

如何比较等质量的烃耗氧量多少-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、关于质量相同的烃类完全燃烧时，耗氧量的问题

3个例题的答案没有错，错的是这句：

"对于 C_xH_y ，质量一定时：耗氧量最多的是XY最大的；

耗氧量最少的是XY最小的。

"由于氢原子的质量分数比较小，燃烧过程中，相同质量的氢和碳，氢要比碳消耗的氧多，所以质量相同的烃类完全燃烧时，耗氧量最多的是含氢量最高的；

耗氧量最少的是含碳量最高的。

对于有机物 C_xH_y ，当中X/Y表示的是碳氢比，该值越大，则说明含碳量越高，所以

耗氧量最多的是XY最小的；

耗氧量最少的是XY最大的。

三、烃完全燃烧，消耗氧气的多少，怎样判断

一个C将消耗2个O对应的相对质量为3：8

一个H将消耗1/2个O，对应的相对质量为1：8

可见，在同质量的情况下，H元素可以消耗掉更多的O所以烃类物质含有H比例高的消耗的氧气多。

结果就是 CH_4 了这是个很简单的问题，怎么还不明白类？

实在不行写方程式也能算出来的

四、烃与氧气燃烧，如何更快算出消耗氧气最多

烃即碳氢化合物，在空气中完全燃烧的产物是CO₂和H₂O，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.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）

五、怎么看等质量等物质的量的烃消耗氧多？

消耗氧：1，等物质的量时，看分子式（要分子式不要最简式）中C的多少
C个数越多消耗氧越多
2，等质量，看C和H的个数比 C个数/H个数的值越大
消耗氧越多产生的水：1，等物质的量时，分子式中H的个数多产生的水多
2，等质量 看C和H的个数比 C个数/H个数的值越小
产生的水多二氧化碳：和消耗氧气一样

参考文档

[下载：如何比较等质量的烃耗氧量多少.pdf](#)

[《股票填权后一般多久买》](#)

[《股票除权除息日多久》](#)

[下载：如何比较等质量的烃耗氧量多少.doc](#)

[更多关于《如何比较等质量的烃耗氧量多少》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/store/34043762.html>