) at $K_{\rm I} = K_{\rm IG}^*(\theta = 15^{\circ})=$ 0.82 MPa·m^{1/2} (b)

| 表 1 氢对不同裂纹取向] | K _{Ie} ₫ | た K _{IG} | 的影响 |
|-----------------------|-------------------|-------------------|-----|
|-----------------------|-------------------|-------------------|-----|

Table 1Effect of hydrogen on dislocation emission $K_{\rm Ie}$ and
crack cleavage $K_{\rm IG}$

| | | | $(MPa \cdot m^{1/2})$ | | |
|----------|-----------------------|-----------------------|-----------------------|----------------------|--|
| Material | Kle | | K _{IG} | | |
| | $\theta = 70^{\circ}$ | $\theta = 45^{\circ}$ | $\theta = 15^{\circ}$ | $\theta = 0^{\circ}$ | |
| Ni | 0.82 | 1 00 | 0.90 | 1.03 | |
| Ni–H | 0.70 | 0.90 | 0.82 | 0.93 | |

2.2 实验结果

1 号试样预蠕变后稳定的位错组态见图 5a. 把带有 试样的加载台放入溶液室温充氢 0.5 h 后裂尖位错组态发 生了明显变化、见图 5b. 充氢过程中从裂尖 A 发出一列 位错 A—B(它和裂纹面成 45°). 氢使图 5a 上的 C--D 位错列向前运动滑出视场、与此同时、在C D 右边区 域中的位错密度也升高、亦见图 5b. 在电解充氢前、曾把 带有试样的加载台放入混有空气的 H_2 中 ($p=10^{\circ}$ Pa) 保 持1-3h后再观察,这样反覆多次、累计8h、但裂尖位 错组态始终没有任何改变,仍如图 5a 所示。这就表明、 小心的实验操作(如把带试样的加载台取出放入溶液、再 放入 TEM, 再取出) 下会引起位错组态的变化 其次、由 于试样已预蠕变 27 h, 并在 TEM 中经电子束照射 0.5 h, 位错组态已稳定,随后的室温热激活并不会改变位错组态 (充氢时由于电流很小、温度升高不超过1℃)、另外、由 于是恒位移试样。衍射条件始终保持不变、因此。短时间 室温充氢使裂尖位错组态发生改变完全是由原子氧引起



图 5 氢促进位带发射和运动的 TEM 观察

- Fig.5 TEM observation of hydrogen-enhanced dislocation emission and motion
 - (a) a steady dislocation configuration ahead of a loaded crack tip A after precrept in air for 24 h
 - (b) evident change in the dislocation configuration after charging for 0.5 h

的.图 5 表明,电解充氢时进入的原子氢配促进位错的发 射和运动.

2 号试样加载并预蠕变后稳定的位错组态见图 6a. 在 裂纹前端存在二列平行的反塞积位错群 A—B 和 C—D、 在其后方也有一列位带 E-F. 但动态充氢 0.5 h 后、裂 纹前方位错列 A—B, C—D 和 E—F 全部运动而离开 视场、见图 6b. 这就表明、氢促进位错的运动。



图 6 充氢前后裂火应错组态的变化

Fig.6 Change in dislocation configuration ahead of a loaded crack tip before (a) and after charging for 0.5 h (b)

3 讨论

分子动力学计算以及 TEM 原应观察均表明, 固溶氢 能促进位错的发射和运动, 因为在连续介质条件下, 裂尖 发射位错的临界应力强度因子 ^[23]

$$K_{\rm Le} = \frac{2}{\sin \theta \cos (\theta/2)} \left[\frac{\mu b}{(1-\nu)\sqrt{8\pi r_c}} + \sqrt{2\pi r_c} \left(\tau_{\rm f} + \frac{4\gamma \epsilon^{3/2} \sin \theta}{\pi r_c (4+\epsilon^3)} \right) \right]$$
(1)

