试卷二十七

2004年攻读硕士学位研究生入学考试试题

考试科目: 材料科学基础

适用专业: 材料类、机械类

- 一、简答题(共40分,每小题8分)
- 1. 请简述间隙固溶体、间隙相、间隙化合物的异同点?
- 2. 请简述影响扩散的主要因素有哪些。
- 3. 临界晶核的物理意义是什么? 形成临界晶核的充分条件是什么?
- 4. 有哪些因素影响形成非晶态金属? 为什么?
- 5. 合金强化途径有哪些? 各有什么特点?
- 二、计算、作图题(共60分,每小题12分)
- 1. 求 [111] 和 [201] 两晶向所决定的晶面,并绘图表示出来。
- 2. 氧化镁 (MgO) 具有 NaCl 型结构,即具有 O²- 离子的面心立方结构。问:
- (1) 若其离子半径 $r_{Mg}^{2+} = 0.066$ nm, $r_0^{2-} = 0.140$ nm, 则其原子堆积密度为多少?
 - (2) 如果 $r_{\text{Mg}^{2+}}/r_{0^{2-}}=0.41$, 则原子堆积密度是否改变?
- 3. 已知液态纯镍在 1.013×10^5 Pa(1 大气压),过冷度为 319 K 时发生均匀形核,设临界晶核半径为 1 nm,纯镍熔点为 1726 K,熔化热 $\Delta H_{\rm m} = 18075$ J/mol,摩尔体积 $V_{\rm s} = 6.6$ cm³/mol,试计算纯镍的液-固界面能和临界形核功。
 - 4. 图 27-1 所示为 Pb-Sn-Bi 相图投影图。问:
 - (1) 写出合金 $Q(w_{Bi}=0.7, w_{Sn}=0.2)$ 凝固过程及室温组织。
 - (2) 计算合金室温下组织组成物的相对含量。
- 5. 有一钢丝(直径为 1mm)包覆一层铜(总直径为 2mm)。若已知钢的屈服强度 σ_{st} = 280MPa,弹性模量 E_{st} = 205GPa,铜的 σ_{Cu} = 140MPa,弹性模量 E_{Cu} = 110GPa。问:
 - (1) 如果该复合材料受到拉力,何种材料先屈服?
 - (2) 在不发生塑性变形的情况下,该材料能承受的最大拉伸载荷是多少?
 - (3) 该复合材料的弹性模量为多少?

