

蚀下，黑色条带是枝晶干（含溶质少），白色条带常是富集杂质的枝晶间，也称原始带状。二次带状是固态转变的产物，在硝酸酒精浸蚀下，白色带状是先共析铁素体，黑色带状是珠光体，也称显微带状组织。只有在一次带状的基础上才会产生二次带状。这些带状都与元素的偏析和夹杂物的特殊分布有关。

八、略。

九、

①相变阻力中多了应变能一项。

②形核方面：非均匀形核，存在特定的取向关系，常为共格或半共格界面。

③生长方面：出现惯习现象，即有脱溶贯序；特殊/规则的组织形态，如片状、针状。

④有亚稳相出现以减少相变阻力。

十、凝固时宏观特征是：要有一定的过冷度，会放出明显的结晶潜热。

成长机理有三种：连续式成长、二维形核及借助台阶侧向生长、借螺旋位错生长。

十一、溶质原子以原子态溶入溶剂点阵中组成的单一均匀固体；溶剂的点阵类型被保留。

影响固溶度的因素有：

1. 原子尺寸因素。当溶剂、溶质原子直径尺寸相对差小于 $\pm 15\%$ 时，有大的代位溶解度。

2. 负电性因素。溶剂、溶质的负电性差越小溶解度越大，一般小于0.4~0.5会有较大溶解度。

3. 电子浓度因素。有两方面的含义：一是原子价效应，即同一溶剂金属，溶质的原子价越高，溶解度越小；二是相对价效应，即高价溶质溶入低价溶剂时的溶解度高于相反的情况。

特点是：固溶体中有点阵畸变（强度、硬度会提高）而造成点阵常数变化；出现原子偏聚或有序化，甚至形成有序固溶体。

固溶体的结构变化：点阵畸变，点阵常数变化，偏聚及短程有序，甚至形成有序固溶体。力学性能变化：硬度、强度提高，塑性下降。物理性能变化：电阻加大，导电率下降。

十二、

①提高冷却速度从而加大了过冷度。相变驱动力加大，提高了形核率。

②加孕育剂。提供大量的非均匀形核地点，提高了形核率，降低了形核壁垒。

③机械或电磁搅拌。将枝晶振碎增加核数目或加强热激活能量落，提高了形核率。



十三、如图 8-2 所示。由液相先凝固出 δ 铁素体，在 1495℃ 进行包晶反应，生成 γ 奥氏体；继续冷却，由剩余的液相再次析出 γ 奥氏体，然后变成单相奥氏体。冷至约 800℃，从 γ 奥氏体中析出先共析 α 铁素体，在 727℃ 进行共析反应，形成珠光体，最后得到铁素体加珠光体组织。

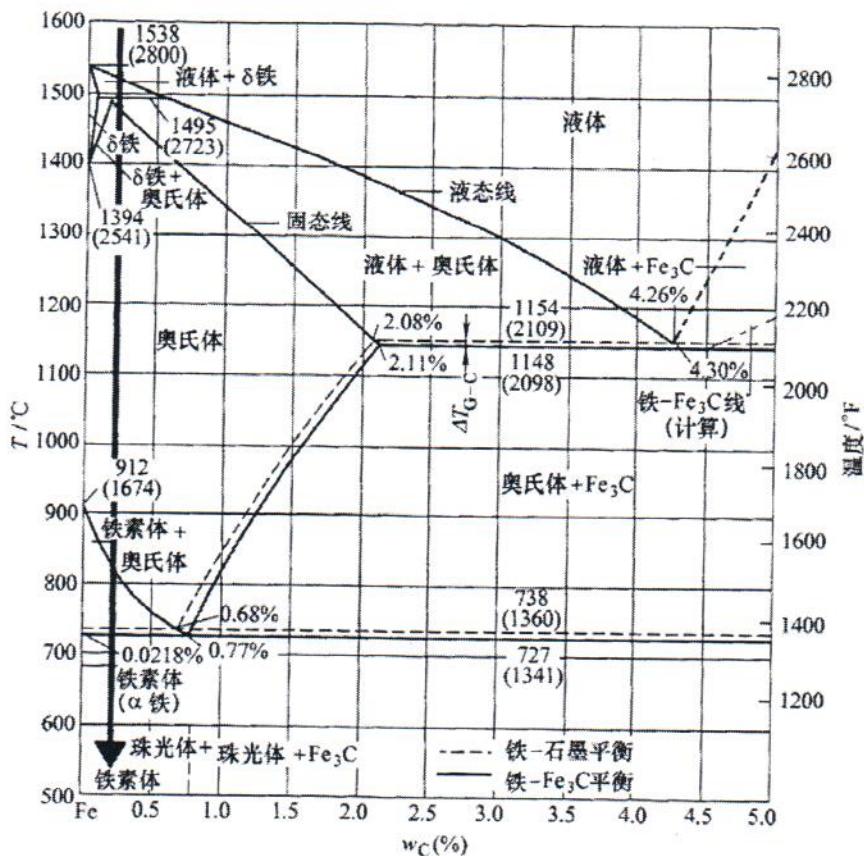


图 8-2 第十三题解答图

十四、连续脱溶：随新相生成，母相成分连续地由过饱和态转变到饱和态。

不连续脱溶：也称胞状脱溶，此时在母相和新生成的 α 相间存在一个界面，跨过界面母相由过饱和不连续地突变到饱和状态，点阵常数也不连续。

十五、有四类：

点缺陷：沿三个方向的尺寸很小，溶质原子、间隙原子、空位。

线缺陷：沿两个方向的尺寸很小，第三个方向上的尺寸很大，甚至可贯穿整个晶体，指位错。

面缺陷：沿一个方向上的尺寸很小，另两个方向上的尺寸很大，如晶界，相界。

体缺陷：在三个方向上的尺寸都较大，但不是很大，如第二相粒子，显微空洞。



2002年招收攻读硕士学位研究生入学考试试题
考试科目：金属学

一、名词解释（20分，每个2.5分）

- (1) 点阵畸变 (2) 柏氏矢量 (3) 相图 (4) 过冷度
(5) 形变织构 (6) 二次再结晶 (7) 滑移系 (8) 孪生

二、画出立方晶系中(111)面、(435)面。写出立方晶系空间点阵特征。（10分）

三、铸锭的一般组织可分为哪几个区域？写出其名称。并简述影响铸锭结晶组织的因素。（10分）

四、画图并简述形变过程中位错增殖的机制。（10分）

五、写出菲克第一定律的数学表达式，并说明其意义。简述影响扩散的因素。（10分）

六、简述形变金属在退火过程中显微组织、存储能及其力学性能和物理性能的变化。（10分）

七、简述固态相变与液态相变的相同点与不同点。（10分）

八、画出铁碳相图，标明相图中各特征点的温度与成分，写出相图中包晶反应、共晶反应与共析反应的表达式。（10分）

九、分析再~~生~~程中~~形~~核和张大与凝固过程中的~~形~~核和~~张~~大有何不同点。（10分）

十、分析含碳量0.12%的铁碳合金的结晶过程。（10分）（单考生做）

十一、简述铸锭的宏观偏析。（10分）（单考生做）

十二、简述金属晶体中缺陷的类型。（10分）（单考生做）



- 一、点阵畸变：在局部范围，原子偏离其正常晶格位置，造成点阵畸变。
2. 扩散系数：描述位错速率的一个重要参数，它集中反映了位错区域或周围扩散量的大小和方向，也是衡量扩散后晶体相对滑移力的量。
3. 相图：描述各相平衡存在条件或其有关系的图，也称作平衡相图或热力学量的几何轨迹。
4. 过冷度：相变过程中冷却到相变点以下某温度后发生转变，平衡相变温度与该实际转变温度之差称为过冷度。
5. 形变组织：在塑性变形过程中，随形变程度的增加，各个晶粒的滑移面和滑移方向都向主要变形方向移动，通过新使多晶体中原子取向互相协调的各个晶粒在空间取向呈一定规律的规律性，这种现象称形变织构。这种组织状态称形变组织。
6. 二次再结晶：再结晶后正常长大被抑制而发生少量晶粒异常长大的现象。
7. 滑移系：晶体中一个滑移面及之面上一个滑移方向的组合称滑移系。
8. 剪切：晶体受力后，以产生孪晶的方式进行的切变过程。

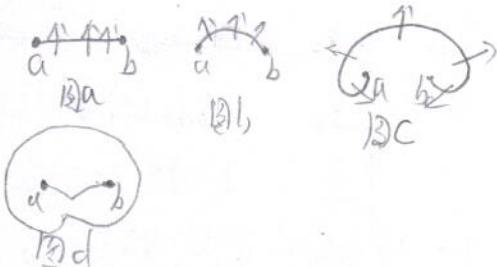
二、立方晶系空间点阵特征 $a=b=c$ $d=\beta=r=90^\circ$

三、粗晶区 树枝状晶区 中心等轴区

影响铸造组织的因素：①液体过冷度，越小越好。~~有利枝晶~~
 ②结晶温度范围，越大越好，有利于枝晶的破碎。
 ③温度梯度，越小越有利于等轴晶。
 ④合金熔点低，温度梯度小。
 ⑤搅拌或加孕育剂。

四、弗兰克-里德增殖机制。

位错运动过程中两端被钉住如图，ab端被钉住固定不动，受外力作用单位长度位错所受力 $F=2b$ ，方向总是与位错线垂直由于两端被钉住受力的位错绕两端回转如图C。到一定程度两端相遇，弹性相反相互抵消形成一个向外扩张的位错环和一个ab位错。之后不断重复上述过程。



五、菲克第一定律数学表达式 $J = -D \frac{dp}{dx}$ 扩散中原子例通量与质量浓度梯度成正比

J为扩散通量表明单位时间內通过单位扩散面积的扩散物质的质量单位 $\text{kg}/(\text{m}^2 \cdot \text{s})$ D为扩散系数，其单位为 m^2/s ，而P是扩散物质的质量浓度其单位为 kg/m^3 。式中的表示扩散物质的扩散方向与 $\frac{dp}{dx}$ 方向相反，即表示物质由高浓度向低浓度方向迁移。

$$D=D_0 \exp(-\frac{Q}{RT})$$

影响因素 ① 温度。满足 $D=D_0 \exp(-\frac{Q}{RT})$ 的关系 T 个 D 个 (间隙空位机制遵循阿伦尼乌斯规律，温度越高起过能垒的机率越高，同时晶体内空位平衡浓度也越高。这些都是影响扩散系数的因素)

② 材料成分

原子间结合能越大，对应材料熔点也越高，吸收能越大，扩散系数越小。

③ 晶体结构

原子排列越紧密致密度越高，吸收能越大，扩散系数越小。
晶体结构对扩散系数中不同方向上扩散系数的差别也大。

④ 晶体缺陷

(1) 空位隙

表面界界面和位错等有扩散起着快速通道的作用。

各种缺陷处的原子处于高能量状态，吸收能小，加快了原子的扩散。

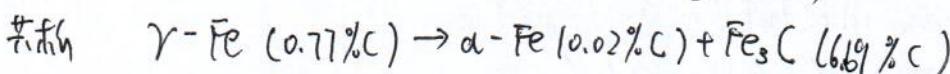
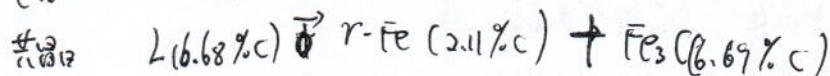
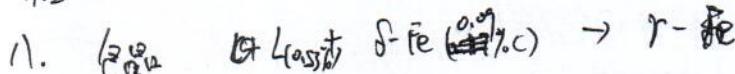
⑤ 其他因素

弹性应力场，可以加速尺寸原子的扩散。加速尺寸小的原子的压应力处扩散，应力会提高原子扩散的驱动力。

六

随退火温度的升高或时间增长，导致亚晶全长大，再结晶形核，形核之后借界面移动而向周围区域生长。界面迁移推动力是无量纲的新生成界面与固有界面的尺寸之比的应变速率。界面是背景奥氏体中的固溶区或扩散区，直到全部形成稳定的等轴晶粒为止，再结晶即告完成。其间过程：无量纲的等轴再结晶晶粒取向长条状高密度的形变晶粒。储存能逐渐降低，硬度及强度下降，伸长率上升，塑性降低，密度提高。再结晶时各种性能的变化都归结于强烈的扩散。

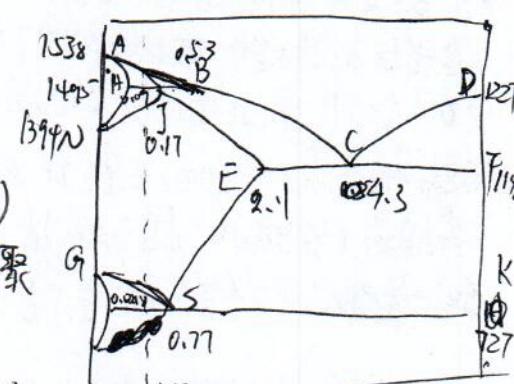
七、固态相变和液态相变，都是相变，由形核长大两个过程为先自由能下降，临界半径，临界形核推力
 不同：固态相变的临界半径及形核功增大，新相可以亚共晶方式生长存在共存区；液态相变的临界半径减小，固态相变的取向关系，非均匀形核。



八：淬火热时形核与反动力为新旧两相化学偏差（由液体的积累）
 状态转变为晶粒的排列状态。

再结晶驱动力只是形变储存能。

淬火速度是大的形核，再结晶形核为现有形变不均匀，如晶界附近为第一类，淬火时长大于扩散不会有关联，再结晶长大时只有得宏观效果。



十一. 宏观偏析.

