

中国科学技术大学

2011 年硕士研究生入学考试复习大纲

科目名称	无机化学	编号	813	
一、考试范围及要点				
考试范围： 无机化学的基本原理、基本理论和元素与化合物性质 要点： 1、化学键理论八隅律，共价结构式，近代价键理论中的 USEPR 理论与 MO 理论 2、晶体结构（金属晶体密堆积，典型的离子晶体） 3、配位化合物（异构现象、价键理论和晶体场理论、配位催化） 4、结构与性质的关系（硼烷结构，硼酸盐、硅酸盐结构，钒、钼和钨的多酸盐结构）				
二、考试形式与试卷结构				
考试形式：闭卷考试 试卷结构： 一、选择题（40 分，每题 2 分，共 20 题） 二、填空题（30 分，每题 1 分） 三、正确书写反应方程式（10 分，每题 2 分） 四、正确书写结构式（10 分，每题 2 分） 五、回答问题（20 分） 六、推断题（15 分） 七、计算题（25 分）				
参考书目名称	作者	出版社	版次	年份
《无机化学》	张祖德	中国科学技术大学出版社	第一版	08. 11