

<<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：9787811175219

10位ISBN编号：7811175215

出版时间：2008-8

出版时间：中国农业大学出版社

作者：赵士铎 主编

页数：138

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

本书是普通高等教育“十一五”国家级规划教材《普通化学》(第3版)(赵士铎主编, 中国农业大学出版社)的配套教材, 涵盖主教材中前十章内容。

“普通化学”是高等农林院校本科生的一门重要基础课程, 自2007年起, 已纳入硕士研究生入学考试全国统考科目。

本书可作为本科生学习的参考材料, 也可供硕士研究生入学考试前复习用。

做适量典型、有一定难度的精选习题, 是学习每门课程的极其重要的一个环节。

本书每章按“内容提要”、“典型例题解析”、“自我检查”和“习题答案”四部分编写。

除“内容提要”扼要、系统地介绍主教材中

<<普通化学学习指导>>

内容概要

“普通化学”是高等农林院校本科生的一门重要基础课程，自2007年起，已纳入硕士研究生入学考试全国统考科目。

做适量典型、有一定难度的精选习题，是学习每门课程的极其重要的一个环节。

本书是普通高等教育“十一五”国家级规划教材《普通化学》（第3版）（赵士铎主编，中国农业大学出版社）配套教材，涵盖主教材中前十章内容，书中每章按“内容提要”、“典型例题解析”、“自我检查”和“习题答案”四部分编写。

除“内容提要”扼要、系统地介绍主教材中涉及的基本概念、基本原理外，“典型例题解析”则通过实例介绍应用基本原理解决实际问题的方法，“自我检查”中给出了适量习题供学生练习，“习题答案”对主教材习题给出了参考答案。

该书可作为本科生学习的参考材料，也可供硕士研究生入学考试前复习用。

<<普通化学学习指导>>

书籍目录

第1章 分散系第2章 化学热力学基础第3章 化学平衡原理第4章 化学反应速率第5章 原子结构第6章 化学键与分子结构第7章 酸碱反应第8章 沉淀-溶解平衡第9章 氧化还原反应第10章 配位化合物参考文献

<<普通化学学习指导>>

章节摘录

插图：暴露于 101.325 kPa 压力的空气中，固态物质与液态物质达于平衡状态时的温度称为液体的凝固点，亦称为液体的冰点或固体的熔点。

此时，固态物质与液态物质的蒸气压相等。

3.分散系和溶液一种或几种物质分散在另一种物质中构成的系统为分散系。

被分散的物质为分散质，接受分散质的物质为分散介质。

按分散质粒径大小，分散系可分为均相掺和物、胶体分散系（高分子溶液、溶胶）、粗分散系三类。其中，均相掺和物和高分子溶液是稳定的单相系统，而粗分散系和溶胶为多相系统。

所谓溶液，指液态、固态的均相掺和物。

溶液的组成标度，是表示溶液组成的物理量。

常用的有物质的量浓度、质量摩尔浓度、摩尔分数（又称为物质的量分数）、质量分数、质量浓度等

。在使用物质的量浓度、质量摩尔浓度、摩尔分数时，一定要用化学式指明物质的基本单元。

4.稀溶液的通性稀溶液中，溶质对溶剂的作用可忽略。

稀溶液中的溶剂，与纯溶剂的差异仅仅在于摩尔分数的减小，因此必然造成稀溶液中的溶剂与纯溶剂之间一系列物理性质的差异。

所以，相同溶剂、溶质的摩尔分数相同的稀溶液，必定具有一系列相同的性质。

这些与溶质本性无关而与溶质的浓度有关的特性称为稀溶液的依数性，也称稀溶液的通性。

溶剂的摩尔分数不低于0.98的溶液一般可视为稀溶液。

<<普通化学学习指导>>

编辑推荐

《普通高等教育"十一五"国家级规划教材·普通化学学习指导》可作为本科生学习的参考材料,也可供硕士研究生入学考试前复习用。

"普通化学"是高等农林院校本科生的一门重要基础课程,自2007年起,已纳入硕士研究生入学考试全国统考科目。

做适量典型、有一定难度的精选习题,是学习每门课程的极其重要的一个环节。

<<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>