

2023 年硕士研究生招生专业考试大纲

(专业学位-学科教学(化学))

学院代码: 017

学院名称: 教育学部(化学化工学院)

专业代码及专业名称: 045106 学科教学(化学)

研究方向: 00 不区分方向

初试科目名称:

教育综合

课程与教育学论

见教育学部 2023 年硕士招生考试大纲及参考书目

<https://jyxy.jxstnu.edu.cn/news-show-626.html>

复试科目名称:

中学化学专业知识与能力

加试科目名称: 无机及分析化学、有机化学

复试科目：中学化学专业知识与能力

一、 考试目的

本考试为选拔具有从事化学教育领域学习潜能和创新精神的考生,以能力测试为主导,将在测试考生必备知识、关键能力和思维方法的基础上,全面检测考生的化学科学素养及化学教学的知识应用。

1. 化学学科知识运用能力。掌握化学专业知识及技能,具备化学学科的实验技能和方法,了解化学所提供的、独特的认识世界的视角、领域、层次及思维方法;掌握化学教学的基本理论,并能在教学中灵活运用;了解化学学科发展的历史和现状,把握化学学科最新发展动态;准确理解《普通高中化学课程标准(实验)》规定的课程目标、教学内容和实施建议,用以指导自己的教学。具有运用化学学科知识分析和解决实际问题的能力。

2. 化学教学设计能力。能根据《普通高中化学课程标准(实验)》规定的课程目标,针对高中学生的认知特征、知识水平及学习需要选择合适的教学内容;能根据教学内容的特点、学生个体差异确定教学重点和教学难点;学会依据课程标准和教材制定具体的教学目标;根据不同课程模块的特点,合理选择教学策略和教学方法;合理利用化学教学资源,设计多样的学习活动,引导学生积极参与学习过程;能在规定时间内完成所选教学内容的教案设计。具有基于课程标准、教材和教学设计知识进行教学设计的能力。

3. 化学教学实施能力。掌握高中化学教学实施的基本步骤,能根据学生的学习反馈优化教学环节;掌握化学教学的组织形式和策略;创设生动活泼的教学情景,注意贴近学生的生活,联系社会实际,帮助学生理解和掌握知识和技能;理解初中学生的认知特点、学习方式及其影响因素,认识高中学生建构化学知识和获得技能的过程;注重科学方法教育,培养学生的科学探究能力,引导学生在学习体验中获得化学学习的方法;具有运用现代信息技术的能力,合理发挥多种媒体在化学教学上的功能。具有较强的教学实施能力。

4. 化学教学评价能力。了解化学教学评价的基本类型及特点,掌握基本的评价方式;积极倡导评价目标的多元化和评价方式的多样化,发挥教学评价促进学生发展的功能;能够运用教学反思的基本方法改进教学。具有一定的教学评价能力。

二、考试类型与方式

本课程的考试题型主要包括单项选择题、填空题、判断题、简答题、案例分析题、教学设计与分析等。采取闭卷、笔试考试方式。本考试允许携带非存储功能的科学计算器。

三、考试内容模块与要求

(一) 中学化学学科知识运用

1. 化学学科特点和基本研究方法

了解化学的主要特点是在原子、分子水平上认识物质。了解化学可以识别、改变和创造分子。了解科学探究的基本过程，学习运用以实验和推理为基础的科学探究方法。认识化学是以实验为基础的一门科学。了解物质的组成、结构和性质的关系。了解化学反应的本质、基本原理以及能量变化等规律。了解定量研究方法是化学发展为一门科学的重要标志。了解化学与生活、材料、能源、环境、生命、信息技术等的关系。了解“绿色化学”的重要性。

2. 化学基本概念和基本理论

(1) 物质的组成、性质和分类

了解分子、原子、离子和原子团等概念的含义。理解物理变化与化学变化的区别与联系。理解混合物和纯净物、单质和化合物、金属和非金属的概念。理解酸、碱、盐、氧化物的概念及其相互联系。

(2) 化学用语及常用物理量

熟记并正确书写常见元素的名称、符号、离子符号。熟悉常见元素的化合价。能根据化合价正确书写化学式(分子式)，或根据化学式判断元素的化合价。掌握原子结构示意图、电子式、分子式、结构式和结构简式等表示方法。了解相对原子质量、相对分子质量的定义，并能进行有关计算。理解质量守恒定律。能正确书写化学方程式和离子方程式，并能进行有关计算。了解物质的量(n)及其单位摩尔(mol)、摩尔质量(M)、气体摩尔体积(V_m)、物质的量浓度(c)、阿伏加德罗常数(N_A)的含义。能根据微粒(原子、分子、离子等)物质的量、数目、气体体积(标准状况下)之间的相互关系进行有关计算。

3. 溶液

了解溶液的含义，了解溶解度、饱和溶液的概念，了解溶液浓度的表示方法，理解溶液中溶质的质量分数和物质的量浓度的概念，并能进行有关计算。掌握配制一定溶质质量分数溶液和物质的量浓度溶液的方法。了解胶体是一种常见的分散系，了解溶液和胶体的区别。

4. 物质结构和元素周期律

了解元素、核素和同位素的含义，了解原子的构成。了解原子序数、核电荷数、质子数、中子数、核外电子数以及它们之间的相互关系。了解原子核外电子排布规律。掌握元素周期律的实质。了解元素周期表（长式）的结构（周期、族）及其应用。以第3周期为例，掌握同一周期内元素性质的递变规律与原子结构的关系。以IA和VIIA族为例，掌握同一主族内元素性质递变规律与原子结构的关系。了解金属、非金属元素在周期表中的位置及其性质递变规律。了解化学键的定义。了解离子键、共价键的形成。

5. 化学反应与能量

了解氧化还原反应的本质。了解常见的氧化还原反应。掌握常见氧化还原反应的配平和相关计算。了解化学反应中能量转化的原因及常见的能量转化形式。了解化学能与热能的相互转化。了解吸热反应、放热反应、反应热等概念。了解热化学方程式的含义，能正确书写热化学方程式。了解能源是人类生存和社会发展的重要基础。了解化学在解决能源危机中的重要作用。了解焓变(ΔH)与反应热的含义。理解盖斯定律，并能运用盖斯定律进行有关反应焓变的计算。理解原电池和电解池的构成、工作原理及应用，能书写电极反应和总反应方程式。了解常见化学电源的种类及其工作原理。了解金属发生电化学腐蚀的原因、金属腐蚀的危害以及防止金属腐蚀的措施。

