

<<基础化学（附练习册）>>

图书基本信息

书名：<<基础化学（附练习册）>>

13位ISBN编号：9787122015365

10位ISBN编号：712201536X

出版时间：2008-1

出版时间：7-122

作者：池雨芮

页数：173

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（附练习册）>>

内容概要

《基础化学（第2版）》是根据中等职业教育基础化学教学大纲编写而成的。

全书采用最新的国家标准以及法定计量单位，内容详略得当，语言深入浅出。

全书共十二章，包括基础化学中常见的量及单位、化学反应速率和化学平衡、溶液、沉淀反应、氧化还原反应、物质结构与元素周期律、重要的非金属元素及其化合物、重要的金属元素及其化合物、配合物、烃、烃的重要衍生物、糖类和蛋白质等，同时还安排了相应的实验内容。

《基础化学（第2版）》配备了与教学内容呼应的练习册，编排了适量填空、选择、判断、计算、问答等不同类型的练习题，并附有部分参考答案，便于教学。

《基础化学（第2版）》为中等职业教育基础化学课程的教材，适用于普通中职、高级技工学校、职业高中和工人培训，也可供相关人员参考。

<<基础化学(附练习册)>>

书籍目录

绪论一、基础化学研究的对象和范围二、基础化学与化学分析的关系三、基础化学的任务和要求四、如何学好基础化学第一章 基础化学中常见的量及单位第一节 基础化学中常见的量第二节 物质的量一、物质的量及其单位二、摩尔质量三、物质的量的有关计算第三节 气体摩尔体积一、气体摩尔体积二、关于气体摩尔体积的计算三、理想气体状态方程式第二章 化学反应速率和化学平衡第一节 化学反应速率一、化学反应速率二、影响化学反应速率的因素第二节 化学平衡一、可逆反应和化学平衡二、化学平衡常数及应用三、影响化学平衡的因素第三章 溶液第一节 溶液和胶体一、水二、溶液三、溶解与结晶四、胶体第二节 溶液的浓度一、溶液浓度的表示方法二、各种浓度的相互换算第三节 一般溶液的配制一、用质量分数表示的溶液的配制二、用质量浓度表示的溶液的配制三、用体积分数表示的溶液的配制四、用物质的量浓度表示的溶液的配制第四节 电解质溶液一、弱电解质的电离二、同离子效应三、酸碱质子理论简介第五节 离子反应方程式一、离子反应与离子方程式二、离子互换反应发生的条件第六节 水的电离和溶液的pH值一、水的电离二、溶液的酸碱性三、溶液的pH值四、酸碱指示剂第七节 盐类的水解一、盐的水解及其规律二、盐类水解的应用第八节 缓冲溶液一、缓冲溶液的概念二、缓冲作用原理三、缓冲溶液的pH值第四章 沉淀反应第一节 沉淀?溶解平衡和溶度积常数一、沉淀?溶解平衡二、溶度积三、溶度积与溶解度的关系第二节 溶度积规则第三节 溶度积的应用一、沉淀的生成二、沉淀的溶解第五章 氧化还原反应第一节 氧化还原反应概述一、氧化还原反应二、氧化剂和还原剂第二节 氧化还原反应方程式的配平一、氧化值升降法二、待定系数法三、离子?电子法简介第三节 原电池一、原电池的原理二、原电池的电极反应及电池的表示第四节 电极电位一、电极电位二、能斯特方程三、电极电位的应用第五节 电解一、电解的原理二、电解原理的应用第六章 物质结构与元素周期律第一节 原子结构一、原子核二、同位素第二节 原子核外电子的排布一、原子核外电子运动的特征二、核外电子的排布第三节 元素周期律与元素周期表一、元素周期律二、元素周期表第四节 分子结构一、化学键二、非极性分子和极性分子三、晶体第七章 重要的非金属元素及其化合物第一节 卤素一、氯气二、氯的几种化合物三、卤素的通性第二节 氧族元素一、硫的性质和用途二、硫的几种重要化合物三、氧族元素的基本性质第三节 氮族元素一、氮及其化合物二、磷及其化合物三、氮族元素的一些重要性质第四节 碳族元素一、碳及其重要化合物二、硅及其化合物三、碳族元素的一些重要性质第八章 重要的金属元素及其化合物第一节 碱金属元素一、钠的物理性质二、钠的化学性质三、钠的化合物四、焰色反应五、碱金属元素的通性第二节 碱土金属元素一、镁及其化合物二、钙及其重要化合物三、硬水及其软化四、碱土金属的通性第三节 铝、铁、铜及其化合物一、铝及其化合物二、铁及其化合物三、铜及其重要化合物第四节 其他常见金属及其化合物一、银及其重要化合物二、锌及其重要的化合物三、汞及其重要的化合物四、铬及其重要化合物五、锰及其化合物六、锡、铅及其化合物第九章 配合物一、配合物的概念和组成二、配合物的命名三、配合物的稳定性四、配合物的应用第十章 烃第一节 有机化学简介一、有机化合物与有机化学二、有机化合物的特点三、有机化合物的分类第二节 烷烃一、甲烷二、烷烃的通式和同系物三、同分异构体及烷烃的命名四、环烷烃第三节 烯烃一、乙烯二、烯烃的通式及命名第四节 炔烃一、乙炔二、炔烃的通式及同系物第五节 苯及芳香烃一、苯二、芳香烃第十一章 烃的重要衍生物第一节 卤代烃一、卤烃的命名二、卤烃的物理性质三、卤烃的化学性质四、重要的卤代烃第二节 醇、酚、醚一、醇二、酚三、醚第三节 醛和酮一、甲醛二、乙醛三、丙酮第四节 羧酸一、乙酸二、甲酸三、乙二酸四、邻苯二甲酸第十二章 糖类和蛋白质第一节 糖类一、葡萄糖和果糖二、蔗糖和麦芽糖三、淀粉和纤维素第二节 蛋白质一、蛋白质的组成二、蛋白质的性质实验实验一 化学实验基本操作实验二 溶液的配制实验三 离子反应与盐类水解实验四 卤素的性质实验五 硫酸的性质实验六 碱金属的性质实验七 铝、铁、铜及其化合物的性质实验八 乙烯和乙炔的性质实验九 苯及其同系物的性质实验十 乙醇、乙醛和乙酸的性质附录附表1 弱酸、弱碱在水中的电离常数()附表2 难溶化合物的溶度积常数(~)附表3 标准电极电位(~)附表4 配合物的稳定常数

<<基础化学（附练习册）>>

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>