正常偏析：指按合金分配系数计算出的含溶质化后凝固的各相成分因铸造而大，由表面至中的成分不同的偏析出现在宏观尺度上，称宏观偏析。

反常偏析：仍遵守合金分配系数($k_{\text{d}, \text{C}}$)，只是形成大量枝晶后，富集溶质的液相会沿枝晶间的通道逆向反流至失却范围的铸壳表层附近，使由表面至中的成分分布的反常。

比重偏析：浇注圆柱，固相与液相比重不同，而沉积或漂浮，从而造成铸件下部及上部成分的不均勻。

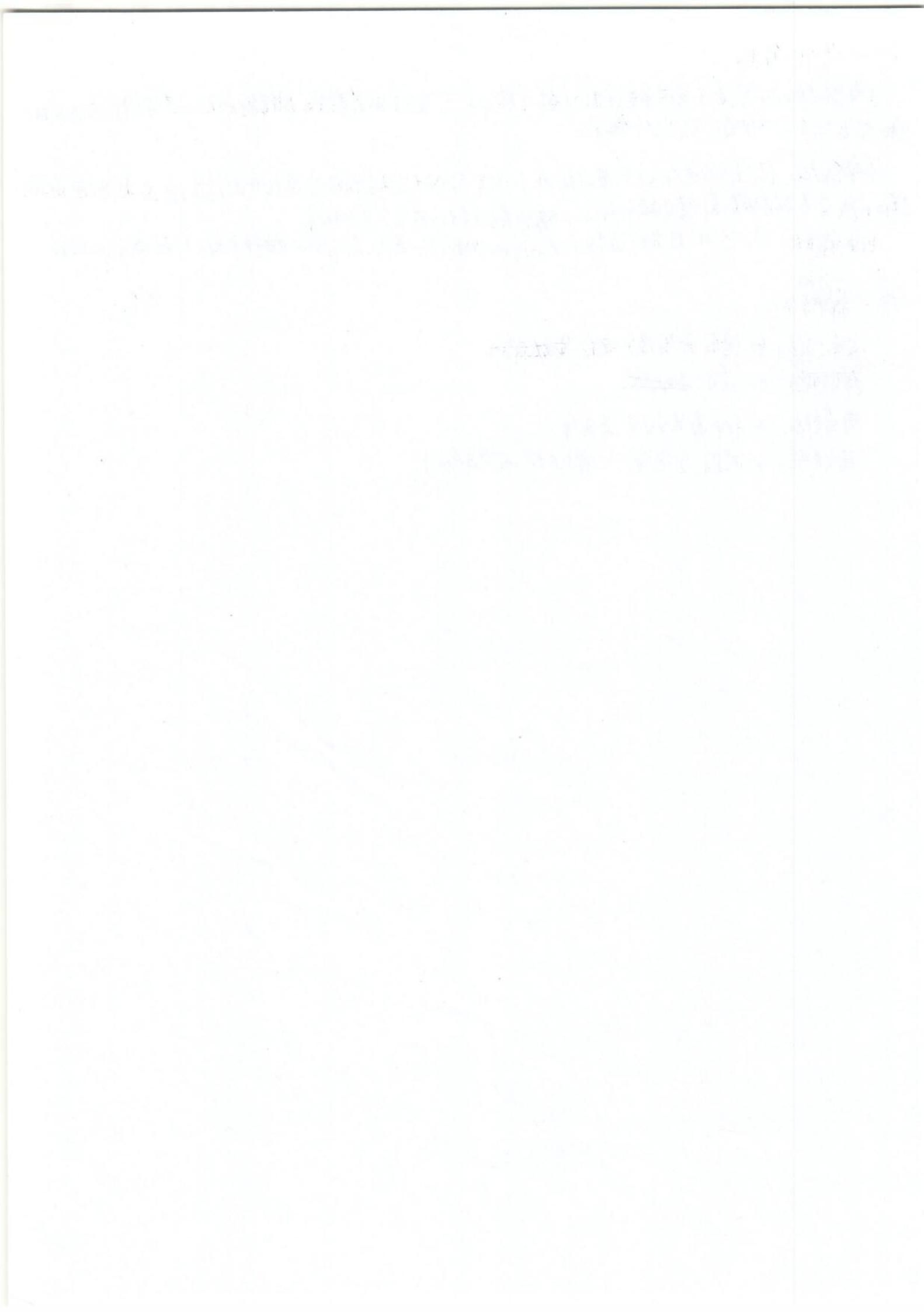
十二. 指尺寸分。

点缺陷：如浇铸杂质原子空位~~线缺陷~~。

线缺陷：如气泡 ~~面缺陷~~

面缺陷：如各种晶界相界 表面等

体缺陷：如孔洞 气泡等。对材料有绝对危害！



答案：

- 一、1，点阵畸变：在局部范围，原子偏离其正常的点阵位置，造成点阵畸变。
- 2，柏氏矢量：描述位错特征的一个重要矢量，它集中反映了位错区域内畸变总量的大小和方向，也是位错扫过后晶体相对滑动的量。
- 3，相图：描述各相平衡存在条件或共存关系的图解，也可称为平衡时热力学参量的几何轨迹。
- 4，过冷度：相变过程中冷却到相变点以下某个温度后发生转变，平衡相变温度与该实际转变温度之差称过冷度。
- 5，形变织构：多晶形变过程中出现的晶体学取向择优的现象。
- 6，二次再结晶：再结晶结束后正常长大被抑制而发生的少数晶粒异常长大的现象。
- 7，滑移系：晶体中一个滑移面及该面上的一个滑移方向的组合称一个滑移系。
- 8，孪生：晶体受力后，以产生孪晶的方式进行的切变过程。

二、立方晶系中(111)面、(435)面图略。立方晶系空间点阵特征是点阵参数有如下关系：
 $a=b=c$, $\alpha=\beta=\gamma=90^\circ$ 。也可用具有哪类对称元素表示，若有四个三次转轴，则对应立方点阵。

三、分为三晶区：激冷区、柱状晶区、中心等轴晶区。

影响铸锭结晶组织的因素：1，液体过冷度，越小越好。2，凝固温度范围，越大越好，有利于枝晶的破碎。3，温度梯度，越小越有利于等轴晶。4，合金熔点低，温度梯度小。5，搅拌或加孕育剂。

四、frank-read 源机制，图略见课本。滑移面上一个在 A, B 两点被钉扎的位错 AB，在应力作用下弓出（状态 2），弓出到 3 状态时，下方相邻部分反号相吸，并局部合并，完成一次增殖过程放出一位错环（状态 4）。在应力作用下，继续重复前面 1-4 过程。

五、一维下， $J=-D\frac{dc}{dx}$ ；J：扩散流量，单位时间通过单位面积扩散的物质量，D：扩散系数， $\frac{cm^2}{s}$ ；浓度梯度， $\frac{mol}{cm^3}$ ；其意义为物质扩散量与该物质的浓度梯度成正比，方向相反。

影响扩散的因素：1，温度，满足 $D=D_0e^{-E_a/(RT)}$ 的关系，T 升高，D 增加。2，界面表面及位错，是扩散的快速通道。3，第三组元，可对二元扩散有不同影响，如 Mo、W 降低 C 在 r-Fe 中的扩散系数，Co、Si 加速 C 扩散，Mn 影响不大。4，晶体结构，低对称性的晶体结构中，存在扩散的各向异性，如六方结构晶体，平等与垂直于基面的扩散系数不同。5，熔点，同一合金系中，同一温度下熔点高的合金中扩散慢，熔点低的扩散快。

六、随退火温度的升高或时间延长，出现亚晶合并长大，再结晶武术及长大，无位错的等轴再结晶晶粒取代长条状高位错密度的形变晶粒，然后是晶粒正常长大。储存能逐渐被释放，硬度及强度下降，伸长率上升，电阻降低，密度提高。再结晶时各种性能变化都比回复时强烈得多。

七、相同点：都是相变，由形核、长大组成。临界半径，临界形核功形式相同。转变动力学也相同。

不同之处：形核阻力中多了应变能一项，千万固态相变的临界半径及形核功增大，新相可以亚稳方式出现，存在共格，半共格界面，特定的取向关系，非均匀形核。

八、铁碳相图。略

包晶反应： $L(0.53\%C) + \delta-Fe(0.09\%C) \rightarrow \gamma-Fe(0.17\%C)$

共晶反应： $L(4.3\%C) \rightarrow \gamma-Fe(2.11\%C) + Fe_3(6.69\%C)$

共析反应： $\gamma-Fe(0.77\%C) \rightarrow \alpha-Fe(0.02\%C) + Fe_3C(6.69\%C)$

九、凝固时形核的驱动力，是新、旧化学位差，再结晶驱动力只是形变储存能。

凝固常是均匀形核，再结晶形核在现有的形变不均匀区，如晶界附近、切变带、形变带、第二相粒子周围。凝固长大时与母相不会有取向关系，再结晶长大时可有特定取向关系。



十、含碳 0.12%的钢，由液相冷却时，先形成铁素体，到 1495°C包晶温度，部分进行包晶反应：新相奥氏体在已生成的铁素体上形核并向铁素体和液相中生长。反应后是两相组织铁素体+奥氏体，图略。铁素体相对量为： $(0.17-0.12)/(0.17-0.09)=62.5\%$ 。继续冷却得到单相奥氏体。

十一、宏观偏析：正常偏析和比重偏析。

正常偏析：指按合金的分配系数先析出的含溶质低，后凝固的含溶质多。因铸锭尺寸大，由表面到中心成分不均匀，偏析出现在宏观尺度上，称宏观偏析。

反常偏析：仍遵守分配系数关系，只是形成大量枝晶后，富集溶质的液相会沿枝晶间的通道逆向反流到先凝固的铸锭表面附近，千万由表面到中心成分分布的反常。

比重偏析：是凝固时，固相与液相比重不同，而沉积或漂浮，从而造成铸锭下端与上端成分的不均匀，也是宏观尺度。

十二、按尺寸分为：点缺陷，如溶质、杂质原子、空位；线缺陷，如位错；面缺陷，如各种晶界、相界、表面等；体缺陷，如孔洞、气泡等。体缺陷对材料性能是绝对有害的。



北京科技大学 2001 年金属学 A 试题

2001 北京科技大学攻读硕士研究生入学考试试题

考试科目：金属学 A

适用专业：科学技术史，冶金物理化学，钢铁冶金，有色金属，材料加工工程。

说明：1. 试题必须写在答题纸上。

2. 统考生做 1—10 题；单考生做 1—7 题和 11—13 题。

1. 名词解释：(每小题 2 分，共 10 分)

(1) 单胞和复合单胞 (2) 金属键 (3) 代位固溶体 (4) 位错 (5) 偏聚和有序化

2. 判断对错：(10 分)

3. 以液态无限互溶、固态有限溶解并具有共晶反应的二元相图为例说明二元相图是制作方法和二元相图的一般几何规律。(10 分)

4. 结晶后的组织中产生显微偏析的原因是什么？采用什么措施能减少和消除偏析。(10 分)

5. 什么是晶界？讨论晶界在多晶体形变过程中的作用。(10 分)

6. 什么是相界面？复合合金形变的特点是什么？(10 分)

7. 说明使多晶体晶粒细化能使材料的强度提高、韧性增加的原因。(10 分)

8. 简要叙述马氏体转变的一般特点。(10 分)

9. 要想获得粗大的再结晶晶粒可采取什么措施，说明原因。(10 分)

10. 简述固态相变在相变阻力、新相形核、新相成长方面的特点。(10 分)

11. 什么叫再结晶？什么是再结晶温度？简要描述再结晶过程。(10 分)

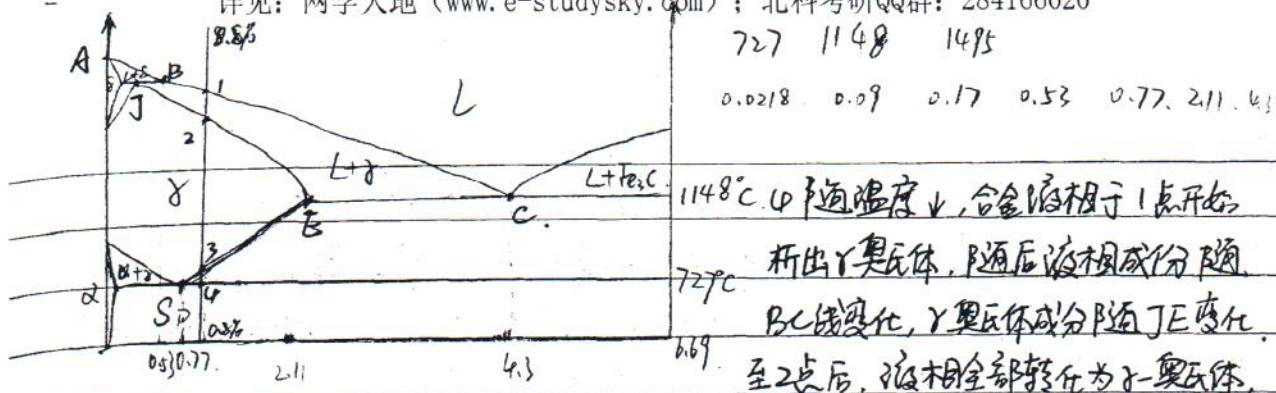
12. 以接近平衡的状态下固溶体合金结晶过程说明固溶体结晶过程特点。(10 分)

13. 铁碳相图为例说明什么是包晶反应、共晶反应、共析反应。(10 分)



727 1148 1495

0.0218 0.09 0.17 0.53 0.77 2.11 4.3



1148°C 随温度↓，合金液相于1点开始

727°C 析出γ奥氏体，随后液相成分随

BC线变化，γ奥氏体成分随E变化。

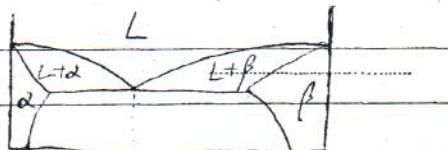
至2点后，液相全部转化为α-奥氏体。

γ -奥氏体成分随温度变化在2-3之间是稳定的，至3点以下时 γ -奥氏体中开始析出固溶碳体。奥氏体成分随ES变化。至4点时发生共析反应 $\gamma \rightleftharpoons \alpha + Fe_3C$ 形成珠光体组织。至冷却室温过程中α中存在析出渗碳体现象。

②室温相组成：α相和 渗碳体 $\alpha\% = \frac{0.8 - 0.0218}{0.8 - 0.0218} \times 100\% = 0.8\%$ $Fe_3C\% = \frac{0.8 - 0.0218}{0.8 - 0.0218} \times 100\% = 0.0218\%$
珠光体和先共析渗碳体 2001年。

3. 以液态无相互溶、固态有限溶解并具有共晶反应的二元相图为例说明二元相图制作方法和二元相图一般几何规律。

答 ① 利用已有的热力学参数，作出不同温度下、成分下 对应各相的吉布斯自由能曲线，再根据吉布斯自由能曲线的公切线法则确定不同温度、成分下平衡存在的相的状态和成分。从而绘出