6. 化学反应速率和化学平衡

了解化学反应速率的概念和定量表示方法。能正确计算化学反应的转化率(α)。了解反应活化能的概念，了解催化剂的重要作用。了解化学反应的可逆性及化学平衡的建立。掌握化学平衡的特征。了解化学平衡常数(K)的含义，能利用化学平衡常数进行相关计算。理解外界条件（浓度、温度、压强、催化剂等）对反应速率和化学平衡的影响，能用相关理论解释其一般规律。了解化学反应速率和化学平衡的调控在生活、生产和科学研究领域中的重要作用。

7. 电解质溶液

了解电解质的概念。了解强电解质和弱电解质的概念。理解电解质在水中的电离以及电解质溶液的导电性。了解水的电离、离子积常数。了解溶液 pH 的含义及其测定方法，能进行 pH 的简单计算。理解弱电解质在水中的电离平衡，能利用电离平衡常数进行相关计算。了解盐类水解的原理、影响盐类水解程度的主要因素、盐类水解的应用。了解离子反应的概念、离子反应发生的条件。掌握常见离子的检验方法。了解难溶电解质的沉淀溶解平衡。理解溶度积 (K_{sp}) 的含义，能进行相关的计算。以上各部分知识的综合应用。

8. 常见无机物及其应用

(1) 常见金属元素 (如 Na、Mg、Al、Fe、Cu 等)：了解常见金属的活动顺序。

了解常见金属及其重要化合物的制备方法，掌握其主要性质及其应用。了解合金的概念及其重要应用。

(2) 常见非金属元素 (如 H、C、N、O、Si、S、Cl 等)：了解常见非金属元素单质及其重要化合物的制备方法，掌握其主要性质及其应用。了解常见非金属元素单质及其重要化合物对环境的影响。

(3) 以上各部分知识的综合应用。

9. 常见有机物及其应用

了解有机化合物中碳的成键特征。了解有机化合物的同分异构现象，能正确书写简单有机化合物的同分异构体。掌握常见有机反应类型。了解甲烷、乙烯、苯等有机化合物的主要性质及应用。了解氯乙烯、苯的衍生物等在化工生产中的重要作用。了解乙醇、乙酸的结构和主要性质及重要应用。了解糖类、油脂、蛋白质的组成和主要性质及重要应用。了解常见高分子材料的合成及重要应用。以上各部分知识的综合应用。

10. 化学实验

了解化学实验是科学探究过程中的一种重要方法。了解化学实验室常用仪器的主要用途和使用方法。掌握化学实验的基本操作。能识别化学品标志。了解实验室一般事故的预防和处理方法。掌握常见气体的实验室制法 (包括所用试剂、反应原理、仪器和收集方法)。掌握常见物质检验、分离和提纯的方法。掌握溶

液的配制方法。

根据化学实验的目的和要求，能做到：

①设计实验方案；

②正确选用实验装置；

③掌握控制实验条件的方法；

④预测或描述实验现象、分析或处理实验数据，得出合理结论；评价或改进实验方案。以上各部分知识与技能的综合应用。

11. 物质结构与性质

(1) 原子结构与元素的性质

了解原子核外电子的运动状态、能级分布和排布原理。能正确书写 1~36 号元素原子核外电子、价电子的电子排布式和轨道表达式。了解电离能的含义，并能用以说明元素的某些性质。了解电子在原子轨道之间的跃迁及其简单应用。了解电负性的概念，并能用以说明元素的某些性质。

(2) 化学键与分子结构

理解离子键的形成，能根据离子化合物的结构特征解释其物理性质。了解共价键的形成、极性、类型（ σ 键和 π 键）。了解配位键的含义。能用键能、键长、键角等说明简单分子的某些性质。了解杂化轨道理论及简单的杂化轨道类型（ sp 、 sp^2 、 sp^3 ）。能用价层电子对互斥理论或者杂化轨道理论推测简单分子或离子的空间结构。

(3) 分子间作用力与物质的性质

了解范德华力的含义及对物质性质的影响。了解氢键的含义，能列举存在氢键的物质，并能解释氢键对物质性质的影响。

(4) 晶体结构与性质

了解晶体的类型，了解不同类型晶体中结构微粒、微粒间作用力的区别。了解晶格能的概念，了解晶格能对离子晶体性质的影响。了解分子晶体结构与性质的关系。了解原子晶体的特征，能描述金刚石、二氧化硅等原子晶体的结构与性质的关系。理解金属键的含义，能用金属键理论解释金属的一些物理性质。了解金属晶体常见的堆积方式。了解晶胞的概念，能根据晶胞确定晶体的组成并进行相关的计算。

12. 有机化学基础

(1) 有机化合物的组成与结构：能根据有机化合物的元素含量、相对分子质量确定有机化合物的分子式。了解常见有机化合物的结构：了解有机化合物分子中的官能团，能正确地表示它们的结构。) 了解确定有机化合物结构的化学方法和物理方法(如质谱、红外光谱、核磁共振氢谱等)。能正确书写有机化合物的同分异构体(不包括手性异构体)。能够正确命名简单的有机化合物。了解有机分子中官能团之间的相互影响。

(2) 烃及其衍生物的性质与应用：掌握烷、烯、炔和芳香烃的结构与性质。掌握卤代烃、醇、酚、醛、羧酸、酯的结构与性质，以及它们之间的相互转化。了解经类及衍生物的重要应用以及经的衍生物合成方法。根据信息能设计有机化合物的合成路线。

(3) 糖类、氨基酸和蛋白质：了解糖类、氨基酸和蛋白质的组成、结构特点、主要化学性质及应用。了解糖类、氨基酸和蛋白质在生命过程中的作用。

(4) 合成高分子：了解合成高分子的组成与结构特点，能依据简单合成高分子的结构分析其链节和单体。了解加聚反应和缩聚反应的含义。了解合成高分子在高新技术领域的应用以及在发展经济、提高生活质量方面中的贡献。

