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：9787040195262

10位ISBN编号：7040195267

出版时间：2006-7

出版时间：高等教育出版社

作者：高琳

页数：306

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

《普通高等教育“十一五”国家级规划教材：基础化学》是根据高等职业院校技能型人才的培养目标而编写，以“必需、够用”为原则，精心遴选“四大化学”的知识点，有机整合而成的。
全书内容包括物质结构基础、气体和分散系统、化学热力学基础、化学反应速率和化学平衡、酸碱平衡与酸碱滴定、沉淀溶解平衡与沉淀滴定、配位平衡与配位滴定、氧化还原平衡与氧化还原滴定、脂肪烃、环烃和杂环化合物、含卤和含氮有机化合物、含氧有机化合物以及氨基酸、蛋白质和糖等。
本书形式多样化，知识点的描述深入浅出、通俗易懂；教学内容富有弹性，能满足教师依据培养对象的要求选择授课内容，并配套开发了电子教案、网络课程、自测系统和考试系统等较为完整的相关教学资源。
本书适用于应用性、技能型人才培养的各类教育的工业分析、石油化工生产技术及其他化工类专业，也可供轻纺、材料、冶金、食品或环保等专业选用，还可供相关科技人员参考。

书籍目录

第一章 物质结构基础知识第一节 核外电子的运动状态第二节 原子核外电子分布第三节 元素性质的周期性变化第四节 化学键第五节 杂化轨道理论第六节 分子间力与氢键本章 小结思考与习题第二章 气体和分散系统第一节 气体第二节 稀溶液的依数性第三节 单组分系统的相图第四节 表面化学第五节 胶体本章 小结思考与习题第三章 化学热力学基础第一节 化学热力学基本概念第二节 热力学第一定律第三节 等容热、等压热及焓第四节 化学反应热效应第五节 热力学第二定律第六节 吉布斯函数判据本章 小结思考与习题第四章 化学反应速率和化学平衡第一节 化学反应速率第二节 影响化学反应速率的因素第三节 化学平衡第四节 化学平衡的移动及应用本章 小结思考与习题第五章 酸碱平衡与酸碱滴定第一节 酸碱质子理论第二节 酸碱解离平衡和溶液的pH计算第三节 缓冲溶液*第四节 酸碱滴定本章 小结思考与习题第六章 沉淀溶解平衡与沉淀滴定第一节 难溶电解质的沉淀溶解平衡第二节 称量分析法*第三节 沉淀滴定法本章 小结思考与习题第七章 配位平衡与配位滴定第一节 配位化合物第二节 配合物在水溶液中的稳定性*第三节 EDTA配位滴定法本章 小结思考与习题第八章 氧化还原平衡与氧化还原滴定第一节 氧化还原反应的基本概念第二节 原电池及电极电势第三节 电极电势的应用*第四节 电解*第五节 氧化还原滴定本章 小结思考与习题第九章 脂肪烃第一节 有机化合物的基础知识第二节 脂肪烃的结构第三节 脂肪烃的命名第四节 脂肪烃的性质本章 小结思考与习题第十章 环烃和杂环化合物第一节 脂环烃第二节 单环芳烃第三节 简单的稠环芳烃* 第四节 杂环化合物本章 小结思考与习题第十一章 含卤和含氮有机化合物第一节 卤代烃第二节 胺*第三节 重氮化合物和偶氮化合物本章 小结思考与习题第十二章 含氧有机化合物第一节 醇第二节 酚和醌第三节 醚第四节 醛酮第五节 羧酸第六节 羧酸衍生物本章 小结思考与习题第十三章 氨基酸、蛋白质和糖第一节 氨基酸第二节 蛋白质*第三节 手性分子第四节 糖本章 小结思考与习题附录附录一一些物质的热力学数据（298．15 K）附录二一些物质的标准摩尔燃烧焓（298．15 K）附录三常见弱酸弱碱的解离常数（298．15 K）附录四　常见配离子的稳定常数（298．15 K）附录五一些电极的标准电极电势（298．15 K）附录六一些难溶化合物的溶度积（298．15 K）主要参考书目元素周期表

编辑推荐

《高等职业教育技能型人才培养培训工程系列教材：基础化学（附学习卡）》内容包括物质结构基础、气体和分散系统、化学热力学基础，化学反应速率和化学平衡、酸碱平衡与酸碱滴定、沉淀溶解平衡与沉淀滴定等。
可作为高职高专院校、本科院校举办的职业技术学院工业分析、右油化工生产技术及其他化工类专业教材，也可供轻纺、材料、冶金、食品或环保等专业选用，亦可作为五年制高职、成人教育化工及相关专业的教材，还可供相关科技人员参考。

第一图书网, tushu007.com

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