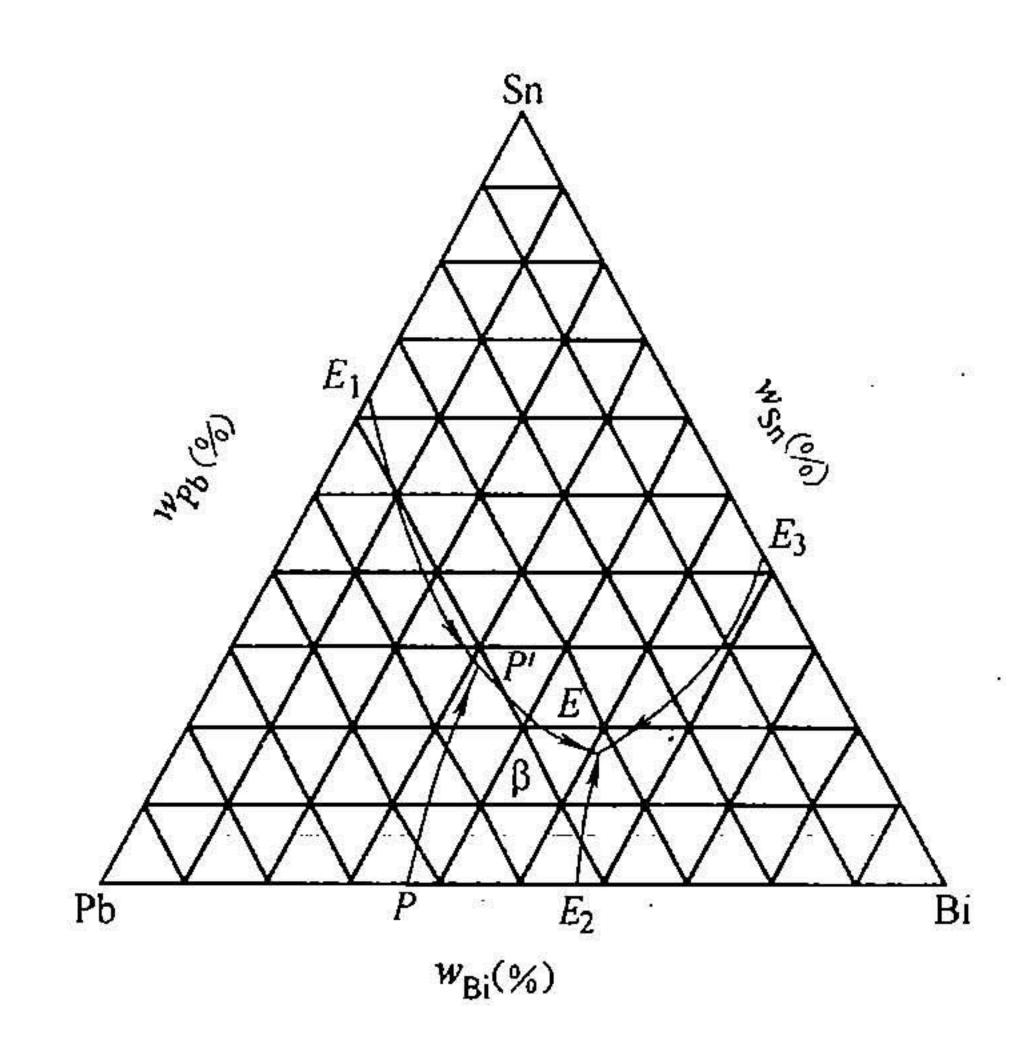


图 27-1 第二题第 4 小题图

三、综合分析题(共50分,每小题25分)

- 1. 某面心立方晶体的可动滑移系为(111)[110]。
- (1) 请指出引起滑移的单位位错的柏氏矢量。
- (2) 若滑移由刃位错引起,试指出位错线的方向。
- (3) 请指出在(2)的情况下,位错线的运动方向。
- (4) 假设在该滑移系上作用一大小为 0.7MPa 的切应力, 试计算单位刃位错 线受力的大小和方向(取点阵常数为 a=0.2nm)。
- 2. Cu-Ag 合金相图如图 27-2 所示。若有一 Cu-Ag 合金(w_{Cu} = 0.075, w_{Ag} = 0.925)1kg,请提出一种方案从该合金中提炼出 100g 的 Ag,且要求提炼得到的 Ag 中的 Cu 含量 w_{Cu} 低于 0.02。(假设液相线和固相线均为直线)。