(二) 化学教学的理论与知识

1. 熟悉化学教学论课程性质、关于教师职业素养的认识，重点考查化学教育的社会价值、化学教育的新视野。

2. 化学课程改革与课程标准

(1) 中学化学课程设置

(2) 中学化学课程形式

(3) 中学化学课程目标

(4) 高中化学新课程的结构

(5) 义务教育化学课程标准结构与理念

(6) 高中化学课程标准结构与理念

重点考查化学课程目标的基本特征，理解化学课程改革与课程标准；

3. 化学教学一般原理

(1) 化学教学理论基础之学习理论

- (2) 化学教学理论基础之教学理论
- (3) 化学教学理论基础之系统理论
- (4) 化学教学理论基础之传播理论
- (5) 化学教学理论基础之化学学科基础

重点考查化学教学理论，具有较深的化学学科基础。

4. 化学教学设计与教学方法

- (1) 教学设计系统
- (2) 教学过程设计的主要内容
- (3) 教学设计的基本取向
- (4) 化学教学方法

重点考查化学教学设计的基本环节和化学教学方法；能够完成化学实践活动的设计。

5. 化学教学技能

- (1) 呈现化学教学信息的技能
- (2) 化学教学的组织调控技能
- (2) 创设教学情景的技能和化学课堂教学提问技能
- (3) 说课技能

重点考查创设教学情境的能力与组织、指导学习活动的的能力；掌握呈现教学信息与交流的技能；调控与管理的技能。

6. 化学实验及实验教学研究

- (1) 化学实验、化学实验教学与化学教学
- (2) 中学化学实验的功能
- (3) 中学化学实验的内容
- (4) 化学实验探究教学模式
- (5) 化学实验改革

重点理解化学实验的构成及过程；能够掌握化学实验及其化学实验教学改革

7. 元素化合物知识的教学

- (1) 无机元素化合物知识的教学
- (2) 有机化合物知识的教学

- (3) 基于实验探究的元素化合物知识教学
- (4) 基于实际问题解决的元素化合物知识教学

掌握元素化合物教学，会利用探究式教学和基于实际问题解决的教学的实施。

8. 概念原理知识的教学

- (1) 促进概念理解的教学
- (2) 促进概念转变的教学
- (3) 促进观念建构的教学

理解概念原理教学，会利用观念建构教学。

9. 中学化学教学评价

- (1) 教学评价概述
- (2) 教学评价的类型
- (3) 教与学的评价

能够进行教与学的评价，会通过设计过程性评价教学。

四、参考书目

[1] 高中化学新课标教科书.

[2] 刘知新主编.《化学教学论》(第五版).北京:高等教育出版社,2018.

加试科目名称：无机及分析化学

参考书目及考试大纲：

本《无机及分析化学》考试大纲适用于江西科技师范大学学科教学（化学）专业的硕士研究生入学考试（同等学力加试）。无机及分析化学是阐述化学基本知识、基本原理的一门基础性学科。它的内容丰富，要求考生对其基本概念有较深入的了解，重点掌握平衡的原理、溶液中的各种化学平衡及其在分析化学中的应用，建立准确的“量”的概念和掌握各种化学分析方法；掌握化学反应速率、物质结构、分散体系等方面的基本理论和基本知识；会运用基本理论和基本知识解释化学现象，会运用基本分析方法和测试手段进行一般的化学分析，能够运用所学知识解决生产生活中的实际问题，能将化学知识与专业实际相结合。本考试允许携带非存储功能的科学计算器。

一、考试内容

1、气体及化学热化学初步

- (1) 气体：理想气体状态方程，道尔顿分压定律
- (2) 热力学第一定律：环境与体系、状态与状态函数、内能、功和热
- (3) 反应热和自由能变的含义及其计算；自发性判据；盖斯定律

2、化学平衡和化学反应速率

- (1) 反应速率的表示方法；质量作用定律；阿累尼乌斯公式
- (2) 标准平衡常数；化学平衡的计算；化学反应等温方程的应用
- (3) 溶液酸度计算；缓冲溶液；分步沉淀；电极电势；常用滴定方法

质子平衡式；溶液的 pH 值及其计算；缓冲作用原理；氧化还原反应方程式的配平；原电池，电极电势，标准电极电势，原电池电动势的计算，计算原电池电动势；判断反应方向；计算平衡常数、 K_{sp} 及溶液 pH；EDTA 的性质及在溶液中的解离平衡；金属指示剂的变色原理；常用金属指示剂；

- (4) 滴定法：滴定曲线与指示剂以及滴定的应用

3、原子结构和元素周期律

- (1) 原子核外电子的运动状态：玻尔的原子结构理论和电子的波粒二象性
- (2) 波函数、概率密度、电子云；四个量子数
- (3) 原子核外电子排布与元素周期律

4、化学键与物质结构

- (1) 离子键、共价键理论
- (2) 杂化轨道理论要点、杂化轨道类型与分子几何构型
- (3) 了解分子间力和氢键

5、化学分析

- (1) 误差的分类、来源、减免方法，准确度、精密度的概念及其表示方法
- (2) 有效数字在分析实践中的运用
- (3) 重量分析；滴定分析
- (4) 标准溶液的表示方法及配制、标定方法；滴定分析计算
- (5) 光度分析法，朗伯比尔定律；吸光系数；单一组分的分析；多组分分析。

6、分析化学中常用的分类方法和生物试样的前处理

- (1) 分析化学中常用的分离方法
- (2) 生物试样的前处理

二、考试要求(要求掌握和了解的各章内容)

