第七章

# 品态固体的表面和器面 (Surfaces and Interfaces in Crystalline Solid)

PDF 文件使用 "pdfFactory Pro" 试用版本创建 www.fineprint.cn

# •引言

## 研究表面与界面的意义

•界面构成晶态固体组织的重要组成部分;是二维晶体缺陷。
•结构不同于晶体内部,因而有很多重要的不同于晶体内部的性质,影响晶体的一系列物理化学过程,且对晶体整体性能也具有重要影响。

•例如晶体生长、外延生长、摩擦、润滑、磨蚀、表面钝化、 催化、吸附、扩散以及各种表面的热粘附、光吸收和反射、热 电子和光电子的吸收和反射等;晶体中的界面迁动、异类原子 在晶界的偏聚、界面的扩散率、材料的力学和物理性能等也都 和界面结构有直接的关系。

•是现代材料学科中一个活跃的课题。

# 本章涉及的内容

•界面的结构;与内部有何不同?结构模型; •偏析;溶质在晶内与晶界的能量差异?如何 定量表征?

•迁移; 晶界运动的基本规律; 迁移的驱动 力? 受溶质的影响;

•平衡形貌;热力学、力学的平衡态;单、双 相平衡组织形貌的差异?





表面偶电 层 向真空 伸入约 0.1nm 0.1nm

PDF 文件使用 "pdfFactory Pro" 试用版本创建 www.fineprint.cn

#### 7.1.1.2 表面弛豫和再构 (Relaxation and Restructure)



表面原子也会发生向表面法线方 向的弛豫。可向外膨胀或向内收 缩,这由于表面原子在真空一侧 表失了近邻原子而出现"悬挂 链",表面及附近原子达到新的 平衡位置。 注:弛豫过程保留了平行表面的 原子排列二维对称性。





## 金刚石结构的锗的{111}清洁表面弛豫状况

PDF 文件使用 "pdfFactory Pro" 试用版本创建 www.fineprint.cn

用低能电子衍射(Low-Energy Electron Diffraction, LEED) 研究清洁晶体表面的原子弛豫和再构,这些研究主要是针对FCC 金属表面。

铝和镍这2种金属的{001}、{110}和{111}表面的研究表明:

①Al、Ni、Cu和Au等的{001}表面基本没有表面法向弛豫,它的 排列和清洁的理想解离表面状况大体一样,表面{001}面间距与晶 内的面间距相差不超过2.5%~5%。

②面心立方结构金属的{110}表面有大于5%表面法向收缩。

③面心立方结构全属的{111}表面的实验数据不大一致,如Ni的 {111}表面层约有等于或少于2%的收缩,Al的{111}表面可能有反常 的约2%的扩张弛豫。

BCC结构,例如Na、V、Fe、W、MO等晶体,它们中大多数的{100}、{110}和{111}表面没有明显的表面法向弛豫,而MO的{100}表面却发生了很大的表面法向弛豫,收缩约11%~12%。

除了因表面原子在表面法线方向弛豫而引起表 面再构外,如果表面受其它原子的作用,甚至其它 原子(这些原子可以来自外部,也可以来自内部) 进入到表面中,也会引起表面的再构。再构后的这 种表面称为覆盖表面。

在大多数面心立方和体心立方结构的金属中 {100}和{110}的覆盖表面的结构都比较简单,而少数 金属(全和铂){100}覆盖表面的结构比较复杂,半 导体锗、硅等覆盖表面的结构更为复杂。化合物覆 盖表面的结构比单质表面的复杂。

## 7.1.2 动态表面原子状态

热力学温度OK时的情况。从原子尺度上看,每一个原子层都 是一个理想的平面,在这个平面中原子是二维有序的周期排列, 这样的表面称完整光滑突变表面。不是热力学温度OK时,由于 原子的热运动,原来的光滑表面可能出现一些缺陷。

#### 单晶表面的TLK模型(Terrace, Ledge、Kink)





PDF 文件使用 "pdfFactory Pro" 试用版本创建 <u>www.fineprint.cn</u>

7.1.3 表面热力学参数和表面能

•表面张力--表面能定义

随表面增加所增加的能量称表面形成能或表面内能(等于表面张力)。



另一表述: 在保持系统的温度、体积、化学势不变的条件下, 把处于与其蒸气平衡时的晶体可逆地解理所做的功, 把这个功除以新生的两个表面面积就是这两个表面的表面能(表面张力)g。

•表面相的热力学参数

表面自由能 
$$G_s = g_s A$$
  
表面熵  $S_s = -\left(\frac{\P G_s}{\P T}\right)_A = -A\left(\frac{\P g_s}{\P T}\right)_A$   
表面内能  $U_s = G_s + TS_s = g_s A - TA\left(\frac{\P g_s}{\P T}\right)_A$ 

