

<<普通化学>>

图书基本信息

书名：<<普通化学>>

13位ISBN编号：9787308012041

10位ISBN编号：7308012042

出版时间：2005-01-01

出版时间：浙江大学

作者：叶锡模等编

页数：492

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>

<<普通化学>>

内容概要

《普通化学》着重论述了无机化学原理、胶体溶液性质。在阐述元素、化合物时，充分注意化学热力学和物质结构理论的应用。书中基本概念、基本原理表述简洁易懂，例题较多，以加深学生理解。

全书共分十四章。

采用国家法定计量单位。

《普通化学》可作为高等农、林、牧院校教材，也可作为函授大学、电视大学有关专业的参考书。

<<普通化学>>

书籍目录

第一章 溶液1-1 物质的计量方法与单位1-2 溶液中物质的组成量度1-3 水的相图1-4 非电解质稀溶液的依数性习题一复习思考题第二章 化学反应的热效应2-1 几个基本概念2-2 热力学第一定律2-3 焓和热化学方程式2-4 盖斯定律2-5 标准生成热和标准燃烧热习题二复习思考题第三章 吉布斯自由能和化学平衡3-1 化学反应的自发性3-2 混乱度和熵3-3 自由能3-4 化学平衡3-5 自由能变与化学平衡3-6 化学平衡的移动习题三复习思考题第四章 化学反应速度4-1 化学反应速度和反应机理4-2 化学反应速度理论4-3 化学反应速度与浓度的关系4-4 化学反应速度与温度的关系4-5 化学反应速度与催化剂的关系习题四复习思考题第五章 电解质溶液和酸碱平衡5-1 强电解质溶液5-2 弱电解质的电离平衡5-3 缓冲溶液5-4 盐类的水解5-5 酸碱质子理论习题五复习思考题第六章 多相离子平衡6-1 难溶电解质的溶度积6-2 沉淀的生成6-3 沉淀的溶解6-4 水合离子的热力学函数习题六复习思考题第七章 原子结构和元素周期系7-1 玻尔氢原子结构理论7-2 原子中电子的运动状态7-3 四个量子数7-4 原子中电子的排布.....第八章 化学键和分子结构第九章 氧化还原反应第十章 配位化合物第十一章 非金属元素选述第十二章 金属元素选述第十三章 吸附与胶体第十四章 化学与环境保护附录

<<普通化学>>

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>