## 山东轻工业学院

## 2010年攻读硕士学位研究生入学考试试题

(答案一律写在答题纸上,答在试题上无效,试题附在答卷内交回)

考 试 科 目: 无机材料科学基础

试题适用专业: 材料学、材料物理与化学

A 卷共1页

## 一、名词解释(每小题3分,共30分)

- 1、配位数 2、非化学计量化合物 3、费仑克尔缺陷 4、玻璃网络形成剂 5、液相独立析晶 6、稳定扩散 7、非均匀成核 8、烧结 9、晶体
- 10、玻璃分相
- 二、简答题(每小题8分,共80分)
- 1、为了提高 $ZrO_2$ 材料的热稳定性,材料中加入少量的CaO作为稳定剂。若加入0.2mol的CaO,请写出可能的缺陷反应方程式、固溶分子式。
- 2、试比较硅酸盐玻璃与硅酸盐晶体结构上的异同。
- 3、什么叫弛豫表面? NaCl 单晶表面具有什么样的结构特点?
- 4、计算玻璃①Na<sub>2</sub>0 1/3Al<sub>2</sub>0<sub>3</sub> 2Si 0<sub>2</sub> ②Na<sub>2</sub>0 2Si 0<sub>2</sub> 网络结构参数? 并比较其热稳定性、电导、粘度的大小。
- 5、什么是扩散?什么是相变?两者的推动力分别是什么?
- 6、试述反应物颗粒尺寸及分布、反应温度、反应压力与气氛对固相反应的影响。
- 7、什么是马氏体相变?马氏体相变具有哪些特征?
- 8、酸洗  $Al_2O_3$  粉时,为使  $Al_2O_3$  粒子快速沉淀而加入  $0.21\sim0.23\%$  阿拉伯树胶,而在 注浆成型时加入  $1.0\sim1.5\%$  的阿拉伯树胶以增加料浆的流动性? 为什么?
- 9、如何判断三元系统相图无变量点的性质?主要有哪几种性质的三元无变量点?并写出其相应的相平衡关系式。
- 10、硅酸盐晶体是如何分类的?分为哪几种类型?判断下列化合物各属于哪种类型?并写出化合物的矿物名称。

 $Mg_2$  [SiO<sub>4</sub>]  $Be_3Al_2$  [Si<sub>6</sub>O<sub>18</sub>]  $Al_4$  [Si<sub>4</sub>O<sub>10</sub>] (OH)<sub>8</sub> Na [AlSi<sub>3</sub>O<sub>8</sub>]

- 三、论述题(每小题20分,共40分)
  - 1、试述固溶体在无机固体材料制备中的意义。
  - 2、试述外加剂在陶瓷烧结中的作用。