

# 怎样比较物体内能大！不同状态物质能量高低如何判断-股识吧

## 一、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？

## 二、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。

## 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、不同状态物质能量高低如何判断

判断能量是指键能高低吧，键能高低实质又是根据原子之间的半径距离，即半径度长短来判断的，半径长短的判断你会吧？半径短则能量高，长则能量低专也就是说要看看化合物原子之间的半径长短来判断那个化合物的能量，则可以判断稳定性。并且双键属比单键能量高，三键比双键高。

## 六、比较反应放出热量大小

第一个相当与生成的硫和氧气燃烧放热 Q1最大液化要放热 Q2其次Q3最小

## 七、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

## 参考文档

[下载：怎样比较物体内能量大.pdf](#)

[《集中竞价涨停为什么后面没有涨停》](#)

[《股票今开和最高是什么意思》](#)

[《山东凤阳的股票什么时候上市交易》](#)

[《上海老八股现在都怎么了》](#)

[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/book/30832132.html>