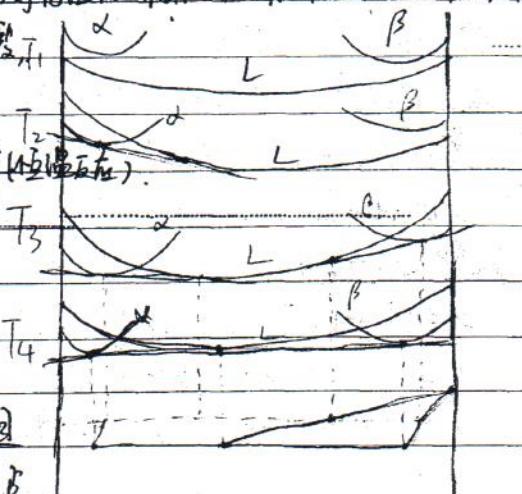


② 两相区只能交于一点，而不能交于直线， ③ 两单相区之间必有一个由该两相组成的两相区

将它们分开； ④ 三相共存区必须是一条水平线（恒温反応）。

该水平线与这三个相组合而成3个两相区 T₃

⑤ 利用冷却曲线画二元相图



几何规律：① 平衡相成分必须沿相界线随 温度变化。 ② 两单相区之间必有一个由该两相组成的两相区 将它们分开，两单相区最多以一个点 相接触；

③ 两个两相区之间必以单相区或三相区 平线隔开； ④ 三相区与单相区只能 最多以点相连； 除上 ③ ④ 相邻相区相接 点为1

⑤ 三相平衡为一条水平线，表示恒温反応，该水平线必与这三个相 组合成三个两相区。

⑥ 当两相区分界线与三相水平线相交，则 分界线延长线 应进入另一个两相区内，而不 进入单相区。

材料 P58



4. 结晶后组织中产生显微偏析的原因？采用何种措施减少、消除。

答：显微偏析产生原因：
① 在平衡结晶过程中，每个温度间隔固相与液相的溶质原子不可能扩散均匀而导致固相结晶时从心部到晶粒边缘成份不均匀（晶内偏析）
同时由于液相成分不均匀而引起过冷产生胞状偏析。

② 晶界偏析是由于溶质原子富集在最后凝固的晶界部分而造成。造成胞状偏析

③ 离子有一定组成过冷，晶体不能成胞状形式向前生长，溶质富集在两边凹陷处。
消除措施：快冷；增加过冷度，长时间扩散退火。

5. 什么是晶界？讨论晶界在多晶体变形过程中的作用。

答：晶界是同成分同晶相的不同晶向晶粒之间的接触界面。

作用：① 晶界可以发生切变，对塑性变形易直接受贡献，而减少应力集中。

② 晶界可以协调塑形，一方面抑制那些易于变形的晶粒继续变形，另一方面促进那些不利于变形的晶粒变形；③ 晶界对塑形的阻碍作用始终占主导地位。

6. 什么是相界面？复合合金的塑性特点？

答：相邻两晶体不仅位向不同，晶体结构也不相同，有时成分也不同，即界面两侧分别属于不同的相，这种界面称为相界面。

复合合金形变情况除了取决于基体的性能外，还取决于第二相的性质、数量、形状、分布。
复合材料受载时，载荷可通过软基体传递到增强相上。

其塑变过程：① 基体与增强相都处于弹性应变阶段。（外载小于基体弹性极限）

② 基体开始塑性变形而增强相仍处于弹性应变。

③ 基体与增强性均发生塑性变形。

④ 增强相断裂导致材料断裂。

7. 说明使多晶体晶粒细化能使材料提高强度、韧性的原因。

答：① 由大量实验得出的霍尔-佩奇公式： $\sigma_s = \sigma_0 + Kd^{-\frac{1}{n}}$ 其中晶粒越小，即 d 越小， σ_s 越大。多晶体中屈服强度主要看滑移从一个晶粒转移到另一个晶粒，这又取决于位错堆积极应力场，位错塞积应力场的大小取决于晶粒尺寸，晶粒尺寸越远， n 越大。因此晶粒越小，越易屈服。另外当外力条件一定时，即晶粒越细，屈服强度越高，表现出高强。



②晶粒细化则滑移易在多个晶粒内同时进行，使形变速匀，减少应力集中，提高塑性

8. 简述马氏体转变一般特点。（见笔记）

答：①M转变不会引起化学成分变化，只产生结构类型的变化，有时会产生有序度变化。

②M转变是非扩散型，转变速度极快。③共格和切变是马氏体转变不分期的

两个重要属性，转变后出现表面凸凹；④M大都是在相当低的温度下，连续冷却过程中由高温转变而成的，冷却一旦停止，马氏体转变中断，称为变温M，但也有在恒温下转变的恒温M，不论哪种都有M转变的温度范围，超出这个范围便不能自发形成。⑤转变不完整性，即使在M₁以下也不能完全转变成M。

⑥在M_a以下有些合金可以由应力诱发M转变，M_d高于M₁

⑦存在逆马氏体转变，M₁转变类似弹性形变又称弹性马氏体。

9. 想获得粗大的再结晶晶粒可采取什么措施？简述原因。（材料P203）

答：①形变速率高时形变速层；形变速太小不足以驱动再结晶当达到临界形变速层时，可以发生再结晶但因为形变速度不大，N/g小，因此晶粒粗大

②退火温度提高，可以在再结晶完成后长大阶段使晶粒变粗

③原始晶粒尺寸越大，再结晶晶粒越大

④微量杂质原子杂质可以④尽量减少材料中第二相粒子、杂质。第二相粒子、杂质可以增加形变速能、促进形核等有利团细化晶粒。

10. 简述固态相变在相变阻力、新相形核、新相成长方面的特点。

答：1. 相变阻力：固态相变阻力包括由产生相界面引起的界面自由能升高和新旧相间由于比容不同或其他原因产生的界面能，并由此导致固态相变临界形核半径和临界形核速度大。

2. 新相形核：①固态相变形核主要依靠非均匀形核，主要在界面或位错处。

②核心取向关系（新旧两相存在）；③新旧两相成共格或半共格界面。

3. 新相成长：①存在惯习现象。②对马氏体转变，必须保持共格关系，对扩散型转变，共格阻碍长大，可能会遭到破坏。

11. 什么叫再结晶、再结晶温度？简要描述再结晶过程。

答：当金属或合金受形变后，能量升高，处在不稳定的高能态，具有向变形



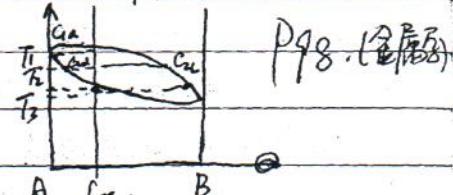
固溶体向固溶体的趋向，一旦动力学条件允许，此过程便会发生称为回复再结晶，而结晶特指此过程中原子迁移形成新的无畸变晶粒的过程。

再结晶温度是在规定的时间内完成规定的再结晶程度所需最低温度。

再结晶过程：主要包括形核、长大两个过程。首先经过一定时间的孕育期，然后在局部形变程度较高的区域有利于形核的位置形成无畸变等轴晶，晶核通过大角度界面不断吞食周围畸变晶粒而长大，直到无畸变等轴晶完全占据整个晶体后，再结晶过程结束。

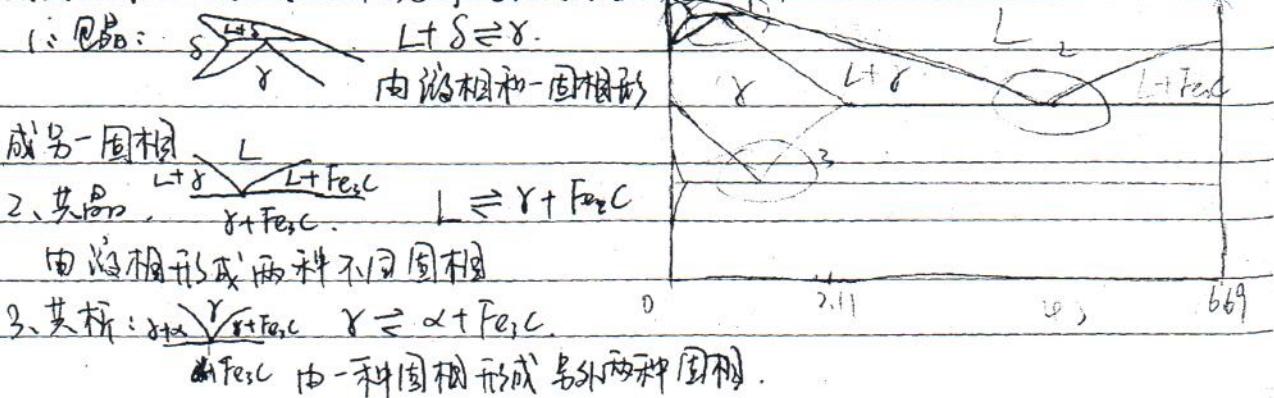
12. 以接近平衡的状态下固溶体合金结晶过程说明固溶体结晶过程特点。

答：合金(Co-B)缓慢冷却至T₁温度略低时，开始凝固出C₁成分固相，由于此时固相A成分高，则其附近液相中A含量必然降低，通过扩散平衡后固相成分变成C₁'，此时C₁'液相过冷度为0，稳定性 $\alpha(C_1') \rightleftharpoons L(C_1')$ 。温度进一步下降至T₂时，一方面在T₁下形成的晶核长大，另一方面在T₂由L(C₁')中重新生核并长大，形成新的α相其成分C₁'与C₁不同。新旧固相间及液固相间相对运动至完全均匀化，扩散停止。温度达到固相线T₃以下，液相消失，固相变为成分完全为C₁的固溶体晶体。



特点：
 ① 结晶过程发生在一个温度范围内，在此范围内的每一个温度下只凝固出一定类型的固相，存在液相再分配问题；
 ② 结晶过程所形成的晶体与母液的化学成分不一样，晶体与液相的成分都随温度变化；
 ③ 固相与液相存在原子扩散。

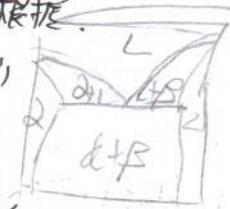
13. 以Fe-C相图为例说明包晶、共晶、共析。





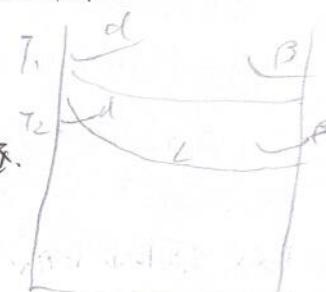
3. 制作二元相图

① 利用已有的热力学参数，作出不同温度下各成分的吉布斯自由能曲线，再根据吉布斯自由能曲线法则确定不同温度成分下平衡存在的相的状态和成分，从而绘出。



几何规律：

- ① 平衡相成分必须沿相界线随温度变化。
- ② 两个单相区之间必有一个由这两个相组成的两相区将它们分开。两相区最多以一个接触角共存。
- ③ 两个两相区之间必以单相区或三相水平线隔开。
- ④ 三相区与单相区只能通过以长线相连。（综上②③④相交的相区相容相容）。
- ⑤ 三相平衡为一条水平线，表示恒温反应。该水平线必须与这三相组合成之两相区。
- ⑥ 当两相区分界线与两相水平线相交时，则分界延长线应进入另一个两相区中而不进入单相区。



4. 结晶后产生显微偏析的原因

- ① 在平衡结晶的过程中，由于温度间隔，固相与液相的溶质原子不可能扩散完全均匀，而是改用相变结晶从内部到晶粒边缘（成份不均一，晶内偏析）。
- ② 晶界偏析是由于溶质原子富集在最后凝固的晶界部分而造成的。
- ③ 由于存在一定的组成过冷，晶体可能造成片状形式向前生长，溶质富集在两边凹陷处。
消除措施：快冷，长时间扩散退火。

5. 晶界：同成分同结构的晶粒之间由于位向不同而产生的接触界面

- 作用：
- ① 晶界可以进行切变，对塑性变形无直接作出贡献，而减少应力集中。
 - ② 晶界可以协调变形，一方面抑制那些相干变性的晶粒继续变形，另一方面促进不相干变形的晶粒变形。
 - ③ 晶界对变形的阻碍作用始终占主导地位。

6. 相界面：相邻两晶体不仅位向不同，晶体结构不同，有时成分也不相同，即界面两侧同属不同的相。这种界面称为相界面。

复相合金变形除了取决于基体性能外，还取决于第二相的性质、数量、形状分布。

复相材料加载时，负载可通过软基体传递到增强相上。

其变形过程：① 基体与增强相都处于弹性变形阶段。（外载小，基体弹性极限）

② 基体增强相处于弹性变形，基体开始塑性变形。

③ 基体与增强相均发生塑性变形。

④ 增强相破坏导致材料断裂。

10

7. 晶粒细化提高材料强度韧性原因

晶粒细化是木材力学强度的物理原因
 ①由大量实验得出霍尔佩奇公式 $\sigma_s = 60 + k d^{-\frac{1}{2}}$ 表明晶粒越小，即 d 越小，强度越大。
 多晶体的屈服强度主要和滑移从一个晶粒转移到另一个晶粒，这又取决于位错密度和
 应力场。位错密度应力场的大小，则与位错数目相关。
 当外力条件一定时，密积层间的位错源的距离越远， d 越大，因此晶粒越大，越易屈服。
 即晶粒越细，屈服强度越高，表现出高强度。

②晶粒细化则滑移多半在多个晶界同时进行，使剪切力大，
(晶粒越细，晶界越多，晶界阻碍位错运动，因此晶粒细化后变形抗力变大。
承受变形力减少，则屈服强度降低。)

