第一图书网, tushu007.com

<<普通化学>>

图书基本信息

书名：<<普通化学>>

13位ISBN编号：9787810669924

10位ISBN编号：7810669923

出版时间：2006-7

出版时间：中国农业大学

作者：阿娟主编

页数：350

字数：418000

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

内容概要

本教材是高等农林院校本科生普通化学教材，内容以普通化学原理为主，由化学热力学及化学平衡（包括酸碱平衡、氧化还原、电化学等）、化学反应速率和物结构等3部分构成，全书共分11章，包括气体及溶液、化学热力学、化学平衡、化学反应速率、酸碱反应平衡、氧化还原反应、原子结构、分子结构等，并安排一定数量的例题、习题。
教材内容力求精简，由浅入深，通俗易懂，便于自学，可作为高等农林院校各有关专业的本科教材，也可作为相关专业人员的参考书。

书籍目录

1　气体和溶液 1.1 气体　1.1.1 理想气体状态方程式　1.1.2　分压定律 1. 2　液体　1.2.1 液体的蒸气压、沸点、凝固点　1.2.2　水的相图　1.2.3 溶液 1.3　胶体　1.3.1 分散系和表面能　1.3.2　表面吸附现象　1.3.3　溶胶的基本性质　1.3.4　溶胶粒子的结构　1.3.5　溶胶的稳定性和聚沉　1.3.6　表面活性物质和乳状液　习题2　化学热力学基础 2.1　热力学的一些基本概念　2.1.1 系统和环境　2.1.2 状态和状态函数　2.1.3　过程和途径　2.1.4　化学反应进度　2.1.5 热和功　2.1.6 热力学能（内能） 2.2　热力学第一定律及焓　2.2.1 热力学第一定律　2.2.2 热力学第一定律在化学中的应用 2.3　盖斯定律及反应热的计算　2.3.1 反应的摩尔热力学能　2.3.2 热化学方程式　2.3.3　盖斯定律及其应用　2.3.4　标准摩尔生成焓　2.3.5 反应的标准摩尔焓变及其计算 2.4　反应的自发性及熵　2.4.1 自发反应及其特点　2.4.2　熵和熵变 2.5　吉布斯自由能和反应方向的判断　2.5.1　吉布斯自由能　2.5.2 自发方向的判断　2.5.3 标准摩尔生成吉布斯自由能[变]　2.5.4 温度对化学反应方向的影响　习题3　化学平衡 3.1　平衡状态与平衡常数　3.1.1 可逆反应与平衡状态　3.1.2　平衡常数　3.1.3 化学平衡中的有关计算 3.2　标准平衡常数与吉布斯自由能变　3.2.1 化学反应等温方程式及应用　3.2.2　标准平衡常数与标准摩尔吉布斯自由能变　3.3　多重平衡系统 3.4　化学平衡的移动　3.4.1 浓度对化学平衡的影响　3.4.2　压力对化学平衡的影响　3.4.3　温度对化学平衡的影响　习题4　化学反应速率 4.1　化学反应速率的基本概念　4.1.1 化学反应速率的定义及表示　4.1.2　反应机理　……5　酸碱平衡6　沉淀溶解平衡7　氧化还原反应8　原子结构9　化学键与分子结构10　配位化合物11　与农业生产有关的元素化学附录参考文献

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