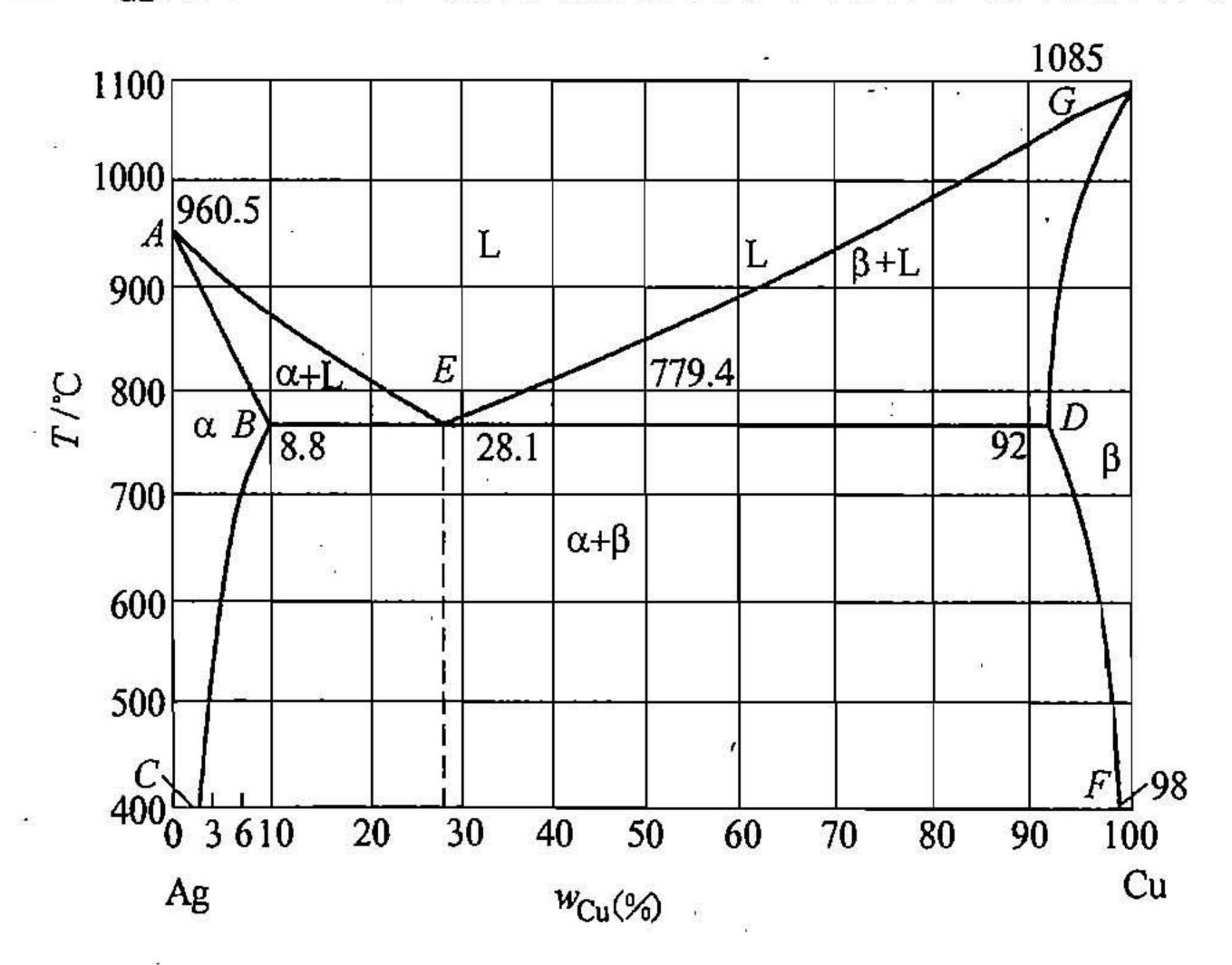


图 27-2 第三题第 2 小题图

标准答案

- 1、相同点:小原子溶入。不同点:间隙固溶体保持溶剂(大原子)点阵; 间隙相、间隙化合物改变了大原子点阵,形成新点阵。间隙相结构简单;间隙化 合物结构复杂。
- 2. 影响扩散的主要因素: (1) 温度; (2) 晶体结构与类型; (3) 晶体缺陷; (4) 化学成分。
- 3. 临界晶核的物理意义:可以自发长大的最小晶胚(或,半径等于 r_k 的晶核)。

形成临界晶核的充分条件: (1) 形成 $r \ge r_k$ 的晶胚; (2) 获得 $A \ge A^*$ (临界形核功)的形核功。

- 4. 液态金属的粘度: 粘度越大原子扩散越困难, 易于保留液态金属结构。 冷却速度: 冷却速度越快, 原子重新排列时间越短, 越容易保留液态金属结构。
 - 5. 细晶强化、固溶强化、复相强化、弥散强化(时效强化)和加工硬化。二、
 - 1. 设所求的晶面指数为 (hkl),则

$$h: k: l = \begin{vmatrix} 1 & -1 \\ 0 & -2 \end{vmatrix}: \begin{vmatrix} -1 & 1 \\ -1 & 2 \end{vmatrix}: \begin{vmatrix} 1 & 1 \\ 2 & 0 \end{vmatrix} = (112)$$

2.

