

<<无机及分析化学学习指导>>

图书基本信息

书名：<<无机及分析化学学习指导>>

13位ISBN编号：9787030322463

10位ISBN编号：7030322460

出版时间：2011-9

出版时间：科学出版社

作者：张方钰，王运，董元彦 主编

页数：321

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>

<<无机及分析化学学习指导>>

内容概要

本书是普通高等教育“十一五”国家级规划教材《无机及分析化学》(第三版)(董元彦等主编)配套的学习指导,由西南大学、宁夏大学、吉林农业大学、江西农业大学、仲恺农业工程学院、河南科技学院、北京农学院和华中农业大学八校合编,主编单位为华中农业大学。

本书章节顺序与教材基本一致,内容包括学习要求、基本内容框架图、重难点概要、例题和习题解答、练习题及其参考答案。

为了方便教学和满足农科学生研究生考试的需要,本书还精心编写了十六套模拟试卷和研究生入学考试模拟试卷及参考答案。

本书可供高等农林院校各专业本、专科生的课程辅导参考,也可作为报考硕士研究生的考生进行强化训练的指导书。

<<无机及分析化学学习指导>>

书籍目录

第二版前言

第一版前言

绪论

0.1 学习要求

0.2 重难点概要

0.3 例题和习题解答

0.4 练习题

练习题参考答案

第1章 分散体系

1.1 学习要求

1.2 基本内容框架图

1.3 重难点概要

1.4 例题和习题解答

1.5 练习题

练习题参考答案

第2章 化学热力学基础

2.1 学习要求

2.2 基本内容框架图

2.3 重难点概要

2.4 例题和习题解答

2.5 练习题

练习题参考答案

第3章 化学反应速率和化学平衡

3.1 学习要求

3.2 基本内容框架图

3.3 重难点概要

3.4 例题和习题解答

3.5 练习题

练习题参考答案

第4章 物质结构基础

4.1 学习要求

4.2 基本内容框架图

4.3 重难点概要

4.4 例题和习题解答

4.5 练习题

练习题参考答案

第5章 化学分析

5.1 学习要求

5.2 基本内容框架图

5.3 重难点概要

5.4 例题和习题解答

5.5 练习题

练习题参考答案

第6章 酸碱平衡和酸碱滴定法

6.1 学习要求

<<无机及分析化学学习指导>>

6.2 基本内容框架图

6.3 重难点概要

6.4 例题和习题解答

6.5 练习题

练习题参考答案

第7章 沉淀溶解平衡和沉淀滴定法

7.1 学习要求

7.2 基本内容框架图

7.3 重难点概要

7.4 例题和习题解答

7.5 练习题

练习题参考答案

第8章 配位平衡和配位滴定法

8.1 学习要求

8.2 基本内容框架图

8.3 重难点概要

8.4 例题和习题解答

8.5 练习题

练习题参考答案

第9章 氧化还原平衡和氧化还原滴定法

9.1 学习要求

9.2 基本内容框架图

9.3 重难点概要

9.4 例题和习题解答

9.5 练习题

练习题参考答案

第10章 电势分析法

10.1 学习要求

10.2 基本内容框架图

10.3 重难点概要

10.4 例题和习题解答

10.5 练习题

练习题参考答案

第11章 吸光光度法

11.1 学习要求

11.2 基本内容框架图

11.3 重难点概要

11.4 例题和习题解答

11.5 练习题

练习题参考答案

模拟试卷I

模拟试卷

模拟试卷

模拟试卷

模拟试卷V

模拟试卷

模拟试卷

<<无机及分析化学学习指导>>

模拟试卷

研究生入学考试模拟试卷I

研究生入学考试模拟试卷

研究生入学考试模拟试卷

研究生入学考试模拟试卷

研究生入学考试模拟试卷V

研究生入学考试模拟试卷

研究生入学考试模拟试卷

研究生入学考试模拟试卷

参考答案

<<无机及分析化学学习指导>>

章节摘录

版权页：插图：绪论0.1 学习要求1.了解化学的发展简史，了解什么是无机及分析化学，以及了解如何学习无机及分析化学；2.理解有效数字的概念，掌握有效数字的运算规则；3.了解理想气体的一些基本性质，掌握理想气体状态方程和道尔顿分压定律，熟悉气体分压、分体积的基本计算。

0.2 重难点概要0.2.1 理想气体状态方程1.理想气体的定义所谓理想气体是指气体分子不占体积，没有相互作用力。

规定：处于低压（低于数百千帕）高温（高于273.15K）的实际气体可近似看做理想气体。

（注：在通常情况下，按理想气体定律处理实际气体即可，特别是无机及分析化学课程的学习更是如此。

2.理想气体状态方程理想气体状态方程： $pV = nRT$ ，还可写为下列形式： $pV = mMR$ 或 $pM = \rho RT$
 $= 8.314\text{Pa}\cdot\text{m}^3\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1} = 8.314\text{kPa}\cdot\text{L}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1} = 8.314\text{J}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$ 对于某气体从状态1过渡到状态2，有如果是定压条件下，则上式变为如果是定容条件下，则上式变为如果是定温条件下，则上式变为 $p_1V_1 = p_2V_2$ 。

由以上可以看出，无论公式的形式如何变化，理想气体状态方程 $pV = nRT$ 是根本，其他形式的公式由其推导而来。

3.分压定律、分体积定律及相互关系分压力：指某组分在同一温度下单独占有混合气体的容积时所产生的压力。

也就是说混合气体中任一组分的分压力均是在同一温度、同一体积的条件下单独存在所表现的，因此各组分气体的分压力的加和即等于该混合气体的总压力。

必须特别指出的是，无论是单一组分还是混合气体，它们所处的温度和占有的体积是相同的。

分体积：指某组分在一定温度和一定压力（总压力）下单独存在时所占据的体积。

<<无机及分析化学学习指导>>

编辑推荐

《普通高等教育"十一五"国家级规划教材配套教材:无机及分析化学学习指导(第2版)》是面向21世纪课程教材《无机及分析化学》的配套学习指导书。

《普通高等教育"十一五"国家级规划教材配套教材:无机及分析化学学习指导(第2版)》包括各章、节的学习要求；内容概要；例题和习题解答；各种类型的练习题及其解答。

为满足学生的要求，《普通高等教育"十一五"国家级规划教材配套教材:无机及分析化学学习指导(第2版)》收集该课程的模拟试卷和研究生入学习题解答，并附有解答。

无机及分析化学作为农林院校多数专业研究生入学考试的基础课之一，《普通高等教育"十一五"国家级规划教材配套教材:无机及分析化学学习指导(第2版)》也有很好的市场需求。

<<无机及分析化学学习指导>>

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>