第一章 气体和溶液

掌握理想气体状态方程式及其应用。

掌握道尔顿分压定律。

掌握稀溶液的依数性及其应用。

熟悉胶体的结构、性质、稳定性及聚沉作用。

1.1 气体

掌握理想气体状态方程式及道尔顿分压定律

1.2 溶液

了解分散系及稀溶液的通性

1.3 胶体溶液

了解溶胶的制备，溶胶的性质，胶团结构和电动电势，溶胶的稳定性与聚沉

第二章 化学热力学初步

2.1 了解热力学能、焓、熵、自由能等状态函数的概念

2.2 掌握热力学第一定律，第二定律的基础内容

2.3 掌握化学反应热效应的各种计算方法

2.4 掌握过程的 ΔS 、 ΔG 的计算

2.5 掌握 ΔG 与温度的关系式，及温度对反应自发性的影响

第三章 化学平衡

了解经验平衡常数与标准平衡常数以及标准平衡常数与标准吉布斯自由能变的关系。掌握不同反应类型的标准平衡常数表达式，并能从该表达式理解化学平衡的移动。掌握有关化学平衡的计算，包括运用多重平衡规则进行计算。掌握化学平衡移动的定性判断以及移动程度的定量计算。

3.1 正确理解平衡常数的物理意义及表示方法

3.2 掌握 Gibbs 自由能变与平衡常数的关系，并能熟练地进行有关平衡常数的计算

3.3 利用 Van' t Hoff 等温式判断任意给定条件下化学反应的方向

3.4 运用平衡移动原理说明温度、浓度压力对化学平衡移动的影响

3.5 多重平衡规则

第四章 化学反应速率

了解化学反应速率的概念及其实验测定方法。掌握质量作用定律和反应的速率方程式。掌握阿累尼乌斯经验式，并能用活化分子、活化能等概念解释各种外界因素对反应速率的影响。

4.1 化学反应速率及其表示法

4.2 浓度对反应速率的影响

4.2.1 基元反应与非基元反应

4.2.2 质量作用定律

4.2.3 非基元反应速率方程式的确定

4.2.4 反应机理

4.3 温度对反应速率的影响

4.4 反应速率理论简介

4.4.1 碰撞理论

4.4.2 过渡态理论

4.5 催化剂对反应速率的影响

第五章 解离平衡

了解活度、离子强度等概念。理解缓冲作用原理以及缓冲溶液的组成和性质，掌握缓冲溶液 pH 值计算。理解难溶电解质沉淀溶解平衡的特点，会运用溶度积规则判断沉淀溶解平衡的移动以及有关计算。

5.1 酸碱理论

5.1.1 酸碱质子理论

5.1.2 酸碱电子理论

5.2 弱酸、弱碱的解离平衡

5.2.1 一元弱酸、弱碱的解离平衡

5.2.2 多元弱酸、弱碱的解离平衡

5.2.3 两性物质的解离平衡

5.2.4 同离子效应和盐效应

5.3 强电解质溶液

5.3.1 离子氛概念

5.3.2 活度和活度系数

5.4 缓冲溶液

5.4.1 缓冲作用原理和计算公式

5.4.2 缓冲容量和缓冲范围

5.5 沉淀溶解平衡

5.5.1 溶度积和溶度积规则

5.5.2 沉淀的生成和溶解

5.5.3 分步沉淀和沉淀的转化

第六章 氧化还原反应

掌握氧化还原反应的基本概念，能配平氧化还原反应式。理解电极电势的概念，能用能斯特公式进行有关计算。掌握电极电势在有关方面的应用。了解原电池电动势与吉布斯自由能变的关系。掌握元素电势图及其应用。

6.1 氧化还原反应的基本概念

6.2 氧化还原方程式配平

6.3 电极电势

掌握原电池，电极电势，能斯特方程式，原电池的电动势与 $\Delta_r G$ 的关系

6.4 电极电势的应用

计算原电池的电动势,判断氧化还原反应进行的方向,选择氧化剂和还原剂,判断氧化还原反应进行的次序,测定某些化学常数

6.5 元素电势图及其应用

第七章 原子结构

了解核外电子运动的特殊性—波粒二象性。

能理解波函数角度分布图,电子云角度分布图和电子云径向分布图。掌握四个量子数及物理意义,掌握电子层、电子亚层、能级、轨道等含义。能用不相容原理、能量最低原理、洪特规则写出一般元素的原子核外电子排布式和价电子构型。

