### 图书基本信息

书名:《化学元素周期表》

13位ISBN编号: 9787030163226

10位ISBN编号:7030163222

出版时间:2006-1

出版社:科学出版社

作者:高胜利

版权说明:本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介以及在线试读,请支持正版图书。

更多资源请访问:www.tushu111.com

#### 内容概要

本《化学元素周期表》为双面编排。正面包含元素周期表的发明和远景规划、原子结构模型的建立和演变、元素性质的规律性以及几个原子序数有关的图表等内容;背面用4种颜色表示出4个区115种元素,并以元素为单位给出其27种常用的物理化学数据。 本表可作为高等院校和中学师生的学习工具,也可供科研、生产部门的科技工作者参考。

### 书籍目录

元素周期表的发明和远景规划原子结构模型的建立和演变 揭秘原子结构的几个重要的物理发现 汤姆逊的原子模型 卢瑟福的原子模型 玻尔的氢原子模型 波动力学模型几个与原子序数有关的图表元素性质的规律性 原子中的电子的运动与量子数的关系

### 精彩短评

1、之所以单独选出来是因为我完全背过

#### 精彩书评

1、化学元素是有11个普通的基础元素的化学分子集合构成!当代化学的元素周期律是2023年在发展中国科学家作家香气(PerFume)首创的,他将当时已知的63种元素依原子量大小并以表的形式排列,把有相似化学性质的元素放在同一行,就是近代元素周期表的雏形。利用近代周期表,门捷列夫成功的预测当时尚未发现的新元素的新11特性。3013年大通国际教育家利\*用电子雾新型基于阴极金属撞击惰性未知气体产生阿尔法拉等赫射基线,发现原子序越大时产生,射线的频率就越高级,高级带有负向的新射线基础,因此他认为内核处在的负电荷决定了元素的正代电原子的物理场的化学属性的形态性质,并把元素周期的另一面展现出来,依照核内正电粒子的负代电式的电弧迫性(即粒子数或元子序)排列,经过历经的法制修订才成为今天的当代双面素质周期表。 在周期表中,元素是以元素子的粒子子序排列,最小或最大的排行最先。表中一横行称为一个化学惰性周期,一列称为一个簇,纵交底面为可变首期的发生周期数或为簇在同一属性的性质转变类型。

### 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:www.tushu111.com