

## 为什么氢离子占比越大耗氧量越大—脂质中CH比列高，为什么耗氧多，释放能量也多?-股识吧

### 一、为什么等质量的烃燃烧，比较 $\text{CH}_y/x$ 中 $y/x$ 的大小，该值越大耗氧量越大

C的摩尔质量为12，每molC需要结合2molO，也就是说每单位质量的C需要结合六分之一molO，同理，H的摩尔质量为1，每molH需要结合0.5molO，每单位质量H需要结合0.5molO，所以质量相同的情况下，H的角标 $y$ （分子）越大耗氧量越大，C的角标 $x$ （分母）越小耗氧量越大

### 二、脂质中CH比列高，为什么耗氧多，释放能量也多?

因为1mol C燃烧消耗1mol 氧，而4mol H燃烧消耗1mol 氧

### 三、为什么氢离子和氢氧根离子的离子迁移率很大

因为氢离子和氢氧根离子传导电流的方式与其它离子不同，它们是依靠氢键来传递的，所以特别快。

离子本身并未移动，依靠氢键和水分子的翻转，电荷就传过去了。

在非水溶液中，它们就没有这个优势。

### 四、离子浓度增大可以理解，但为什么氢离子浓度会减少

离子浓度积常熟只受温度影响，氢氧根增大氢离子必定减小，氢离子增大氢氧根就会减小

### 五、弱酸溶液，氢离子的浓度为什么先增大

因为氢离子和氢氧根一旦混合就没有了，溶液成中性则这两种离子浓度仅剩 $10^{-7}$ 的负7次方了。

而酸碱剩下的离子没有损耗。

你想，你总不可能只加进去连 $10^{-7}$ mol都没有的酸吧？所以他们会此剩余氢离子浓度大

## 六、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1molO<sub>2</sub>： $4H+O_2 \rightarrow 2H_2$ ；

2H<sub>2</sub>O 12gC耗1molO<sub>2</sub>： $C+O_2 \rightarrow CO_2$ ；

CO<sub>2</sub> 若12g物质全为H，则耗3molO<sub>2</sub> 若12g物质全为C，则耗1molO<sub>2</sub>

故等质量时，含H质量分数越高，完全燃烧耗O<sub>2</sub>就越多

## 七、碳氢比与耗氧量的关系

C的摩尔质量为12，每molC需要结合2molO，也就是说每单位质量的C需要结合六分之一molO，同理，H的摩尔质量为1，每molH需要结合0.5molO，每单位质量H需要结合0.5molO，所以质量相同的情况下，H的角标y（分子）越大耗氧量越大，C的角标x（分母）越小耗氧量越大

## 参考文档

[下载：为什么氢离子占比越大耗氧量越大.pdf](#)

[《股票的增长是由什么决定的》](#)

[《股票包销和代销什么区别》](#)

[《美股股票怎么退》](#)

[下载：为什么氢离子占比越大耗氧量越大.doc](#)

[更多关于《为什么氢离子占比越大耗氧量越大》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/69550522.html>