

# 《现代化学基础》

## 图书基本信息

书名 : 《现代化学基础》

13位ISBN编号 : 9787302175278

10位ISBN编号 : 7302175276

出版时间 : 2008-7

出版社 : 崔爱莉、沈光球、等 清华大学出版社 (2008-07出版)

页数 : 356

版权说明 : 本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介以及在线试读 , 请支持正版图书。

更多资源请访问 : [www.tushu000.com](http://www.tushu000.com)

# 《现代化学基础》

内容概要

# 《现代化学基础》

## 书籍目录

第1章 物质的状态  
1.1 气体  
1.1.1 理想气体与实际气体  
1.1.2 理想气体定律  
1.1.3 实际气体的状态方程式  
1.2 液体  
1.2.1 液体的蒸发和蒸气压  
1.2.2 液体的沸腾和沸点  
1.2.3 气体的液化——临界现象  
1.2.4 相图  
1.3 固体  
1.3.1 晶体的一般特性  
1.3.2 晶格和晶格的分类  
1.4 液晶态和等离子态  
1.4.1 液晶态  
1.4.2 等离子态  
本章小结问题与习题

第2章 溶液  
2.1 溶液及其浓度表示法  
2.1.1 溶液的一般概念和分类  
2.1.2 溶液浓度的表示法  
2.2 溶解度  
2.2.1 气体、液体和固体在液体中的溶解  
2.2.2 相似相溶原理  
2.3 非电解质稀溶液的依数性  
2.3.1 蒸气压降低  
2.3.2 溶液的沸点升高  
2.3.3 溶液的凝固点降低  
2.4.4 溶液的渗透压与反渗透技术  
本章小结问题与习题

第3章 化学热力学初步  
3.1 化学反应中的能量变化  
3.1.1 化学热力学的基本概念  
3.1.2 热力学第一定律  
3.1.3 反应进度  
3.1.4 化学反应的能量变化  
3.1.5 恒容热效应的测量  
3.1.6 盖斯定律和化学反应热效应的计算  
3.2 化学反应的方向  
3.2.1 自发过程  
3.2.2 熵与热力学第二定律  
3.2.3 自由能变与化学反应自发方向判据  
本章小结问题与习题

第4章 化学平衡  
4.1 可逆反应与化学平衡  
4.2 平衡常数  
4.2.1 实验平衡常数  
4.2.2 标准平衡常数 ( $K_{\text{a}}$ )  
4.2.3 多重平衡规则  
4.3 化学反应等温方程式  
4.4 化学平衡的移动  
4.4.1 浓度对化学平衡的影响  
4.4.2 压力对化学平衡的影响  
4.4.3 温度对化学平衡的影响  
4.5 合成氨反应机理  
本章小结问题与习题

第5章 化学动力学基础  
5.1 化学反应速率  
5.1.1 反应速率的表示方法  
5.1.2 反应速率的测量  
5.2 浓度对反应速率的影响——速率方程  
5.2.1 反应速率方程 (微分式)  
5.2.2 浓度与时间的关系——反应速率方程 (积分式)  
5.3 温度对反应速率的影响  
5.4 浓度和温度对反应速率影响的解释  
5.4.1 碰撞理论  
5.4.2 过渡态理论  
5.5 催化剂对反应速率的影响  
本章小结问题与习题

第6章 酸碱平衡和沉淀溶解平衡  
6.1 酸碱平衡  
6.1.1 酸碱理论  
6.1.2 水的离解平衡与pH标度  
6.1.3 弱酸、弱碱的离解平衡  
6.1.4 盐的水解平衡  
6.1.5 缓冲溶液  
6.1.6 配离子的离解平衡  
6.2 沉淀溶解平衡  
6.2.1 溶度积常数  
6.2.2 溶解度与溶度积的关系  
6.2.3 溶度积规则  
本章小结问题与习题

第7章 氧化还原反应与电化学  
第8章 原子结构与元素周期律  
第9章 分子结构与化学键理论  
第10章 配位化学基础  
第12章 化学分析和仪器分析简介  
第13章 生命元素与生物化学基础  
第14章 环境化学基础  
第15章 化学与现代科学  
附录参考文献

# 《现代化学基础》

## 章节摘录

第1章 物质的状态一般说来，物质有3种不同的聚集状态，即气态、液态和固态。除此以外，还有外观像气体的等离子态以及外观像液体的液晶态。物质处于什么样的状态与外界的温度、压力等条件有关。1.1 气体气体的基本特性是它的无限膨胀性和无限掺混性。不管容器的大小以及气体量的多少，气体都能充满整个容器，而且不同气体能以任意的比例互相混合从而形成均匀的气体混合物。此外，气体的体积随体系的温度和压力的改变而改变，因此研究温度和压力对气体的影响是十分重要的。1.1.1 理想气体与实际气体如果我们把气体中的分子看成是几何上的一个点，它只有位置而无体积，同时假定气体中分子间没有相互作用力，那么这样的气体称为理想气体。事实上，一切气体分子本身都占有一定的体积，而且分子间存在相互作用力，所以理想气体只不过是一种抽象，是实际气体的一种极限情况。研究理想气体是为了把问题简化，在对理想气体认识的基础上有时进行必要的修正可用于实际气体。因此理想气体的概念对于我们研究实际气体是十分有用的。当气体的体积很大（压力很小），而且大大超过气体分子本身的体积时，分子本身的体积可以忽略不计；当气体分子与分子之间的距离较大时，分子与分子之间的相互吸引力与气体分子本身的能量相比，亦可忽略不计。因此，这种情况下的实际气体可看成为理想气体。经验告诉我们，低压、高温下的实际气体的性质非常接近于理想气体。

# 《现代化学基础》

编辑推荐

# 《现代化学基础》

## 精彩短评

- 1、内容相当不错，不过有一个错误：把压强说成压力。一些章节没有答案，郁闷。
- 2、快递真的不错，没联系到我给我送了好几遍，真是太感激了...
- 3、总的体系比较清晰，但部分内容的语言比较模糊，个别推导的思路值得商榷。
- 4、我是华科电子专业的学生，觉得对本校同专业的课程挺适用的，课上讲的内容除了两三节课需要自己做笔记或者打印课件之外这本书上都有对应，而且讲得很清楚。
- 5、终于考完大化。。

# 《现代化学基础》

## 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:[www.tushu000.com](http://www.tushu000.com)