安徽医科大学临床医学院2021年专升本招生

《无机化学》课程考试大纲

1. **参考教材：**

张天蓝，姜凤超主编，《无机化学》，人民卫生出版社，2016年，第七版(2020年第七版第五次印刷)。

**二、考试范围与要求：**

1. **原子结构**

掌握：原子轨道的概念，四个量子数的概念，基态原子中电子排布三原则，鲍林原子轨道近似能级图，周期、族、区与电子层结构的关系。

熟悉：概率密度、电子云的概念，ｓ、ｐ、ｄ电子的相应图形的意义，周期表中1-36号元素的电子层结构。

了解：核外电子运动的特殊性，元素某些性质的概念及周期性变化规律。

1. **分子结构**

掌握：离子键的本质和特征，价键理论的基本要点、共价键的特征和类型，杂化轨道理论的基本要点及其应用，极性键、非极性键、极性分子、非极性分子、偶极矩的概念。

熟悉：分子间作用力及氢键的性质和特点。

了解：价层电子对互斥理论的应用，键参数的概念。

1. **溶解与沉淀**

掌握：溶度积的基本概念、溶度积和溶解度之间的换算以及溶度积规则，应用溶度积规则判断沉淀的生成和溶解，及与酸碱平衡同时存在情况下的综合计算。

熟悉：沉淀的转化，分步沉淀的概念及其计算。

了解：沉淀-溶解平衡中的同离子效应、盐效应，分步沉淀在沉淀分离中的应用。

1. **酸与碱**

掌握：质量摩尔浓度、物质的量浓度、摩尔分数的概念及有关计算；水的离子积常数、溶液pH值、电离度和电离平衡常数的概念，一元弱酸、弱碱电离平衡的近似计算，同离子效应与盐效应的概念，缓冲溶液的作用原理、近似计算和配制，各类盐的水解平衡和水解度的概念。

熟悉：其他浓度的表示方法及各浓度之间的换算；多元弱酸的分步电离及近似计算，弱酸强碱盐、弱碱强酸盐水溶液的pH值近似计算，影响缓冲容量的因素和缓冲范围。

了解：非电解质稀溶液的依数性，强电解质在溶液中的行为以及活度、活度系数、离子强度等概念；酸碱质子论和电子论，影响水解平衡移动的因素。

1. **氧化与还原**

掌握：氧化还原反应的实质及基本概念，氧化数（值）的概念及求算规则，氧化还原反应方程式的配平，标准电极电势表的使用，能斯特方程式的计算及各因素对电极电势的影响。

熟悉：原电池的组成、工作原理及书写方法，电极电势、电动势、标准氢电极、标准电极电势的概念，判断氧化剂与还原剂的相对强弱和氧化还原反应进行的方向。

了解：氧化还原反应平衡常数的计算及如何判断氧化还原反应进行的程度，元素电势图。

1. **配位化合物**

掌握：配位平衡的概念，配位平衡稳定常数的常用表示方法。

熟悉：酸效应、水解效应的概念，配位平衡与沉淀平衡、配位平衡与氧化还原平衡的关系。

了解：配位平衡与沉淀平衡、配位平衡与氧化还原平衡的综合计算

1. **s区元素**

掌握：NaOH和KOH的性质

熟悉：s区元素的通性，Na2O2、CaO、碱土金属氢氧化物和s区元素常见盐类的性质

了解：s区元素的生物学效应及常用药物的性质和临床应用，Na+、K+、Mg2+、Ca2+和Ba2+的分析鉴定。

1. **p区元素**

熟悉：卤族、氧族、氮族元素某些重要化合物的基本性质和应用。

1. **补充说明**

试卷总分：150分

考试时间：120分钟

考试方式：闭卷，笔试  
试题类型：选择题、名词解释、填空题、问答题等