7.1 微观粒子的波粒二象性

7.1.1 氢光谱和玻尔理论

7.1.2 微观粒子的波粒二象性

7.2 氢原子核外电子的运动状态

7.2.1 波函数和薛定谔方程

7.2.2 波函数和电子云图形

7.2.3 四个量子数

7.3 多电子原子核外电子的运动状态

屏蔽效应和钻穿效应,原子核外电子排布

7.4 原子结构和元素周期律

7.4.1 核外电子排布和周期表的关系

7.4.2 原子结构与元素基本性质

第八章 分子结构

掌握离子键理论要点,理解决定离子化合物性质的因素及离子化合物的特征。掌握电子配对法及共价键的特征。能用轨道杂化理论来解释一般分子的构型。

了解离子极化、分子间力的概念,掌握氢键的形成和特征。

8.1 离子键和共价键

掌握价键理论,共价键的特征

8.2 轨道杂化理论

了解轨道杂化理论的基本要点,掌握杂化轨道的类型

8.3 价层电子对互斥理论

8.4 分子轨道理论简介

8.5 分子的极性和分子间力

8.6 氢键

第九章 配位化合物

掌握配位化合物的组成、定义、类型和结构特点。

理解配位离解平衡的意义及有关计算。

掌握螯合物的特点及应用。

9.1 配位化合物的组成和定义

9.2 配位化合物的类型和命名

9.3 配位解离平衡

掌握配位解离平衡和平衡常数，配位解离平衡的移动，掌握 EDTA 滴定法的基本原理。

9.4 螯合物的稳定性

掌握螯合物的结构特点及稳定性，了解螯合剂的应用

第十章 定量分析的误差和分析结果的数据处理

理解有效数字的意义，掌握它的运算规则。了解定量分析误差的产生和它的各种表示方法。了解提高分析结果准确度的方法。掌握分析结果有限实验数据的处理方法。

10.1 有效数字

10.2 误差的产生及表示方法

了解绝对误差和相对误差，系统误差和随机误差，掌握准确度和精密度

10.3 有限实验数据的统计处理

掌握测定结果离群值的弃舍，显著性检验，分析结果的数据处理与报告。

10.4 提高分析结果准确度的方法

选择合适的分析方法，如何减小测量的相对误差、系统误差和随机误差。

第十一章 重量分析法

了解重量分析法的基本原理和主要步骤。简要了解沉淀的形成过程，测定条件的选择。掌握重量分析结果计算方法。

11.1 重量分析法概述

11.2 沉淀的完全程度与影响沉淀溶解度的因素

了解沉淀溶解度的大小，是决定沉淀是否完全的主要因素

11.3 影响沉淀纯度的因素

共沉淀和后沉淀、表面吸附、生成混晶、包藏等是引起共沉淀的要主原因。

11.4 沉淀的形成与沉淀条件

11.5 沉淀的过滤、洗涤、烘干或灼烧和分析结果的计算

第十二章 滴定分析法

了解标准溶液的配制方法，掌握基准物质应具备的条件；滴定分析法的基本知识。熟练掌握配位滴定中副反应系数的计算。熟悉常用金属指示剂及 EDTA 法的应用范围，熟悉酸碱指示剂的变色原理及其选择，掌握酸碱溶液中氢离子浓度的计算，水溶液中酸碱滴定法的原理，掌握酸碱滴定、配位滴定、氧化还原滴定和沉淀滴定法的基本原理。熟悉各种滴定分析法的实际应用。

12.1 滴定分析法概论

了解滴定分析过程和方法分类，滴定分析法对化学反应的要求和滴定方式。掌握标准溶液的配制、基准物、基准溶液及有关计算。

12.2 酸碱滴定法

12.2.1 弱酸碱溶液中各物种的分布

12.2.2 酸碱溶液氢离子浓度的计算

12.2.3 缓冲溶液

12.2.4 酸碱指示剂

12.2.5 滴定曲线及指示剂的选择

12.2.6 酸碱滴定法的应用

12.3 配位滴定法

12.3.1 配位滴定法概述

12.3.2 氨羧配位剂与配位平衡

12.3.3 配位滴定的基本原理

12.3.4 混合离子的滴定

12.3.5 配位滴定的方式和应用示例

12.4 氧化还原滴定法

12.4.1 氧化还原滴定法概述

12.4.2 氧化还原滴定法基本原理

12.4.3 氧化还原滴定法分类及应用

12.5 沉淀滴定法

掌握滴定曲线，终点检测及其应用

第十三章 比色法和分光光度法

了解比色法和分光光度法的特点。

掌握光的吸收定律及其适用范围。

掌握分光光度法的分析方法。

了解显色反应及其条件的选择。

了解分光光度法的某些应用。

13.1 概述

了解光度分析法的特点及其物质对光的选择性吸收

13.2 光吸收的基本定律

掌握朗伯—比尔定律及其吸光度的加和性

13.3 比色法和分光光度法及其仪器

了解目视比色法、分光光度计的基本部件及常用的几种分光光度计

13.4 分光光度法仪器测量误差及其消除

13.5 分光光度法的某些应用

掌握单组分的测定、多组分的测定、光度滴定；了解酸碱解离常数的测定及配合物组成的测定。

第十四章 分析化学中常用的分离方法和生物试样的前处理

了解沉淀分离法，萃取法，离子交换法，层析分离法的原理及应用。了解生物试样的前处理。

三、题型

判断对错题、选择题、填空题、问答题、计算题

四、参考书目

南京大学版无机及分析化学（第五版）

加试科目名称：有机化学

参考书目及考试大纲：

本《有机化学》考试大纲适用于江西科技师范大学大学学科教学（化学）专业硕士研究生入学考试（同等学力加试）。有机化学是化学的重要分枝，是许多学科专业的基础理论课程，它的内容丰富，要求考生对其基本概念有较深入的了解，能够系统地掌握各类化合物的命名、结构特点及立体异构、主要性质、反应、来源和合成制备方法等内容；能完成反应、结构鉴定、合成等各类问题；熟习典型的反应历程及概念；了解化学键理论概念、过渡态理论，初步掌握碳正离子、碳负离子、碳游离基等中间体的相对活性及其在有机反应进程中的作用；能应用电子效应和空间效应来解释一些有机化合物的结构与性能的关系；了解核磁共振谱、红外光谱、紫外光谱、质谱等的基本原理及其在测定有机化合物结构中的应用。具有综合运用所学知识分析问题及解决问题的能力。

一、考试内容

1、有机化合物的同分异构、命名及物理性质

(1)有机化合物的同分异构现象

(2)有机化合物结构式的各种表示方法

(3)有机化合物的普通命名及国际 IUPAC 命名原则和中国化学会命名原则的关系

(4)有机化合物的物理性质及其结构关系

2、有机化学反应

(1)重要官能团化合物的典型反应及相互转换的常用方法

重要官能团化合物：烷烃、烯烃、炔烃、卤代烃、芳烃、醇、酚、醚、醛、酮、醌、羧酸及其衍生物、胺及其他含氮化合物、简单的杂环体系

(2)主要有机反应：取代反应、加成反应、消除反应、缩合反应、氧化还原反应、重排反应、自由基反应、周环反应。

3、有机化学的基本理论及反应机理

(1)诱导效应、共轭效应、超共轭效应、立体效应

(2)碳正离子、碳负离子、碳自由基、卡宾、苯炔等活性中间体

(3)有机反应机理的表达

4、有机合成

(1)官能团导入、转换、保护。

(2)碳碳键形成及断裂的基本方法

5、有机立体化学

(1)几何异构、对映异构、构象异构等静态立体化学的基本概念

(2)外消旋体的拆分方法、不对称合成简介

(3)取代、加成、消除、重排、周环反应的立体化学

6、有机化合物的常用的化学、物理鉴定方法

(1)常见官能团的特征化学鉴别方法

(2)常见有机化合物的核磁共振谱($^1\text{H NMR}$ 、 $^{13}\text{C NMR}$)、红外光谱(IR)、紫外光谱(UV)和质谱(MS)的谱学特征

(3)运用化学方法及四大波谱对简单有机化合物进行结构鉴定

7、杂环化合物

含 N, S, O 等的五、六元杂环化合物

二、考试要求(要求掌握和了解的各章内容)

