

湖南中医药大学硕士研究生入学考试大纲

招生学院	招生专业代码	招生专业名称	考试科目代码及名称
药学院等	100700	药学	药学综合
一、考试内容	<p>一、生药学</p> <p>(一) 总论部分</p> <p>1、生药的分类和记载大纲</p> <p>1) 熟悉生药的分类方法;</p> <p>2) 了解生药的记载大纲及要点;</p> <p>3) 掌握生药的拉丁名及其组成。</p> <p>2、生药的鉴定</p> <p>1) 熟悉生药鉴定的一般程序;</p> <p>2) 掌握生药四大鉴定的内容与方法。</p> <p>3) 掌握生药的常规检查项目与方法。</p> <p>3、生药的有效性评价</p> <p>1) 熟悉生药化学成分的定性定量分析方法;</p> <p>2) 掌握生药中各类成分的结构特征、分布、理化性质及鉴别方法</p> <p>4、生药的安全性评价</p> <p>1) 掌握生药中内源性有害物质有哪些, 各有何毒性, 熟悉其检测方法;</p> <p>2) 掌握生药中重金属和有害元素的检测方法;</p> <p>3) 了解一般生药中农药残留的限量。</p> <p>5、生药质量标准的制订与应用</p> <p>1) 了解制定生药质量标准的意义;</p> <p>2) 掌握生药质量标准的主要内容;</p> <p>3) 熟悉生药质量检验的依据及一般程序;</p> <p>4) 熟悉生药检验的主要内容与方法, 包括药材取样法、水分测定法、灰分测定法、浸出物测定法等。</p> <p>6、生药质量影响因素及调控</p> <p>熟悉生药质量有哪些影响因素, 以及如何保证和提高生药的质量。</p> <p>7、生药资源与可持续利用</p> <p>了解生药资源现状, 熟悉生药资源的开发途径。</p> <p>(二) 各论部分</p> <p>包括低等药用植物和高等药用植物、动物类和矿物类生药。</p> <p>1. 掌握以下生药的来源、产地、性状、显微特征、理化鉴别、化学成分、药理作用及功效、常见伪品。</p> <p>冬虫夏草、绵马贯众、麻黄、细辛、大黄、何首乌、黄连、白芍、厚朴、五味子、板蓝根、黄芪、甘草、黄柏、沉香、人参、三七、当归、川芎、柴胡、</p>		

马钱子、龙胆、薄荷、丹参、黄芩、洋金花、地黄、金银花、天花粉、桔梗、红花、半夏、川贝母、砂仁、莪术、天麻、鹿茸、麝香、牛黄、朱砂。

2. 熟悉以下生药的基原、性状、显微鉴别、主要化学成分、药理作用及功效。

茯苓、川乌（附：草乌、附子）、淫羊藿、防己、肉桂、延胡索、山楂、番泻叶、丁香、青蒿、苍术、木香、蟾酥、雄黄。

二、分析化学

（一）化学分析部分

1. 概论

分析化学的任务和作用，分析方法的分类。

2. 分析试样的采集与制备

分析试样的采集、制备、分解及测定前的预处理。

3. 分析化学中的误差与数据处理

分析化学中的误差，有效数字及其运算规则。标准偏差，随机误差的正态分布，少量数据的统计处理，误差的传递，回归分析，提高分析结果准确度的方法。

4. 酸碱滴定法

分布分数 δ 的计算，质子条件与 pH 的计算，对数图解法，酸碱缓冲溶液，酸碱指示剂，酸碱滴定基本原理。

5. 络合滴定法

分析化学中常用的络合物，络合物的平衡常数，副反应常数和条件稳定常数，金属离子指示剂，络合滴定法的基本原理。

6. 氧化还原滴定法

氧化还原平衡，氧化还原滴定原理，氧化还原滴定法中的预处理，氧化还原滴定法的应用。

7. 重量分析法

重量分析概述，沉淀的溶解度及其影响因素，沉淀的类型和沉淀的形成过程，影响沉淀纯度的主要影响因素，沉淀条件的选择。

8. 电分析化学导论

基本术语和概念，电分析化学方法分类及特点，电位分析法，金属基指示电极，膜电位与离子选择电极，离子选择电极的类型及响应机理，离子选择电极的性能参数，定量分析方法，离子选择电极的特点及应用，电位滴定。

