

基础知识（二）辅导：洪特规则岩土工程师考试 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_590874.htm 把岩土师站点加入收藏夹

洪特规则：在能量相等的轨道(也称等价轨道或简并轨道)如3个p轨道，5个d轨道，7个f轨道上分布的电子，将尽可能分占不同的轨道，而且自旋的方向相同。例1 氮(N)原子中3个p电子是分布在3个p轨道上，并具有相同的自旋方向作为洪特规则的特例，等价轨道全充满，半充满或全空的状态一般比较稳定，也就是说，具有下列电子层结构的原子是比较稳定的。全充满：p₆、d₁₀、f₁₄，半充满：p₃、d₅、f₇，全空：p₀、d₀、f₀

(四)核外电子排布：在确定电子层结构中，有些特殊情况要注意：K、Ca原子，E 3d>E4s，因此电子先填充4s，然后再填充到3d上去，再排4p。同样，后面的能级图，也应先排能量低的如5s—4d—5p，6s—4f—5d—6p。K

，19：1s²2s²2p⁶3s²3p⁶4s¹ 另外，两个特殊的：Cu：29

，1s²2s²2p⁶3s²3p⁶3d¹⁰4s¹ Cr：24, 1s²2s²2p⁶3s²3p⁶3d⁵4s¹

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