第一章 绪论

了解有机化合物和有机化学的涵义、有机化学的重要性、一般的研究方法及分类,掌握了解有机化合物特性。

1.1 了解有机化合物的涵义、有机化学及其发展简史、有机化学的重要性

1.2 熟悉并掌握有机化合物的结构与特性

1.2.1 共价键的本质(价键法、分子轨道法、鲍林共振论简介)

1.2.2 共价键的参数:键长、键角、键能、元素的电负性和键的极性

1.2.3 有机化合物的特性:物理特性、立体异构,官能团异构,同分异构现象(体),

1.2.4 共价键断裂方式和有机反应类型

1.2.5 有机化合物的酸碱概念

1.3 了解研究有机化合物的一般方法

1.4 了解有机化合物的分类:按碳架分类,按官能团分类

第二章 烷烃和脂环烷烃

2.1 掌握烷烃的分类、命名、结构、同系列和同分异构现象和物理性质变化趋势;

了解甲烷的结构：碳原子的四面体概念 SP^3 杂化、 σ 键(构型概念)；

2.2 了解烷烃的重要物理性质：熔点、沸点、密度、溶解度、折光率。

2.3 理解烷烃的反应甲烷的卤代反应历程、游离基、游离基的稳定性和卤代反应的取向：自由基取代反应、碳自由基形成及性质、链反应的引发与终止

2.4 了解环烷烃命名及反应及环己烷工业来源；掌握小环的张力及稳定性、椅式/船式构型、a 键、e 键。

第三章 烯烃

掌握单烯烃的重要化学性质及反应规律

掌握单烯烃的分类、命名、结构及同分异构现象

3.1 熟悉烯的命名、结构、异构体、物理性质

3.1.1 理解烯烃的结构 SP^2 杂化、 π 键

3.1.2 掌握烯烃的同分异构体和命名：碳架异构、位置异构、顺反异构、系统命名法(烯基的命名)、顺反异构体的命名、顺/反、Z/E

3.2 烯烃的反应

掌握亲电加成反应历程、溴鎓离子、亲电试剂、碳正离子及其稳定性、马氏规则、诱导效应，游历基加成反应历程、过氧化物效应的解释马尔可尼可夫规则、加成反应中的碳正离子、碳正离子的结构及性质、二烯的 1, 4 加成和环加成反应；

3.2.1 加成反应：催化加氢、与乙硼烷的加成、加 X_2 、加 HX (马氏(Markovnikow)规则、过氧化物效应)、加 H_2SO_4 、酸催化加 H_2O 、与有机酸醇酚加成、加 $HOCl$ 、自由基加成。

3.2.2 氧化：环氧化、高锰酸钾氧化和臭氧化

3.2.4 α -氢原子的卤代反应

3.2.5 了解聚合反应

3.3 烯的来源和制备

3.3.1 掌握醇的脱水、卤代烃脱卤化氢、邻二卤代烷脱卤素

3.3.2 了解重要的烯烃：乙烯、丙烯

3.4 掌握共轭二烯烃特别是 1, 3-丁二烯的性质、结构特点及用途

3.4.1 分类和命名、共轭二烯烃的分子结构：离域键、离域能、共轭效应

3.4.2 共轭二烯烃的化学特性：加成反应(1, 2 和 1, 4-加成)、狄耳斯-阿尔

德(Diels-Alder)环加成反应、聚合反应

3.4.3 重要的二烯烃：丁二烯和异戊二烯来源与反应

第四章 炔烃

4.1 掌握炔烃的分类、命名，结构(sp杂化等)及同分异构现象

4.2 掌握炔烃重要物理化学性质制备方法及反应规律，如炔的反应：加成、氧化及末端H的活性等

4.2.1 加成反应：催化加氢、乙硼烷、加 X_2 、加HX、加 H_2O 、HCN、HOCl；与含“活性氢”的有机物的亲核加成；与碱金属(K,Na,Li)及液氨还原加成；

4.2.2 炔键碳上的氢原子的性质和鉴定：弱酸性、金属炔化物及炔化(碳负离子)

4.2.5 掌握炔烃和烯烃的制备及反应活性的区别与共同点

4.3 了解炔的制备，特别是乙炔的性质、制备方法及用途

第五章 苯及芳香烃

掌握芳香烃类化合物的命名和结构(sp²杂化)特别是苯的特性(芳香性)及结构特征
掌握芳香烃类化合物的重要性质：苯及同分物的反应，取代反应的定位规律、取代效应的解释，并能应用在有机合成中。了解苯、甲苯、萘的性质及重要用途；

5.1 芳香烃

5.1.1 熟悉苯的分子结构：凯库勒(Kekule)式、分子轨道法、共振论简介，芳香性解释

5.1.2 了解单环芳香烃的异构现象和命名

5.1.3 掌握苯及其同系物的物理和化学性质

5.1.3.1 取代反应：卤代、硝化、磺化、傅—克(Fridel-Crafts)反应；苯环亲电取代反应历程(σ -络合物)；苯环上取代反应的定位规律(理论解释和合成上的应用)超共轭效应。

5.1.3.2 卤素(Cl)甲基化反应，

5.1.3.3 氧化反应：苯环侧链氧化

5.1.3.4 重要的单环芳香烃：苯、甲苯、二甲苯、苯乙烯

5.2 多环及稠环芳香烃

5.2.1 了解三苯甲基化合物及其离子和自由基的稳定性

5.2.2 掌握萘：结构性质及其取代反应、加成反应、氧化反应

5.2.3 了解葱和菲：结构和性质(9、10 位的活泼性)

5.4 掌握芳香性：休克尔(Huckel)规则及其应用

第六章 卤代烃

了解卤代烃的分类和物理性质

掌握卤代烃的命名及重要化学性质

掌握几种重要的卤代烃制备方法,了解其性质、及应用

6.1 卤代烃的分类及命名、结构、同分异构

6.2 卤代烃的物理化学性质

6.2.1 掌握化学性质卤代烃的反应：取代、消除、还原

6.2.1.1 取代反应：水解、醇解、氨解、与硝酸银及氰化钠的反应

6.2.1.2 消去反应：札依切夫(Saytzeff)规则

6.2.1.3 与金属反应：格氏(Grignard)试剂、有机锂试剂

6.2.2 掌握饱和碳原子上的亲核取代反应

6.2.2.1 取代反应的离子机理 SN1、SN2; 消除反应的机理 E1、E2

6.2.2.2 亲核取代的立体化学

6.2.2.3 烃基结构、离去基团对亲核取代反应速度的影响

6.2.2.4 结构与反应活性的关系(脂肪烃与芳香烃对比,伯仲叔对比)