（二）仪器分析部分

1. 绪论

分析化学发展和仪器分析的地位，仪器分析方法的类型，分析仪器。

2. 光谱分析导论

电磁辐射的波动性，辐射的量子力学性质，光学分析仪器。

3. 原子吸收光谱

原子光谱法基础，元素光谱化学性质的规律性，原子化的方法及试样的引入，原子吸收光谱的基本原理，原子吸收光谱仪，原子吸收分析中的干扰效应及抑制方法，原子吸收分析的实验技术。

4. 紫外-可见分子吸收光谱法

光吸收定律，紫外及可见分光光度计，化合物电子光谱的产生，紫外一可见分子吸收光谱法的应用。

5. 荧光、磷光分析法。

荧光、磷光基本原理，荧光定性定量等。

6. 红外吸收光谱法

基本原理，基团频率和特征吸收峰，红外光谱仪，试样的制备，红外吸收光谱法的应用。

7. 核磁共振波谱法

基本原理，核磁共振波谱仪和试样的制备，化学位移和核磁共振谱，简单自旋偶合和自旋分裂，复杂图谱的简化方法，核磁共振谱的应用，其它核磁共振谱。

8. 质谱法

质谱法基本原理，质谱仪，质谱图和质谱表，有机化合物的断裂方式及断裂图像，分子质谱法的应用。

9. 色谱法概论

分离原理，线性洗脱色谱及有关术语，色谱法基本理论，分离度，定性和定量分析。

10. 气相色谱法

分离原理，气相色谱仪，气相色谱固定相及其选择，气相色谱分离条件的选择，气相色谱分析方法及应用。

11. 高效液相色谱法

液相色谱的柱效，高效液相色谱仪，分配色谱，液固色谱，离子交换色谱和离子色谱，尺寸排斥色谱。

12. 毛细管气相色谱，

毛细管电泳基本原理。

三、药理学

(一) 药理学总论

掌握并理解药理学相关基本概念，能选择并运用相应药理学知识和原理分析用药现象及其规律。

(二) 药理学各论

掌握各系统、各类药物(传出神经系统药物、中枢神经系统药物、心血管系统药物、内分泌系统药物、化疗药物等)的药理学共性，识记并应用药理学逻辑思维分析疾病药物治疗的药理学基础。

(三) 药理实验研究

了解药理学实验的常用动物，熟悉常用教学实验，如镇痛、利尿、抗炎、离体器官实验等，了解药理实验设计的基本原则。

四、有机化学

(一) 知识点要求

1、有机化合物的同分异构、命名及物性

(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

(3) 逆向合成分析的基本要点及其在有机合成中的应用

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、杂环化合物及元素有机化学

含 N, S, O 等的五、六元杂环化合物

7、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

8、碳水化合物、油脂、氨基酸、蛋白质、萜类、甾族等天然产物的结构、性质和用途

(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), 构型与构象。

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(碳原子和氢原子的类型)、异构、构象及构象异构体、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、 δ 键(构型概念); 了解乙烷、丁烷的构象及相互转变关系

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
掌握分子结构对物理化学性质的影响; 稳定性、卤代、氧化(完全氧化和控制氧化)、裂化和裂解、异构化等

2.3 理解烷烃的反应甲烷的卤代反应历程、游离基、连锁反应、能量曲线、过渡状态、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 了解烷烃的来源及制备

2.5 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、取代环己烷和十氢化萘的构象: 船式、椅式、 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, 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

