### 无机化学 考试大纲

化学基础知识：理想气体状态方程及分压定律、无机化合物的命名；化学反应基本规律：热力学第一定律、反应热的计算、熵与熵变、吉布斯自由能变与化学反应进行的方向、化学反应速率理论和活化能；化学平衡：化学平衡与标准平衡常数、化学平衡的移动、一元弱酸弱碱的解离平衡、同离子效应与缓冲溶液、沉淀溶解平衡、溶度积规则、配位平衡；氧化还原反应：原电池和电极电势、电池反应热力学、能斯特方程、元素电势图；物质结构基础：核外电子排布、元素性质的周期性、价键理论、分子间的相互作用；元素化学：s区元素、p区元素、d区与ds区元素的通性及其单质和重要化合物的性质。