六、(10 分)有以下二相间反应: A(inαphase)+B^2+(inβphase)=B(inαphase)+A^2+(inβphase)

如果假定 C^{α} , C^{β} 分别表示 α 和 β 相中有关组元的浓度(mol/cm^3), C^{α} i, C^{β} i 分别表示界面 α 的 β 相侧有关组元的浓度, k^{α} , k^{β} 分别表示 α 和 β 相中有关组元传质系数。 $A(cm^{2})$ 为反应界面。物质移动速度为 n(mol/sec)。m 为界面反应平衡常数。试证明:

1)当总反应过程为 A(inαphase)与 A^2+(inβphase)同时扩散控速时;总反应速度为 n/A=[C^αA-C^βA/(m·C^βB)]/[1/k^αA+1/(m·k^βA·C^βB)]

2)当总反应过程为 A(inαphase)扩散控速时;总反应速度为

 $n/A=k^{\alpha}A[C^{\alpha}A-C^{\beta}A/(m\cdot C^{\beta}B)]$

3)当总反应过程为 A^2+(inβphase)扩散控速时;总反应速度为

 $n/A=k^{\beta}A[m\cdot C^{\alpha}A\cdot C^{\beta}B-C^{\beta}A]$

式中: m=C^βAi/(C^αAi·C^βBi)下标 i 表示界面。 →大题 28

八、(5分)什么是粉体烧结成块体驱动力,晶粒长大的驱动力。

粉体长大: 烧结过程的推动力为体系界面自由能与粉体的表面自由能的差值, 晶粒长大的推动力为曲率半径差。

九、(5分)简述氧化锆陶瓷的导电特性及其应用。

氧化锆是一种半导体,它的低温及常温导电性差;而在高温或有适当杂质掺杂的情况下,其电导率随着所接触 气体分子的种类不同而变化(其它如氧化锌、氧化锡、氧化铁、五氧化二钒、氧化镍和氧化钴等)。它主要用于对 不同气体进行检漏、防灾报警及测量等方面。

十、(5分)分别写出制备高纯铁和镍的主要反应与工艺流程。

在一定条件下使不纯金属与一种物质反应,生成气态或者挥发性的化合物,与不纯物质分离,此挥发性金属化合物在另一条件下分解出纯金属与原来的反应物质,后者可以再循环使用。羰基法: C0 能与某些金属形成羰基化合物,如: Fe(C0)5, Ni(C0)4

Ni(粗镍)+4CO(g)
$$\xrightarrow{50-80^{\circ}\text{C},常压}$$
 Ni(CO)₄(g) Fe(粗铁)+5CO(g) $\xrightarrow{200^{\circ}\text{C},200\text{atm}}$ Fe(CO)₅(g) Ni(CO)₄(g) $\xrightarrow{180-200^{\circ}\text{C}}$ Ni(精镍)+4CO(g) Fe(CO)₅(g) $\xrightarrow{200-280^{\circ}\text{C},常压}$ Fe(精铁)+5CO(g)

十一、(10分)写出钢铁冶炼工程的主要氧化还原反应以及脱硫、脱磷、脱硅、脱氢反应,并说明这几种元素的去向。

$$\begin{aligned} &\text{Fe}_2 \text{O}_3 + 3\text{C} \rightarrow 2\text{Fe}(\text{液}) + 3\text{CO}(\text{g}) \uparrow & \underline{Si} + O_2 \rightarrow SiO_2 \text{ (炉渣)} \\ &\text{FeO+C} \rightarrow \text{Fe}(\text{液}) + \text{CO}(\text{g}) \uparrow & \underline{S} + CaO \rightarrow CaS(\text{炉渣}) + \underline{O} & \underline{Mn} + O_2 \rightarrow MnO_2 \text{ (炉渣)} \end{aligned}$$

十二、(5分)写出利用炭热还原法制备氮化铝的过程的各个主要可能反应。