3.1.3 了解物理性质

3.2 烯的反应

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, 游离基加成反应历程、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、共轭二烯的 1,4-加成、Diels-Alder[2+4]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 、与酸的加成[加 HX 、马氏(Markovnikov)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 烯烃的顺反异构反应

3.2.3 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 掌握乙烯、丙烯的结构特点及制备方法、主要用途

3.3.3 了解石油的裂解和热裂气的分离

3.3.4 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)、狄尔斯-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其反应规律，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 X₂、加 HX、加 H₂O、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 聚合反应(二聚、三聚)

4.2.3 氧化反应

4.2.4 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、制备方法及其用途

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，芳香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，多环芳香化合物和非苯芳香体系

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(Friedel-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，加特曼(Gatterman)-科赫(Koch)反应

5.1.3.3 伯奇(Birch)还原反应

- 5.1.3.4 氧化反应：苯环氧化、侧链氧化
- 5.1.3.5 重要的单环芳烃：苯、甲苯、二甲苯、苯乙烯
- 5.2 多环及稠环芳烃
 - 5.2.1 了解三苯甲基化合物及其离子和自由基的稳定性，联苯特性及合成
 - 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 了解蒽和菲：结构和性质(9、10位的活泼性)
 - 5.2.4 了解其他稠环芳烃(致癌芳烃)
- 5.3 了解芳香烃的来源：煤焦油的分离、石油的芳构化和重整
石油：石油的成因、组成和分类；石油的炼制和石油加工
 - (1) 石油的一次加工：常、减压蒸馏
 - (2) 石油的二次加工：裂解和重整
- 汽油和柴油：辛烷值、抗爆剂、十六烷值
- 5.4 一般了解非苯芳烃：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，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、武慈(Wurtz)反应(有机金属化合物的概念)
 - 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 烷基结构、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
- 6.4 了解重要卤代烃：氯乙烯、氯苯、氯苄、三氯甲烷、四氯化碳、氟里昂、四氟乙烯

第七章 醇酚醚

熟悉醇、酚、醚的分类和命名和结构同分异构(官能团异构)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

熟练掌握其化学性质：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

a)、 β -消去反应：反应历程 E_1 、 E_2 ，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

b)、 α -消去反应：卡宾的结构和性质

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。

7.1.4 了解重要的醇：甲醇、乙醇、三十烷醇、苯甲醇、乙二醇、丙三醇(甘油的化学式)、肌醇

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

7.2.2 了解重要的酚：苯酚(异丙苯氧化制备和用途)、甲苯酚、苯二酚、萘酚

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

7.3.3 了解几种重要的醚的性质和应用：乙醚、二苯醚(传热载体)、环氧乙烷、冠醚(相转移催化)

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 ， Me_2CHOAl ， $\text{Zn-Hg}/\text{H}^+$ ， $\text{NH}_2\text{NH}_2/\text{KOH}$ 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、炔的氧化, 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 熟悉重要的醛、酮: 甲醛、乙醛(乙烯氧化合成乙醛)三氯乙醛、苯甲醛(安息香缩合)、丙酮、丁二酮(镍试剂)、环己酮[贝克曼(Bechmann)]重排

8.4 了解乙烯酮, 醌等不饱和羰基化合物, 熟悉 α, β -不饱和醛酮的特性: 1,4-加成、插烯规律

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。

了解重要二元羧酸物理化学性质: 乙二酸、己二酸、癸二酸、丁烯二酸、苯二甲酸

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; 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

c) 碳酸及衍生物: 光气、尿素、氨基甲酸酯

9.8 乙烯酮

9.9 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

9.10 了解动物与植物脂肪的区别: 油脂、蜡及合成洗涤剂去污原理, 特别是油脂的组成、结构及性质: 皂化、加成反应、油脂酸败(酸值)和干性

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:手性(Chiral)、对称因素(对称面、对称中心)、平面偏振光和旋光性、旋光仪和比旋光度

