

<<有机化学名校考研真题详解>>

图书基本信息

书名：<<有机化学名校考研真题详解>>

13位ISBN编号：9787508472621

10位ISBN编号：7508472624

出版时间：2010-3

出版时间：中国水利水电

作者：金圣才 编

页数：324

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

<<有机化学名校考研真题详解>>

前言

有机化学是化学、化工、材料、环境等相关学科的重要专业基础课程，也是相关专业硕士研究生入学考试的必考内容之一。

为了帮助广大读者掌握有机化学课程的学习方法和解题思路，顺利通过研究生入学考试或大学期末考试，我们在综合分析各大院校近年来出题特点的基础上编写了本书。

本书共分为8章，每章包括三部分内容：第一部分主要是根据各高校的教学大纲、考试大纲等，对本章的重点和难点进行归纳，并进行简要解析；第二部分主要是精选知名院校近年的考研真题，并进行详细解答；第三部分主要是精选知名院校近年的本科期末考试真题，并进行详细解答。

本书具有如下主要特点：（1）所选题目均为知名院校近年的考研或期末考试真题，这些题目具有很高的代表性。

通过这些真题及其详解，读者可以在很大程度上判断和把握相关院校考研和大学期末考试的出题特点、解题要求等。

（2）对所有考试真题均进行了详细解答。

了解历年真题不是目的，关键是要通过真题解答掌握和理解相关知识点，因此，本书不但精选了真题，同时还对所有的真题进行了详细解答。

<<有机化学名校考研真题详解>>

内容概要

本书分为18章，每章包括三部分内容：第一部分是重点和难点解析；第二部分是名校考研真题详解；第三部分是名校期末考试真题详解。

本书所选题目均为知名院校近年的考研或期末考试真题，且对所有真题均进行了详细解答。通过这些真题及其详解，读者可以在很大程度上了解和掌握相关院校考研、期末考试的出题特点和解题方法。

本书特别适合备战考研和大学期末考试的读者。同时，对于参加相关专业同等学力考试、自学考试、资格考试的考生，本书也具有较高的参考价值。

<<有机化学名校考研真题详解>>

书籍目录

前言 第1章 有机化合物的结构和性质 1.1 重点与难点解析 1.2 名校考研真题详解 1.3 名校期末考试真题详解 第2章 烷烃 2.1 重点与难点解析 2.2 名校考研真题详解 2.3 名校期末考试真题详解 第3章 烯烃 3.1 重点与难点解析 3.2 名校考研真题详解 3.3 名校期末考试真题详解 第4章 炔烃、二烯烃、红外光谱 4.1 重点与难点解析 4.2 名校考研真题详解 4.3 名校期末考试真题详解 第5章 脂环烃 5.1 重点与难点解析 5.2 名校考研真题详解 5.3 名校期末考试真题详解 第6章 单环芳烃 6.1 重点与难点解析 6.2 名校考研真题详解 6.3 名校期末考试真题详解 第7章 多环芳烃与非苯芳烃 7.1 重点与难点解析 7.2 名校考研真题详解 7.3 名校期末考试真题详解 第8章 立体化学 8.1 重点与难点解析 8.2 名校考研真题详解 8.3 名校期末考试真题详解 第9章 卤代烃 9.1 重点与难点解析 9.2 名校考研真题详解 9.3 名校期末考试真题详解 第10章 醇和醚 10.1 重点与难点解析 10.2 名校考研真题详解 10.3 名校期末考试真题详解 第11章 酚和醌 11.1 重点与难点解析 11.2 名校考研真题详解 11.3 名校期末考试真题详解 第12章 醛和酮、核磁共振谱 12.1 重点与难点解析 12.2 名校考研真题详解 12.3 名校期末考试真题详解 第13章 羧酸及其衍生物 13.1 重点与难点解析 13.2 名校考研真题详解 13.3 名校期末考试真题详解 第14章 芦二羰基化合物 14.1 重点与难点解析 14.2 名校考研真题详解 14.3 名校期末考试真题详解 第15章 硝基化合物和胺 15.1 重点与难点解析 15.2 名校考研真题详解 15.3 名校期末考试真题详解 第16章 重氮化合物和偶氮化合物 16.1 重点与难点解析 16.2 名校考研真题详解 16.3 名校期末考试真题详解 第17章 杂环化合物 17.1 重点与难点解析 17.2 名校考研真题详解 17.3 名校期末考试真题详解 第18章 碳水化合物 18.1 重点与难点解析 18.2 名校考研真题详解 18.3 名校期末考试真题详解

<<有机化学名校考研真题详解>>

章节摘录

(2) 键角 分子内同一原子形成的两个化学键之间的夹角为键角。键角常以度数表示。

(3) 键能和键的离解能。

共价键在形成和断裂时所消耗和释放的能量叫键能, 对于一个共价键离解所需的能量为离解能。在多原子分子中同类型的共价键由于各个共价键所处的化学环境不同, 离解能也不完全相同。因此离解能是离解特定共价键的键能。而键能实际上是多分子原子中几个同类型键的离解能的平均值。

(4) 键的极性和分子的偶极矩。

对于两个原子形成的共价键, 当两个原子是相同的原子时, 它们之间的成键电子云是对称分布的; 而对不同的原子, 由于它们对价电子的吸引力不完全相同, 于是会使电子云偏向某一端。这种因电子云的不完全对称而呈现极性的共价键为极性共价键。

极性共价键的形成是由于形成共价键的两个原子之间存在不同的电负性, 电负性差别越大, 共价键的极性也就越大。偶极矩是衡量分子极性大小的物理量。

极性共价键中电荷的不均匀分布会使正电中心和负电中心有一定的距离 d , 而正电中心或负电中心的电荷 q 与这个距离 d 的乘积就是偶极矩。

偶极矩是一个矢量, 既有数量又有方向, 其方向是从正极到负极。

在双原子分子中, 键的偶极矩就是分子的偶极矩; 在多原子组成的分子中, 分子的偶极矩是分子中各个偶极矩的向量和。

(5) 有机化学反应中化学键的断裂方式。

均裂: 共价键断裂时, 两个原子之间的共用电子对均匀分裂, 使两个原子各保留一个电子, 形成自由基。

异裂: 共价键断裂时两个原子的共用电子对完全转移到其中的一个原子上, 使一个原子带正电一个原子带负电。

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>