

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787502569280

10位ISBN编号：7502569286

出版时间：2005-12

出版单位：化学工业

作者：古国榜

页数：357

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>

<<无机化学>>

内容概要

《无机化学（第2版）》贯彻法定计量单位制，采用IUPAC建议的元素周期表的新版本。内容包括化学基本知识、原理和元素化学两大部分。

在内容取舍上注重理论与实际结合；反映工程高职高专的特色，加大新知识的信息量；反映近代无机化学在材料、能源、环保、生命、化工、冶金等方面的渗透和应用。

《无机化学（第2版）》可作为高职高专学校化工、轻工、冶金、纺织、环保、材料等专业的教材，也可供本科生参考。

<<无机化学>>

书籍目录

本书常用的符号意义和单位1绪论41化学反应中质量和热量计量关系61.1计量单位和术语61.1.1元素的相对原子质量和相对分子质量61.1.2物质的量及其单位71.1.3物质的量浓度81.1.4质量摩尔浓度81.1.5摩尔分数和摩尔比91.1.6质量分数91.1.7体积分数91.2化学反应中物质的量关系91.2.1应用化学方程式的计算91.2.2化学计量系数111.2.3反应进度111.3化学反应的焓变131.3.1系统、环境和相131.3.2化学反应热和焓变14习题182化学反应速率202.1化学反应速率的表示方法202.2反应速率理论概要222.2.1碰撞理论222.2.2过渡状态理论232.3影响反应速率的因素242.3.1浓度或分压对反应速率的影响242.3.2温度对反应速率的影响262.3.3催化剂对反应速率的影响262.3.4影响多相反应速率的因素282.4超常条件下对化学反应的影响292.4.1超高压反应292.4.2光化学反应292.4.3等离子体化学反应292.4.4摩擦化学反应302.4.5超声化学反应302.4.6微波化学反应31习题313化学平衡333.1可逆反应与化学平衡333.2平衡常数353.2.1实验平衡常数353.2.2标准平衡常数363.3多重平衡规则373.4有关化学平衡的计算373.5化学平衡的移动403.5.1浓度(或分压)变化对化学平衡的影响403.5.2系统总压力变化对化学平衡的影响413.5.3温度变化对化学平衡的影响433.5.4平衡移动的总规律——勒夏特列原理433.6化学反应速率和化学平衡在工业中综合应用的举例443.6.1接触法制硫酸的生产中反应速率与化学平衡的问题443.6.2NH₃氧化法生产HNO₃的反应速率问题46习题484酸碱反应504.1酸碱的解离理论504.1.1酸碱的定义514.1.2酸碱反应514.1.3酸碱的强度514.2水溶液中酸或碱的解离平衡524.2.1水的离子积和溶液的pH524.2.2一元弱酸、弱碱的解离平衡544.2.3多元弱酸的解离平衡574.3同离子效应和缓冲溶液594.3.1同离子效应594.3.2缓冲溶液604.4盐类的水解634.4.1弱酸强碱盐634.4.2弱碱强酸盐644.4.3弱酸弱碱盐654.4.4影响盐类水解的因素654.5酸碱质子理论664.5.1酸碱的定义674.5.2酸碱反应68习题695沉淀反应71.....

<<无机化学>>

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>