PDF 文件使用 "pdfFactory Pro" 试用版本创建 www.fineprint.cn

7.1.4 晶体外形--Wulff定律



## 晶体的表面张力g。强烈依赖于表面的取向(即取 决于表面晶面类型(hkl))。

常采用一个矢量来表示表面张力g。, 矢量的方向平行于表面法向, 矢量的长度(模)与所描述表面的表面张力成正比。





二维是曲线, 三维则是曲面(称Wulff面)。 该面不是球面,而具有该晶 体点阵的对称性。

## Wulff定律的二维作图说明

因表面自由能是表面能和面积的函数G=g<sub>s</sub>A; Wilff根据g<sub>s</sub>曲面用作图法得出了平衡条件下晶体外形。

## 具体方法是:

在g曲面上每一点作垂直 于从原点到此点的矢径 的平面,所有这些平面 的内包迹围成的形状就

是平衡条件下晶体的外 形,这也称为₩∎ff定 律。



<mark>脐点</mark>对应的表面张力最小,可以说,平衡条件下晶体的 外形是由表面张力取最小值的面构成的。

#### 小面化现象:

如果原来的表面不是表面能极小的表面,这些表面是不稳定的,它会发生小面化,由不稳定表面上的一些原子离开 其平衡位置,转移到其它位置上,与另外一些原子组成一 个新的属于平衡形状取向的小平面。经过小面化过程,原 来一个原子尺度平滑的不稳定表面变成由很多小平面组成 的有棱角的粗糙表面。该过程使系统总的表面能降低。



7.1.5 极低温度(OK)的表面张力计算

在0K下,表面是理想的完整突变光滑平面,原子完全有序排列,表面熵S<sub>s</sub>为0,表面张力g<sub>s</sub>等于表面势能E<sub>S</sub>。 用考察原子间势能或键能的方法计算出表面张力g<sub>s</sub>。

#### 一般表达式:

设2个原子间第*j*种键的键矢量为 $q_j$ ,任一(*hkl*)表面的外法 线单位矢量为n。只有那些与n夹角小于p/2(即 $q_j \cdot n > 0$ ) 的键矢量才会穿出(*hkl*)表面,当晶体以这个面分开时, 它才对表面能有贡献。即穿过(*hkl*) 表面的这个键矢量 $q_j$ 的面密度为  $r_{(q_j)} = \frac{q_j \cdot n}{V_A} \rightarrow grace$ 

该键矢量对应的键能为<sup> $j_{(q_j)}</sup>,则单位面积断开的键能是$  $<math>r_{(q_j)}j_{(q_j)}$ 。考虑到晶体有各种键,因而表面势能 $E_s$ 应对j求和,</sup>

$$B_{\rm S} = g_{\rm S} = \frac{1}{2} \sum_{j} r_{(q_j)} j_{(q_j)} = \frac{1}{2} \sum_{j} \frac{q_j \cdot n}{V_{\rm A}} j_{(q_j)}$$

式中的1/2因子是考虑1个断开 键分摊在形成的2个表面上.

例:有4次旋转对称轴的二维点阵表面能的计算 因点阵的对称性,在极坐标中,只讨论q从0~p/2变化范围。 一个法线和[10]方向夹角为q的表面,法线单位矢量为 [cosq, sinq]。 若仅考虑最近邻键,只有q<sub>[10]</sub>(=[10]a)和(=[01]a)键穿过 表面,这两种键的性质相同,键能相等,设为j<sub>1</sub>,根据前 面表达通式,表面势能为

$$E_{S(q)} = g_{S(q)} = \frac{j_1}{2a^2} (q_{[10]} \cdot n + q_{[01]} \cdot n) = \frac{j_1}{2a} (\cos q + \sin q)$$



PDF 文件使用 "pdfFactory Pro" 试用版本创建 www.fineprint.cn

如果把次近邻的键矢量也考虑进去,表面法线和[10] 方向夹角在π/4~π/2范围内,应考虑的键矢量有 [10]a、[11]a、[01]a和[ī1] a,设<11>类型键的键能为 j<sub>2</sub>,这样,表面势能为

$$E_{S(q)} = g_{S(q)} = \frac{a}{2a^2} \{ j_1 [[10] + [01]] \cdot n + j_2 [[11] + [\overline{1} \ 1]] \cdot n \}$$
$$= \frac{1}{2a} [ j_1 (\cos q + \sin q) + 2j_2 \sin q ]$$

## 考虑次近邻键的gs图



## 7.1.6 表面吸附

因《物理化学》课已学过,这里只作简单小结。 •表面吸附含义: s/I-g系统, 分子/原子从g-s/I界面的堆积; •分类:物理吸附和化学吸附。范德瓦尔斯力:静电库仑力。 •两类吸附的不同点:

①吸附热不同: ③吸附的选择性不同:

②吸附和脱附的速率不同: ④吸附层的厚度不同;



对理想气体  $\frac{\Gamma_i = - \Gamma_i}{RT}$   $\frac{\Gamma_i}{Inp_i}$ 



## 7.2 晶 起 界 (Grain Boundary)

本节涉及内容:

