

# 南京理工大学

## 硕士研究生入学无机化学考试大纲

### 无机化学硕士研究生入学考试大纲

参考教材：无机化学（第四版），大连理工大学无机化学教研室编，高等教育出版社，2001年6月第四版

英文名：INORGANIC CHEMISTRY

其中★标记表示重点考核内容

### 第一篇 化学动力学、热力学基础与化学平衡

#### 第一章 气体

##### 1.1 理想气体状态方程式

理想气体状态方程式及其应用★

##### 1.2 气体的分压定律

分压定律与应用★

#### 第二章 热化学

##### 2.1 热力学的术语和基本概念

##### 2.2 热力学第一定律

热力学第一定律★、焓变和热化学方程式★、Hess 定律★

#### 第三章 化学动力学基础

##### 3.1 反应速率的概念

##### 3.2 浓度对化学反应速率的影响

化学反应速率方程式及实验确定方法★、

##### 3.3 温度对反应速率的影响

Arrhenius 方程式及应用★

##### 3.4 反应速率理论

碰撞理论与活化能★、基元反应

3.5 催化剂与催化作用

#### 第四章 化学平衡 熵和 Gibbs 函数

4.1 标准平衡常数

标准平衡常数表达式★

4.2 标准平衡的应用★

判断反应程度、预测反应方向、计算平衡组成

4.3 化学平衡的移动

Le Chatelier 原理★

4.4 自发变化和熵

熵的概念与物质熵的特点★

化学反应熵变的计算★

4.5 Gibbs 函数

Gibbs 函数变判据、标准摩尔生成 Gibbs 函数、Gibbs 函数与化学平衡★

#### 第五章 酸碱平衡

5.1 酸碱质子理论

基本概念★

5.2 水的解离平衡和 pH

5.3 弱酸、弱碱的解离平衡

一元弱酸、弱碱、多元弱酸的解离平衡★

5.4 缓冲溶液★

5.5 酸碱电子理论与配合物概述

5.6 配位反应与配位平衡★

#### 第六章 沉淀-溶解平衡

6.1 溶解度与溶度积

6.2 沉淀的生成与溶解

溶度积规则★、同离子效应与盐效应

pH 对溶解度的影响★、配合物的生成对溶解度的影响★

6.3 两种沉淀之间的平衡★

分步沉淀、沉淀的转化

#### 第七章 氧化还原平衡 电化学基础

7.1 氧化还原反应的基本概念

氧化还原反应方程式的配平★

7.2 电化学电池

原电池的构造、原电池的电动势的测定、原电池的最大功与 Gibbs 函数

7.3 电极电势

标准氢电极和甘汞电极、标准电极电势★、Nernst 方程★

7.4 电极电势的应用★

判断氧化剂、还原剂的相对强弱、判断氧化还原反应进行的方向、确定氧化还原反应进行的限度、元素电势图

---

## 第二篇 结构化学

### 第八章 原子结构

#### 8.1 氢原子结构

氢原子光谱和 Bohr 理论、电子的波粒二象性、量子数★

氢原子的基态和激发态

#### 8.2 多电子原子结构

多电子原子轨道能级★、核外电子排布★

#### 8.3 元素周期律

原子的电子层结构和元素周期系、元素性质的周期性★

### 第九章 分子结构

#### 9.1 价键理论

共价键的本质与特点、共价键的键型、杂化轨道理论★

#### 9.2 价层电子对互斥理论★

#### 9.3 分子轨道理论★

#### 9.4 键参数

### 第十章 固体结构

#### 10.1 晶体结构和类型

#### 10.2 金属晶体

#### 10.3 离子晶体

离子晶体结构、晶格能★、离子极化★

#### 10.4 分子晶体

分子的偶极矩和极化率★、分子间的吸引作用★、氢键★

### 第十一章 配合物结构

#### 11.1 配合物的空间构型和磁性

#### 11.2 配合物的化学键理论

价键理论★、晶体场理论★

## 第三篇 元素化学

### 第十二章 s 区元素

#### 12.1 s 区元素概述

#### 12.2 s 区元素的单质

#### 12.3 s 区元素的化合物★

#### 12.4 锂、铍的特殊性、对角线规则

### 第十三章 p 区元素 (一)

#### 13.1 p 区元素概述

#### 13.2 硼族元素

---

硼族元素概述、硼族元素的单质、硼的化合物★、铝的化合物★

### 13.3 碳族元素

碳族元素概述、碳族元素的单质、碳的化合物★、硅的化合物★、锡、铅的化合物★

## 第十四章 p 区元素 (二)

### 14.1 氮族元素

氮族元素概述、氮族元素的单质、氮的化合物★、磷的化合物★、砷、锑、铋的化合物★

### 14.2 氧族元素

氧族元素概述、氧及其化合物★、硫及其化合物★

## 第十五章 p 区元素 (三)

### 15.1 卤素

卤素概述、卤素单质★、卤化物★、多卤化物、卤素互化物、卤素含氧化合物★

### 15.2 稀有气体

### 15.3 p 区元素化合物性质变化规律★

## 第十六章 d 区元素 (一)

### 16.1 d 区元素概述★

### 16.2 钛、钒

### 16.3 铬、钼、钨 多酸型化合物★

### 16.4 锰★

### 16.5 铁、钴、镍★

## 第十七章 d 区元素 (二)

### 17.1 铜族元素★

铜族元素的单质、化合物、水溶液中离子的及其反应

### 17.2 锌族元素★

锌族元素的单质、化合物、水溶液中离子的及其反应