

818 《有机化学》考试大纲

一、考查目标：

江西农业大学化学专业的硕士研究生入学《有机化学》考试，要求考生对有机化学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；基本掌握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。

二、考试形式和试卷结构：

1、试卷满分及考试时间

试卷满分为 150 分，考试时间为 180 分钟。

2、答题方式

答题方式为闭卷、笔试。

3、试卷内容结构

有机化合物的命名约 10%

有机化合物的结构约 35%

有机化合物的性质约 40%

有机反应机理约 15%

4、试卷题型结构

试卷题型结构为：

判断题 10 小题，每题 2 分，共 20 分

单项选择题 20 小题，每题 2 分，共 40 分

完成化学反应题 10 小题，每题 3 分，共 30 分

有机反应机理题 4 小题，每题 5 分，共 20 分

有机合成题 4 小题 每题 5 分，共 20 分

结构推导题 2 小题，每题 10 分，共 20 分

三、考试内容：

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、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 (HNMR、CNMR)、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、杂环化合物及元素有机化学含 N, S, O 等的五、六元杂环化合物、及其它结构的有机硫、磷、硅化合物

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

五、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，Kekule A（凯库勒）及 Couper A（古柏尔）的两个重要基本规则。

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：按碳络分类，按官能团分类

第二章 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

第三章 环烷烃

3.1 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。

3.2 了解桥环和螺环化合物的命名

3.3 掌握环烷烃的化学性质

第四章 对映异构

4.1 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

4.2 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

- 4.3 掌握烯烃化合物的几何异构体：顺反异构及性质。
- 4.4 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。
- 4.5 了解外消旋体、拆分和不对称合成
- 4.6 掌握立体化学在研究反应历程中的应用：烯烃的加溴

第五章 卤代烃

5.1 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

5.2 卤代烃的物理化学性质

5.2.1 掌握化学性质：卤代烃的反应如取代、消除、还原等

5.2.1.1 取代反应：水解、醇解、氨解、与硝酸银及氰化钠的反应

5.2.1.2 消去反应：札依切夫 (Saytzeff) 规则

5.2.1.3 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)

5.2.2 掌握饱和碳原子上的亲核取代反应

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

5.2.2.2 亲核取代的立体化学

5.2.2.3 烃基结构、离去基团对亲核取代反应速度的影响

5.2.2.4 结构与反应活性的关系 (脂肪烃与芳香烃对比, 伯仲叔对比)

5.3 掌握一般卤代烃的制法：由烃制备、由醇制备、卤代烃的互换

第六章 烯烃

6.1 熟悉烯的命名、结构、异构体、物理性质

6.1.1 理解烯烃的结构 sp^2 杂化、 π 键

6.1.2 掌握烯烃的同分异构体和命名：碳链异构、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

6.1.3 了解物理性质

6.2 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

6.2.1 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。

6.2.2 烯烃的顺反异构反应

6.2.3 氧化：环氧化、高锰酸钾氧化和臭氧化

6.2.4 α -氢原子的卤代反应

6.2.5 了解聚合反应

第七章 炔烃和二烯烃

7.1 掌握炔烃的分类、命名，结构（ sp 杂化等）及同分异构现象；二烯的 1,4 加成 Diels-Alder[2+2]环加成反应

7.2 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

7.2.1 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；

7.2.2 聚合反应（二聚、三聚）

7.2.3 氧化反应

7.2.4 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

7.2.5 掌握炔烃和烯炔的制备及反应活性的区别与共同点

7.3 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

7.3.1 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

7.3.2 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

第八章 芳烃

掌握芳香烃类化合物的命名和结构（ sp^2 杂化）特别是苯的特性（芳香性）及结构特征

掌握芳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，了解多环芳香化合物和非苯芳香体系

8.1 芳香烃

8.1.1 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

8.1.2 了解单环芳香烃的异构现象和命名

8.1.3 掌握苯及其同系物的物理和化学性质

8.1.3.1 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。

8.1.3.2 卤素 (Cl) 甲基化反应, 加特曼 (Gatterman)-科赫 (Koch) 反应

8.1.3.3 伯奇 (Birch) 还原反应

8.1.3.4 侧链氧化、侧链取代

8.2 多环及稠环芳烃

8.2.1 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

8.2.2 掌握萘： 结构性质及其取代反应、加成反应、氧化反应

8.2.3 了解蒽和菲：结构和性质 (9、10 位的活泼性)

