

<<化学>>

图书基本信息

书名：<<化学>>

13位ISBN编号：9787533150075

10位ISBN编号：7533150074

出版时间：2010-8

出版时间：山东科学技术出版社

作者：马德高 著

页数：246

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>

## &lt;&lt;化学&gt;&gt;

## 内容概要

“化学反应原理”的知识是在“化学2”的基础上进行拓展、深化，是对化学理论的宏观介绍。

本部分知识主要围绕化学反应的能量变化和化学反应的方向，讨论化学反应的限度和有关计算，与现实生产、生活密切相关，通过学习可以使我们进一步认识资源、能源、环保等重要社会热点问题，增强我们的社会责任感、使命感。

电化学部分研究的是化学能与电能的转化关系，这在“化学2”中已经涉及，在此进一步拓展与提高。

通过对溶解平衡的理解和迁移，认识化学反应的特点，逐步认识“动态平衡”，并从实验中认识“化学平衡的移动”，在此基础上找出规律来认识“化学平衡常数”。

在介绍电解质溶液知识时，从微观的角度研究溶液中的有关变化。

从初中学过的酸、碱、盐入手逐步深入，在学习过程中要理论联系实际，并进行实验探究和分析，这要求我们在学习知识的同时培养逻辑思维能力。

## &lt;&lt;化学&gt;&gt;

## 书籍目录

专题1 化学反应与能量变化第一单元 化学反应中的热效应建构学习建构点1 化学反应的焓变讨论1 焓变与反应热讨论2 焓变与键能讨论3 热化学方程式的书写建构点2 反应热的测量与计算讨论4 实验测定反应热讨论5 盖斯定律的应用讨论6 反应热的计算建构点3 能源的充分利用讨论7 标准燃烧热的热化学方程式的判断讨论8 标准燃烧热的计算课题探究 化学反应及能量变化的解题技巧迁移应用第二单元 化学能与电能的转化建构学习建构点1 原电池的工作原理及化学电源讨论1 有关原电池的判断讨论2 原电池的设计讨论3 原电池原理的应用讨论4 电极反应式的书写建构点2 电解池的工作原理及应用讨论5 关于电解原理的基本判断讨论6 电解原理的应用讨论7 电解的有关计算课题探究 电解后溶液的变化及恢复原状的措施迁移应用第三单元 金属的腐蚀与防护建构学习建构点1 金属的电化学腐蚀讨论1 有关金属腐蚀的判断讨论2 铁的腐蚀建构点2 金属的电化学防护讨论3 金属的电化学防护课题探究 金属腐蚀快慢的判断迁移应用专题整合高考链接考点1 热化学方程式的书写及正误判断考点2 盖斯定律及反应热的计算考点3 原电池原理及其应用考点4 电极反应式的书写考点5 电解原理及应用考点6 金属的腐蚀与防护知能测控专题2 化学反应速率与化学平衡第一单元 化学反应速率建构学习建构点1 化学反应速率的表示方法讨论1 有关化学反应速率概念的判断讨论2 化学反应速率的计算讨论3 化学反应快慢的比较建构点2 影响化学反应速率的因素讨论4 浓度对反应速率的影响讨论5 压强对反应速率的影响讨论6 温度对反应速率的影响讨论7 催化剂对反应速率的影响讨论8 反应速率的图像问题课题探究 化学反应速率影响因素的分析思路迁移应用第二单元 化学反应的方向和限度建构学习建构点1 化学反应的方向及其判据讨论1 自发过程与焓变讨论2 自发过程与熵变讨论3 化学反应方向的判断建构点2 化学平衡状态讨论4 有关可逆反应的判断讨论5 化学平衡的判断建构点3 化学平衡常数讨论6 关于化学平衡常数的判断讨论7 化学平衡常数的书写讨论8 平衡常数与转化率的计算课题探究 化学平衡状态的判断迁移应用第三单元 化学平衡的移动建构学习建构点化学平衡的移动讨论1 化学平衡移动原理讨论2 速率与化学平衡之间的关系讨论3 图像与化学平衡移动讨论4 化学平衡移动与转化率课题探究 等效平衡原理及应用迁移应用专题整合高考链接考点1 化学反应速率的考查考点2 化学平衡与化学平衡的移动考点3 化学平衡常数与转化率的计算考点4 图像问题知能测控专题3 溶液中的离子反应第一单元 弱电解质的电离平衡建构学习建构点1 强电解质和弱电解质讨论1 关于强、弱电解质的判断建构点2 弱电解质的电离平衡讨论2 电离方程式的书写讨论3 弱电解质溶液中的电离平衡讨论4 化学平衡常数与电离度的计算建构点3 常见的弱电解质讨论5 水电离的 $H^+$ 、 $OH^-$ 的计算讨论6 外界因素对水的电离平衡的影响讨论7 水的离子积常数课题探究 一元强酸与一元弱酸的比较迁移应用第二单元 溶液的酸碱性建构学习建构点1 溶液的酸碱性讨论1 溶液酸碱性的判断讨论2 溶液pH的计算建构点2 酸碱中和滴定讨论3 酸碱中和滴定的原理及操作讨论4 酸碱中和滴定的误差分析课题探究 溶液混合后pH的计算迁移应用第三单元 盐类的水解建构学习建构点1 盐类的水解反应讨论1 盐类水解原理讨论2 盐类水解规律建构点2 影响盐类水解的因素讨论3 外加试剂对盐类水解平衡的影响讨论4 盐类水解平衡的移动与离子浓度的变化讨论5 盐类水解的具体应用答案专区课题探究 离子浓度大小的比较迁移应用第四单元 难溶电解质的沉淀溶解平衡建构学习建构点1 沉淀溶解平衡原理讨论1 溶解平衡的有关判断讨论2 溶解平衡的移动讨论3 溶度积的应用建构点2 沉淀溶解平衡原理的应用讨论4 沉淀的生成与转化课题探究  $K_{sp}$ 的应用迁移应用专题整合高考链接考点1 弱电解质的电离平衡考点2 溶液的酸碱性与pH考点3 盐类的水解及应用考点4 溶液中微粒浓度大小的比较考点5 沉淀的溶解平衡知能测控答案专区

编辑推荐

四易学习法：易读、易记、易学、易用，四易学习尽在掌握。  
全面学习方案+化难为易方法+融会贯通之术

#### 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>