8. 马主体转变的一般年轮

① M 转变是非扩散型，转变速度极快，只产生组织的变化，有时会伴有密度变化。

② M 转变不会引起化学成分变化，只产生组织的变化，有时会伴有密度变化。

③ 扩散和切变是 M 转变不可分割的两个属性，转变后出现表面浮凸。

④ M 大多是在相变后的温度下，连续冷却过程中高温转变而成，冷却一定停止，形成马氏体。

⑤ 马氏体也是形成于长大而不迁移，但长大速度非常快，转变速度完全取决于形变速率。

⑥ 少数可进行可逆马氏体转变合金，马氏体转变及其逆转变很快弹性形变，所以称弹性马氏体。

9. 蒸得米粗大晶粒的措施

$$d = k \cdot \left(\frac{V}{\sigma_1} \right)^{\frac{1}{4}}$$

获得粗大团粒的措施 $d = R \cdot C_0 t$
①建立土壤团聚度，形成小不稳定的反动团聚体。当达到临界形质量时。

① 形变到临界形变量，形变越大，晶体颗粒越小，因此晶粒粗大
可能会再结晶。但因为形变程度不够，因此晶粒粗大。

(2) 强火温度提高 可以在再结晶完成后的长大阶段使晶粒变细

③原生质体越大，再结合质粒越大。

④ 尽量减少材料斗中第二木屑粒子杂质，第二相粒子杂质可以增加压实强度及促进形成纤维状纤维组织

① 将金属通过数次的浸渍法，使大量的杂质留在表面，然后在适当温度下通过红磷等氧化剂将杂质氧化为气体而除去。

② 将金属进行热加工，在外力和温度共同作用下，使金属运动着质点结晶，而且变形温度越高，晶粒越细。

水再结晶后的晶粒大小取决于加热量和退火温度。

再结晶晶粒的大小影响因素 $d = k \left(\frac{N}{G} \right)^{\frac{1}{3}}$ k 为常数

- ① 变形量。当变形量很小时，所产生的储存能不足以驱动再结晶，应力越大后不再发生再结晶。晶粒尺寸与变形前原始晶粒尺寸相同。当变形量增大到一定变形量（一般金属在 2% - 10% 之间）所产生外驱动力大于能够驱动晶粒生长时，这一变形量为临界变形量。
- ② 塑性变形温度。随着塑性变形温度降低，储存能会从储存能中释放出来，使再结晶过程提前。
- ③ 再结晶加热速度。影响不大，因为随着温度上升，再结晶形核速率和长大速率几乎相等。
- 但再结晶加热温度升高将降低临界变形量。
- ④ 原始晶粒尺寸。原始晶粒越小，金属中的界面面积越大，再结晶晶粒的部位也越容易形成并扩大，从而使得晶粒尺寸减小。
- ⑤ 金属性质和杂质。会在再结晶过程中阻碍晶界的移动从而导致晶粒细化。

11. 再结晶温度。

定义：过渡形金属开始进行再结晶的最低温度。可用金相法或硬度法测定。即以显微镜观察出出现第一颗新晶粒时的温度，或以硬度下降 50% 的对应的温度定为再结晶温度。

工业上通常以经过大变形量 (> 70%) 的过渡形金属经从退火后在再结晶 25% 的时候的温度定为再结晶温度。

定义：将冷变形后的金属加热到一定温度之后，在原变形组织中重新产生的无变形的新晶粒发生完全明显的变化从而恢复到变形前的状态。这个过程称为再结晶。

再结晶温度的影响因素

- ① 变形程度。变形程度大，储能大，驱动力大， T_c 小。
 T_c 不会减小，而有一个稳定值。每一个都有一个临界变形量。
- ② 原始晶粒尺寸。尺寸大，变形抗力小，储能小， T_c 大。
- ③ 微量杂质原子。杂质原子少，原因：钉扎阻碍位错不发生运动。不同杂质原子对晶粒影响程度不同，与原子和位错相互作用强度及扩散系数有关。
- ④ 第二相粒子。有双重性。变形过程中阻碍位错运动，引起位错缠结和储能增加， T_c 大。
 再结晶过程中也会阻碍位错的重新分布和迁移从而阻碍再结晶 T_c 。
- ⑤ 再结晶退火工艺参数（加热速度，加热温度，保温时间）。
- 加热速度 \downarrow 足够时间 \rightarrow 降低变形量，储能小，再结晶驱动力小，再结晶温度大。
 但加热速度过大，使温度下停留时间过短而不及形成长大致使再结晶温度小；退火温度越高再结晶速度越快。

再结晶因素，影响。

- ① 退火温度。退火温度越高，再结晶速度越大。
- ② 变形量。变形量大，再结晶温度低；随变形量增大再结晶温度趋于稳定。变形量低于一定值再结晶无法进行。
- ③ 原始晶粒尺寸。晶粒越小，驱动力越大，晶粒越细，有利于形核。
- ④ 微量杂质原子。阻碍位错和晶界运动，不利于再结晶。
 ④ 退火和直径化越大，提高退火变能并可作为形核核心，促进再结晶。
- ⑤ 第二相颗粒。阻碍位错运动很小，提高退火变能但阻碍晶界滑移，阻碍再结晶。

再结晶速度与温度关系 $V_c = A \exp(-Q/RT)$

规律：有孕育期温度越高变形量越大孕育期越长再结晶体积分数越大时速度最大然后减小。

再结晶过程：包括形核和长大过程。首先经经过一定孕育期，然后在局部形变程度较高的区域有利于形成的位置形成无回变等轴晶，通过大角度界面不断蔓延将整个晶粒破碎而长大，直到无回变等轴晶完全占据整个晶体质，再结晶过程结束。

10. 固态相变：

① 相变阻力：包括由相界面引起的界面自由能升高和新旧颗粒之间由于浓度差不同或其他原因产生的固溶度能，并由此导致临界形核半径和临界形核功变大。

② 端点相开环：① 固态相变形核主要依靠非晶的形核，主要在界面或缝隙处。

② 旧相核心存在开了缺口的夹杂。

③ 新旧相之间形成共格或半共格关系。

④ 亲生相生成：① 存在小颗粒现象。

② 对于低熔点杂质保持共格关系 对扩散型转变共格关系阻碍扩散使其长大 可以忽略

12. 以接近平衡的状态下固溶体合金过程说明固溶体经温变速率冷却

合金成分 (60% B) 缓慢冷却至不固溶时，开始凝固出 C³ 成分固相，由于此时固相 A 成分高，则其附近液相 A 含量必然降低，通过扩散平衡后液相成分变化

2000 年招收攻读硕士学位研究生入学考试试题

考试科目：金属学

适用专业：材料加工工程 科学技术史

说明：统考生答 1~10 题，单考生答 1~7 题和 11~13 题。

1. 名词解释（10 分）

（1）相界面 （2）相律 （3）过渡相 （4）菲克第一定律 （5）退火组织

2. 什么是固溶体？在单相合金中，影响合金元素的固溶度的因素有哪些？固溶体与组成固溶体的纯金属相比有什么特点？（10 分）

3. 什么叫晶界？简述小角度晶界和大角度晶界的晶体结构特点。（10 分）

4. 为什么固体相变比液态相变所需要的过冷度要大？固体相变形核时有何特点？（10 分）

5. 铸锭的低倍组织由外向里可分为哪几个区域？简述各个区域组织形成原因。（10 分）

6. 什么叫孪生？什么叫滑移？对面心立方晶体而言，它们之间的区别和联系是什么？（10 分）

7. 在多晶塑性变形中，各个晶体之间的变形是如何协调起来的？简述晶界和晶粒的大小对变形的影响规律。（10 分）

8. 什么是上屈服点和下屈服点？如何避免上屈服点和下屈服点的出现？简述吕德斯带形成的原因。（10 分）

9. 什么是菲克第二定律？运用菲克第二定律（扩散方程）阐述在扩散退火时是如何消除显微偏析的？（10 分）

10. 再结晶过程中，晶核形成速度的定义是什么？影响晶核形成速度和长大速度的因素有哪些？并加以阐述。（10 分）

11. 再结晶过程中，晶核形成速度的定义是什么？影响晶核形成速度和长大速度的因素有哪些？并加以阐述。（10 分）

12. 叙述含碳量 0.8% 的碳钢从液态缓慢冷却到室温的相变过程（包括相转变和成分变化），以及室温时的相组成和各相的比例是多少？（10 分）

13. 写出面心立方晶体、体心立方晶体最可能发生滑移的晶面和晶向，画出面心立方晶体的（123）晶面。（10 分）



2. 固溶体：溶质组元溶于溶剂晶格中形成的~~单~~^{均匀}固态，其特点是保持原来的~~长~~^短晶体结构。

影响固溶度因素：

- ① 晶体结构：晶体结构相同是无限固溶的必要条件。
- ② 原子尺寸因素：在其他条件相似的情况下，原子半径差 $\Delta r < 15\%$ 时有利于形成溶解度大的置换固溶体； $\Delta r > 41\%$ 时溶质原子就可能进入溶剂晶格间隙中形成间隙固溶体。
- ③ 电负性因素：电负性差越小，溶解度越大。
- ④ 原子价因素（电子密度）：同一溶剂金属，溶质原子价越高，溶解度越低。
高价组元在低价组元中的溶解度较次要。

固溶体相性金属的生长：

- ① 结构变化：溶质原子溶入溶剂原子晶格空隙中形成固溶体，致使点阵常数发生改变，出现偏聚和有序化。
- ② 物理性能：对于固溶体而言，由于溶质原子的溶入使固溶体强度硬度升高，塑性下降。
- ③ 物理性能：电阻率降低，延展性提高，磁导率降低。

3. 晶界：同成分同结构的晶粒之间由于位向不同而出现的接触界面称晶界。

小角度晶界指：相邻晶粒位向差小于 10° 的晶界。

对称化项斜晶界：晶界可看作同号平行刃位错垂直堆积而成。

不对称化项斜晶界：晶界结构看作由相位差量相互垂直的刃型位错交叉堆积而成。

扭转晶界：由同号交错位错构成扭转晶界。

大角度晶界指：相邻晶粒位向差大于 10° 的晶界。

过渡模型型：晶界处原子处于两晶粒取向折中位置。

重合阵点模型：一些大角度晶界上一部分原子同时属于两个晶阵，因而其排列时能量最低。

4. 从固溶体相变比液态相变所需过热度大的原因：其一，固溶体相变时新旧相之间因比容差 ΔV ，其它原因除了应变能使形核临界半径增加形核功增加。其二，固溶体扩散比液态扩散困难得多，因此形核率更小，所需过热度大。

形核特点 ① 相变阻力方面：多了一项应变能使临界形核半径和形核功增加。

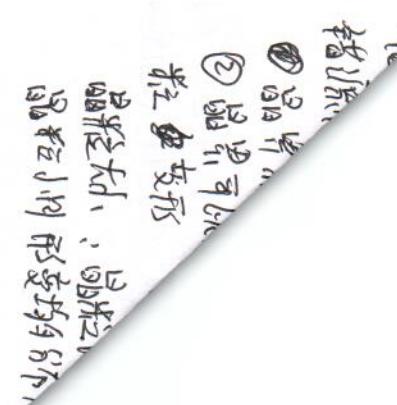
② 固态相变多以非均方式形成形核。（金属处等形核）

③ 核心与旧相之间存在一些取向关系。

④ 新旧两相界面存在共格度半共格关系。

5. 细晶粒外层粗晶区；柱状晶区；中心等轴晶区

表层粗晶区：浇注时，液体金属与模壁接触，模壁传热能力强，同时发生对流，使内部液体也快速冷却，加之模壁提供非均的形核区。



②柱状晶区：由于外壳将模壁与液体分离，冷却速度下降（加之金属收缩和低温的潜热的释放）液体温度梯度变小，形成阶梯状，使得靠近液体的最外层可以以枝晶形式生长，其中主枝与模壁垂直的枝晶生长迅速并伸出二级枝，其中主枝与模壁垂直的枝晶生长迅速，排斥其它枝晶最终形成米尺状与模壁垂直的米尺状晶。

③等轴晶区：柱状晶生长时产生破碎的枝晶，有留在液体中处，且由于固液界面处溶液富集形成成分过冷，尤其当两个方向成形过冷重合时，中部液体过冷度大些，开始形核又由于中部液体过冷度不一致所以形核过冷，形成了等轴晶区。（柱状晶生长到一定程度，由于前沿液体远离固模壁，散热困难因此冷却慢，且温度低便形成了等轴晶区。）

阻止柱状晶生长，溶液温度降低至火点以下时，出现柱晶枝并沿各方向长大，就形成中心等轴晶区。

6. 滑移：晶体内部部分之间沿一定的晶面而发生相对切变，切变量是原子距离的整数倍，既不改变晶体内部结构也不改变晶体取向，只在表面上形成台阶状痕迹。

孪生：晶体受力后以产生滑移的方式进行切变过程，孪晶以共格界面连接，晶体学取向成镜面对称的一对晶体。晶体在切应力作用下，一部分相对另一部分沿一定晶面而晶面垂直均与切变这种运动的一对晶体。晶体在切应力作用下，使某一个切应力区旋转而又保持原来的切变形式的切变不改变晶体类型，但改变了切变区的晶体取向，使其于未切变区连在一起而称为孪生的切变不改变晶体类型。

区别与联系
区别：

①两者都是塑性变形的主要方式，滑移受阳极半会性孪生改变取向从而使滑移避免。

联系：①两者都是塑性变形的主要方式，滑移受阳极半会性孪生改变取向从而使滑移避免。

②两者都是切应力大于临界分切应力时才能进行的形变方式。

③两者都不改变晶体的结构类型。

④两者通过位错运动的结果。

区别】

滑移

晶体中已滑移区域与滑移区域互相相同。

孪生

孪晶与基体之间成一定取向关系。

晶偏位向

原子滑移的位移沿滑移方向上原子键距离的整数倍在单一滑移面上，总位移较大。

原子位移小于孪生界的原子间距。

对塑性的贡献

对塑性贡献大，民公变形量大

对塑性贡献小，即塑性量小。

变形应力

有确定的临界分切应力

所需分切应力比滑移大。

变形条件

一般情况下先进行滑移

滑移不易产生孪生。

变形机制

是全位错运动的结果

不含位错运动的过程。

7. 协调面：若在晶体中某一滑移系统已增大达到临界分切应力开始滑移，但由于滑移作用，滑移面附近在周围处被拉伸，不断使位错在晶体外壁积形成应力场，此应力场作用在相邻晶粒使相邻晶粒往开动从而滑移，这又造成了原始晶粒中的应力松弛。这样又促进滑移，这便使孪晶粒协调形变。