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)、了解 D/L 法、

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

d) 环状的化合物对映异构

10.3 掌握烯烃化合物的几何异构体:顺反异构及性质

10.4 了解含手性轴或含手性面的化合物的立体异构体,了解不含手性碳原子化合物的对映异构:丙二烯型、联苯型,螺旋型化合物;了解 N、S 等手性原子的化合物。

10.5 了解外消旋体、拆分和不对称合成

10.6 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

11.1 胺的分类、命名、结构物性和光谱特征

11.2 熟悉并掌握胺的性质物理和化学性质

11.2.1 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)

11.2.2 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)

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

11.2.4 胺的氧化和 Cope 消除(顺式消除)

11.2.5 胺与亚硝酸的反应(重氮化反应,蒂芬欧-捷姆扬诺夫的环扩大重排反应)

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

11.3 熟悉掌握胺的制备:氨或胺的烃基化、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,醛、酮的还原胺化(如刘卡特反应,埃斯韦勒-克拉克反应);从羧酸及其衍生物制备(霍夫曼重排、克尔提斯重排、施密特重排)

11.4 了解重要的胺:苯胺、二甲胺、乙二胺(EDTA)、己二胺、各种烯胺化合物。

11.5 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

11.5.1 重氮盐的制法

11.5.2 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)

11.5.3 了解染料结构与性质和用途：化合物颜色和结构的关系(生色基和助色基)、染料的分类及偶氮染料和指示剂(甲基橙、刚果红)

11.6 硝基化合物

11.6.1 了解分类、结构和命名

11.6.2 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

11.6.3 熟悉重要的硝基化合物：硝基苯、苦味酸、TNT

11.7 腈和异腈：分子结构、水解和还原反应

11.8 掌握含氮芳香化合物的以下有关内容

11.8.1 芳香硝基化合物的结构、物理及化学性质

11.8.2 芳胺的制备和芳胺的特性

11.8.3 苯炔的制备和环加成反应

11.8.4 芳胺的重氮盐及反应及其在合成上的应用

第十二章缩合反应

12.1 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

12.2 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

12.3 酮的烷基化、酰基化反应、经烯胺烷基化或酰基化

12.4 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

12.5 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

12.6 芳醛与酸酐亲核加成反应：蒲尔金反应、克脑文格反应

12.7 醛、酮与 α -卤代羧酸酯的反应：达参反应

12.8 苯甲醛的氰离子(CN⁻)催化下：安息香缩合反应、安息香酸重排

12.9 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]

第十三章杂环化合物

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

13.1 环化合物的分类和命名(音译法)

13.2 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, 了解其衍生物性质(VB1、青霉素等), 了解卟啉衍生物: 血红素、叶绿素、VB11。

13.3 了解六元杂环化合物

13.3.1 吡啶的结构及吡啶衍生物: 烟酸、VB6、异烟肼

13.3.2 嘧啶及其衍生物: 尿嘧啶、胞嘧啶、胸腺嘧啶

13.4 一般了解稠杂环化合物: 吡啶及其衍生物、喹啉及其衍生物(斯克奥浦Skraup 合成法)。

第十四章周环反应

14.1 电环化反应

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

14.3 熟悉 σ -迁移反应(Claisen 克来森重排, Cope 重排, 氢原子参加的[1, j]迁移, 碳原子参加的[1, j]迁移)

第十五章糖类

了解碳水化合物(糖)的涵义、分类、存在

掌握D-系列单糖的重要物理性质及化学性质

熟悉单糖的环状结构和链状结构以及差向异构作用和变旋原理

了解几种碳水化合物(葡萄糖、果糖、蔗糖以及淀粉、纤维素)的重要性质和用途

15.1 熟悉单糖结构与物理化学性质

15.1.1 单糖的碳架结构: 单糖的构造式的确定、立体构型、环状结构[哈武斯(Haworth)透视式、构象式]

