

为什么质量相同耗氧量比氢 - - 为什么做食物中有量的能实验时的质量是相同的???-股识吧

一、为什么脂肪含量高的种子如油菜种子，消耗O₂量更大？

理由如下：你这里的消耗应该指的是由于细胞代谢而消耗有机物吧。

脂肪含量高的种子代谢时耗脂肪，同样质量的脂肪比相同质量的糖中含H元素多。而且相同质量的H元素消耗氧气比C元素多，所以脂肪含量高的种子如油菜种子，消耗O₂量更大。

有不懂可追问。

望采纳。

二、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

三、为什么做食物中有量的能实验时的质量是相同的???

为什么做食物中有量的能实验时的质量是相同的?检测食品中有毒有害物质一般会提前有一个目标物

四、为什么在等质量的情况下，烃中H%越高耗养越多？

可以这样来理解 1摩O需2摩H 1摩C需2摩O 但C的相对分子质量是H的是12 故H的耗O量是C的 $12/(2*2)=3$ 倍

五、为什么水中的氧元素比氢元素多

H_2O 中氧元素的质量分数是 $16/18=8/9$ H_2O_2 中氧元素的质量分数是 $32/34=16/17$
所以 $8/9 > 16/17$

六、对于相同质量的 H_2O 和 H_2O_2 来说，所含氢元素的质量之比为什么

H_2O 中氧元素的质量分数是 $16/18=8/9$ H_2O_2 中氧元素的质量分数是 $32/34=16/17$
所以 $8/9 > 16/17$

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

八、消耗相同质量金属产生氢气质量比较，有什么规律吗？化学问题，我是初三的。望解答

金属的相对原子质量除以与酸反应产生离子化合价的得数越低，相同质量产生氢气越多以防万一我问下，楼主酸是稀盐酸吧

九、为什么质量相等的烃完全燃烧时氢的质量分数越大，消耗氧

气最多？

因为4gH耗1molO₂：4H+O₂----->；

2H₂O 12gC耗1molO₂：C+O₂----->；

CO₂ 若12g物质全为H，则耗3molO₂ 若12g物质全为C，则耗1molO₂

故等质量时，含H质量分数越高，完全燃烧耗O₂就越多

参考文档

[下载：为什么质量相同耗氧量比氢.pdf](#)

[《股票限购时间是什么意思》](#)

[《股票风险测评图片验证码是什么》](#)

[《股票上的转债是什么》](#)

[《涨停板为什么有溢价》](#)

[《封闭式基金能赎回吗封闭期有多久》](#)

[下载：为什么质量相同耗氧量比氢.doc](#)

[更多关于《为什么质量相同耗氧量比氢》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/48725995.html>