式中、 θ 为裂纹面与滑移面夹角; μ 为切变模量; ν 为 Poisson 比; b 为位错 Burgers 矢量模; $\tau_{\rm f}$ 为位错 运动的摩擦应力, γ 为表面能. $r_{\rm e}$ 为位错心半径, 对 fcc, $r_{\rm e} = a_{\rm H}/2\sqrt{2}$. 代入 $\theta = 45^{\circ}$, $\mu = 7.48 \times 10^{\rm f}$ MPa. $\nu = 0.276$. $\tau_{\rm f} = 1.2$ MPa ($\tau_{\rm f}$ 的大小对 $K_{\rm Le}$ 的影响极小, 可忽略), $\gamma_{111} = AK_{1c}^2(\theta=0^\circ)/2=2.20 \text{ J/m}^2$, Burgers 矢量模 $b = a_0/\sqrt{6}$, $a_0 = 3.52 \cdot 10^{-10}$ m, 可求出 $K_{1c}(\theta = 45^\circ)=1.06 \text{ MPa}\cdot\text{m}^{1/2}$, 分子动力学计算值为 $K_{1c}(\theta=45^\circ)=1.00 \text{ MPa}\cdot\text{m}^{1/2}$, 如存在氢, 它使表面能 从 $\gamma_{111}=2.20 \text{ J/m}^2$ 降至 $\gamma_{111}^*=1.78 \text{ J/m}^2$ 氢使 γ 下降 也意味着使原子键合力下降,表面能和切变模量成正比, 例如 ^[24]

或

$$\left. \begin{array}{l} = 2\mu(1+\nu)a^2/\pi^2 d \\ = \mu(1+\nu)a^2/2d \end{array} \right\}$$
(2)

式中、 d 为面间距、 a 为面上相邻原子间距。由于氢 v, a 和 d 没有影响 (固溶度低)、氢使 γ 下降就表示氢使 局部切变模量 μ 下降、 $\mu^*(\mathbf{H}) = \mu\gamma^*(\mathbf{H})/\gamma$,故有氢时式 (1) 变为

 γ

$$K_{\rm Ie}(\mathbf{H}) = \frac{2}{\sin \theta \cos (\theta/2)} \left[\frac{\mu \gamma^*(\mathbf{H})}{\gamma(1-\nu)\sqrt{2\pi r_c}} + \sqrt{2\pi r_c} \frac{4\gamma^*(\mathbf{H})e^{3/2}\sin \theta}{\pi r_c(4+e^3)} \right]$$
(3)

代入 $\gamma_{111}^*(\mathbf{H})=1.78 \text{ J/m}^2$ 、可求出 $K_{1*}^*(\theta=45^\circ)=$ 0.87 MPa·m^{1/2}. 分子动力学计算值为 $K_{1*}^*(\theta=45^\circ)=$ 0.90 MPa·m^{1/2}. 由此可知. 由于固溶氢降低了表面能和 原子键合力, 从而使裂尖发射位错的临界应力强度因子下 降. 敌氢促进位错发射的本质是氢降低了原子键合力或表 面能.

另一方面, Li 认为、位错一旦从裂尖发射就成为氢的陷阱, 使氢的逸度从 f 降为 f*, 从而使单位长度应错 发射所需的能垒下降, 即使 K^{*}_L(H) 下降 ^{[25}, 例如

$$K_{\text{Ie}}^{*}(\mathbf{H}) = K_{\text{Ie}} \exp\left[-\frac{2\pi(1-\nu)nkT}{\mu b^{2}} \ln(f/f^{*})\right] \quad (4)$$

式中, n 为单位长度位错上陷住的氢原子数.

计算表明,因为氢的应变场非球对称,在外应力作用下,位错周围的氢气固将变为非承对称,从而就有一下附加应力作用在位错上,这个附加力和外应力叠加。促进应错的运动^{26]}。Birnbaum等^[7]的计算表明。氢气团作用在位错上的附加应力是负值,带氢位错的运动阻力将下降,故在更低的外应力_{7c}(H)下位错就会运动。由此可知,氢促进位错运动的先决条件是氢气团要能跟着位错一起运动。对于钢中的 C 和 N 原子,它们在位错渴围也能形成气团,但由于 C 和 N 的扩散系数比 H 小十几个数量级,故不能跟着位错一起运动。从而它们对位错运动起钉轧作用。阻碍位错运动。