协调面：①滑移界可以发生翻转，以减少了相邻滑移之间由于不均勻形变引起侧向应力集中，协调面变形一方面抑制滑移形变的继续发展，另一方面又促进不利于滑移的形变。

②滑移对形变的阻碍是始发主要原因。

越小强度石更佳塑性也越好。因为滑移小，滑移量增加强度更足，于滑移形变中，塑性制小也好。

8. 在含有杂质的单晶体或多晶体中在一定条件下发生塑性变形时滑移阻力较大，在应力-应变曲线上对应上屈服点，而滑移进行的应力较小对应下屈服点。

避免：进行少量的预塑性变形 ②清除杂质或加入固定杂质的元素。

吕德斯带形成的原因：在屈服延伸阶段，试样应变不够，应力达到上屈服点的时候，应力集中部分开始塑性变形，一旦形成此处就表现出软化效果，由此出现狭窄的条带状变形区就是吕德斯带。

9. 菲克第二定律：是非稳态扩散通律，表达扩散组元的浓度与时间及位置的一般关系的定律。

其数学表达式 $\frac{\partial C}{\partial t} = D \frac{\partial^2 C}{\partial x^2}$ D 为扩散系数， C 是浓度随时间的变化， $\frac{\partial C}{\partial x}$ 是浓度梯度。

①具有显微偏析的合金其组元分布大多是周期性变化的，在合金中选取其成分相等于合金平均成分的某一点做参考坐标原点，则组元沿阵列分布类似于一正弦曲线 $C = C_0 \sin \frac{\pi x}{L}$

做扩散系数的原点，则组元沿阵列分布类似于一正弦曲线 $C = C_0 \sin \frac{\pi x}{L}$ 将逐渐演化扩散方程：

②由于浓度梯度存在，在扩散过程中，溶液由高浓度向低浓度扩散，直至均匀化扩散方程：

的解 $C = C_0 \sin \frac{\pi x}{L} e^{-\frac{D}{\pi^2} t / L^2}$ 随时间的增加，每一点浓度都逐渐减少并趋近于零。

③在浓度峰值处 $C/C_0 = e^{-t/L^2}$ $t = \frac{L^2}{\pi^2 D} \sin^2 \frac{\pi x}{L} = \pm 1$

乙的降低可加快均化速度 ①增加扩散温度 $T \rightarrow D$ ②减小扩散系数 D 增加扩散速率
有组织晶粒尺寸增加

10. 晶粒形核速率 N 为单位时间，单位形变基体体积内形成晶核数。

影响 N 的因素有： $[N = K \exp \left(-\frac{G^*}{kT} \right) \cdot \exp \left(-\frac{\alpha}{kT} \right)]$

① N 与形变速量的增加而增大

② 原始晶粒尺寸，原始晶粒越细， N 越大，晶期越短

③ 原始晶粒越细， G 越大，杂质对 N 的影响尚未研究充分，一般情况杂质使 N 增大

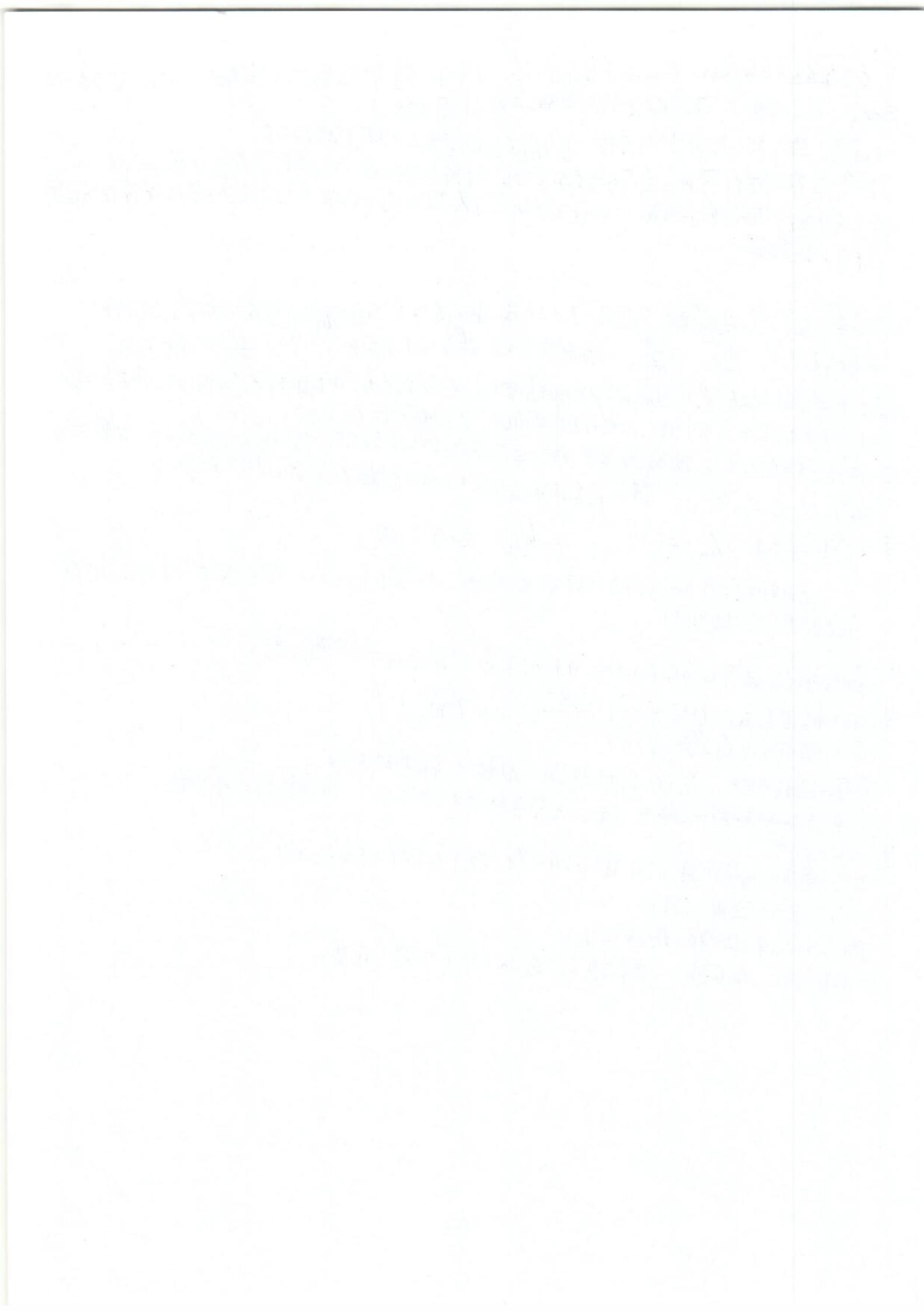
影响 G 的因素：

① 形变速量越大， G 越大，晶期越短，当大于 15% 时作用效果减弱。

② 原始晶粒越细， G 越大。

③ 杂质对 G 有很难的研究效果。

④ 扩散速度过快或过慢，温度过高或过低， G 越大。



2000年

2、什么是固溶体？在单相合金中，影响合金元素的固溶度的因素有哪些？固溶体与组成固溶体的纯金属相比有什么特点？

答：固溶体：溶质组元溶于溶剂点阵中而形成的单一均匀固体，其特点是保持溶剂组元晶体结构不变。

影响固溶度因素：
①原子尺寸：当 $\Delta r \leq \pm 15\%$ 时有较大代位固溶度，
 $\Delta r > \pm 15\%$ 时易形成间隙固溶体；

②电负性：电负性差越小，溶解度越大；

③电子浓度：同一溶剂金属，溶质原子价越高，溶解度低。

高价组元在低价组元中的溶解度较反之要高。

④晶体结构：晶体结构相同是无限固溶的前提。

3、什么是晶界。简述小角度晶界与大角度晶界的晶体结构特点。
答：晶界：同成分同结构的许多晶粒之间由于相对取向不同而出现的接触界面。

小角度晶界是指取向差小于 15° 的晶界，主要模型是位错模型。

由同号平行刃型位错垂直堆起来形成对称倾转晶界；

由柏氏矢量相垂直的刃型位错交叉堆集而形成的晶界是不对称倾转晶界；

由同号螺旋位错构成扭转晶界。

大角度晶界是指取向差大于 15° 的晶界。

过渡模型：晶界处原子处于两晶粒取向折中位置。

小岛模型：晶界区一部分原子是两晶粒主要不匹配为坏区，另一部分不匹配为好区，坏区/好区如小岛似的分布在晶界处。

“重合阵点”模型：对于特殊取向的两晶粒，一些大角度晶界上一部分原子同属于两侧的晶格点阵，晶向过其密排面时能量最低。



4. 为什么固溶体相变比液态相变所需要的过冷度大？固体相变形核时有何特点？

答：由于固溶体相变时新旧相、旧相之间产生应变能，使形核临界尺寸增加，形核功增加；而固态扩散比液态扩散小几个数量级，因此形核半径小，所需过冷度大。

特点：
① 相变阻力方面：① 一项应变能 使临界形核半径和形核功增加。
② 固态相变大多以颗粒的均匀形核方式形核，核心与旧相之间存在排斥作用关系。
③ 新旧两相存在共格、半共格关系；④ 新相成长时与母相存在惯可观察。
⑤ 新相可以以过渡相形式存在，以减小相变阻力。
⑥ 新相组织形态：界面能为主要阻力，球状、^{面者相近针状}饼状、片状。
应变能为主要阻力：饼状、片状

5. 铸锭的低倍组织由外向里分为哪几个区域？简述形成原因。

答：表层细晶区、柱状晶区、中心等轴晶区

形成原因：
① 表层细晶区：浇注时液态金属与模壁接触，模壁冷却能力强，金属液中出现陡峭的温度梯度，同时发生对流，使内部液体也快速冷却，加之模壁提供非均的形核场所，所以铸件外层迅速形成细晶粒外壳。

② 柱状晶区：由于外壳将模壁与液体分离，冷却速度慢（还有金属收缩、结晶潜热），液相温度梯度变小，形核率降低，使得靠近液相的小晶粒可以以枝晶形式生长，其中主枝与模壁垂直而枝晶生长迅速并伸出二级枝，排列其它枝晶，最终形成粗大的、与模壁垂直的柱状晶。

③ 中心等轴晶：柱状晶生长时产生破碎的枝晶在留在液体中心处，且由于固液界面处溶质富集形成成分过冷，尤其当两个方向成分过冷重合时，中部液体过冷度很大，开始形核，又由于中部液体温度差不多，所以便形成了等轴晶区。

b. 什么是孪生？滑移？对面心立方而言，它们的区别和联系？

答：滑移是晶体两部分之间沿一定的晶面和一定的晶向而发生一种相对切变，切变是原子间距整数倍，既不改变点阵结构也不改变晶体取向，只在表面出现台阶痕迹。

孪生是晶体受力后，以产生孪晶的方式进行切变过程。孪晶以其格界面连接，晶体厚和向成镜面对称关系的一对晶体。

应变：晶体在切应力作用下，一部分相对于另一部分，沿一定的晶面和晶向发生相对切变，这样所切变并不改变晶体类型，但改变了切变区的晶体取向，使其与未切变区晶体呈镜面对称的切变过

切变是原子间距的一个分数。



区别与联系：
①联系：
a. 两者都是塑性变形的主要形式，滑移是阳时会产生孪生。
b. 变形取向从而使滑移再发生；两者都是切应力大于临界分切应力时才能进行的切变形。
c. 二者都不仅受晶体结构类型；
d. 两者都是位错运动的结果。

区别：
① 滑移切变是原子间距整数倍；孪生切变是原子间距的一个分数。
② 滑移不改变晶体取向，而孪生则使晶体取向对称分布；

③ 滑移不论切变，孪生均为切变。

④ 变生所要求临界分切应力远高于滑移。

⑤ 滑移对塑性变形贡献大，孪生贡献量小。

⑥ 滑移是全位错运动结果，孪生是不全位错运动结果。

⑦ 滑移使表面产生台阶，抛光后消失；孪生则使表面出现滑凸，抛光、浸蚀后仍

7. 多晶体塑性变形中，各晶体之间如何协调？简述晶界和晶粒大小对开缝影响规律。
答：在多晶体中某一个晶粒某一滑移系从最大，达到临界分切应力，发生滑移。但由于晶界作用，滑移的位错被塞积在晶界内，这样不断使位错在晶界处塞积会造成应力场，此应力场作用在其它晶粒上使相邻晶粒中较小的滑移系位错源开动，从而滑移，这又造成了在开始滑移的晶粒中应力松弛，它再发生滑移，如此相互影响使各晶粒协调变形。但实际中要求每个晶粒不仅在主滑移系上滑移，每个晶粒至少有5个独立的滑移系滑移才能保证晶粒变形的协调性、连贯性。

2. 晶界影响：
① 晶界可以发生切变以松弛两相邻晶粒间由于不均匀形变引起的应力集中；
② 晶界可以协调开缝，一方面抑制易于变形的晶粒继续变形，另一方面又要促进那些不利于开缝的晶粒变形；
③ 晶界对开缝的阻碍是始主导地位。

3. 晶粒大小：晶粒越小，材料强度硬度、塑性、韧性均越好。因为晶粒小则晶界增多，增加强度硬度；晶粒小则形变均匀分布于各个晶粒中，塑性、韧性好。

8. 上、下屈服点？如何避免？简述吕德斯现象形成原因

答：在某些含有溶质原子的单晶体或多晶体中，在一定条件下发生塑性变形时，滑移启动的抗力较大，在应力-应变曲线上对应上屈服点，而滑移进行的应力较小，对应下屈服点。

如何避免：
① 减少少量的预塑性变形；
② 清除溶质元素或加入固定溶质元素。



3. 吕德斯带成因：在屈服延伸阶段，试样应变不均匀，应力到达上屈服点的时候，应力集中部分首先开始塑性变形，一旦开始，如处理即表现出软化效果，由此出现狭窄的条带状变形区就是吕德斯带。

9. 什么是菲克第二定律？运用菲克第二定律扩散方程阐述扩散退火如何消除组织偏析。
答：菲克第二定律是非稳态扩散过程中，表达扩散组元浓度与时间及位置的一般关系的定律。其表达式为 $\frac{\partial C}{\partial x} (D \frac{\partial C}{\partial x}) = \frac{\partial C}{\partial t}$ D 为扩散系数， $\frac{\partial C}{\partial x}$ 是浓度随空间的变化， $\frac{\partial C}{\partial t}$ 是浓度梯度。