6.3 掌握一般卤代烃的制法：由烃制备、由醇制备、卤代烃的互换

第七章 醇、酚和醚

熟悉醇、酚、醚的分类和命名和结构同分异构(官能团异构)和光谱特性;掌握醇、酚、醚的重要性质和反应规律:氢键—醇与醚对比醇与的酚的酸性对比,醇的反应、醚的反应、碘仿反应,醇的鉴别:Lucas 试剂和铬酐硫酸水法了解醇、酚、醚中重要的化合物的性质、合成方法及应用

7.1 醇

7.1.1 醇的物理和化学性质

熟悉掌握其化学性质:与活泼金属反应,与卤化磷(或亚硫酸氯)反应,与无机酸(氢卤酸、硫酸、硝酸),酰氯和酸酐等的成酯反应,脱水反应,氧化和脱氢反应,相邻二醇特有的反应 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 、 HIO_4 、片呐醇(pinacol)重排、羟基被置换反应(邻基参与效应)。

7.1.2 掌握消去反应历程 β -消去反应：反应历程 E1、E2，消除反应的取向：札依切夫规则的解释，与亲核取代反应的竞争。

7.1.3 掌握醇的制法：卤代烃水解，醛、酮的还原，由格氏试剂合成，烯烃的羟汞化。

7.2 酚

7.2.1 掌握酚的物理性质、化学性质及反应

(1) 酚羟基的性质：弱酸性、酚醚的生成、显色反应(FeCl_3)

(2) 苯环上亲电取代反应，氧化反应

7.3 醚

7.3.1 掌握醚的制法：醇的脱水，威廉姆逊(Williamson)

7.3.2 掌握醚的物理化学性质及反应：盐的生成、醚键的断裂、过氧化物的生成

第八章 醛、酮类羰基化合物

掌握醛、酮化合物的分类、命名、结构及异构、物性及光谱特性

掌握醛、酮类羰基化合物的重要性质和反应规律

熟悉重要醛、酮化合物的性质、合成方法和应用

8.1 醛、酮类羰基化合物的物理化学性质

8.1.1 熟悉并掌握与含氧、含硫、含碳、含氮亲核试剂的加成反应及反应历程，加成—消去反应历程，影响羰基活性的因素：加 HCN 、 NaHSO_3 、 RMgX 、 ROH 、 H_2O ，与有机胺及其衍生物的加成缩合反应，与氨的衍生物的反应。

8.1.2 α -氢原子的反应：卤代(卤仿反应)、羟醛缩合

8.1.3 掌握其氧化还原反应

a) 氧化：托伦(Tollens)试剂、费林(Fehling)试剂、强氧化剂

b) 还原： H_2 、 LiAlH_4 、 NaBH_4 、 B_2H_6 、 $\text{Zn}/\text{Hg}/\text{H}^+$ 、 $\text{NH}_2\text{NH}_2/\text{KOH}$ 等还原成醇(双分子还原)、还原成烃、克里门逊(Clemmensen)反应、武尔夫—开歇纳(Wolff-Kishner)—黄鸣龙反应

c) 歧化：康尼查罗(Cannizzaro)反应。

8.1.4 了解醛的自身加成聚和

8.1.5 了解醛的显色反应：希夫(Schiff)试验

8.2 掌握醛、酮的制法：醇的氧化、烃的氧化，偕二卤代物的水解，傅—克酰基

化反应，炔烃的羰基化，羧酸及其衍生物的还原。

8.3 熟悉 α ， β —不饱和醛酮的特性：1，4—加成；

第九章 羧酸及羧酸衍生物

了解羧酸及其衍生物的分类和命名

掌握羧酸及其衍生物的重要性质

熟悉掌握乙酰乙酸乙酯和丙二酸二乙酯在有机化合物的应用

9.1 羧酸的命名、物性及光谱特性

9.2 熟悉羧酸的结构与酸性(诱导效应，共轭效应及场效应的影响)

9.3 熟悉羧酸的制备：由炔、伯醇或醛的氧化、由酯制备、由腈水解及金属有机试剂合成如格氏试剂制备

9.4 掌握羧酸的反应

酸性羧基中氢原子的反应(取代基对酸性的影响、诱导效应)、形成酸卤、酯、酰胺、脱羧、 α —H 的卤代反应、还原(被氢化铝锂还原)、酯化反应的机理羧基中的羧基的反应(酯化反应的历程：阐明机理的同位素法)

9.5 了解重要的羧酸：甲酸、乙酸、丙烯酸、苯甲酸、萘乙酸。

9.6 熟悉羧酸衍生物酰卤、酯、酰胺、腈的分类、命名、结构比较、物理和化学性质、反应和制备；掌握羧酸衍生物的化学反应及其相互转化：亲核取代反应(加成—消除反应历程)、水解、醇解、氨解酯的水解及历程；与金属试剂的反应；羧酸衍生物的还原；酯缩合反应；酰氨的脱水和霍夫曼(Hoffmann)降解反应。

