

外层电子为什么比内层能量大 - 为什么原子核外电子离核越近能量越高-股识吧

一、内层电子和外层电子的跃迁与能级之间有什么的关系吗？

内层电子所处的能级很低，而外层电子所处的能级相对较高；
当它们跃迁时，诱导能量就有很大差异，内层电子必须吸收很高能量才能发生跃迁。

二、内层电子和外层电子的跃迁与能级之间有什么的关系吗？

内层电子所处的能级很低，而外层电子所处的能级相对较高；
当它们跃迁时，诱导能量就有很大差异，内层电子必须吸收很高能量才能发生跃迁。

三、为什么原子核外电子离核越近能量越高

核对核外电子的吸引力，离核愈近，相对作用愈大，离核愈远相对作用愈小这个相对作出了用是指势能，最外层电子势能小而动能大，最易失去电子.常用电子的电离能或电子亲和能表示.应该是离核愈远运动愈快.

四、为什么紫外线是原子外层电子受激发产生的、而X射线是原子内层电子受

射线是电子受激发后，往回跃迁原来的地方产生的。
内层电子能量低（回忆一下氢原子那个能级图，最低-13.6eV，高一级才-3.4eV，更高能级间距更密）所以受激发时会获得更多的能量，跃迁回来也会放出更多的能量

五、为什么最外层最多只能有8个电子？电子怎么就能量不同了？

一旦超过8个，增加的电子会到新的最外层。
电子受核影响越小能量自然越高。

六、为什么核外电子能量是最外层最强

你想想 核外电子是受原子核的束缚的。
自身能量小的核外电子没有办法克服原子核的束缚，所以会在内侧。
而那些能量大的核外电子能够多克服原子核的束缚，所以在外侧些。

七、电子云中，绕核运动的电子是外层电子还是内层电子能量大？

外层，从做功角度可以简单推出：将内层电子移动到外层则必然要对电子做功，所以外层电子能量大从外层向内层跃迁时释放能量；
从内层向外层跃迁时吸收能量。

八、外层的电子为什么比内层的电子能量大？

你想想，同样是电子，内层的电子吸附在原子核上，外层电子是不是需要比内层电子更多的能量才能吸附在电子核上？因为外层的距离远呀所以外层的电子比内层的电子能量大

九、电子为什么从内到外能量越来越高

电子绕原子核运转的能量是由原子核提供的，因此对原子核来说，距离越远，就相当于阻力臂越长。

而电子质量又是相同的，这样就使电子离原子核越远，原子核产生的能量越大。

就像一根绳绑个石头在转圈甩动，绳越长，甩起来越费劲。

所以电子从内到外能量越来越高。

参考文档

[下载：外层电子为什么比内层能量大.pdf](#)

[《股票从业资格证需要多久》](#)

[《吉林银行股票多久上市》](#)

[《股票能提前多久下单》](#)

[《股票大盘闭仓一次多久时间》](#)

[下载：外层电子为什么比内层能量大.doc](#)

[更多关于《外层电子为什么比内层能量大》的文档...](#)

声明：

本文来自网络，不代表

【股识吧】立场，转载请注明出处：

<https://www.gupiaozhishiba.com/author/66814336.html>