

基础知识（二）辅导：核外电子排布原理和电子排布岩土工程师考试 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/590/2021_2022__E5_9F_BA_E7_A1_80_E7_9F_A5_E8_c63_590872.htm 把岩土师站点加入收藏夹

电子排布的“三原理”，这三个基本原理是能量最低原理，保里不相容原理和洪特规则。（一）能量最低原理：就是电子在原子轨道上的分布，要尽可能的使电子的能量为最低，这就是说，电子首先填充 $1s$ 轨道，然后接近似能级图的次序向较高能级填充。（二）保里不相容原理：每个原子轨道至多只能容纳两个电子，而且这两个电子自旋方向必须相反，或者是说，在同一个原子中，不可能有两个电子处于完全相同的状态，即描写原子中电子所处状态的四个量子数(n, L, m, m_s)不可能有两个电子具有一组完全相同的数值。

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