

怎么比较烃类的耗氧量和氧含量——耗氧量公式-股识吧

一、同质量的糖和脂肪产生能量所消耗的氧的比较

这个我觉得一楼的解释不是很合理，我绝的是因为脂肪中H元素的含量更高，所以在氧化分解的时候，同质量的脂肪和糖假设完全分解成 CO_2 和 H_2O ，那么肯定含氢元素高的产生的能量跟多....

二、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

三、相对分子质量相同的脂肪和糖类谁的耗氧量最多?为什么?谢谢

脂肪耗氧量更多，因为脂肪分子中O原子的比例更少，这就意味着C，H会更多而O越多耗氧量越少，C，H越多耗氧量越大所以脂肪耗氧量更大

四、理论化学耗氧量如何计算（求详解）！采纳就追加分！

看到这样的题目不要害怕，高考有很多信息题与此类似的，呵呵.....我试试吧，错了别见怪啊！^-^ 解题思路：1、首先审题：“理论化学耗氧量是指有机化合物完全氧化所需氧的量”，特别注意“完全氧化”四个字，这就是题眼！它表明了化学反应的程度，即最终产物是 CO_2 、 H_2O 、和 K_2CO_3 。

2、将邻苯二甲酸氢钾表示为化学式的形式，为 $C_8H_5O_4K$ 。

为了易于解答，写出我自己创造的的化学方程式，直接用氧原子表示： $2C_8H_5O_4K$

+32O ----- 16CO₂ + 5H₂O + K₂CO₃。

可见，一分子的邻苯二甲酸氢钾需要十六个氧原子氧化。

3、500mg/L的邻苯二甲酸氢钾溶液1.000 L，则需要500mg的氧来氧化。

500mg的氧含有0.015625mol的氧原子。

由以上的化学方程式，算出需要邻苯二甲酸氢钾0.00098mol，再算出邻苯二甲酸氢钾的质量为0.2g。

PS：我向来计算毛躁，方法绝对是正确的，验算楼主自己来吧！呵呵.....Az Az Fighting！

五、耗氧量公式

一个碳耗一个氧气生成二氧化碳，四个氢原子耗一个氧气生成水！

参考文档

[下载：怎么比较烃类的耗氧量和氧含量.pdf](#)

[《股票银证转账要多久》](#)

[《大冶特钢股票停牌一般多久》](#)

[《股票违规停牌一般多久》](#)

[下载：怎么比较烃类的耗氧量和氧含量.doc](#)

[更多关于《怎么比较烃类的耗氧量和氧含量》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/read/36526322.html>