第一图书网, tushu007.com

<<普通化学>>

图书基本信息

书名：<<普通化学>>

13位ISBN编号：9787810661041

10位ISBN编号：7810661043

出版时间：1999-07

出版时间：中国农业大学出版社

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

书籍目录

目录
绪论
1化学热力学基础
1.1热力学基础知识
1.2化学反应的热力学能和焓
1.3热化学定律
1.4化学反应的自发性
1.5吉布斯自由能
1.6吉布斯－亥姆霍兹公式的应用
1.7化学反应等温方程式
2化学平衡原理
2.1标准平衡常数
2.2多重平衡系统
2.3化学平衡的移动
3化学反应速率
3.1化学反应速率的概念
3.2浓度对化学反应速率的影响
3.3温度对化学反应速率的影响
3.4反应速率理论简介
3.5催化作用
4原子结构
4.1微观粒子的运动特性
4.2波函数和单电子原子的结构
4.3多电子原子的结构
4.4原子结构与元素周期律
5化学键与分子结构
5.1离子键
5.2共价键的价键理论
5.3分子的极性、分子间力和氢键
5.4物性与结构简介
6溶液和胶体
6.1溶液的组成标度
6.2稀溶液的依数性
6.3胶体溶液
6.4表面活性剂和乳浊液
7酸碱反应
7.1酸碱质子理论
7.2水溶液中的重要酸碱反应
7.3酸碱平衡的移动
7.4酸碱缓冲溶液
7.5强电解质溶液简介
8沉淀溶解反应
8.1难溶电解质的溶度积
8.2影响沉淀生成和溶解的因素
8.3分步沉淀与沉淀转化

8.4沉淀反应在分析化学中的应用
9氧化还原反应
9.1基本概念
9.2原电池、电极
9.3原电池电动势和电极电势
9.4氧化还原反应的自发方向
9.5氧化还原反应的标准平衡常数
9.6元素标准电极电势图和电极电势的间接计算
9.7常见重要氧化还原反应
10配位化合物
10.1配位化合物的基本概念
10.2配位化合物结构的价键理论
10.3配位平衡
10.4重要的配位化合物及其应用
11化学与食品、化学与环境
11.1化学与食品
11.2化学与环境保护
附录
I－1SI单位制的词头
I一2些非推荐单位、导出单位与SI单位的换算
Ⅱ常见物质
Ⅲ弱酸、弱碱的电离平衡常数
IV常见难溶电解质的溶度积
V－1酸性溶液中的标准电极电势
V2碱性溶液中的标准电极电势
VI常见配（络）离子的稳定常数K隐
VII原子半径r
VIII元素的第一电离能I1
IX主族元素的第一电子亲合能Eea1
X元素的电负性X
XI常见阳离子的鉴定方法
XII常见阴离子的鉴定方法
参考文献

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