(1) 点阵常数 $a = 2(r_{\text{Mg}^{2+}} + r_{0^{2-}}) = 0.412\text{nm}$

堆积密度
$$P_{\rm f} = \frac{\frac{4}{3}\pi(r_{\rm Mg}^{3}{}^{2+} + r_{\rm O}^{3}{}^{2-}) \times 4}{a^3} = 0.73$$

(2) 堆积密度会改变,因为 P_f 与两异号离子半径的比值有关。

3. 因为
$$r = \frac{2\sigma}{\Delta G_{\rm B}}, \ \Delta G_{\rm B} = \frac{L\Delta H}{T_{\rm m}} = \frac{\Delta H\Delta T}{T_{\rm m}}$$
 所以
$$\sigma = \frac{r\Delta G_{\rm B}}{2} = \frac{r\Delta H\Delta T}{2T_{\rm m}} = 2.53 \times 10^{-5} \text{J/cm}^2$$

$$A = \Delta G_{\rm V} = \frac{16\pi\sigma^3}{3\Delta G_{\rm B}^2} = \frac{16\pi\sigma^3 T_{\rm m}^2 V}{3\Delta H^2 \Delta T^2} = 1.6 \times 10^{-19} \text{J}$$

4.

(1) 冷却至液相面析出 Bi: L→Bin, 随温度降低 Bi 增多, 液相成分沿

Bi-Q的延长线向 E_3E 移动;

液相成分达到 E_3E 后发生三相共晶反应,L→ $(S_n + B_i)_{\pm}$,液相成分沿 E_3E 向 E 移动;

液相成分达到 E 后,发生四相共晶反应 L \rightarrow $(Sn + Bi + \beta)_{\pm}$ 。此后冷却,组织不再变化。

室温组织为: Bi_初 + (Sn + Bi)_共 + (Sn + Bi + β)_共

- (2) $w_{\text{Bi}_{2n}} = 0.288$; $w_{(\text{Sn+Bi})} = 0.407$; $w_{(\text{Sn+Bi+}\beta)} = 0.305$
- 5. 两金属的弹性应变相等,即:

$$(\sigma/E)_{st} = \varepsilon_{st} = \varepsilon_{Cu} = (\sigma/E)_{Cu}$$
$$\sigma_{st} = \sigma_{Cu} \times \frac{205000}{1100000} = 1.86\sigma_{Cu}$$

- (1) Cu 先屈服。
- (2) $F_{\text{E}} = F_{\text{Cu}} + F_{\text{st}} = (140 \times 10^6 \times 2.4 \times 10^{-6} + 280 \times 10^6 \times 0.8 \times 10^{-6}) \text{ N} = 560 \text{N}$
 - (3) $\overline{E} = (\varphi E)_{st} + (\varphi E)_{Cu} = 130000 \text{MPa}$ Ξ

1.

- (1) 柏氏矢量: $\vec{b} = \frac{a}{2}$ [$\vec{1}$ 10]。
- (2) 位错线方向: [112]。
- (3) 位错线运动方向平行于柏氏矢量。
- (4) $F = \tau b = 9.899 \times 10^{-11} \text{MN/m}$

2

- (1) 将 1 kg 合金加热至 900 C以上熔化,缓慢冷却至 850 C,倒去剩余液体,所得固体 a_1 约 780 g, $w_{\text{Cu}} = 0.055$ 。
- (2) 将 a₁ 熔化,缓慢冷却至 900℃,倒去剩余液体,得 a₂ 约 380g, w c₁ = 0.03。
- (3) 将 a₂ 熔化, 缓慢冷却至 920℃, 倒去剩余液体, 得 a₃ 约 260g, w_{Cu} = 0.02。
- (4) 将 a₃ 熔化,缓慢冷却至 935℃,倒去剩余液体,得 a₄ 约 180g, w_{Cu} = 0.013,即可。