

怎样比较物体内能大小n.l.m.ms中m相同如何比较能量大小？-股识吧

一、怎样判断物体内能大小

n---主量子数，决定电子层；

l--角量子数，决定电子亚层m--磁量子数，决定电子亚层及轨道数ms-
自旋量子数--决定电子自旋方向供参考，有点忘

二、n.l.m.ms中m相同如何比较能量大小？

n---主量子数，决定电子层；

l--角量子数，决定电子亚层m--磁量子数，决定电子亚层及轨道数ms-
自旋量子数--决定电子自旋方向供参考，有点忘

三、同温度下，不同状态的同种物体内能大小如何比较？

同温度下固体转变成液体，液体转变成气体都要从外界吸收能量。

所以同温度下同质量不同状态的同种物体，气体的内能最大然后是液体再是固体。

四、质量相同时，单位体积吸收的热量怎么比较？

查该种物质的热容，热容大的吸收的热量多。

五、怎样判断物体内能大小

C，首先这三种物质都是水，温度相等情况下，质量越大，内能越大，C的内能大

于A的内能。

又质量相等情况下，温度越大，内能越大，C的内能大于B的内能。

选C

六、如何比较各能级的能量高低，有没有公式

能级数字越高，能量越大。

有公式， $E=E_0/N^2$ 如氢核中，能级1能量为-13.6，2就为 $-13.6/2^2=-3.4$ ，3就为 $-13.6/3^2$ ，依次类推

七、各能级能量大小比较

能级越高，能量越大。

以氢原子为例，能级公式： $E(n)=E(1)/n^2$ ，此处的E都是负值。

八、化学中如何判断生成物与反应物的能量大小

如果你想就看一个方程式就想看出能量的话，很抱歉，无法实现。

我想你是想知道如何判断一个方程式是放热还是吸热的放应吧？这个事实上就是一个生成物与反应物的能量大小的比较，如果生成物的能量和比反应物能量和大，那么外在就表现为放出热量，反之亦然。

如果是这样的话，我可以告诉一个记忆的方法。

那就是几个小小的规律。

1、记相对的反应比如 水解反应和酸碱中和反应 是相对的反应。

而我们都知中和反应是放热的，那么水解反应就是吸热的。

2、记条件比如 一般需要加热的反应，都是放热的，这是因为反应需要吸收能量才能反应，为了守恒，它也会放出热量3、记物质需要的时候，去查一些物质能量表，看的多了，也就记住了当然了，学化学不能太死。

OK？

参考文档

[下载：怎样比较物体内能量大.pdf](#)

[《msci中国股票多久调》](#)

[《买股票买多久可以赎回》](#)

[《跌停的股票多久可以涨回》](#)

[《股票回购多久才能涨回》](#)

[《场内股票赎回需要多久》](#)

[下载：怎样比较物体内能量大.doc](#)

[更多关于《怎样比较物体内能量大》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/article/30832131.html>