•晶界位置的确定:五个自由度的概念;

•晶界的分类:小角(倾转与扭转);大角(普通/特殊); •模型:位错模型;岛屿模型;CSL模型;0点阵模型;

#### 1) 描述晶界位置/结构的五个自由度;

晶界结构首先取决于它邻接的2个 晶粒的相对取向,这可用两晶粒 通过某一轴 疏转一个(最小)角 度q来描述(3个变量)。但即使 是相对取向相同,晶界在2个晶粒 之间的空间取向也可不同,还需 一条法线来确定(2个变量)。 即5个宏观自由度。



按晶界的取向差把晶界分为小角度晶界(LAGB, <10°)和大角度晶界(HGB, >15°)。取向差在10°~15°范围的晶界根据对它感兴趣的性质,可以看成是小角度晶界或大角度晶界。



•非晶薄膜模型; •位错模型; •岛屿模型; •CSL模型; •0点阵模型;

注意模型的应用范围;

7.2.1 小角度晶界的位错模型

分两种: 倾转晶界; 扭转晶界;

- 设: u是获得两晶粒间取向的旋转轴单位矢量; n是晶界面法线单位矢量。
- 则: 倾转晶界的条件是*u*<sub>n</sub>=0; 而扭转晶界的条件是*u=n*;





•简单立方晶体中对称倾转晶界的位错模型

产生过程: 刃位错造成两侧的相对转动; 局部松弛;



•位错间距与旋转角的关系



测得锗中晶界位错间距为2.585μm。 计算位错间距为2.972μm



PDF 文件使用 "pdfFactory Pro" 试用版本创建 www.fineprint.cn

以[001]为旋转轴 U,转动q,晶界面是 (001)的扭转界面无意 图的扭转面是(001) 面。这种晶界必需意 了你和最大的。 这种晶界必需。 了你就是你的。 了你就是你的。 你们是你是你的。 你们是你是你的。 你们





%。随q角增大而增大。q很大时,晶界上位错数目很多, 但引起畸变区域变窄,使 界面能有降低的倾向,所以会在某一q<sub>m</sub>值时获得最大值。式子只适用于小角度(≤10°)界面。

<u> 写成无量纲的形式</u> <u> <sup>g</sup> = 9 1-ln </u>

7.2.2 小角度界面的能量



相对晶界能的实际数据 及与其理论曲线的比较

PDF 文件使用 "pdfFactory Pro" 试用版本创建 <u>婀w.fineprint.cn</u>

7.2.3 晶界结构的一般几何理论

任何2个晶粒间的界面都处在与两侧晶粒呈现或多或少的适配 (Matching) 位置。晶界结构的几何模型就是用数学方法描述2个周 期点阵间的适配图样。Frank-Bilby公式就是一个晶界结构的几何模 型,但是这个模型只局限于小角度界面,我们进一步探求更一般 化的几何模型。

假想2个不同取向的晶体互相穿插,即把2个穿插的晶体看作 是2个穿插的点阵。具有这两个穿插点阵间的取向差的任何晶界可 以按如下方式构成:

(a)在2个穿插点阵的空间中引入1个平面,在此面的一侧去掉一种 阵点,在另一侧去掉另一种阵点,这个平面就是晶界。这种操作 获得晶界结构的刚性点阵。当2个晶粒的取向差固定时,比较稳定 的晶界是晶界两侧原子匹配较好的晶界,界面上匹配位置越多, 界面能量越低。

(b)为了进一步降低能量,晶界刚性点阵中的阵点发生弛豫,到达能量低的位置,这样构成最终的晶界结构。

如果和很早以前的岛屿模型相比,匹配好的位置就是好区, 其他是坏区。 7.2.3.1 相符点阵 (Coincidence Site Lattice, CSL)

设想2个点阵(L<sub>1</sub>和L<sub>2</sub>)互相穿插,通常把L<sub>1</sub>作为参考点阵, L<sub>2</sub>经由L<sub>1</sub>变换而来。当两个点阵的相对取向给定后,L<sub>2</sub>就可以由L<sub>1</sub> 绕公共轴[uvw]旋转q角度而获得。互相穿插的L<sub>1</sub>和L<sub>2</sub>点阵,如果有 阵点重合,这些点必然构成周期性的相对于L<sub>1</sub>和L<sub>2</sub>的超点阵,这 个超点阵就是CSL。



绕[001]轴旋转28.1°得到的点阵

PDF 文件使用 "pdfFactory Pro" 试用版本创建 www.fineprint.cn

#### <111>/21.8°的CSL, $\Sigma$ =7





超点阵晶胞与实际点阵单胞体积之比记为Σ(它只取奇数), 它的倒数代表2个点阵的相符点的密度, 即实际点阵中每 Σ个阵点有1个阵点重合。

对于立方结构点阵,一个点阵L<sub>1</sub> 绕[uvw]轴转动q获得L<sub>2</sub>,2个穿插点 阵能形成某一Σ值的CSL要满足以下 条件:



