南昌航空大学2022年研究生入学考试初试大纲

考试科目名称： 普通化学

考试科目代码：821

考试形式：笔试

考试时间：180分钟，

满分： 150分

参考书目：《普通化学》(第五版)，浙江大学普通化学教研组编，高等教育出版社，2002年

**一、试卷结构：**

单选题 15小题，每题2分，共30分

填空题，每空1分，共20分

综合解答题，5小题，每题8分，共40分

计算题，5小题，每题12分，共60分

**二、考试范围：**

1、**热化学与能源**

 （1）、考核知识点

 热力学基本概念（如状态函数、热力学标准态、反应进度、焓等）;定容热效应（Qv）的测量原理和实验计算方法;热化学定律及其应用;反应的标准摩尔焓变的近似计算；能源的概况和我国能源的特征，及可持续发展战略。

 （2）、考核要求

 1)了解若干热力学基本概念（如系统和环境、状态函数、热力学标准态、反应进度、焓等）和定容热效应q的测定；

 2)理解热化学定律及其应用；

 3)理解等压热效应与反应焓变的关系、等容热效应与热力学能变的关系；

 4)掌握反应的标准摩尔焓变的近似计算；

 5)了解能源的概况和我国能源的特征，及可持续发展战略。

 （3）、考核重点

 1）定容热效应（Qv）的测量原理和实验计算方法；

 2）热化学定律及其应用；

 3) 反应的标准摩尔焓变的近似计算。

2、**化学反应的基本原理与大气污染**

 （1）、考核知识点

 熵变及吉布斯函数变的意义，化学反应 Δr*G*m 的近似计算，反应进行的方向的判别。ΔrGm与K 的关系及有关计算，浓度、压力和温度对化学平衡的影响。浓度、温度与反应速率的定量关系。元反应和反应级数的概念。阿仑尼乌斯公式及其相关计算。活化能和活化分子的概念，浓度、温度、催化剂对化学反应速率的影响。链反应与光化学反应的一般概念。 大气的主要污染物，温室效应、臭氧层空洞、酸雨及光化学烟雾等综合性大气污染及其控制。 清洁生产和绿色化学的概念

 （2）、考核要求

 1）了解熵变及吉布斯函数变的意义；

 2）掌握化学反应 Δ r*G*m 的近似计算，能应用 Δ r*G*m 判断反应进行的方向；

 3）掌握Δ r*G*m 与*K* 的关系及有关计算，理解浓度、压力和温度对化学平衡的影响；

 4）了解浓度、温度与反应速率的定量关系；

 5）了解元反应和反应级数的概念；能用阿仑尼乌斯公式进行初步计算。能用活化能和活化分子的概念，说明浓度、温度、催化剂对化学反应速率的影响；了解链反应与光化学反应的一般概念；

 6）了解大气的主要污染物，温室效应、臭氧层空洞、酸雨及光化学烟雾等综合性大气污染及其控制。

 7）了解清洁生产和绿色化学的概念。

（3）、考核重点

 1）化学反应 Δr*G*m 的近似计算，反应进行的方向的判别；

 2）ΔrGm与K 的关系及有关计算，浓度、压力和温度对化学平衡的影响；

 3) 阿仑尼乌斯公式及其相关计算。活化能和活化分子的概念，浓度、温度、催化剂对化学反应速率的影响。

**3、水化学与水污染**

（1）、考核知识点

 液体：纯液体的饱和蒸气压，溶液浓度的表示（质量分数，物质的量分数，物质的量浓度，质量摩尔浓度）。非电解质溶液的依数性（蒸气压下降，沸点升高，凝固点下降）。电解质溶液的依数性。

