

<<普通化学学习指导>>

图书基本信息

书名：<<普通化学学习指导>>

13位ISBN编号：9787565500954

10位ISBN编号：756550095X

出版时间：2010-9

出版时间：中国农业大学出版社

作者：孙英，卜平宇 主编

页数：133

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>

<<普通化学学习指导>>

前言

普通化学是高等农、林、牧、水院校本科生的一门重要基础课，是招收生物类、生产类专业硕士研究生时必考的基础课程。

为了使学生在有限的准备时间内准确地把握课程的基本概念，更深刻地理解普通化学的基本原理及其简单应用，我们组织了一批长期从事普通化学一线教学、教学经验丰富的骨干教师编写此书。

本书是为配合中国农业大学出版社出版的示范教材《普通化学》而编写的一本配套教学参考书。

本书涵盖了高等农、林、牧、水院校普通化学课程的全部基本内容，并针对近几年硕士研究生入学考试考查的主要内容做了重点分析。

本书不仅可供高等农、林、牧、水产类各专业学生学习普通化学课程时参考使用，也可作为高等农林院校教师的教学参考书及硕士研究生入学考前复习用书。

在编写过程中，我们力求使本书具有以下特点：1.紧扣高等农林院校普通化学的课程内容与教学基本要求，结合教学和教材的内容，简明阐述各章的内容要点，对其中的重点、难点和易混淆之处做了进一步分析。

2.紧密与示范教材《普通化学》的教学内容相呼应，所选例题主要以示范教材《普通化学》的各章习题为素材，通过对典型例题的解析，帮助学生正确理解基本概念、掌握解题的思路和技巧，加深对普通化学基本原理的理解。

3.紧跟研究生入学考试出题思路，针对研究生入学考试中带有普遍性、典型性的问题，各章精选了部分自测题并配有答案。

自测题的内容涵盖了研究生入学考试题所必需的知识。

学生通过做自测题，可自我测试复习的效果，查缺补漏，做到精益求精。

另外，为了让学生熟悉普通化学期末考试及研究生入学考试题的难度、题量、各章节内容的分布，本书还配有4套模拟试卷。

学生在对全课程进行充分复习之后，可利用模拟试卷进一步检查自身对知识的理解和掌握、做题的速度、时间分配等方面的情况。

本书在编写过程中参考了许多相关的普通化学方面的习题集、习题解答、学习指导等参考书，在此对这些参考书的作者表示感谢。

<<普通化学学习指导>>

内容概要

本书是为配合中国农业大学出版社出版的示范教材《普通化学》而编写的一本配套教学参考书,可供高等农、林、牧、水产类各专业学生学习普通化学课程时参考使用,也可作为高等农林院校教师的教学参考书及硕士研究生入学考前复习用书。

本书涵盖了高等农、林、牧、水院校普通化学课程的全部基本内容,也涵盖了高等农、林、牧、水院校研究生入学考试题所必需的知识点。

本书共10章,各章主要分为三部分:第一部分简明阐述各章的内容要点;第二部分为典型例题;第三部分为单元测试及解答,题型包括判断题、选择题、填空题、计算题和简答题。

为了便于学生全面掌握普通化学课程的知识点,书末附有4套模拟试卷。

<<普通化学学习指导>>

书籍目录

第1章 气体和溶液 内容要点 典型例题 单元测试及解答 参考答案第2章 原子结构与元素周期律 内容要点 典型例题 单元测试及解答 参考答案第3章 分子结构 内容要点 典型例题 单元测试及解答 参考答案第4章 化学热力学基础 内容要点 典型例题 单元测试及解答 参考答案第5章 化学平衡 内容要点 典型例题 单元测试及解答 参考答案第6章 化学动力学基础 内容要点 典型例题 单元测试及解答 参考答案第7章 酸碱反应 内容要点 典型例题 单元测试及解答 参考答案第8章 沉淀反应 内容要点 典型例题 单元测试及解答 参考答案第9章 氧化还原反应 内容要点 典型例题 单元测试及解答 参考答案第10章 配位反应 内容要点 典型例题 单元测试及解答 参考答案模拟试卷 期末考试模拟试卷1 期末考试模拟试卷1答案 期末考试模拟试卷2 期末考试模拟试卷2答案 期末考试模拟试卷3 期末考试模拟试卷3答案 期末考试模拟试卷4 期末考试模拟试卷4答案参考文献

<<普通化学学习指导>>

章节摘录

插图：2.溶液的基本性质一定温度下，液体与其蒸气平衡时蒸气的压力称为该温度下液体的饱和蒸气压，简称蒸气压，用符号 p 。

表示。

蒸气压是液体的重要性质，它与液体的本质和温度有关。

各种液体的蒸气压均随温度的升高而增大。

对于某一确定物质而言，蒸气压仅与温度有关。

通常情况下，液体的沸点是指其蒸气压等于101.325kPa时的温度，称为正常沸点，简称为沸点，用符号 T_b 表示。

沸点与外界压力有关，所以记录沸点时往往注明外界压力。

在压力为101.325kPa的空气中，固态物质与液态物质达到平衡状态时的温度称为液体的凝固点，也称为液体的冰点或固体的熔点，用符号 t 表示。

液体的凝固点随外压的升高而升高。

蒸气压、沸点和凝固点是液体纯物质的基本特性，当将一种或多种液体纯物质混合成溶液时，这些性质也将随溶液的组成不同而发生变化。

3.溶液组成标度溶液组成标度常用的表示方法有质量分数、物质的量浓度、质量摩尔浓度、物质的量分数、质量浓度等。

<<普通化学学习指导>>

编辑推荐

《普通化学学习指导》：教育部高等农林院校理科基础课程。

<<普通化学学习指导>>

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>