右图的旋转轴是[001],所以N=1, 设X=4, Y=1, 得到∑=17, 从而 q=arctan1/4)=28.1°。



∑=17 [001]/28.1°

例: FCC, 绕[111]轴转动, N=3, 设X=2, Y=1, 得到∑=7,
 q=arctan=81.8°。因为[111]是三次轴, 若顺时针转动81.8°, 它等效
 于逆时针转动120°-81.8°=38.2°, 这个相符点阵是[111]/38.2°。

## 立方系统低指数轴转动的一些相符点阵的q和∑

旋转轴	à	<b>景小转角q°</b>	旋转轴	à	<b>景小转角q°</b>
100	5	36.9	210	3	131.8
100	13	22.6	210	5	96.4
100	17	28.1	211	5	101.6
110	3	70.5	211	11	63
110	9	38.9	310	7	115.4
110	17	86.6	310	13	76.7
110	19	26.5	311	9	67.1
111	3	60	311	15	50.7
111	7	38.2	322	9	152.7
111	19	46.8	322	13	107.9

对于六方结构晶体,只有(c/a)<sup>2</sup>是有理数时才可能找到CSL。用最接近真实(c/a)<sup>2</sup>的点阵来定义CSL。例如Zn的c/a=1.595,要讨论CSL时,通常用(c/a)<sup>2</sup>=5/2即c/a=1.581的点阵作近似描述。

FCC, 晶界通过<100>/38° CSL点阵密排面的对称倾转晶界



没有松弛的晶界结构 晶界结构为......3333333......

经刚性松弛的晶界结构



面心立方结构中的<100>/28.1°(Σ=17)的倾转晶界 左下的晶界平面是{410},结构可描述为......444..... 右上的晶界平面是{530},结构可描述为......|212||212|.....

#### 7.2.3.2 O点阵(O-Lattice)

本质: 0点阵是CSL推广的更一般化的点阵。 构造过程: 在相同晶胞点阵L<sub>1</sub>和L<sub>2</sub>中,找出具有相同环境的点 (不一定是阵点),组成点阵。 特性: CSL点阵一定是0点阵,它是0-点阵的子集。 以图中0点阵的任1个阵点作原点(Origin),经相同变换操作也 可以获得同样结果,0点阵因此而得名。 <br/>(001>/28.1°)

2个实际晶体点阵晶胞内 坐标是[0,1/2]和[1/2,0]的几何 点,以及2个晶胞内坐标是 [1/2,1/2]的几何点都是O点阵 的阵点。



## 7.2.3.3 DSC点阵 Displacement-Shift Complete (完整性位移点阵)

**意义**:DSC点阵对讨论晶界台阶和晶界位错非常重要; 特点:DSC点阵是将2个贯穿点阵所有实际阵点连接起来的最大的公 共点阵。它除了包括2点阵的实际阵点之外,还包括不属于2个实际 点阵的"虚点阵"的阵点。如图b,它的基矢是*b*1和*b*2。CSL是DSC点阵 的超点阵。



## DSC的重要性质:

当2个实际晶体点阵相对平移任何1个DSC基矢量时,界面上原 子排列花样不改变,只是花样的原点移动了。 另外,在立方系晶体点阵中,DSC点阵与CSL互为倒易,即界面上原 子错配程度增大时,相应CSL尺寸增大,而DSC点阵尺寸减小。


界面的几何花样往往倾向于具有低能量的排布花样,低能量界面应 该具有短周期性和对称性,例如通过CSL(或0点阵)的密排或较密 排面。如果偏离这种低能量排布花样,界面能会提高,这时,界面 总是引进"次位错"(Secondary Dislocation)以保持原有低能量界 面的几何花样,这些次位错的柏氏矢量就是DSC点阵矢量。



[001]/53.1° 晶界结构是 ·····222·····



晶界上引入次位 错,位错出现在 长阶处,这时晶界 结构变为 ..... |22322| .....

#### 7.2.3.4 结构单元模型 (Structure Unit Model)

晶界上周期性的周期越长,界面两侧匹配程度越差,从而 晶界能越高,因而任何长周期结构的晶界都倾向于分解成 经一定应变的短周期结构。短周期可用结构单元描述。





fcc点阵以[001]轴旋转 的对称倾转晶界的结构 单元模型。 (a)∑=5的CSL,黄圆点 是相符点阵,黑线平行 于(210)面; (b)∑=5晶界的松弛结构, 晶界是由B结构单元组成;



(c)a=17晶界的松 弛结构,界面是 由A和B结构单元 以...ABB... 顺序重复排列, 平行于(530)面;



(d)a=37晶界的松 弛结构,晶 界...AABAB...顺 序重复排列,晶 界面是(750);



(e) 是a=1(即完 整晶体)的情 况,平行于(110) 面构成的结构单 元,以A表示.