    酸碱质子理论。共轭酸碱对。弱酸、弱碱的解离平衡。解离平衡常数、解离度及有关计算。同离子效应。缓冲溶液及pH值计算。缓冲溶液的选择和配制。酸碱中和反应。

 难溶电解质的沉淀和溶解。溶度积与溶解度。溶度积规则。同离子效应。盐效应。沉淀的转化。分步沉淀。有关溶度积的一些应用和计算。

 水体的主要污染物的来源及其危害。

（2）、考核要求

1）了解溶液的通性；

2）明确酸碱的近代概念，酸碱的解离平衡和缓冲溶液的概念，掌握有关pH值的计算；了解弱酸弱碱的解离平衡及其移动；

3）掌握沉淀与溶解平衡、溶度积规则及其有关计算；

4）了解水体的主要污染物的来源及其危害。

（3）、考核重点

 1）溶液的通性；

 2）酸碱的近代概念，酸碱的解离平衡和缓冲溶液的概念，有关pH值的计算；弱酸弱碱的解离平衡及其移动；

 3）沉淀与溶解平衡、溶度积规则及其有关计算；

**4、电化学与金属腐蚀**

（1）、考核知识点

 氧化还原反应，用氧化值法和离子一电子法配平氧化还原反应方程式。原电池的组成、半反应式以及电极电势的概念。能斯特方程。电极电势和原电池电动势的计算。浓度对电极电势的影响以及电极电势的应用：比较氧化剂还原剂的相对强弱，判断氧化还原反应进行的方向和程度。电解过程的电极反应。电解池中电解产物一般规律。电化学腐蚀及其防止原理。

 （2）、考核要求

 1）了解原电池的组成、半反应式以及电极电势的概念。能用能斯特方程计算电极电势和原电池电动势。

 2）熟悉浓度对电极电势的影响以及电极电势的应用：能比较氧化剂还原剂的相对强弱，判断氧化还原反应进行的方向和程度。

 3）了解电解池中电解产物一般规律，明确电化学腐蚀及其防止的原理。

 （3）、考核重点

 1）熟悉能斯特方程。电极电势和原电池电动势的计算；

 2）浓度对电极电势的影响以及电极电势的应用；

 3）电化学腐蚀及其防止原理。

**5、物质结构基础**

（1）、考核知识点

 氢原子光谱。能级的概念。量子化的概念。

    核外电子运动状态的近似描述：微观粒子的波粒二象性。测不准原理。微观粒子波的统计解释。四个量子数。波函数和原子轨道。波函数的角度分布图，概率密度和电子云。电子云的角度分布图。波函数和电子云的径向分布图。

   原子核外的电子结构与元素周期系。多电子原子的能级。能量最低原理。泡利不相容原理。洪德规则。近似能级图。

 原子结构与元素性质的关系：有效核电荷。原子半径。电离能。电子亲和能。电负性。元素的金属性和非金属性。元素的氧化值。

    价键理论：共价键的本质。共价键的饱和性和方向性。原子轨道的重叠。键和键。键参数：键能，键长，键角。 杂化轨道理论：杂化轨道。不等性杂化。

    分子间力和氢键：分子的偶极矩。分子的相互极化。分子间力（取向力、诱导力、色散力）。分子间力对物质性质的影响。氢键的方向性和饱和性及其对物性的影响。晶本的结构和类型。

 （2）、考核要求

 1）了解原子核外电子运动的基本特征，明确量子数的取值规律，了解原子轨道和电子云的空间分布；

 2）掌握核外电子排布的一般规律及其与元素周期表的关系；

 3）了解化学键的本质及键参数的意义；

 4）了解分子间作用力以及晶体结构与物质物理性质的关系。

 （3）、考核重点

 1）量子数的取值规律

 2）核外电子排布的一般规律及其与元素周期表的关系

 3）化学键的本质及键参数的意义

 4）分子间作用力以及晶体结构与物质物理性质的关系

**6、元素化学与无机材料**

（1）、考核知识点

 单质和某些化合物的熔点、硬度以及导电性等物理性质的一般规律；单质氧化还原性的一般规律；化合物的氧化还原性和酸碱性等化学性质的一般规律；配合物的基本概念，（定义、组成、命名、螯合物），配合物稳定常数的表示法及有关配位平衡的计算；配合物价键理论的基本要点以及配合物的某些应用；重要金属、金属材料、无机非金属材料及纳米材料的特性及应用。

（2）、考核要求

 1）联系物质结构基础知识,了解单质和某些化合物的熔点、硬度以及导电性等物理性质的一般规律；

 2）联系化学热力学基础知识,了解单质氧化还原性的一般规律；

 3）联系周期系和电极电势,明确某些化合物的氧化还原性和酸碱性等化学性质的一般规律；

 4）了解配合物的组成、命名。了解配合物价键理论的基本要点以及配合物的某些应用；

 5）了解重要金属、金属材料、无机非金属材料及纳米材料的特性及应用。

（3）、考核重点

 1）单质和某些化合物的熔点、硬度以及导电性等物理性质的一般规律；

 2）单质氧化还原性的一般规律；

 3）化合物的氧化还原性和酸碱性等化学性质的一般规律；

 4）配合物的组成、命名；

 5）配合物价键理论的基本要点以及配合物的某些应用。