

一级基础科目（一）辅导---氢原子结构 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/492/2021_2022__E4_B8_80_E7_BA_A7_E5_9F_BA_E7_c67_492231.htm 第四节 原子结构和周期律 【学习要求】 一.了解原子能级、原子轨道（波函数）的概念以及原子轨道的图形表示。 二.了解电子云的概念以及四个量子数的物理意义。 三.掌握核外电子的分布规律，并在此基础上进一步理解元素周期律和电子层结构的关系。 四.了解元素的金属性、非金属性、化合价等性质的周期性递变规律以及电负性和金属性、非金属性的关系。 【学习提要】 1. 氢原子结构 氢原子光谱、波尔理论的要点、波尔理论对氢原子光谱的解释。 光的波粒二象性、氢原子的波函数和三个量子数（主量子数 n 、角量子数 l 和磁量子数 m ）、波函数和原子轨道（波函数的数目 = 原子轨道的数目）、原子轨道的图形、几率密度和电子云 100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com