MgO晶体中取向差为24°的<001>对称倾转晶界的高分辨 电子显微像以及结构单元示意图 7.2.3.5 多面体单元模型(Polyhedral Unit Model) 对称及非对称倾转晶界有一重要特征: 在晶界处形成多面体群体的堆垛。



例,fcc结构以<110>作转轴的对称倾转晶界中,这些多面体是四面体、八面体、三棱柱体、加盖三棱柱体、阿基米德方形反棱柱体、加盖阿基米德方形反棱柱体和五角双棱柱体等7种,晶界上多面体是密排堆垛的。



对称倾转 晶界上三 棱柱体的 堆垛



7.2.4 共格孪晶界(Coherent Twin Boundary)

#### 7.2.5 大角度晶界的晶界能

晶界能=长程应变场的弹性能+晶界狭小区域内原子 相互作用的核心能+化学键能

小角度晶界能:
位错造成;主要是弹性能;与取向差是线性关系。
大角度晶界能:
核心能与化学键能占主要部分,晶界能和取向差关系不大。
特殊取向的晶界:
晶界能不再是取向差的光滑函数,出现尖谷。

#### 铝中以<100>为转轴的对称倾转晶界(650°C)的g-q曲线



#### 铝中以<110>为转轴的对称倾转晶界(650°C)的g-q曲线



计算值

测量值





说明: 晶界偏析越重,特殊大角度晶界能越和一般的随机大角 度晶界能相近。 晶界能与由宏观自由度定义的晶界几何条件没有简单的 关系;主要取决于晶界的微观结构和原子键合强度。



定量考察: P个溶质原子随机分布在N个晶内点阵位置上, p个溶质原子随机分布在n个晶界位置上,由溶质原子 分布引起的自由能G为

 $G = pe + PE - kT[\ln n! N! - \ln(n-p)! p!(N-P)! P!]$ 

G最小是平衡态: dG/dp=0, (P+p为常数)  $\Delta G=e-E$ 

 $\frac{C_{\rm B}}{C_{\rm B}^{0} - C_{\rm B}} = \frac{C_{\rm C}}{1 - C_{\rm C}} \exp(-\frac{\Delta G}{kT}) \qquad -\frac{\Delta G}{kT} = \ln \frac{C_{\rm B}}{(1 - C_{\rm B})C_{\rm C}}$ 

E和e分别是溶质原子在晶内及在晶界的能量; 含kT的项是溶质原子在晶内及晶界的排列熵。

 $\frac{C_{B}^{0}}{C_{B}}$ :晶界原子位置分数; $C_{B}$ 和 $C_{C}$ :晶界和晶内溶质原子分数;

一般  $C_{\rm C}$  <<1,近似认为  $C_{\rm B}^0 \approx 1$ ,  $C_{\rm B} = C_0 \exp(-\frac{\Delta G}{kT})$ 

溶质原子固溶度 和在晶界富化程 度的关系:

溶解度低的溶质 原子在晶界偏析 的程度大。

相关现象: 晶界硬化、不锈钢 的敏化、晶界腐蚀、 粉末烧结过程和回 火脆性等。



#### 7.2.7 晶界迁移

了解晶界迁移的意义: 存在于晶粒长大及冷加工金属退火过程中。 在一定驱动力进行。 •引入晶界迁移率概念 定义: v<sub>b</sub> = Mp 系数M称晶界迁移率/单位力下的速度 晶界移动速度 净驱动压力 $\Sigma p_i$ •驱动力是晶界两侧的化学势差。  $\Delta p = g_{\rm b} (\frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2})$ 平直晶界两侧不存在化学势差: •若晶界是曲面,则晶界两侧存在化学势差。  $\Delta m = V_{\rm m} g_{\rm b} \left(\frac{1}{r} + \frac{1}{r}\right)$ 注意: 冷变形金属再结晶退火时, 再结晶晶粒与未再结 晶晶粒间存在化学位差,它是晶界移动驱动力,比晶界 曲率引起的驱动力大得多。

# 小角度晶界的迁移率 特点:由位错构成;晶界上的位错滑移和攀移是晶界迁移 速度的控制因素;晶界迁移率对晶界取向差非常敏感。

大角度晶界的迁移率比 小角度晶界大得多。 Cu, θ=20°的对称倾转晶 界的γ是θ=2°的4倍,而 迁移率M却是250倍。 又,冷变形的99.995%AI 300°C退火,大角度晶界 的迁移率是小角晶界的 19~25倍。



晶界的迁移率与取向差 可能的关系(分三区域)

### 简单的理论分析 曲率半径为R的晶界所受的压力 $p=2\gamma_b/R$ ,晶界迁移速度为 $v_b = M \frac{2g_b}{R}$ 代入小角晶界能公式 $v_b = \frac{2ME_0q}{R}(A - \ln q) = \frac{2c_1MGbq}{R}$

