

<<无机化学>>

图书基本信息

书名：<<无机化学>>

13位ISBN编号：9787117025348

10位ISBN编号：7117025344

出版时间：2004-4

出版单位：人民卫生

作者：徐丁苗

页数：214

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》三版教材，是在征求了使用二版教材的教师和学生的意见后，在全体编者分析总结的基础上进行修订编写的。

在此对曾支持这次工作的单位和个人表示衷心的感谢。

三版《无机化学》共分16章，总学时数为108学时，其中理论时数为74学时，实验时数为34学时。教学大纲规定为15章，我们采纳了教师和学生的意见，认为“缓冲溶液”这部分内容仍然独立成“章”较为妥当，并对个别章的前后次序做了调整，章的名称也做了相应更改。

<<无机化学>>

书籍目录

第一章 摩尔、反应热 第一节 摩尔 一、摩尔 二、关于摩尔质量及其计算 三、气体摩尔体积 第二节 反应热和热化学方程式 第二章 溶液 第一节 溶液的概念 一、溶液的组成 二、溶解过程 第二节 溶解度 一、溶解度的概念 二、影响溶解度的因素 三、溶解度的应用 第三节 溶液的浓度 一、溶液浓度的表示方法 二、溶液浓度的换算 三、溶液的配制和稀释 第四节 稀溶液的依数性 一、溶液的蒸气压降低 二、溶液的沸点提高 三、溶液的凝固点降低 四、溶液的渗透压及其计算 第三章 原子结构和元素周期律 第一节 原子的组成 一、放射性 二、原子的组成 三、同位素 第二节 核外电子的运动状态 一、电子云 二、核外电子的运动状态 第三节 原子核外电子的排布 一、保利不相容原理 二、能量最低原理 三、洪德规则 第四节 元素周期律 一、核外电子排布的周期性 二、原子半径的周期性变化 三、元素主要化合价的周期性变化 第五节 元素周期表 一、元素周期表的结构 二、元素周期表根据原子的电子层结构分区 三、元素的性质与原子结构的关系 四、元素周期表的应用 第四章 分子结构 第一节 离子键、离子晶体 一、离子键 二、离子晶体 第二节 共价键 一、共价键的形成 二、共价键理论——电子配对法(价键法) 三、共价键的饱和性和方向性 四、配位键 第三节 极性分子和非极性分子 一、极性键和非极性键 二、极性分子和非极性分子 第四节 分子间的作用力和氢键 一、范德华力 二、氢键 第五章 氧化还原反应 第一节 氧化还原反应 一、氧化还原反应 二、氧化剂和还原剂的概念 三、氧化还原反应的类型 第二节 氧化还原反应方程式的配平 第六章 卤族元素 第一节 卤素的通性 第二节 卤素的单质 一、制备 二、性质 第三节 卤化氢 一、卤化氢的性质 二、重要的氢卤酸 第七章 碱金属和碱土金属 第八章 氧族元素 第九章 化学反应速度和化学平衡 第十章 电解质溶液 第十一章 缓冲溶液 第十二章 胶体溶液 第十三章 氮族元素 第十四章 碳族元素和硼族元素 第十五章 配位化合物 第十六章 过渡元素 实验部分 附录一 国际原子量表(1985) 附录二 酸、碱溶液的密度与质量分数对照表 附录三 无机酸、碱在水中的电离常数 附录四 难溶化合物的溶度积(K_{sp})

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>