

<<基础应用化学>>

图书基本信息

书名：<<基础应用化学>>

13位ISBN编号：9787802436022

10位ISBN编号：7802436028

出版时间：2010-9

出版时间：航空工业出版社

作者：黄志刚 编

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>

<<基础应用化学>>

内容概要

本书依据高职院校人才培养目标和专业需求,坚持“实用为主,够用为度,以应用为目的”的原则,将无机化学、分析化学、有机化学三门课程内容整合为一本教材。

全书共20章,其中无机和分析化学部分主要介绍了物质结构、溶液和胶体、化学反应速率和化学平衡、分析化学基础知识、酸碱平衡与酸碱滴定法、沉淀溶解平衡与沉淀滴定法、氧化还原平衡与氧化还原滴定法、配位平衡与配位滴定法、分光光度法、电势分析法、重要元素及化合物等内容;有机化学部分主要介绍了各类有机化学物的结构、命名、性质及应用,如卤代烃、醇酚醚、醛酮醌、羧酸及其衍生物、有机含氮化合物、杂环化合物与生物高分子等。

本教材适用于食品、医药、生态、农林等高职高专院校相关专业,也可作为高职高专其他专业的教学参考书。

<<基础应用化学>>

书籍目录

第1章 物质结构 1.1 原子结构与元素周期系 1.1.1 原子核外电子运动状态 1.1.2 多电子原子轨道的能级 1.1.3 原子核外电子的排布 1.1.4 原子中电子层结构与元素周期表 1.2 化学键和分子结构 1.2.1 共价键理论 1.2.2 杂化轨道理论与分子几何构型 1.2.3 分子间力和氢键 本章小结 习题第2章 溶液和胶体 2.1 分散系及其分类特性 2.2 溶液的浓度 2.2.1 溶液浓度的表示方法 2.2.2 溶液浓度的有关计算 2.3 稀溶液的依数性 2.3.1 溶液的蒸气压下降 2.3.2 溶液的沸点上升 2.3.3 溶液的凝固点下降 2.3.4 溶液的渗透压 2.4 稀溶液的依数性应用 2.4.1 溶液的沸点升高、凝固点下降的应用 2.4.2 渗透现象(渗透压)的应用 2.5 胶体 2.5.1 溶胶的基本性质 2.5.1 溶胶的结构 本章小结 习题第3章 化学反应速率和化学平衡 3.1 化学反应速率 3.1.1 化学反应速率表示方法 3.1.2 反应速率理论简介 3.2 影响化学反应速率的因素 3.2.1 浓度对化学反应速率的影响 3.2.2 温度对反应速率的影响 3.2.3 催化剂对反应速率的影响 3.3 化学平衡 3.3.1 化学反应的可逆性和化学平衡 3.3.2 化学平衡常数 3.3.3 化学平衡的有关计算 3.3.4 化学平衡的移动 本章小结 习题第4章 分析化学基础知识 4.1 误差和分析数据的处理 4.1.1 准确度与误差 4.1.2 精密度与偏差 4.1.3 准确度与精密度的关系 4.1.4 提高分析结果准确度的方法 4.2 有效数字及应用 4.2.1 有效数字 4.2.2 有效数字的运算规则 4.2.3 可疑值的取舍 4.3 滴定分析法 4.3.1 滴定分析法的相关概念 4.3.2 滴定分析对化学反应的要求 4.3.3 滴定分析法的特点及分类 4.3.4 滴定分析法的滴定方式 4.3.5 基准物质与标准溶液 4.3.6 滴定分析的误差要求 本章小结 习题第5章 酸碱平衡与酸碱滴定法 5.1 酸碱的质子理论 5.1.1 酸碱的定义 5.1.2 酸碱反应的实质 5.1.3 酸碱强度 5.2 电解质溶液 5.2.1 强弱电解质溶液 5.2.2 弱电解质的离解平衡 5.2.3 同离子效应.....

章节摘录

插图：

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>