 $c_1 = (A - \ln q) / 4\pi (1 - \upsilon),$ 近似看作常数。

得出反比关系

#### (i) 当取向差很小时

晶界中位错距离大,单个位错的行为起主要作用。 单位长度曲率半径为*R*的位错所受向心力*F为Gb*<sup>2</sup>/2*R*。 若F作为攀移力,当忽略过饱和空位并且*Fb*<sup>2</sup><<*kT*的时 ,位错攀移速度V<sub>d</sub>为



因各位错是独立的,所以晶界迁移速度 $V_{b}$ 和位错迁移速度 $V_{d}$ 相同,

$$v_{\rm b} = \frac{2c_1 MGbq}{R} = \frac{D_{\rm s}c_j Gb^4}{2kT} \frac{1}{R} \longrightarrow M = \frac{D_{\rm s}c_j b^3}{4c_1 kTq}$$

(ii) 取向差很大( $q>15^{\circ}\sim20^{\circ}$ )时。 晶界位错核心重叠,原子跨过晶界的跳跃是晶界移动的 控制机制。这时M = q无关。 $v = \frac{b^2 D_b}{p}$ 

(iii) 取向差为中等时。 该阶段的控制机制还不很清 楚,一般认为存在2相反因素: 一是使M随θ减小的因素; 另一是因q增大时位错间距 即空位源到阱的距离减小 使位错攀移速度增加,从而 使M随θ增加而增加。后一种 情况占主要地位的取向差大 约在10°~20°范围,对应C<sub>1</sub>段。



•大角度晶界的迁移率 大角晶界迁移涉及跨过界面的扩散过程,它的迁移率与 温度、晶界结构(晶界取向差、晶界位置)、杂质有关。

1)温度的影响

$$\frac{M = M_0 \exp(-\frac{Q}{kT})}{Q} \qquad M_0: 常数;$$

$$Q: 晶界迁移的表观激活能$$

对高纯度Q和晶界扩散激活能相当。 在很高的温度下,激活能降低。

激活能降低可能的两方面原因: 一是晶界结构特别是特殊大角度晶界结构在高温时变得 比较无序;二是高温时可能改变晶界迁移的机制。 晶界取向差对晶界迁移率的影响和杂质浓度有密切关系。

#### •高纯度的情况

表 7-2 快速迁移的晶界取向				
最近的相符关系		实验关系	金属	结构
S	转角(°) 轴	转角(°) 轴		
<u>Σ</u> =7	38.2 <111>	35~45 <111>	A1	f.c.c
		38 <111>	Cu	f.c.c
		36~42 <111>	Pb	f.c.c
<b>Σ</b> =13a	22.6 <100>	23 <100>	Al	fc.c
		19 <100>	Cu	f.c.c
<b>Σ</b> =13b	27.8 <111>	30 <111>	Cu	f.c.c
		30 <111>	Ag	f.c.c
		20~30 <111>	Nb	b.c.c
<b>Σ</b> =13	30 <0001>	30 <0001>	Zn	h.c.p
		30 <0001>	Cd	h.c.p
<u>Σ</u> =17	28.1 <100>	26~28 <100>	Pb	f.c.c
		30 <100>	Al	f.c.c
<u>Σ</u> =19	26.5 <110>	27 <110>	Fe-Si	b.c.c

与CSL晶 界有关。 但不是 很严格;



杂质铜、镁和银含量对变形铝 再结晶晶粒长大速度及表观迁 移激活能的影响



表明:有2个明显不同的区域。杂质浓度高时,杂质原子扩散是晶 界迁移速度的控制因素,这时晶界迁移率低; 杂质浓度低时,晶界迁移可摆脱杂质气氛,晶界迁移率高,并且与 杂质浓度无关。

