

有机物耗氧量如何比较__等质量有机物燃烧如何比较耗氧量。如题 谢谢了-股识吧

一、如何判断有机化合物的耗氧量

当等摩尔质量：A对于烃（ $CXHY$ ）来说耗氧量与（ $X+Y/4$ ）有关。
B对于烃的含氧衍生物（ $CXHYOZ$ ）来说耗氧量与（ $X+Y/4-Z/2$ ）有关
当是等质量：对于烃来说（ Y/X ）的值越大其耗氧量就越多。
这些公式好事要熟记不能死背，希望对你有帮助

二、等质量有机物燃烧如何比较耗氧量。如题 谢谢了

答：是 C_7H_8 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。

三、怎么比较耗氧量？

这些物质和氧气反应后都是有水生成的，所以含H量越高 耗O量越多。
你把方程式写出来也就容易看出来

四、怎样比较碳氢有机物等一类耗氧量的多少？

（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。

五、有关有机物燃烧耗氧量比较的问题。

有机物消耗1MOL氧，H需要四MOL即4g，C需要1MOL即12g.这是判断的关键
物质不含氧时 当质量相同时，谁的氢的含量多，谁消耗的氧多
物质的量相同，谁的碳含量高，谁消耗的氧多 物质含氧时，将分子式化成最简-
即分子式中的氧的分子数相同，在和上面一样分析

六、等质量的有机物燃烧消耗氧气大小怎么比较？为什么？

有机物组要组成的是C，H，O 其实这可以通过计算 1gC比1gH所需要的O更少
如果只有C，H的话 H的质量分数越大，需要O越多 如果有有机物含有O的话
例如甲醇CH₃OH可以先写成CH₂.H₂O
等质量是，把水那部分减出来把剩余CH₂拿出来计算比较（用方程式可以的）
这样应该还是比较简便的了

七、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。

如果有有机物内部含有氧，分析耗氧量时要先处理。

比如：C₂H₆O₂，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C₂H₆O₂可以改写成：C₂H₂.2H₂O或者CH₆.CO₂，它耗氧量的多少
就看C₂H₂或者CH₆ 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

八、等质量的有机物充分燃烧消耗氧气大小怎么比较

比较含氢量 4H---O₂ C----O₂ 4g-----O₂ 12g-----O₂ 氢含量越大燃烧消耗氧气越多

九、各有机物的耗氧量怎么看那

这样分析：C---->

CO₂.....耗1个O₂（从C、CO₂组成上一眼就看出来了）4H--->

2H₂O.....耗1个O₂（2个H₂O中不就相当是1个O₂吗？）例1：1molC₃H₈完全燃烧耗多少摩O₂？分析：C₃耗O₂为3个，8个H耗O₂为2个，故1molC₃H₈共耗O₂为5个。

若分子中含有氧呢？答：先按C、H数计算出耗O₂量，然后再减去分子中的含O量就行了。

例2：1molC₃H₈O完全燃烧耗多少摩O₂？答：按C₃H₈考虑，应耗5molO₂，现分子内含0.5molO₂，故实际耗O₂量为5 - 0.5 = 4.5（mol）例3：你所说的几种物质完全燃烧的耗氧量为：

乙炔C₂H₂，耗O₂为2.5mol乙醛C₂H₄O，耗O₂为2.5mol乙醇C₂H₆O，耗O₂为3mol乙酸C₂H₄O₂，耗O₂为2mol乙烷C₂H₆，耗O₂为3.5mol乙酸甲酯C₃H₆O₂，耗O₂为3.5mol乙烯C₂H₄，耗O₂为3mol

参考文档

[下载：有机物耗氧量如何比较.pdf](#)

[《新股票一般多久可以买》](#)

[《认缴股票股金存多久》](#)

[《股票放多久才能过期》](#)

[《股票停牌重组要多久》](#)

[下载：有机物耗氧量如何比较.doc](#)

[更多关于《有机物耗氧量如何比较》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/33558688.html>