

普通化学



[普通化学_下载链接1](#)

著者:

出版者:中国农业大学出版社

出版时间:1999-07

装帧:平装

isbn:9787810661041

作者介绍:

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—1 SI 单位制的词头
 - I—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和能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
• • • • • ([收起](#))

[普通化学_下载链接1_](#)

标签

评论

[普通化学_下载链接1_](#)

书评

[普通化学_下载链接1_](#)