

比较相同质量有机物耗氧量怎么算__相等物质质量的烃燃烧耗氧量多少如何比较-股识吧

一、等质量有机物燃烧如何比较耗氧量。如题 谢谢了

答：是C₇H₈的耗氧量更高。

方法：题目中二者的质量相等等关键是看二者的分子，故可看成是35mol的前者和46摩尔的后者燃烧比较，经计算，前者更多。

二、化学有机化合物耗氧量，关于质量相同或摩尔质量相同时看什么？在含有氧元素的情况下呢

对于有机物的燃烧问题，你只需要知道C元素和H元素在完全燃烧的情况下变成CO₂和H₂O，那么每一摩尔C元素就要消耗1mol氧气，每一摩尔H元素就要消耗0.25mol氢元素，所以只要知道有机物的分子式，那么消耗的氧气就能计算出来，比如C₂H₄，每一摩尔C₂H₄完全燃烧时就消耗3mol氧气，现在说说有氧元素的情况，用一个例子来说明，你就懂了，比如C₂H₆O，我们先把整个分子式改写成C₂H₄(H₂O)，我们对于有氧元素的情况就要学会分子式的改写，通常情况下是改写成水分子的形式（也可以改写成CO₂，比如C₂H₄O₂就可以改写成，CH₄(CO₂))，那么现在就可以计算其完全燃烧时的耗氧量，我们首先把改写成水或者二氧化碳的几个原子抛开，因为我们可以看成其自身的氧元素与自身的C或H元素结合，那么对于剩下的分子式，就按每一摩尔C元素就要消耗1mol氧气，每一摩尔H元素就要消耗0.25mol氢元素计算，比如C₂H₆O，改写后C₂H₄(H₂O)，那么其耗氧量为2*1+4*0.25=3mol，希望能帮到你

三、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！

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。

（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、在物质的量和质量分别相等时，如何区分烃的耗氧量多少？

给你一个通式 C_nH_z 耗氧量是 $n+z/2mol$

六、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

七、化学有机化合物耗氧量，关于质量相同或摩尔质量相同时看什么？在含有氧元素的情况下呢

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！

八、请问有机物燃烧消耗多少氧气怎么算

消耗氧气量 1、等物质的量($x+0.25y-0.5z$)mol 2、等质量的话取决于 y/x 大小，数值越大，耗氧量越大，CH₄就是等质量有机物中燃烧耗氧最多的。
如有不会，可以追问，望采纳，谢谢。

九、等质量有机物耗氧量判断

碳下标越大则消耗氧气越多

参考文档

[下载：比较相同质量有机物耗氧量怎么算.pdf](#)

[《联科科技股票中签后多久不能卖》](#)

[《科创板股票申购中签后多久卖》](#)

[《股票挂单有效多久》](#)

[《股票涨30%需要多久》](#)

[下载：比较相同质量有机物耗氧量怎么算.doc](#)

[更多关于《比较相同质量有机物耗氧量怎么算》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/25007542.html>