9.7 熟悉并掌握乙酰乙酸乙酯和丙二酸二乙酯的制备与应用

a)乙酰乙酸乙酯：制备、互变异构及其在合成上的应用

b)丙二酸二乙酯及其在合成上的应用

9.8 熟悉取代羧酸(如卤代酸、羟酸、酮酸)的合成与反应，了解多元羧酸的性质

第十章 立体化学

10.1 了解对映异构(enantiomers)现象、物质的旋光性与分子结构的关系：

10.2 熟悉含有手性碳原子化合物的对映异构

a)含有一个手性碳原子化合物的对映异构、对映体、外消旋体、费歇尔(Fischer)投影式

b)对映异构体的构型：相对构型和绝对构型、掌握构型的 R/S 法(次序规则)、

c)含两个手性碳原子化合物的对映异构：非对映体、内消旋体

10.3 掌握烯烃化合物的几何异构体：顺反异构及性质。

10.4 掌握立体化学在研究反应历程中的应用：烯烃的加溴

第十一章 红外，核磁共振谱图分析

熟悉红外光谱、核磁共振谱的基本原理及在有机化合物结构测定中的应用

达到能够利用各种谱图的综合信息并结合简单化学反应去判断较为复杂的化合物的结构

11.1 红外光谱

11.1.1 基本原理：分子振动类型、红外光谱图的表示方法

11.1.2 熟悉重要官能团的特征吸收峰，影响红外吸收信号位移的因素

11.1.3 掌握重要官能团的红外光谱特征及典型简单有机化合物的红外光谱图的解释

11.2 核磁共振谱

11.2.1 了解核磁共振的基本原理,等价质子与非等价质子, 偶合常数

11.2.2 掌握简单典型化合物的核磁共振谱剖析：屏蔽效应和化学位移，峰面积的强度与质子数，自旋偶合与自旋裂分

第十二章 胺及其他含氮化合物

掌握胺类化合物的结构、分类、命名和物理化学性质、反应规律和重要化合物的应用，掌握硝基化合物的结构、分类、命名和重要的化学性质

12.1 胺的分类、命名、结构物性和光谱特征

12.2 熟悉并掌握胺的性质物理和化学性质

12.2.1 胺的结构和碱性(结构特点、手性、碱性及影响碱性大小的因素)

12.2.2 成盐、四级铵盐的形成、特点及应用(彻底甲基化反应、四级铵碱的形成,相转移催化剂)、Hofmann消除(规律、反应机理)

12.2.3 酰基化：乙酰化、酰卤、酸酐、苯磺酰氯(兴斯堡Hinsberg反应)

12.2.4 胺的氧化和 Cope 消除(顺型消除)

12.2.5 胺与亚硝酸的反应(重氮化反应)

12.2.6 胺的特殊反应：易氧化、苯环上易取代; Mannich 反应及其应用

12.3 熟悉掌握胺的制备: 氨或胺的烷基化、芳卤的氨解(苯炔); 盖布瑞尔(Gabriei)

合成法,用醇制备,含氮化合物的还原:硝基化合物的还原,腈、酰胺、肟的还原;
从羧酸及其衍生物制备(霍夫曼重排)

12.4 掌握重氮和偶氮化合物:重氮甲烷及卡宾、氮烯、叠氮化物的制备、反应

12.5.1 重氮盐的制法

12.5.2 重氮盐的性质:去氮反应(被—H、OH、—X、—CN 取代)、留氮反应(偶合和还原)

12.6 硝基化合物

12.6.1 了解分类、结构和命名

12.6.2 掌握其性质:硝基对 α —氢原子的影响(互变异构)还原、硝基对苯环上取代基的影响

12.6.3 熟悉重要的硝基化合物:硝基苯、苦味酸、TNT

12.8 掌握含氮芳香化合物的以下有关内容

12.8.1 芳香硝基化合物的结构、物理及化学性质

12.8.2 芳胺的制备和芳胺的特性

12.8.3 苯炔的制备和环加成反应

12.8.4 芳胺的重氮盐及反应及其在合成上的应用

第十三章 含硫、磷、硅化合物

熟悉含硫化合物的化学性质,了解其物理性质

熟悉有机磷化合物的分类、命名以及有机磷农药的性质、性能和应用

了解含硅化合物的物理性质及化学性质

13.1 硫、磷元素原子的电子构型和成键特征

13.2 熟悉含硫化合物的结构类型和命名及合成与反应

硫醇和硫酚、硫醚、亚砷和砷、磺酸及其衍生物(磺胺药物、糖精)

第十四章 缩合反应(熟悉和掌握大部分内容)

14.1 醇、醛型缩合反应:满尼赫—胺甲基化反应、迈克尔加成、鲁宾逊增环反应

14.2 酯的酰基化反应:酯缩合反应(克莱森缩合反应、混合酯缩合、分子内的酯缩合反应(狄克曼缩合反应)、用酰氯或酸酐进行酰基化

14.3 酮的烷基化、酰基化反应、烯胺烷基化或酰基化

14.4 β -二羰基化合物的特性及在合成上的应用： β -二羰基化合物的特性、丙二酸酯合成法、乙酰乙酸乙酯合成法、1,3-二羰基化合物的 γ -烷基化和 γ -酰基化、酯缩合的逆向反应

14.5 魏悌锡反应及魏悌锡—霍纳尔反应：伊利德的结构、磷伊利德的制备、魏悌锡反应、魏悌锡—霍纳尔反应、硫伊利德

14.6 芳醛与酸酐亲核加成反应：蒲尔金反应、克脑文格反应

14.7 醛、酮与 α -卤代羧酸酯的反应：达参反应

14.8 苯甲醛的氰离子(CN⁻)催化下：安息香缩合反应、安息香酸重排

14.9 合成剖析：设计一个合成的例行程序[识别官能团，切断(几大类有机反应，几种典型结构的切断)，原料的选择，合成步骤的设计，选择性反应及保护基的应用，立体化学控制

第十五章 杂环化合物

了解常见杂环化合物的结构和命名方法

熟悉杂环化合物的芳香性和含氮杂环化合物的酸碱性

掌握呋喃、噻吩、吡咯等的合成及化学性质(亲电取代反应规律)

了解吡啶、喹啉等的化学性质及亲电取代反应规律

15.1 杂环化合物的分类和命名

15.2 熟悉五元杂环化合物：呋喃、吡咯、噻吩、糠醛的结构和性质和制备及简单反应，

第十六章 周环反应

16.1 电环化反应

16.2 熟悉并掌握[2+2], [2+4] Diels-Alder 环加成反应

16.3 熟悉 σ -迁移反应(Claisen 克来森重排, Cope 重排)

三、题型

判断对错题、选择题、填空题、完成反应、问答题(结构鉴定及机理题等)

四、参考书目

天津大学(第五版)有机化学。