① 具有显微组织偏析的合金，其组织分布大都是周期性变化的，在合金中选取其成份相当于合金平均成分的某点做为参考坐标原点，组织元素轴分布类似于正弦曲线 $C = C_m \sin \frac{\pi x}{l}$ 。

B. 由于浓度梯度存在，在退火过程中液相由高浓度向低浓度扩散，合金将逐渐地均匀化。扩散方程的解 $C_m = C_m \sin \frac{\pi x}{l} e^{-2^2 D t / l^2}$ 随着时间 t 的增加，每一点浓度都逐渐减少并趋近于零。

C. 在浓度峰值处 $C/l_m = e^{-2^2 t / l^2}$ $t = \frac{l^2}{4D} \sin^2 \frac{\pi x}{l}$

T的降低可加快均化速度：①增加退火T → D↑；②没法减小L：如细化晶粒组织、晶粒、极晶网。

10. 再结晶过程中，晶核形成速率定义是什么？影响晶核形成速率的因素并简答：晶核形成速率 N 为单位时间、单位形变体积内形成的晶核数。

影响N的因素有：① \dot{G} 随形变速率增大而增大；

② 原始晶粒尺寸，原始晶粒越细 N越大，孕育期越短；

③ 杂质对 N的影响尚未研究充分，一般情况杂质使 N增加。

影响 G的因素：① 形变速率越大 G越大，且孕育期变短，当大于15%时，作用效果减小。

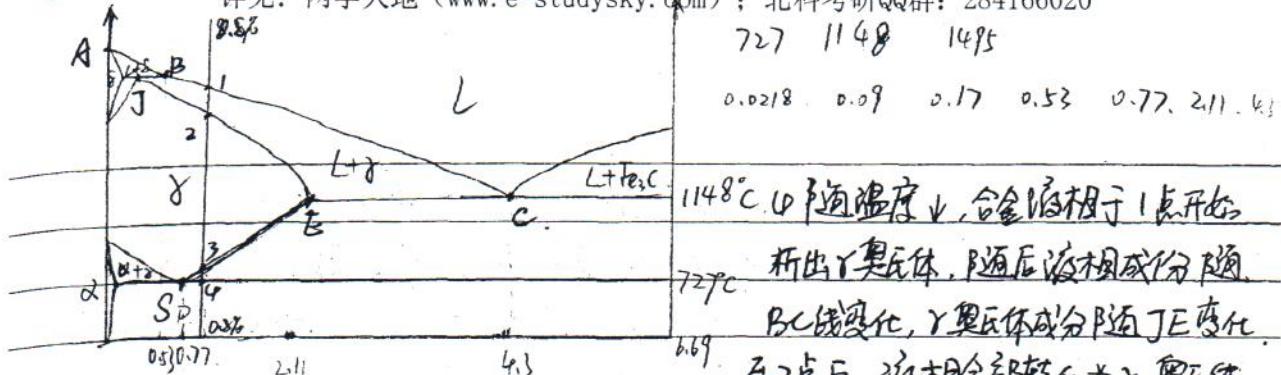
② 原始晶粒越细，G越大；③ 杂质对 G有很强的阻碍作用；

④ 扩散速率越快，温度越高 $G = G_0 \exp(-\frac{Q}{RT})$ G越大。

11. 再结晶过程中，晶核形成：C% = 0.8%，低碳钢从液态缓冷至室温的相变过程。

④ 扩相转变和成分变化)，以及室温时相组成物相比例。





② 室温相组成: α 相和_γ 渗碳体. $\alpha\% = \frac{6.69 - 0.8}{6.69 - 0.0218} \times 100\% = \frac{5.8}{6.69 - 0.8} \times 100\%$.
组VR: 珠光体和先共析渗碳体
2001年.

3. 以液态无限互溶、固态有限溶解并具有共晶反应的二元相图为例说明二元相图制作方法和二元相图一般几何规律.

答: 利用已有的热力学参数, 作出不同温度下、成分下对应各相的吉布斯自由能曲线, 再根据吉布斯自由能曲线的公切线法则确定不同温度、成分下平衡存在的相的状态和成分. 从而绘出①规律: ①两相单相区不能交于一点, 而不能交于直线, ②两单相区之间必须有一个由该两相组成的两相区. 将它们分开; ③三相共存区必定是一条水平线(恒温反应). 该水平线必与这三个相组合而成三个两相区. ④利用冷却曲线画二元相图

几何规律: ①平衡了相成分必须沿相界线随温度变化. ②两单相区之间必须有一个由该两相组成的两相区. 将它们分开, 两单相区最多以一个点相连; ③两个两相区之间必以单相区或三相区隔开; ④三相区与单相区只能最多以点相连; ⑤综上②③④相邻相区相数差为1.
⑤三相平衡为一条水平线, 表示恒温反应, 该水平线必与这三个相组合成三个两相区.
⑥当两相区分界线与三相水平线相交, 则分界线延长线应进入各个两相区内, 而不进入单相区.



1999 年招收攻读硕士学位研究生入学考试试题

考试科目：金属学

适用专业：科学技术史 冶金物理化学 钢铁冶金 有色金属 材料加工工程

说明：统考生做 1~10 题，单考生做 1~7 题和 11~13 题。

1、名词解释：(10 分)

- (1) 点阵畸变 (2) 组成过冷 (3) 再结晶温度
- (4) 滑移和孪生 (5) 惯习现象

2、说明面心立方、体心立方、密排六方 ($c/a \geq 1.633$) 三种晶体结构形成的最密排面，最密排方向和致密度。(10 分)

3、在形变过程中，位错增殖的机理是什么？(10 分)

4、简述低碳钢热加工后形成带状组织的原因，以及相变时增大冷却速度可避免带状组织产生的原因。(10 分)

5、简要描述含碳量 0.25% 的钢从液态缓慢冷却至室温的相变过程（包括相变转换和成分转换）。(10 分)

6、选答题（二选一，10 分）

(1) 铸锭中区域偏析有哪几种？试分析其原因，并提出消除区域偏析的措施。

(2) 固溶体结晶的一般特点是什么？简要描述固溶体非平衡态结晶时产生显微偏析的原因，说明消除显微偏析的方法。

7、简述金属或合金冷塑性变形后，其结构、组织和性能的变化。(10 分)

8、简述经冷变形的金属或合金在退火时其显微组织，储存能和性能的变化规律。(10 分)

9、选答题（二选一，10 分）

(1) 为了提高 Al-4.5%Cu 合金的综合力学性能，采用了如下热处理工艺制度，在熔盐浴中 505℃ 保温 30 分钟后，在水中淬火，然后在 190℃ 下保温 24 小时，试分析其原因以及整个过程中显微组织的变化过程。

(2) 什么叫固溶体的脱溶？说明连续脱溶和不连续脱溶在脱溶过程中母相成分变化的特点。

10、简述固溶强化，形变强化，细晶强化和弥散强化的强化机理。(10 分)

11、简述影响再结晶晶粒大小的因素有哪些？并说明其影响的基本规律。(10 分)

12、画出铁碳相图，并写出其中包晶反应，共晶反应和共析反应的反应式。(10 分)

13、选做题（二选一，10 分）

(1) 如果其他条件相同，试比较下列铸造条件下，铸件中晶粒大小，并分析原因。

a. 水冷模浇铸和砂模浇铸 b. 低过热度浇铸和高过热度浇铸

c. 电磁搅拌和无电磁搅拌 d. 加入，不加入 Al-Ti-B 铅合金。

(2) 什么叫形变织构？什么叫再结晶织构？简要说明形变织构，再结晶织构的形成机理。



1999年.

2. 说明面心、体心、六方（CaF₂型）三种晶体结构形成的最密堆积面、最密堆积方向和致密度

答：fcc：最密堆积面{111} 密堆积方向<110> 致密度 0.74

bcc：最密堆积面{110} 密堆积方向<111> 致密度

hcp：最密堆积面{0001} 密堆积方向<1120>

补充 hcp 晶面、晶向指数

晶面：(h k l) $i = -(h+k)$ 晶向 [u v w] $t = -(u+v)$

晶面化为(h k l) 只需去掉 i；晶向化为[u v w] $U=u-t$ $V=v-t$ $W=w$

三行列式： $U = \frac{1}{2}(2D - V)$ 解上面的方程

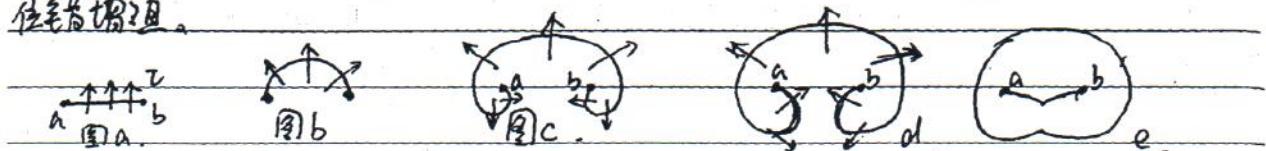
3. 形变过程中位错增殖的机理。

答：舟兰第一定律、海森位错源增殖

假设晶体中存在一个位错 ab，其两端被杂质元素钉扎不能运动，如图 a。在外力作用下，ab 开始弯曲，单位长度位错复力 $F_a = T_b$ 总是与位错成直角垂直，如图 b。



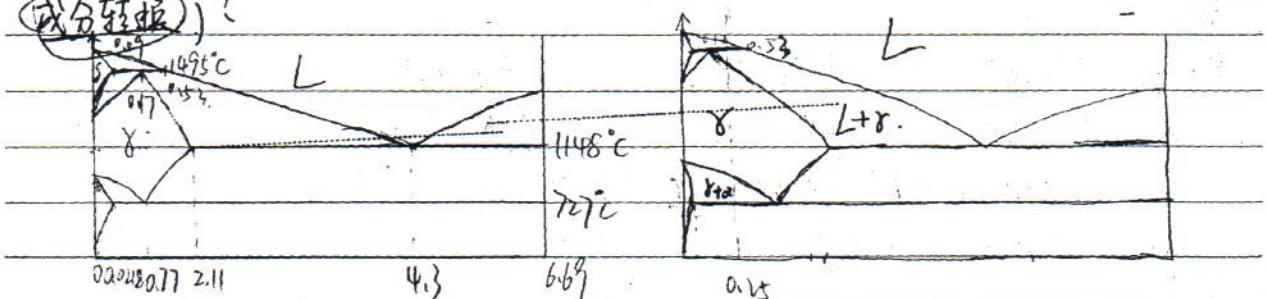
运动到一定程度，位错开始绕两端的结点回转，如图c；两端弯出来的线段相互靠近时由于位错符号相反，两者相遇并相消，如图d.e；此时位错分成一个向外扩张的位错环和一个连接ab的位错，在外力作用下位错ab将重复上述过程，造成位错增值。



4. 简述低碳钢热加工后产生带状组织的原因，以及相变时增大冷却速度可避免带状组织产生的原因。需讨论

答：热加工过程中区域偏析变化不大，但发生宏观流变，残存的枝晶偏析、各种可变形的杂质或复相组织中的第二相都会随工件的宏观流变方向显著伸长形成流线即显微组织中的带状组织。减少偏析从而避免带状组织。
 相变时增大冷却速度可以细化晶粒，整个铸件整体都可以获得差不多的冷却速度而还可以使组织均匀，减少经偏析。

5. 简要描述 C% = 0.25% 的钢从液态缓冷至室温的相变过程（钢的相变轨迹和成分转换）？



0.02 0.07 0.11 0.17 0.21

答：从液相开始，随温度下降首先析出 δ -铁素体，液相成分随液相成变化 δ -铁越来越多。到达 1459°C ~ 1495°C 发生包晶反应 $L + \delta \rightarrow \gamma$ 。反应后液相有

$$\text{剩余 } \gamma\% = \frac{0.53 - 0.25}{0.53 - 0.17} = L\% = \frac{0.25 - 0.17}{0.53 - 0.17} \times 100\%$$

温度再下降液相逐渐析出 γ -奥氏体至完全度为 γ -奥氏体单相组织。

随后温度下降 γ 中开始析出 α -铁素体；至 727°C 时发生共析反应 $\gamma \rightarrow \alpha + \text{Fe}_3\text{C}$



$$\alpha\% = \frac{6.69 - 0.25}{6.69 - 0.0218} \times 100\% \quad Fe_3C\% = \frac{0.25 - 0.0218}{6.69 - 0.0218} \times 100\% =$$

冷却过程中仍有 Fe_3C 从奥氏体中析出。

6. (1) 铸锭中区域偏析有哪几种？试分析原因并提出消除区域偏析的措施 (02年)

(1) 枝状偏析：晶内(枝晶)：成分由晶内向晶界，由枝子向枝晶连接上升(降)

晶界偏析：晶粒中心偏析不明显，在临近晶界处有明显的偏析

胞状偏析：组成过冷小，胞状生长时，胞状晶边界接触处，溶质富集

(2) 层状区域偏析：正常：合金分配系数 $K < 1$ 时先析出晶体溶质含量低——反常：凝固过程中层状结晶是由外向内，但在表层一定范围内溶质分布由外向内逐步降低 ($K < 1$ 的情况) 与正常偏析恰好相反，称为反常。

比重：凝固时间因液相比重不同，或积沉或漂浮，造成铸锭上下成分不均。

消除措施：①加快结晶速度；②机械搅拌液体；③什字变质法。

④保证液相原始成分均匀，使液相成分差异小，从而减少液体流动速度。

⑤铸锭高度不宜过高；⑥加入孕育剂形成枝晶状骨架；⑦加大冷却速度，缩短互不相容区冷却时间，增加液固界面推进率。

(2) 固溶体结晶一般特点？简要描述固溶体非平衡态结晶时产生组织偏析的原因及消除方法。

答：固溶体结晶一般特点是：固溶体结晶在一个温度范围内进行，并且在互不相容区内液相、固相成分不同，故结晶过程中溶质发生重新分布。根据冷却条件不同引起液固相中溶质不同，从而引起界面前沿液体过冷度和晶体生长形态的变化。若在③液相及晶体成分随④液相成分线变化④固相相变的原因：在非平衡态结晶过程中，每个温度间隔固相溶相的溶质原子不能扩散均匀而导致固相结晶时从内部到晶粒边缘的成分不均匀，从而导致消除方法：长时间扩散退火。