#### 杂质在晶界偏聚的程度取决于晶界的结构。

300°C,相同驱动力 下,微量锡对区域 提纯铅的晶界移动 速度的影响。

特殊大角度晶界不像普 通大角度晶界那样对杂 质敏感。



# 不同纯度的铝中的<100>倾转晶界的倾转角对晶界迁移速度及激活能的影响



大角度晶界迁移率与晶界取向差的关系来自杂质在晶界偏 聚程度与晶界取向差的关系, 它并不是晶界迁移率的禀性结构 关系。



低浓度时,大角晶界的迁移率也和晶界取向差无关。只在高 纯度(非极高纯度)的浓度范围内,某些特殊大角度晶界才会有 较大的迁移率。

## • 纯金属大角度晶界迁移的理论分析 条件:晶界迁移基元过程是单个原子跳跃。



以原子跳跃方式实现的晶界迁移 (a)迁移机制;(b)一个原子跨过晶界跳跃的自由能变化

1到2的原子流量 
$$A_{j}A_{A}nu \exp(-\frac{\Delta G_{m}}{kT})$$
  
2到1的流量  $A_{j}A_{A}nu \exp(-\frac{\Delta G_{m} + \Delta G}{kT})$   
1到2的净流量  
 $J = A_{j}A_{A}nu \exp(-\frac{\Delta G_{m}}{kT})[1 - \exp(-\frac{\Delta G}{kT})]$   
晶界迁移速度  $v = J \frac{b}{n} = A_{j}A_{A}bu \exp(-\frac{\Delta G_{m}}{kT})[1 - \exp(-\frac{\Delta G}{kT})]$   
 $- 般\Delta G << kT, RH$   $v = A_{j}A_{A}bu \exp(-\frac{\Delta G_{m}}{kT})[1 - \exp(-\frac{\Delta G}{kT})]$   
晶界迁移驱动压力为p,  
 $y = A_{j}A_{A}bu \exp(-\frac{\Delta G_{m}}{kT})\frac{\Delta G}{kT}$   
晶界迁移率 $k = b^{2}D_{b}/kT$ ;  
 $A_{j}A_{A}b^{2} \exp(-\Delta G_{m}/kT) \approx D_{b}$  (晶界),  $y = \frac{b^{2}D_{b}}{kT}p$ 

vr j

b

-A



溶质与晶界交互作用 示意图 (a) 溶质原子在晶内 与在晶界的能量  $差 \Delta G(x);$ (b) 溶质原子与晶界 间的交互作用力 F(x); (c)晶界附近溶质浓 度分布, 实线:静态晶界, 虚线: 晶界从左 向右移动的情况。



按此模型推测,晶界 移动大于某一速度时, 溶质对晶界的拖曳力 最大,如图。 温度的影响: 温度升高,减弱溶质 对晶界拖曳作用,因 溶质在晶界偏聚减弱。





综合溶质原子对晶界拖曳的讨论,溶质浓度低时,曲线 偏离纯材料的直线。溶质浓度很高时,曲线出现S状,并 且是不连续变化的(虚线)。

晶界台阶与晶界位错的关系,晶界位错核心就存在台阶。 如图fcc中接近Σ=5的晶界中有晶界位错,柏氏矢量为 1/10<310>。晶界台阶的高度取决于位错的柏氏矢量、 晶界面的晶体学关系。a中晶界位错的柏氏矢量和晶界 平行,位错可在晶界滑移移动;b中晶界位错的柏氏矢 量和晶界斜交,位错在晶界移动需要联合滑移和攀移。





#### 用类似晶界的几何描述来讨论: CSL/0-点阵模型



2点阵常数不同取向相同的简单立方点阵 (a)经均匀膨胀形成0点阵, •和X分别代表两个点阵的阵点。 X和•重叠的点是CSL也是0点阵; (b)表示0阵点之间中线是 物理位错线 对这种简单情况,在界面两侧点阵的错配度d为



#### 界面上的错配位错示意图

这些错配由界面上错配位错收纳,它的柏氏矢量 $b=(a_a+a_b)/2$ 。



在fcc/bcc两相合金系中,两相间的取向关系一般为{111}<sub>fcc</sub> # {110}<sub>bcc</sub>, 例如对于钢中具氏体 (f.c.c) 和铁素体 (b.c.c.) 的情况,这2个平面 间的错配度d≈0.025,相应的柏氏矢量b=0.2nm,所以界面上位错间 的距离约为8nm。下面我们仔细观察一下{111}<sub>fcc</sub> # {110}<sub>bcc</sub>界面。



界面上插入与界面垂直的单原子厚的结构小台阶(间距为 0.3nm),在每一台阶的顶面上通过原子位置的局部调整生成许多共 格小块,使整个界面上的共格程度增加至25%,在结构台阶的顶 面上2个共格小块之间用错配位错来收纳这个区域内的错配,使界 面的共格程度又进一步提高至32%。结构台阶使得界面偏离原共格 平面,偏离角度q随两相的点阵常数比和位向关系而变化。例如含 Si的低碳钢中f.c.c与b.c.c的这种界面,q角在9~18°之间。





这类界面的结构特征是固定的,不能离开界面。所以,这 类界面是不可能移动的,只能通过形成成长台阶和这些台阶的 侧向移动来完成界面的法向移动,即由台阶机制来完成界面移 动。成长台阶和结构台阶无论在几何尺寸、共格程度、可动性 等方面都不相同的。 7.4 多晶体和多相材料中的组织平衡

•晶界向平衡状态过渡的原因:
高能区;热力学角度:晶/相界减少到极小(单晶)。
动力学考虑:产生亚平衡。
•晶/相界能对控制显微组织形貌的重要作用。例子

7.4.1多晶体中的平衡形貌



•平衡时界面特征:



Mo-Ni-Fe

界面能和界面位置有关。界 面会承受指向低能位置的力。 若晶界的一端固定,另一端单 位面积界面就会受 [g/la 的力。 晶粒棱在O点位置时单位长度棱 长系统的能量G<sub>0</sub>:

•平衡时界面张力与夹角的关系

$$G_0 = g_{23}Oa + g_{31}Ob + g_{12}Od$$



棱的位置从O点作无穷小位移到P点,这时系统的能量G<sub>p</sub>为  $G_{p} = g_{23}\overline{Pa} + (g_{31} + \frac{\lg_{31}}{\lg_{32}}da_{2})\overline{Pb} + (g_{12} + \frac{\lg_{12}}{\lg_{33}}da_{3})\overline{Pd}$ 

晶粒棱移动前后系统能量的变化△G为
$$\left. \begin{array}{l} \overline{Pb} - \overline{Ob} \approx -\overline{OB} = -\overline{OP} \cos a_{2} \\ \overline{Pd} - \overline{Od} \approx -\overline{OC} = -\overline{OP} \cos a_{3} \\ \overline{PB} \approx \overline{Pb} da_{2} = \overline{OP} \sin a_{2} \\ \overline{PC} \approx \overline{Pd} da_{3} = \overline{OP} \sin a_{3} \end{array} \right\}$$

考虑这些关系以及考虑到平衡 时△G=0,得



$$g_{23} - g_{31}\cos a_2 - g_{12}\cos a_3 + \frac{\Re g_{31}}{\Re a_2}\sin a_2 + \frac{\Re g_{12}}{\Re a_3}\sin a_3 = 0$$

一般的大角度晶界(非特殊晶界)的晶界能与晶界的位置关系不大,即¶g/¶a≈0,上式变成

$$g_{23} - g_{31} \cos a_2 - g_{12} \cos a_3 = 0$$

PDF 文件使用 "pdfFactory Pro" 试用版本创建 www.fineprint.cn

平衡时,界面张力与界面间的夹角的关 采还有另一种表达方法

<b>g</b> <sub>12</sub>	$\underline{g}_{23}$	$g_{31}$
$\sin a_3$	$\sin a_1$	$\sin a_2$

回顾讨论结晶的非均匀形核时的平衡 式子和现在的是不同的。其平衡式是

 $g_{LM} = g_{LS} \cos q + g_{SM}$ 



注意到g<sub>LS</sub>在垂直模壁方向的分量没有得到平衡。为了在各相相交的棱上获得平衡,模壁不能保持平面而应该出现凹坑。在太空实验室作的实验(几乎没有重力的作用)证明了这一点。 在几乎没有重力的作用下的L、S、V平衡的示意图





PDF 文件使用 "pdfFactory Pro" 试用版本创建 <u>婀w.fineprint.cn</u>

w(Ni)=3%的W-Ni合金在太空 实验室液相烧结所得的扫描 电镜照片,从照片中可以看 到在固相5、液相L与气相V的 接触棱上,固相是下凹的。



## •界面曲率对晶粒边数的影响



界面曲度随晶粒 边数不同而变化

凹面方向的不同 以维持力的平衡 为2个三棱结点

四棱结点分解

单相多晶体平衡时,在4个晶棱相交的角隅上两两晶棱间的交 角应是109.5°。最接近满足平衡条件并可以填满空间要求的规则14 面体,但棱之间不具有完全正确的角度。

把规则14面体作一些改动使得各棱之间的夹角都等于109.5°, 这时,它的面和棱都必须有一些弯曲,a和b14面体,由它们堆垛 可以填满空间又满足平衡条件。



PDF 文件使用 "pdfFactory Pro" 试用版本创建 www.fineprint.cn

7.4.2 (不同)相(之间的)分布

•要点:界面能对不同相的形状 及分布起决定作用。

两相平衡关系:

$$\cos\frac{\boldsymbol{q}}{2} = \frac{\boldsymbol{g}_{11}}{2\boldsymbol{g}_{12}}$$



q角的大小决定了第二相的形貌,而它又取决于晶界能与相界 能之比。相界能不能小于晶界能的一半。先看两种极端的情况: 当2g<sub>12</sub>≤g<sub>11</sub>时(即q=0), ||相与|相完全浸润, ||相沿|相晶界渗入, 甚至把|相的晶粒完全剥离。当q=180°时, ||相与|相完全不浸润, ||相在|相的角隅上成球状。

第二相分布的设计对粉末冶金的液相烧结很重要。液相烧结的 关键是选择一种合适的外加剂,这种外加剂可以在烧成温度初始 阶段形成有合适粘度的液相,并使它与晶粒有互溶作用,增加液 相与晶粒的浸润性,促使材料致密化。在致密化以后的烧成后 期,随看成分的变化,固液两相的q角增大,液相会聚集到晶粒的 交界处,使材料进一步致密化。

PDF 文件使用 "pdfFactory Pro" 试用版本创建 <u>婀w.fineprint.cn</u>



本章小结

•研究的意义,界面与内部有何差异?它可造成怎样的影响?