8.2.4 了解其他稠环芳烃 (致癌烃)

8.3 一般了解非苯芳烃：休克尔 (Hückel) 规则及其应用、二茂铁

第九章 核磁共振谱、红外和质谱

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

9.1 红外光谱

9.1.1 基本原理：分子振动类型、红外光谱图的表示方法

9.1.2 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

9.1.3 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

9.2 核磁共振谱

9.2.1 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

9.2.2 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

9.3 质谱简介

9.3.1 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

第十章 醇、酚

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

10.1 醇

10.1.1 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（或亚硫酸酐）反应，与无机酸（氢卤酸、硫酸、硝酸），酐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）

10.1.2 掌握消去反应历程

a) 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

b) α —消去反应：卡宾的结构和性质

10.1.3 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。

10.2 酚

10.2.1 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

10.2.2 了解重要的酚：苯酚（异丙苯氧化制备和用途）、苯二酚、萘酚

第十一章 醚

熟悉 醚的分类、命名、重要性质和反应规律：了解醚中重要的化合物的性质、合成方法及应用

11.1 醚

11.3.1 掌握醚的制法：醇的脱水，威廉姆逊 (Williamson)

11.3.2 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

11.3.3 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)

第十二章 醛酮

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 and 应用

12.1 醛、酮类羰基化合物的物理化学性质

12.1.1 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, 加成一消去反应历程, 影响羰基活性的因素: 加 HCN、NaHSO₃、RSH、RMgX、ROH、H₂O, 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。

12.1.2 α -氢原子的反应: 卤代 (卤仿反应)、羟醛缩合

12.1.3 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: 利用 H₂、LiAlH₄、NaBH₄、B₂H₆、Me₂CHOAl、Zn/Hg/H⁺、NH₂NH₂/KOH 等试剂条件还原成醇 (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 (Huang Minlon) 反应

c) 歧化: 康尼查罗 (Cannizzaro) 反应。

12.1.4 了解醛的自身加成聚合

12.1.5 了解醛的显色反应: 希夫 (Schiff) 试验

12.2 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, 炔炔的羰基化, 羧酸及其衍生物的还原。

12.3 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

12.4 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。

第十三章 羧酸

了解羧酸的分类和命名

掌握羧酸的重要性质

13.1 羧酸的命名、物性及光谱特性

13.2 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)

13.3 熟悉羧酸的制备: 由烃、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

13.4 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: 羧酸中的羧基的反应(酯化反应的历程: 阐明机理的同位素法)

第十四章 羧酸及羧酸衍生物

了解羧酸衍生物的分类和命名

掌握羧酸衍生物的重要性质

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

14.1 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。

14.2 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

14.3 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

第十五章 胺

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

15.1 胺的分类、命名、结构物性和光谱特征

15.2 熟悉并掌握胺的物理性质和化学性质

15.2.1 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）

15.2.2 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）

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

15.2.4 胺的氧化和 Cope 消除（顺型消除）

15.2.5 胺与亚硝酸的反应（重氮化反应，蒂芬欧—捷姆扬诺夫

Tiffeneau-Demjanov 的环扩大重排反应）

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

15.3 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（Gabrieli）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/Leuckart 反应，埃斯韦勒—克拉克/Eschweiler-Clarke 反应）；从羧酸及其衍生物制备（霍夫曼 Hofmann 重排、克尔提斯 Curtius 重排、施密特 Schmidt 重排）

