

图书基本信息

书名：<<化学 来华留学生专业汉语学习丛书>>

13位ISBN编号：9787561932278

10位ISBN编号：7561932278

出版时间：2012-2

出版单位：北京语言大学

作者：秦学

页数：229

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

本教材的内容包括基础化学原理、元素化学、基础有机化学等，基本包含了中国初高中化学所学的所有内容，并结合大学化学的教学要求加以适当简化，使预科留学生今后入系学习时能顺利衔接。在教材正文中对化学专业术语和部分常用词汇加注英文和拼音；附录中对化学实验的仪器和操作进行了简单讲解，并将基本概念和常用化学物质名称等归纳整理为汉字、拼音、英文的对照表，以便学生查阅。

书籍目录

- 第一章 氢气
- 第二章 碳
- 第三章 基本概念和基本理论
- 第四章 碱金属
- 第五章 溶液
- 第六章 卤素
- 第七章 物质的量
- 第八章 氧族元素
- 第九章 氮族元素
- 第十章 化学反应速率和化学平衡
- 第十一章 电离平衡
- 第十二章 化学反应中的物质变化
- 第十三章 原电池和电解池
- 第十四章 几种常见金属
- 第十五章 烃
- 第十六章 烃的衍生物
- 第十七章 糖类油脂蛋白质
- 第十八章 合成材料
- 附录

章节摘录

(1) 离子键：使阴、阳离子结合成化合物的静电作用叫做离子键。

(2) 共价键：原子之间通过共用电子对所形成的相互作用叫做共价键。

氧化数 元素的氧化数是指元素原子在其化合态中的形式电荷数。

氧化数是元素的原子相互化合时的数目。

氧化数有正和负。

在化合物里 / 正负氧化数的代数和为零。

在复杂离子中，各元素原子氧化数的代数和等于离子的总电荷数。

元素周期律和元素周期表 1.元素周期律 元素的性质随着元素原子序数的递增而呈周期性变化的规律，叫做元素周期律。

元素周期律主要体现在核外电子排布的周期性变化、原子半径的周期性变化和元素主要氧化数、金属性及非金属性等的周期性变化方面。

元素性质周期性变化的实质是由于元素原子核外电子排布的周期性变化。

2.元素周期表 元素周期表是元素周期律的具体表现形式。

.....

#### 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>