

## <<无机及分析化学>>

### 图书基本信息

书名：<<无机及分析化学>>

13位ISBN编号：9787109089556

10位ISBN编号：710908955X

出版时间：2004-7

出版时间：中国农业出版社

作者：曲祥金 主编

页数：387

字数：601000

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>

## <<无机及分析化学>>

### 内容概要

《无机及分析化学》主要内容包括：溶液与胶体、化学变化的能量关系和反应方向、化学键和分子结构、氧化还原反应，几种仪器分析法简介等。

## &lt;&lt;无机及分析化学&gt;&gt;

## 书籍目录

## 上篇

## 第一章 溶液与胶体

## 1.1 溶液组成量度的表示方法

## 1.2 非电解质稀溶液的依数性

## 1.2.1 溶液的蒸气压下降

## 1.2.2 溶液的沸点上升和凝固点下降

## 1.2.3 溶液的渗透压

## 1.3 胶体

## 1.3.1 分散度与表面能

## 1.3.2 气体在固体表面上的吸附

## 1.3.3 溶液内固-液界面上的吸附

## 1.3.4 溶胶的性质

## 1.3.5 胶团结构

## 1.3.6 溶胶的双电层结构和电动电势

## 1.3.7 溶胶的稳定性和聚沉

## 1.3.8 高分子溶液及凝胶

## 1.4 表面活性物质和乳浊液

## 1.4.1 表面活性物质

## 1.4.2 乳浊液

## 思考题

## 习题

## 第二章 化学变化的能量关系和反应方向

## 2.1 基本概念

## 2.1.1 系统和环境

## 2.1.2 状态与状态函数

## 2.1.3 过程和途径

## 2.1.4 热、功和热力学能

## 2.2 焓和焓变

## 2.2.1 能量守恒与转化——热力学第一定律

## 2.2.2 焓和焓变

## 2.2.3 盖斯定律

## 2.3 化学反应焓变的计算

## 2.3.1 标准生成焓法

## 2.3.2 标准摩尔燃烧焓法

## 2.4 化学反应的方向

## 2.4.1 化学反应的自发性

## 2.4.2 熵

## 2.4.3 自由能

## 2.4.4 吉布斯-亥姆霍兹方程

## 2.5 生化标准状态

## 思考题

## 习题

## 第三章 化学反应速率

## 3.1 化学反应速率

## 3.1.1 化学反应速率的表示方法

## <<无机及分析化学>>

3.1.2 基元反应与非基元反应

3.2 反应速率理论简介

3.2.1 双分子反应的碰撞理论

3.2.2 过渡状态理论

3.3 影响化学反应速率的因素

3.3.1 浓度对化学反应速率的影响

3.3.2 温度对化学反应速率的影响

3.3.3 催化剂对化学反应速率的影响

思考题

习题

第四章 化学平衡

4.1 化学平衡和平衡常数

4.1.1 化学平衡

4.1.2 平衡常数

4.1.3 自由能变与平衡常数

4.1.4 化学平衡中的有关计算

4.2 化学平衡的移动

第五章 原子结构与元素周期系

第六章 化学键和分子结构

第七章 酸碱平衡

第八章 沉淀溶解平衡

第九章 氧化还原反应第

第十章 元素及其化合物选述

下篇

<<无机及分析化学>>

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>