

<<化学复习指南暨习题解析>>

图书基本信息

书名：<<化学复习指南暨习题解析>>

13位ISBN编号：9787811178494

10位ISBN编号：7811178494

出版时间：2009-8

出版时间：第3版 (2009年8月1日)

作者：赵士铎

页数：299

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>

## <<化学复习指南暨习题解析>>

### 前言

《化学复习指南暨习题解析》是依照教育部考试中心颁布的《全国硕士研究生入学统一考试农学门类联考考试大纲》(以下简称《联考大纲》)中规定的有关无机化学(普通化学)、分析化学和有机化学等公共基础课考查范围,由部分农业院校相关课程教师共同编写的一本复习、备考用书。

《联考大纲》规定,考试内容由无机及分析化学和有机化学两部分构成,本书内容依此也分为“普通化学与分析化学”和“有机化学”。

“普通化学与分析化学”的考查范围与过去各校单考普通化学时有所不同,除了基本化学原理、物质结构等内容外,将四大平衡与分析

## <<化学复习指南暨习题解析>>

### 内容概要

《化学复习指南暨习题解析》是依照教育部考试中心颁布的《全国硕士研究生入学统一考试农学门类联考考试大纲》(以下简称《联考大纲》)中规定的有关无机化学(普通化学)、分析化学和有机化学等公共基础课考查范围,由部分农业院校相关课程教师共同编写的一本复习、备考用书。

《联考大纲》规定,考试内容由无机及分析化学和有机化学两部分构成,本书内容依此也分为“普通化学与分析化学”和“有机化学”。

“普通化学与分析化学”的考查范围与过去各校单考普通化学时有所不同,除了基本化学原理、物质结构等内容外,将四大平衡与分析

## <<化学复习指南暨习题解析>>

### 书籍目录

第一部分 普通化学与分析化学一、溶液和胶体二、化学热力学基础三、化学平衡和化学反应速率四、物质结构五、分析化学概论六、酸碱平衡和酸碱滴定法七、沉淀溶解平衡和沉淀滴定法八、氧化还原反应和氧化还原滴定法九、配位化合物和配位滴定法十、分光光度法十一、电势分析法第二部分 有机化学一、考试内容和考题类型二、复习要点三、基本概念、基本理论和基本知识四、有机反应及其应用五、有机化合物的鉴别六、有机化合物的结构推测七、有机合成第三部分 模拟题卷1卷2卷3三套模拟题答案

章节摘录

4.胶体 分散质粒子的直径在1~100nm范围时,分散在液体介质中可形成溶胶。溶胶是多相系统。高分子化合物分散在液体中形成高分子溶液,由于高分子化合物分子量较大,粒子直径也在1~100nm,所以高分子溶液有很多与溶胶相同的性质,但它们是均相体系,属于真溶液。由于胶体粒径非常小,具有巨大的比表面,因此胶体是具有巨大表面能的热力学不稳定系统,会自发降低表面能。降低表面能有两个途径:聚结和表面吸附。聚结将使得胶体破坏,而表面吸附则使得胶体具有一定的热力学稳定性,或称为聚结稳定性。一种物质自动

## <<化学复习指南暨习题解析>>

### 编辑推荐

面向农学门类，名校名师编审，融通主流教材，轻松复习应考，解读考研大纲，精讲重点考点，解析习题试题，提供备考捷径。

专门针对参加全国农学门类硕士研究生入学统一考试的考生。

编写人员经验丰富，权威性强。

由中国农大、西北农林、南京农大、华中农大、北京林大等重点院校负责过本校考研命题工作的资深教师担纲编写。

严格遵循教育部“联考大纲”，参照有关院校相关课程教学要求，全面收录本学科重点要点，最大限度地提高复习效率。

注重问题的总结与分析，解析重点难点，帮助考生短时间内完成知识的梳理和内化。

<<化学复习指南暨习题解析>>

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>