

<<基础化学>>

图书基本信息

书名：<<基础化学>>

13位ISBN编号：9787810825344

10位ISBN编号：7810825348

出版时间：2005-7

出版时间：清华大学出版社

作者：潘亚芬，张永土主

页数：359

字数：530000

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>

<<基础化学>>

内容概要

本书包含无机化学、分析化学、有机化学3部分共18章内容。

无机部分主要介绍溶液浓度计算、电解溶液、化学平衡、原子和分子结构等基本理论；分析部分主要介绍以四大平衡为基础的滴定分析法、重量分析法、分光光度法；有机部分主要介绍各类有机化合物的结构、命名、性质及一些重要的反应历程。

为方便学生学习，本书配套编写了《基础化学学习指导与习题》辅导书和《基础化学实验》课本。
本系列教材适用于农林、生态、医药卫生等高职高专院校及成人教育相关专业的教材，也可供生物、环保、轻工等专业的高职高专师生使用和参考。

<<基础化学>>

书籍目录

绪论第1章 溶液 1.1 溶液浓度 1.1.1 溶液浓度的若干表示方法 1.1.2 溶液浓度之间的换算 1.2 稀溶液的依数性 1.2.1 溶液的蒸气压下降 1.2.2 溶液的沸点升高 1.2.3 溶液的凝固点下降 1.2.4 溶液的渗透压 1.3 胶体 1.3.1 分散系及其分类 1.3.2 溶胶的基本性质 1.3.3 胶团结构 习题第2章 化学反应速率与化学平衡 2.1 化学反应速率 2.1.1 化学反应速率表示法 2.1.2 活化分子及活化能 2.1.3 影响化学反应速率的因素 2.2 化学平衡 2.2.1 化学平衡的特征 2.2.2 平衡常数 2.2.3 化学平衡的移动 2.2.4 有关化学平衡的计算 习题第3章 电解质溶液和离解平衡 3.1 酸碱质子理论 3.1.1 酸碱的定义 3.1.2 酸碱反应的实质 3.1.3 水的离解和溶液的pH值 3.2 电解质溶液 3.2.1 强电解质 3.2.2 弱电解质 3.3 盐类水解 3.3.1 盐类水解的实质 3.3.2 各类盐的水解平衡 3.3.3 影响盐类水解的因素 3.4 缓冲溶液 3.4.1 缓冲溶液的概念及组成 3.4.2 缓冲作用的原理 3.4.3 缓冲溶液pH值的计算 3.4.4 缓冲溶液的缓冲能力 3.4.5 缓冲溶液的配制 3.5 沉淀和离子平衡 3.5.1 溶度积 3.5.2 沉淀的生成和溶解 习题第4章 滴定分析法和酸碱滴定 4.1 误差和分析数据的处理 4.1.1 误差和偏差 4.1.2 准确度和误差 4.1.3 精密度和偏差 4.1.4 准确度和精密度的关系 4.1.5 提高分析结果准确度的方法 4.1.6 有效数字及其应用 4.2 滴定分析法 4.2.1 滴定分析法的特点 4.2.2 滴定分析法的分类第5章 氧化还原滴定法第6章 配位平衡与配位滴定法 第7章 重量分析法第8章 分光光度法第9章 原子结构和分子结构 第10章 烃第11章 立体异构第12章 卤代烃第13章 醇酚醚第14章 醛酮醌第15章 羧酸及其衍生物和取代羧酸第16章 含氮含磷化合物第17章 杂环化合物第18章 生物分子附录A 常用元素国际相对原子质量表附录B 化合物的式量表附录C 弱酸、弱碱在水中的离解常数附录D 难溶电解质的溶度积(298.15K)附录E 标准电极电势表(298.15K)附录F 配离子的稳定常数(298.15K)参考文献元素周期表

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>