根据位错的位移场引入位错、加载至 $K_1 = 2.5 \cdot 10^{-4}$ MPa·m^{1/2}, 对应 $\Delta t = 10^{-14}$ s 时位错就已运动了 3 个原子间距. 因为室温时 H 在 Ni 中的扩散系数 D =

4 结论

(1) 分子动力学计算表明、固溶氢能促进纯镍的位错 发射、氢使发射位错的临界应力强度因子 $K_{\rm le}(\theta = 45^{\circ})$ 从 1.00 MPa·m^{1/2} 降为 0.90 MPa·m^{1/2}; 氢使 $K_{\rm le}(\theta = 70^{\circ})$ 从 0.82 MPa·m^{1/2} 降为 0.70 MPa·m^{1/2}.

(2) TEM 原位观察表明, 氢能促进位错的发射、增 殖和运动.

(3) 氢使 Griffith 裂纹扩展的临界应力强度因子 $K_{IG}(\theta = 0^{\circ})$ 从 1.03 MPa·m^{1/2} 降为 0.93 MPa·m^{1/2}. 这表明、氢使表面能下降、从而促进位错发射.

参考文献

- Verpoort C, Duquette D J, Stoloff N S, Nen A. Mater Sci Eng, 1984; 64: 135
- [2] Boniszewki T. Smith G C. Acta Metall, 1963; 11. 165
- [3] Latanision R M, Opperhauser H Jr. Trans Metall, 1974;
 5: 483
- [4] Chu W Y. Hydrogen-Induced Plasticity Loss and Delayed Cracking. Beijing: Metallurgical Industry Press, 1988: 254

(褚武扬. 氢损伤与滞后开裂 北京、冶金工业出版社、 1988· 254)

- [5] Hirth J P. Metall Trans. 1980; 11A: 861
- [6] Oriani R A, Josephic P H. Acta Metall, 1974; 22: 1065

- [7] Birnbaum H K, Sofronis P. Mater Sci Eng, 1994: 176A: 192
- [8] Lu H, Li M D, Zhang T C Chu W Y. Sci Chin, 1997; 40E: 530
- [9] Robertson I M, Birnbanm H K. Acta Metall. 1986; 34: 353
- [10] Pozenak P, Robertson I M, Birnbaum H K. Acta Metall Mater, 1990: 38: 2031
- [11] Chu W Y. Wang H L, Hsiao C M. Corroscon, 1984; 40, 487
- [12] Hoagland R G. Daw M S. Hirth J P. J Mater Res, 1991;
 6: 2565
- [13] Zhang Y W. Wang T C, Tang Q H. Scr Metall Mater, 1995; 33: 267
- [14] Zhou G H, Ln H, Zhon F X, Chu W Y. Acta Mech Sin, 1997; 13: 377
- [15] Zhou G H. Zhou F X, Wan F R, Chu W Y. Sci Chin, 1998; 41E: 176
- [16] Angelo J E. Mody N R. Baskes N R. Modell Simul Mater Sci Eng. 1995; 3: 289
- [17] Gao K W, Chn W Y, Gu B, Zhang T C. Qiao L J. Corrosion, 2000; 56: 515
- [18] Ln H. Su Y J, Wang Y B, Chn W Y. Corros Sci, 1999:
 41: 699
- [19] Finnis M W, Sinclair J E. Philos Mag, 1984, 50A: 45
- [20] Lee C Y, Depristo A E. J Chem Phys, 1986; 84: 485
- [21] Sih G C, Liebowitz. Fracture. Vol.2, New York: Academic Press, 1984: 67
- [22] Baskes M I. Phys Rev. 1992; 46: 2727
- [23] Ohr S M. Mater Sci Eng, 1985; 72. 1
- [24] Gherepanov G P. Mechanics of Brittle Fracture. New York: McGraw-Hill Inter Book Comp, 1977: 27
- [25] Li J C M. Scr Metall, 1986; 20: 1427
- [26] Zhang T Y, Chn W Y, Hsiao C M. Sci Chin, 1986; 29: 1157