

<<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>

## &lt;&lt;普通化学&gt;&gt;

## 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

## &lt;&lt;普通化学&gt;&gt;

- 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—2些非推荐单位、导出单位与SI单位的换算
    - 常见物质
    - 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 $K_{\text{稳}}$
  - VII原子半径 $r$
  - VIII元素的第一电离能 $I_1$
  - IX主族元素的第一电子亲和能 $E_{\text{ea}1}$
  - 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>