第一图书网, tushu007.com

<<基础化学>>

图书基本信息

书名：<<基础化学>>

13位ISBN编号：9787561111307

10位ISBN编号：7561111304

出版时间：2007-3

出版时间：大连理工大

作者：林三冬

页数：317

字数：458000

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

内容概要

本教材是按照“以培养目标为基础，以突出高等医药院校基础化学注重基础为特点”的编写原则，组织了具有多年教学经验的一线教师编写而成，全书力求准确地精选与医药学后读课程密切相关的基础化学内容，以利于教学过程中使基础化学的知识逐渐向医药学领域渗透，使学生逐步学会运用化学知识和初步掌握并深入理解医药学的相关问题。

全书共分15章，分别为溶液、稀溶液的依数性、电解质溶液、缓冲溶液、酸碱滴定法、化学热力学基础、化学平衡、化学反应速率、氧化还原反应与原电池、原子结构和元素周期律、分子结构、配位化合物、表面现象和胶体溶液、紫外．可见分光光度法、生命活动与元素。

为了便于学生自学，每章后附有习题，书后还精心编写了中英文综合练习题。

全书采用以国际单位制(SI)为基础的(中华人民共和国法定计量单位)；书中的化学名词采用全国自然科学名词审定委员会公布的《化学名词》(科学出版社，1991年第一版)；配位化合物的命名依照中国化学会1980年颁布的(无机化学命名原则)(科学出版社，1984年第一版)；热力学等章节的符号尽量做到与标准计量单位一致，以利于学生自学和参考其他书籍。

为了便于目前进行双语教学的教师和学生使用，本书每章最后增了英文提要，书后列出了英文关键词索引。

书籍目录

第1章 溶液 1.1 溶液组成量度的表示方法 1.2 物质的溶解度 Summary 习 题第2章 稀溶液的依数性 2.1 水的蒸气压、沸点和凝固点 2.2 稀溶液的依数性 2.3 溶液的渗透压 Summary 习 题第3章 电解质溶液 3.1 强电解质溶液 3.2 酸碱质子理论 3.3 水的质子自递及水溶液的酸碱性 3.4 弱酸和弱碱溶液 3.5 酸碱电离平衡的移动 3.6 沉淀溶解平衡 Summary 习 题第4章 缓冲溶液、 4.1 缓冲溶液的组成和作用原理 4.2 缓冲溶液的pH 4.3 缓冲容量及其影响因素 4.4 缓冲溶液的配制 4.5 缓冲溶液在医学上的意义 Summary 习 题第5章 酸碱滴定法 5.1概述 5.2 酸碱指示剂 5.3 酸碱滴定曲线及指示剂的选择 5.4 酸碱际准溶液的配制与标定 5.5 酸碱滴定法应用实例 5.6 分析结果的误差和有效数字 Summary 习 题 第6章 化学热力学基础 6.1 热力学基本概念 6.2 熱力学第一定律 6.3 热化学 6.4 化学反应的方向、限度及其判据 6.5 生物化学标准态和生物能力学简介 Summary 习题 第7章 化学平衡 7.1 可逆反应与化学平衡 7.2 标准平衡常数 7.3 标准平衡常数与标准摩尔Gibbs自由能变 7.4 化学平衡移动 Summary 习 题 第8章 化学反应速率 8.1 化学反应速率基本概念 8.2 化学反应速率理论 8.3 浓度对化学反应速率的影响 8.4 温度对化学反应速率的影响 8.5 催化剂对化学反应速率的影响 Summary 习 题 第9章 氧化还原反应与原电池第10章 原子结构和元素周期律第11章 分子结构第12章 配位化合物第13章 表面现象和胶体溶液第14章 紫外-可见分光光度法第15章 生命活动与元素综合练习及参考答案部分习题参考答案附录名词索引

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