外层电子为什么比内层的能量大很多；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？-股识吧

一、外层电子与内层电子的速度哪个大还是一样大

离核越远能量越高，则速度也越大.外层电子向内层跃迁要放出能量.根据库仑定律，点电荷之间的引力正比于两点电荷的电荷量而反比于距离对不同电子而言，电荷量相同，不同的只有距离内层电子与原子核的距离较近，受到的库仑力以及相应的向心加速度大，因此速度更大，所以内层电子的速度比外层电子快

二、高一化学，为什么最外层电子数相同，电子层数越多，电子数越多，半径越大？

原子半径可以简单地理解为原子核到最外层电子的距离，核外电子按照能量的高低和离核的远近分为不同的电子层，层数越多，最外层电子离核越远，即半径越大。

三、为什么得电子放出能量多的非金属性强

得电子显示了非金属性，得电子之后放出的能量多，说明得电子后能量比以前低了很多。
而，放出的能量越多，得电子前后得能量差越多。
且，能量低的比能量高的稳定。
所以得电子放出能量多的非金属性强。

四、为什么内层电子跃迁需要的能量大?

因为内层轨道能级之间的能量差大，电子在能级间跃迁就需要吸收或释放更多的能量。
越外层的轨道能级分布越密集，能级间的能量差就小，跃迁所吸收或释放的能量也

小。
直到离核很远的轨道能级的分布非常密集几乎可以看做是连续的，所以能级的分立就很不明显以至于可以忽略，就回到了经典理论的情况。
麻烦采纳，谢谢！

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、为什么能层序数越大电子能量越高

你的题木是为什么原子核电子层数越高能量越高对吧？如题，电子层次按照离原子核的远近依次分为1到6层。
第一层离原子核最近，第6层离原子核最远。
我们知道天上的人造卫星是因为有动量才绕地球做旋转运动的，如果卫星没有动量，则会因为地球引力的关系而，掉入，地球。
原子也是一样。
如果电子的速度很慢很慢，最终会，撞击，原子核，如果速度中等。
会在原子核第三层电子层，如果速度很快，则会飞离原子核或者在第6层电子层绕核运动。
也许你会想问运动速度的快慢和电子层次的远近有什么关系。
说实话没直接关系。
但是运动速度等于能量，反之运动速度越快所包含的能量就越多，不懂回复。

七、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

八、初三物理判断题

最外层电子才会失去。
里面几层受原子核的控制力强。
不仅是摩擦，即使是化学反应中原子得失电子也只是最外层，这是化学。
而内层电子可以通过吸收电磁波的能量发生越迁而释放出来，这是量子力学的内容。

九、外层的电子为什么比内层的电子能量大？

应该是：电子在原子核外排布时，要尽可能使电子的能量最低。
一般来说，离核较近的电子具有较低的能量(电子层小的能量低)，随着电子层数的增加，电子的能量越来越大(电子层大的能量高)。

参考文档

下载：外层电子为什么比内层的能量大很多.pdf
《配股分红股票多久填权》
《股票型基金需要多久》
《上市公司回购股票多久卖出》
《股票抛股要多久》
下载：外层电子为什么比内层的能量大很多.doc
更多关于《外层电子为什么比内层的能量大很多》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/subject/17478362.html