

# 如何比较耗氧量—如何比较相同质量的食物完全被氧化，耗氧量的多少？-股识吧

## 一、如何比较相同质量的食物完全被氧化，耗氧量的多少？

测量食物的重量！重的当然耗氧量多了！因为添加了新的元素！

## 二、如何比较不用有机物在相同质量下的耗氧量

写出有机物完全燃烧的化学方程式，根据物质的量比例，计算就可以了

## 三、同质量的有机化合物，怎么比较消耗的氧气的多少

假设12g全部为C，物质的量1mol，耗氧气1mol假设12g全部为H，物质的量12mol，耗氧气3mol由此可见，等质量的H比C耗氧量更大，假如12g为CH的混合（烃），有机物内部含H量越多，耗氧量越大因此，等质量的烃，氢质量百分数越大（或HC个数比越大）耗氧量越大。

如果有机物内部含有氧，分析耗氧量时要先处理。

比如： $C_2H_6O_2$ ，因为自身内部可以提供一些氧，因此自身的氧可以解决掉一部分C或者H，因此 $C_2H_6O_2$ 可以改写成： $C_2H_2 \cdot 2H_2O$ 或者 $CH_6 \cdot CO_2$ ，它耗氧量的多少就看 $C_2H_2$ 或者 $CH_6$  其实高中阶段考的比较多的就是等质量的烃或者等物质的量的烃的耗氧量情况，含有氧元素的有机物考试的情况比较少见

## 四、相等物质质量的烃燃烧耗氧量多少如何比较

等质量的烃安全燃烧耗氧量如何比较我是这么想的。

烃即碳氢化合物，在空气中完全燃烧的产物是 $CO_2$ 和 $H_2O$ ，既然说是等质量的烃，只要比较摩尔数就能知道完全燃烧所需氧气的多少。

根据质量=摩尔数\*摩尔质量（假设质量为1），那么，摩尔质量越大，摩尔数就越小，所需氧气就越少。

（要把研究的物质写成通式）这就是说在C原子个数一定时，H原子越多，消耗的

氧气越多。

(C原子个数不定时，只要比较摩尔质量，等质量时，摩尔质量越大，摩尔数越小，所需消耗氧气越少)。

当然也可以写出化学方程式： $C_nH_m + [(m+n)/2]$

$O_2 \rightarrow nCO_2 + mH_2O$ ，耗氧量为  $(m+n)/2$ ，这样比较会更加方便！

## 五、同质量的有机化合物，怎么比较消耗的氧气的多少

(完全燃烧) C每mol(12g)耗2molO，H每mol(1g)耗0.5molO，以此类推可比较耗氧量。

## 六、同质量的烃，完全燃烧怎样比较耗氧量，与CO<sub>2</sub>与H<sub>2</sub>O？同物质的量呢？

看其中氢的质量分数，氢的质量分数越大，则消耗氧越多等物质的量时，看C<sub>x</sub>H<sub>y</sub>中的  $(X+Y/4)$  的相对大小

## 参考文档

[下载：如何比较耗氧量.pdf](#)

[《房屋契税印花税怎么做分录》](#)

[《a股大盘点数是怎么计算的》](#)

[《威派格李纪玺怎么了》](#)

[《短线赚多少点可以抛》](#)

[《大盘股指的是市值大吗》](#)

[下载：如何比较耗氧量.doc](#)

[更多关于《如何比较耗氧量》的文档...](#)

??

<https://www.gupiaozhishiba.com/author/41029535.html>