15.4 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。

15.5 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

15.5.1 重氮盐的制法

15.5.2 重氮盐的性质：去氮反应（被 H、OH、X、CN 等取代基取代）、留氮反应（偶合和还原）

15.5.3 了解染料结构与性质和用途：化合物颜色和结构的关系、偶氮染料和指示剂

15.5.4 芳胺的重氮盐及反应及其在合成上的应用

第十六章 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

16.1 环化化合物的分类和命名（音译法）

16.2 熟悉五元杂环化合物：呋喃、吡咯、噻吩、糠醛的结构、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、VB12。

16.3 了解六元杂环化合物

15.3.1 吡啶的结构及吡啶衍生物：烟酸、VB6、异烟肼

15.3.2 嘧啶及其衍生物：尿嘧啶、胞嘧啶、胸腺嘧啶

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

第十七章 碳水化合物（单糖，多糖）

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化和变旋原理

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

17.1 熟悉单糖结构与物理化学性质

17.1.1 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

17.1.2 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）、糖脎与糖腈

17.1.3 重要的单糖：葡萄糖、果糖、半乳糖、核糖、脱氧核糖

17.1.4 变旋光及氧环的测定

17.2 了解双糖： 还原性双糖：非还原性双糖：蔗糖（结构 测定）

17.3 了解多糖： 淀粉、纤维素、半纤维素、右旋糖酐结构和性质

第十八章 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、二级、三级、四级结构

18.1 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、与水合茚三酮反应】

18.2 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）

18.3 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）

第十九章 酯类、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

19.1 了解酯类类的定义、分类；动物与植物脂肪的区别：油脂、蜡及合成洗涤剂去污原理。特别是油脂的组成与结构及性质：皂化、加成反应、油脂酸败（酸值）和干性

19.2 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

19.3 了解甾族化合物的基本骨架和命名

第二十章 周环反应

20.1 电环化反应

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

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

第二十一章 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

21.1 硫、磷元素原子的电子构型和成键特征

21.2 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）

21.3 含磷化合物

掌握重要反应：形成季磷盐的反应、魏悌锡（Wittig）试剂及其反应

21.4 了解有机农药分类、农药的剂型、药效和防护、有机磷农药及

其他

21.5 了解常见卤代硅烷及硅醇、硅氧烷的合成及其应用

第二十二章 有机反应类型（熟悉和掌握大部分内容）

22.1 饱和碳原子上的亲和取代

22.1.1 SN1 和 SN2

22.1.2 邻基参与

22.1.3 亲核取代反应的活性

22.2 消去反应

22.2.1 E1 , E2 和 E1cB

22.2.2 消去反应的区域选择性

22.2.3 E2 消去的立体化学

22.2.4 加热消去

22.2.5 α -消去

22.3 碳碳重键的加成反应

22.3.1 烯烃的亲电加成

22.3.2 烯烃的硼氢化反应

22.3.3 烯烃与卡宾的反应

22.3.4 炔烃的亲核加成

22.4 芳环的取代反应

22.4.1 苯环的取代反应

22.4.2 亲电取代在有机合成中的应用

22.4.3 芳环的亲核取代反应

22.5 羰基的亲核加成

22.5.1 醛酮的亲核加成

22.5.2 羧酸衍生物的亲核加成

22.5.3 烯醇盐的反应

22.5.4 烯胺与亚胺负离子反应

22.6 氧化和还原反应

22.6.1 被活化的 C-H 键的氧化

22.6.2 碳碳重键的氧化

22.6.3 醇和醛的选择性氧化

22.6.4 催化氢化

22.6.5 金属氢化物的还原

22.6.6 活泼金属参与的还原

22.7 重排反应

22.7.1 烷基由碳原子迁移到碳原子上

22.7.2 烷基由碳原子迁移到杂原子上

22.7.3 烷基由杂原子迁移到碳原子上

六、参考图书(1, 2 为主要参考书)

- 1、邢其毅，裴伟伟，徐瑞秋，周政《基础有机化学》（上，下册）第三版，北京，高等教育出版社，2005 年 6 月
- 2、胡宏纹《有机化学》（上、下），北京，高等教育出版社，2006
- 3、王积涛《有机化学》第三版，天津，南开大学出版社，2009，12