15.1.2 单糖的性质: 糖酸的差向异构化、氧化与还原(吐伦和菲林试剂, 溴水或电解氧化, 硝酸氧化, 催化氢化, 钠汞还原)、成脎反应、成苷反应、单糖的降解(Ruff 降解, Wohl 降解)、糖脎与糖脞。

15.1.3 重要的单糖: 葡萄糖、果糖、半乳糖、核糖、脱氧核糖

15.1.4 变旋光及氧环的测定

15.2 了解双糖: 还原性双糖: 麦芽糖、纤维二糖、乳糖; 非还原性双糖: 蔗糖(结构测定)

15.3 了解多糖: 淀粉(分类、结构和性质)、纤维素(结构和利用: 造纸、人造纤维、羧甲基纤维素)、半纤维素、右旋糖酐

第十六章氨基酸、多肽蛋白质

熟悉氨基酸的结构、命名和常规的化学性质

了解多肽的结构特征、结构的测定方法、性质

了解蛋白质的主要化学性质, 了解蛋白质的一级结构、二级、三级、四级结

构

16.1 氨基酸：结构、分类和命名、制法[氨基酸的合成：Strecker 合成、 α -卤代酸氨解、Gabriel 合成、丙二酸酯法]、性质[两性性和等电点、氨基的反应(与亚硝酸、甲醛、二硝基氟苯反应)、脱羧反应、与水合茛三酮反应]

16.2 了解多肽：多肽结构确定和合成原理简介、多肽合成[羧基的保护、氨基的保护、接肽方法(混合酸酐法、活泼酯法、碳二亚胺法)]; 重要的多肽(谷胱甘肽、催产素和牛胰岛素)

16.3 了解蛋白质：蛋白质的分类和重要性质、蛋白质的结构，蛋白质的性质[两性性和等电点、胶体性质、沉淀、变性(可逆和不可逆)、水解、显色反应]

第十七章 萜类、甾族化合物

了解萜类和甾族化合物的结构特征、分类，异戊二烯规则及其生理作用及应用

17.1 了解萜类的定义、分类、异戊二烯规则：单萜、倍半萜及其它萜类

了解常见萜化合物的结构的一般书写方法：VA、胡萝卜素、柠檬醛、橙花醇、香叶醇、薄荷醇、蒎烯、龙脑、樟脑

17.2 了解甾族化合物的基本骨架和命名

第十八章 红外、紫外光谱、核磁共振谱和质谱

熟悉紫外、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

了解质谱的基本原理及应用，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

18.1 红外光谱

18.1.1 基本原理：分子振动类型、红外光谱图的表示方法

18.1.2 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

18.1.3 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

18.2 核磁共振谱

18.2.1 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

18.2.2 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

18.3 紫外光谱

18.3.1 紫外光谱的基本原理、紫外光谱图，了解各类化合物的电子跃迁，紫外光谱与分子结构的关系

18.4 质谱简介

18.4.1 质谱的基本原理与质谱仪，质谱图离子的主要类型、形成及应用，影响离子形成的因素，各类化合物的质谱图特征

<p>二、考试形式与试卷结构</p>	<p>(一) 试卷成绩及考试时间 本试卷满分为 300 分, 考试时间为 180 分钟。</p> <p>(二) 答题方式 答题方式为闭卷、笔试。</p> <p>(三) 试卷题型结构</p> <p>1. 生药学 选择题 10 分; 名词解释 15 分; 比较题 15 分; 简答题 25 分; 论述题 10 分。</p> <p>2. 分析化学 填空题约 10 分; 单选题约 15 分; 判断题约 10 分; 简答题谱图解析约 15 分; 计算题约 25 分</p> <p>3. 药理学 单选题 (每题 2 分, 共 20 分); 名词解释 (每题 5 分, 共 10 分); 论述题 (每题 15 分, 共 45 分)</p> <p>4. 有机化学 选择题约 20 分; 完成反应题约 20 分; 合成题约 15 分; 机理题约 10 分; 推断结构 (含波谱分析) 题约 10 分</p>
---------------------------	--