

相同物质的量的烃耗氧量怎么比较 - - 烃完全燃烧，消耗氧气的多少，怎样判断-股识吧

一、等质量的烃完全燃烧耗氧量多少为什么能用y/x比较

你好质量相同主要看他们的百分比，如果碳的百分比高那么消耗的氧也就多

二、烃的耗氧量 计算式

$C_xH_y + (x + \frac{y}{4})O_2 = xCO_2 + \frac{y}{2}H_2O$ 就是 $x + (\frac{y}{4})$

三、相同质量的SO₂和SO₃中所含氧元素的质量比是 A 2 : 3 B 5 : 6 C 1 : 1 D 3 : 2

B 5 : 6

四、烷烃燃烧耗氧量公式

质量相同的烃 可写成 C_x / yH 的形式 可见 x/y 越大 产生的二氧化碳越多 也可知两种烃的 x/y 相同 生成的 CO_2 和 H_2O 的量也相等

五、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

六、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：相同物质的量的烃耗氧量怎么比较.pdf](#)

[《退市股票确权申请要多久》](#)

[《一般开盘多久可以买股票》](#)

[《股票变st多久能退市》](#)

[下载：相同物质的量的烃耗氧量怎么比较.doc](#)

[更多关于《相同物质的量的烃耗氧量怎么比较》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/book/22212190.html>