7. 简述金属或合金淬火形(塑性)后结构、组织、性能变化。

答：1. 组织结构变化：①退火态的等轴晶粒沿温度方向被拉长，晶粒间变化不一致，有些甚至被拉成纤维状，有些则由于冷却成带状。



② 晶粒内部出现一系列线条状和带状组织特征，出现滑移带、孪生带。

③ 在微结构上，冷变形增加了结构的缺陷，位错密度分布变化，位错增殖因交互作用，使结构形成胞状结构（位错包围）。

④ 特殊情况不会出现形变织构。

2. 性能变化：力学：强度、硬度提高，塑性韧性下降。

物理化学性能：导磁率、磁饱和度、导电率下降；比重、导热、弹性模量下降；缺陷增多，化学位差↑加快腐蚀；各向异性。

3. 体系能量：
① 变形畸变，畸变能↑
② 晶粒或亚晶粒变形不均匀，产生微观残余应力
③ 工件不同部分变形不同导致宏观残余应力。

4. 简述经冷变形的金属或合金在其退火时显微组织、性能和储存能的变化？
答：随退火温度升高或时间延长，形变组织中位错缠结演变为亚晶。

亚晶合并并长大；再结晶阶段畸变度较大的区域产生新的无畸变晶粒核心，晶核不断吞食周围畸变晶粒长大，直到无位错等轴晶完全取代长条高畸变能晶粒；随后，在降低界面能的驱动下，新晶粒相互吞食长大。

5. 性能：
① 强度、硬度下降，伸长率上升，塑性、韧性上升；在回复阶段变化不大，再结晶阶段变化明显，晶粒长大时若粗化不严重，则塑性韧性仍有上升趋势，若粗化严重则塑性、韧性严重下降。

② 电阻：在回复阶段已经比较明显下降，再结晶阶段更明显，主要与缺陷运动有关。

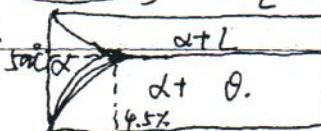
③ 密度：回复阶段逐渐增高，再结晶阶段显著变化。由于空位、位错减少所致。

④ 内应力：宏观内应力在回复阶段即可消除，微观内应力则在再结晶阶段才消除。

⑤ 亚晶尺寸：C. 储存能：在加热至应力松弛时即开始释放，回复阶段释放一小部分，再结晶时出现能量释放的峰值，最后残余一部分在长大时消除。

9. (1) 为了提高 Al-4.5% Cu 合金的综合力学性能采用了如下热处理工艺，在熔盐浴中 505°C 保温 30min 后水中淬火，190°C 下保温 24h，试分析原因和整个过程中显微组织变化。
解题口

答：在 505°C 保温 30min 组织全部是 α 固溶体，淬火后形成过饱和的 α 固溶体，在 190°C 保温 24h 时时效，过饱和 α 固溶体分解，在 β 脱溶扩散 $\beta\alpha \rightarrow \beta'' \rightarrow \beta' \rightarrow \beta$ 由于 β 区和过度相的析出产生时效强化，提高力学性能。





铜 分析

③ 颗粒细析度化：GP区是在基体中以完全共格的圆盘状富铜区，先用显微镜观察不到。

④ 相是与 α 相完全共格的过渡相，四方阵列，圆盘状，先用显微镜观察不到。

⑤ 相是与 α 基本相半共格的过渡相，四方点阵，圆盘状，分布不均匀，可以用 \times 观察。
相是与 α 相完全不共格的非平衡相，四方点阵，不规则形状，分布不均。

(2) 什么是固溶体的脱溶？说明连续脱溶过程中母相成分变化特点。

答：1. 所谓脱溶是指过饱和固溶体析出第二相，而其本身仍保留，但其浓度由过饱和达到饱和的一种转变过程。

2. 连续脱溶：在脱溶过程中，随着新相的形成，母相的成分连续的、平缓地由过饱和状态达到饱和状态。脱溶相附近母相浓度较低，由相界面向内母相浓度逐渐升高，呈现连续的浓度梯度。

3. 不连续脱溶：脱溶相一旦形成，周围一定距离内的固溶体立即由过饱和状态变为饱和状态，与原始成分形成截然的分界面，浓度突变，取向也有变化。

10. 简述固溶强化、形变强化、细晶强化和弥散强化各自强化机理。

答：1. 固溶强化：由于溶质原子与溶剂原子尺寸不同，引起点阵畸变，阻碍位错运动，造成强度、硬度提高；主要由桥面钢、冷轧钢无序固溶体的实质是溶质原子与位错的应力场作用（钉扎）；有序固溶体强化实质是位错运动经过有序区时局部有序被破坏，引起能量升高，阻碍位错运动。

2. 形变强化（加工硬化）：随形变使位错增殖而导致的硬化；位错密度大，运动时更易形成交割、相互缠结、堆积，阻碍形变，使硬度、强度↑。

3. 细晶强化：晶粒越细小，晶界越多，晶界对位错连续滑移阻碍明显，导致强化；同时由于晶粒分散其塑性、韧性也↓（并造成位错塞积，阻碍位错增殖）。

4. 弥散强化：由于细小弥散的第二相颗粒阻碍位错运动产生的强化，包括环切机制和切割机制。

切割：滑移位错切过粒子，粒子与基体一起变形，由于产生新界面导致能量升高而阻碍运动。

环切：由于第二相颗粒对位错阻碍很大，位错只得弯曲向前推进，产生一个绕第二相颗粒的位错环，这样位错环越少，位错运动阻力越大。

一开始半径 r ，体积被分割 f 都较小，但初期分割度大，而第二相离子间距 d ↓，此时很难环流主要是切割，后来第二相团聚 r ↑ f ↓环流开始起作用。



N形核率 G长大率

11. 影响再结晶晶粒大小的因素，说明其影响的基本规律。 $d = K \left[\frac{G}{\dot{N}} \right]^{\frac{1}{4}}$

答：①预形变量：原始晶粒度相同时，预形变量越大，晶粒尺寸越小。

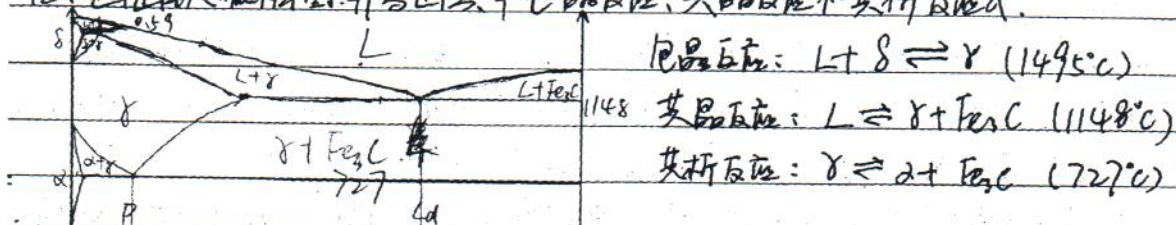
②原始晶粒尺寸：当预形变量一定时，原始晶粒尺寸越小，晶粒越大。

③退火温度：高退火温度往往引起晶粒粗化。

④杂质：杂质可以降低晶界活性，阻碍晶界运动，阻止晶粒长大。

⑤形变温度：形变温度越高，储存能越小，晶粒也就越大。

12. 画出铁碳相图并写出其中包晶反应、共晶反应和共析反应式。



0.0218 0.09 (0.17) (0.53) 0.77 2.11 4.3 6.69

727 1148 1495

13. 什么叫形变织构？什么叫再结晶织构？简要说明两者形成机理。

答：形变织构：形变过程导致晶粒转动，最后各晶粒的某些晶面趋于平行，这种因形变导致的择优取向即形变织构。

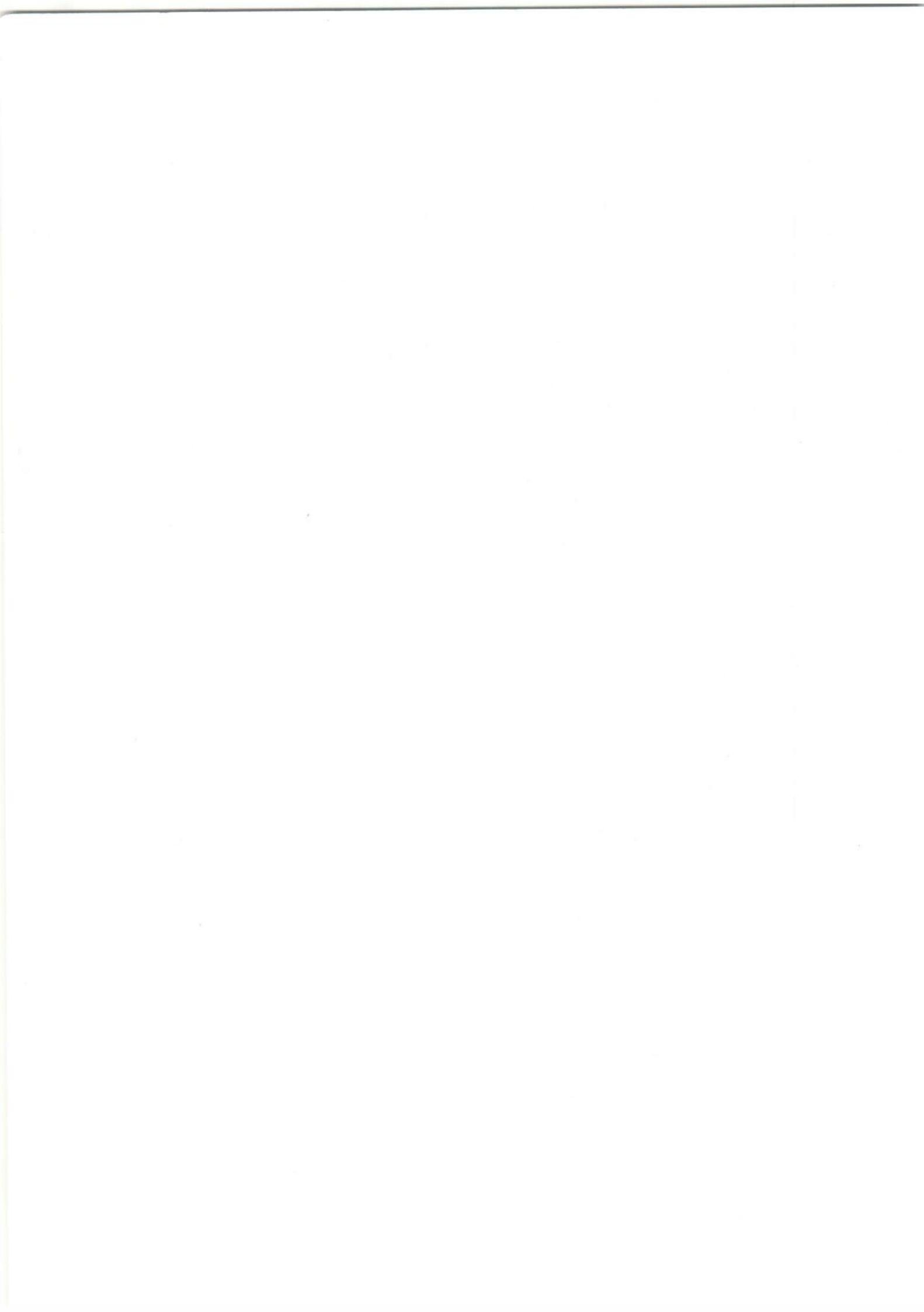
再结晶织构：具有形变织构的材料在经再结晶退火后形成的新晶粒仍具有择优取向。

形成机理：再结晶织构有两种理论：择优晶核论、择优成长论。

择优生核：由于晶体具有较强的择优取向导致亚晶也具有相近的取向，再结晶晶粒形核时也就有了择优取向；

择优生长：一些特殊取向的晶界移动速度大，生长时形成择优取向。

形变织构形成机理：多晶体塑性变形时晶粒之间相互挤压，出现晶粒转动，力的滑移系与力轴平行。



1999

上而立方	体心立方	密排六方	$\sqrt{a} = 1.633$
{111}	{110}	{0001}	最密堆积。
<110>	<111>	{11-20}	密堆积。
0.74	0.68	0.74	至密度

3. 形变增殖机理:

荷兰模型: 位错源增强。

假设晶体内存在一位错 a, b 两端被钉孔住不能运动。如图 a. 在外力作用下 ab 开始弯曲, 单位位错所受力 $F = \tau b$ 总是于位错本身垂直。如图 b. 运动一定程度后位错开始绕 ab 回转。如图 c; 两端弯曲的线段相互靠近, 由于位错符号相反, 两者相遇后相消。如图 d, e; 此时位错分成两个互相扩张的位错环, 和一个连接 ab 的位错。在外力作用下 ab 将重复上述过程, 造成位错量增加。



4. 带状组织出现的原因, 以及相变时增大冷却速度可避免带状组织的原因

攀热加工过程中区域偏析变化大, 但发生宏观流变, 存在的枝晶偏析和各种弯曲形的关系物或复相组织中的第二相都随工作时的宏观流变方向显著伸长形成流线即显微组织中的带状组织。
相变时增大冷却速度可以细化晶粒并减小偏析, 从而避免带状组织。

(关于防止和消除带状组织方法 ①不在区域偏析, ②减少杂质元素的含量 ③采用正火处理或高温扩散退火)

5. C% = 0.25% 的钢从浇铸冷至室温。

从液相开始随温度下降首先析出 γ -奥氏体, 液相成分随过冷度而变化 γ -Fe 越来越少, 到达 1495°C 时发生共析反应

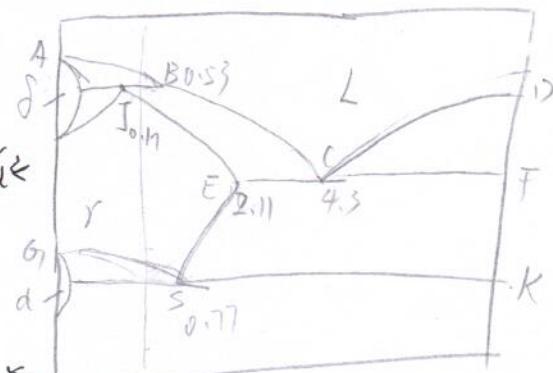
$$\text{LF} \rightarrow \gamma, \text{ 余液后剩液相 } L\% = \frac{0.25 - 0.11}{0.53 - 0.11} \times 100\%$$

$$\gamma\% = \frac{0.53 - 0.25}{0.53 - 0.11}$$

温度再下降继续析出 γ -奥氏体至完全奥氏体后奥氏体中析出 δ -铁素体, 随后温度下降开始析出 α -铁素体。至 727°C 发生共析反应 $\gamma \rightarrow \alpha + Fe_3C$

$$\alpha\% = \frac{6.69 - 0.25}{6.69 - 0.0218} \times 100\% \quad Fe_3C \% = \frac{0.25 - 0.0218}{6.69 - 0.0218} \times 100\%$$

冷却过程中仍有 Fe_3C 从奥氏体中析出



6. 显微偏析

①晶间偏析: 成分由晶内向晶界由枝干向枝晶连接上升或下降

②晶界偏析: 晶内偏析中心偏析不明显, 但靠近晶界处有明显的偏析

③胞状偏析: 组成过冷小, 胞状生长时, 胞状晶边界处浓度富集。

宏观偏析.

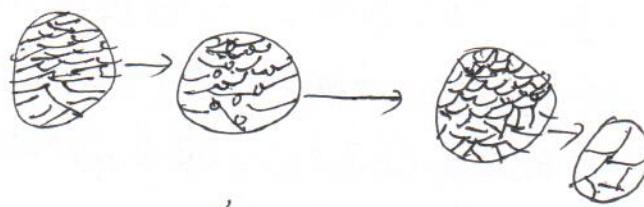
- ① 区域偏析: ① 正常偏析: 金属分配系数 $K < 1$ 时, 先析出晶体富集含量化。
- ② 反常: 液态固连系统中，富集物是由外向内，但在表层一定范围内富集物由外向内降低。
($K < 1$ 的情况下) 反常偏析往往好于正反称称为反常。
- ③ 比重: 金属固液相比重不同, 或沉积或漂浮, 造成上下成分不均匀。比重偏析消除措施: 加快浇注速度, 机械搅拌液体 化学搅拌法。
- ① 保证液相成分均匀, 使液相成分差别小, 从而减少液体流动速度
- ② 垂直浇高及不宜过高
- ③ 加入孕育剂形成枝晶状骨架
- ④ 加大冷却速度 缩短两相区冷却时间, 增加液固界面进

回复

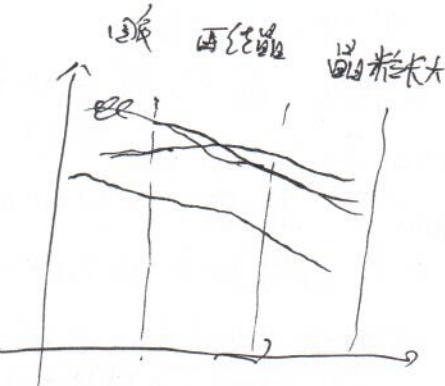
大的组织变化尚未发生
尚未改变但物理性质
性能有所改变
宏观内应力基本消除
微观内应力部分消除

再结晶 ~~晶粒长大~~
由从固态晶界中形成新固态晶粒
精炼能有~~在~~变化大
微观内应力基本消除

晶粒长大
细小的无扩散晶粒长大



- ① 内应力 固态—宏观内应力基本消除 微观内应力
- ② 强度硬度 固态—主要是点缺陷运动
再结晶—位错运动 密度降低
- ③ 阻率 固态—点缺陷减少 伸阻率下降明显
再结晶—主要是位错运动
- ④ 密度
- ⑤ 储存能 加热到应力松弛时开始释放 再结晶过程中达到峰值 最后一部分过大时降低
- ⑥



9 在 505° 保温 30 分钟 组织全为固溶体，淬火形成过饱和的固溶体。
 190°C 下 保温 24 小时 取出，过饱和固溶体分解，存在脱溶共析的 GP → GP → $\theta'' \rightarrow \theta' \rightarrow \theta$
 由于 GP 区和过冷相同时存在产生过冷度呈正比，提高力学性能

⑩ ~~时效组织变化~~: GP ~~区~~ ~~在~~ 全部完全共格 脱溶 ~~或~~ 铜原子偏聚区

GP 区：GP 区与基体未分离 ~~或~~ 铜原子偏聚区 没有严格界面 中等不完全分离
 θ'' 相：四方结构 圆片状 共格界面 亚稳相 中等不可观察
 θ' 相：四方结构 圆片状 半共格 亚稳相 先是显微镜下不可观察
 θ 相：四方结构 不规则形状 非共格 稳定相。

(2) 脱溶指过饱和固溶体析出第二相而其本身仍保留，过其浓度由过饱和向饱和转移
 连续脱溶：在脱溶过程中，随着新相的形成，析出成分连续均匀的由过饱和状态向饱和状态。脱溶相附近其相浓度降低，由相界面向内母相逐渐降低，呈现梯度浓度分布
 不连续脱溶：脱溶相一旦形成，周围一定距离内的固溶体立即饱和和析出一些包围和补充形成原生新相截然不同的分界面。整个脱溶过程成分只有两个极端值 浓度突变的

(1) 固溶强化：固溶体由于溶质原子尺寸不同，影响晶格间距，阻碍位错的运动，导致强度显著升高。固溶体强化实质：溶质原子对位错的运动起作用（钉扎）即产生阻碍位错。有序固溶体：位错经过有序区时局部有序被破坏，引起能量的升高。

(2) 扩散强化：通过扩散进行，位错增加而使位错密度升高，位错运动困难，使强度增加。
位错而至的碳化运动过程中形成刻痕，相互缠结阻碍晶格变形，使强度升高。

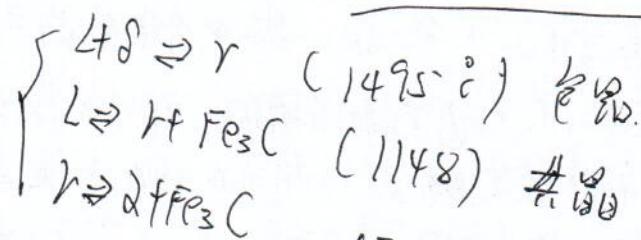
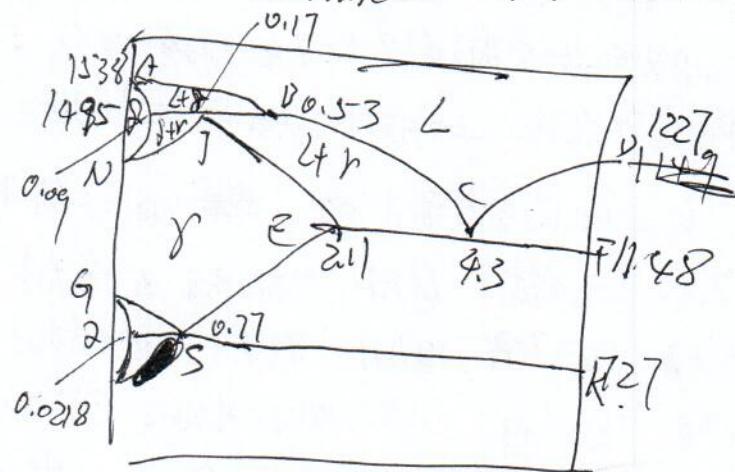
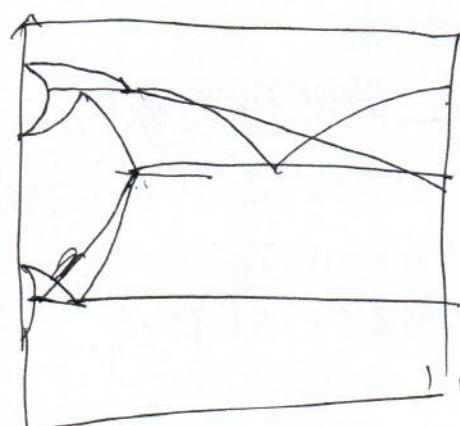
(3) 细晶强化：晶粒越细，晶界对位错的阻碍作用越大，提高了强度。
同时细化晶粒使其塑性韧性也好，所以成为位错塞积强化的主要途径。

(4) 滚动强化：由于细小颗粒的第二相粒子阻碍位错的运动，产生的强化。
包括剪切机制和切削机制。

~~切削机制~~ 滚动位错切过粒子时，粒子与基体发生形变而产生新界面，导致能量释放，阻碍运动。同时切过粒子时造成颗粒表面原子排列紊乱，从而

环绕机制：由于第二相颗粒对位错阻力很大，位错不得不向前面推进，产生一个环绕第二相颗粒的位错环，如此累加位错运动阻力越大。

一开始半径大，体积分数小，但分散度大，第二相粒子数量大，~~主要起塑性~~



形变组织：由于变形方式的不同，变形程度增加，各个晶粒的滑移面和滑移方向都遵循一定的规律性。这一现象称优先取向。这种组织状态称为形变织构。
再结晶组织：通常具有变形组织的金属经再结晶后的晶粒若仍具有优先取向，则为再结晶组织。
形变织构分析：丝织构板织构。拔丝时形成的织构。

塑性变形对金属组织的变化

1. 显微结构的变化 (出现纤维)

经塑变后金属材料发生明显的改变，除晶粒显示出大量的滑移带或孪晶带，随变形度的增加原来的等轴晶粒将逐渐沿其变形方向伸长，变形量很大时，呈以一片和纤维状的条纹，这称为纤维组织。纤维的分布方向即是材料流动伸展的方向。

2. 亚结构的变化

经一定塑变后晶体内位错线通过运动方式作用，开始形成亚组织的不均分布并形成链状组织。进一步增加变形度时，大量位错发生聚集，并由缠结位错组成胞状亚组织。~~其密度~~

3. 槞性能的变化

加工硬化

金属材料经冷加工变形后，强度(硬度)显著提高，塑性很快下降即产生硬化。

(1) 金属单晶 应力—应变曲线



I — 滑移阶段

当 ϵ 达到 ϵ_0 后，产生相当的变形，此时接近直线，其余部分即为加工硬化部分，主要单晶形。

II — 线性硬化阶段

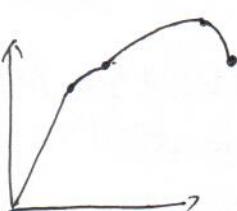
随变形量的增加，应力线性增长此段也叫线性硬化阶段，且斜率较大，加工硬化十分显著。及滑移。

III — 抛物线形硬化阶段

随应变的增加，应力上升缓慢，呈抛物线型，又叫滑移。

各曲线实际曲率因晶体结构，晶体位向，杂质含量以及试验温度等因素有所变化。但总体特征相同，只是各个阶段长短不一，通过各阶段运动增殖交互作用而受影响。某一段可能不明显。

(2) 多晶



b. 其他性能

物理性能：电阻率升高，电阻温度系数降低，磁导率下降，热导率下降

化学性质：化学活性上升，抗腐蚀性能下降

4. 形变织构

形变织构：在塑性变形中原子排列程度的增加，各个晶粒的滑移面和滑移方向有规律地转动，逐渐使多晶体中原子取向互相不同的各个晶粒有空间取向上呈现一定的规律性，这一现象称为择优取向。这种组织状态称为形变织构。

5. 残余应力

塑变中外力做的功除大部分转化成热之外，还有一部分以弹性形式储存在形变材料内部。

第一类内应力 宏观变形
二 晶粒间变形不均匀性

三 局部畸变

④ 固态再结晶

④.1 一再结晶 — 晶粒长大

回复：指新旧孪生子晶粒之间重新形成新的亚结构和性能变化的阶段。

再结晶：指 ~~新旧~~ 孪生子晶粒通过逐渐取代变形晶粒的过程。

晶粒长大：指再结晶结束之后晶粒的继续长大。



回复一：由于不发生大角度晶界迁移，所以晶粒的形状和大小与变形前差别不大。仍保持纤维状或扁平形，从光学显微镜上几乎看不出变化。

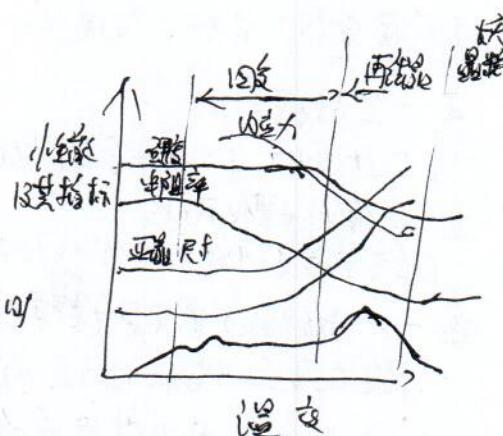
再结晶：一轴有变应度大的区域产生新的无轴变晶粒的核，然后逐渐消耗周围的基本而长大，直到形成完全组织完全改组为新的无轴变的等轴晶粒为止。

晶粒长大：在晶界差能的驱动力下，新晶粒互相吞食长大，从而得到一个在该条件下稳定的尺寸。

冷变形金属在退火过程物理性能的变化

① 强度硬度：在回复阶段仍保持很高的位错密度。

轧延后 位错密度显著降低故强度和硬度下降



② 内应力：回复—宏观内应力基本消除，再结晶—微观内应力。

③ 电阻：回复—金属内部浓度下降以致电阻率下降。

④ 亚晶粒尺寸：回复前期亚晶粒尺寸变化不大，但后期增长很快而再结晶
亚晶尺寸明显增大。

⑤ 密度：回复—点缺陷减少，再结晶—位错减少，密度上升。

⑥ 储能释放：冷变形金属加热到应力松弛的温度储能就释放。

回复—释放量小，再结晶晶粒出现的温对应释放量高峰。

回复机制：①是一个弛豫过程，②没有孕育期，③在一定温度下初期回复速率快，随后逐渐慢直至为零。④每一个温度的吸收能量都有一个极限，退火温度越高，这个极限也越高。达到这一极限所需时间也越短。⑤预变形量越大起始回复速率也越快。而且末过冷度越小有利于回复速率加快。