

等体积下如何比较耗氧量~呼吸商 (RQ) 指单位时间内进行呼吸作用的生物释放二氧化碳量与吸收氧气量的比值 (RQ = 释放的二氧化碳体积/-股识吧

一、HCN溶液和NaCN溶液等体积，等物质的量混合，如何比较溶液中的HCN、Na⁺、CN⁻这三个粒子浓

由于CN⁻的水解程度远大于HCN的电离程度，所以HCN的浓度大于CN⁻的浓度，当然一定大于溶液物质的量浓度的1/2，则CN⁻浓度小于溶液浓度的1/2，Na⁺等于溶液物质的量浓度的1/2.于是有：c(HCN)> c(Na)⁺； c(CN⁻)

二、如何比较呼出气体与空气的氧含量

用排水法收集一瓶人呼出的气体，另收集一瓶空气，将燃着的火柴木条分别伸入两瓶气体中，人呼出的气体中的木条先熄灭，说明人呼出的气体中氧含量低。

三、耗氧量大小

完全燃烧的话就看 C H S..... 等原子的个数了
相同质量的物质一般都化作物质的量来比较.完全燃烧1个C原子需要2个氧原子，2个H原子需要1个氧原子
1个S原子需要2个氧原子.....以此类推.比如乙醇，C₂H₅OH
1个乙醇分子完全燃烧需要 C：2*2=4个O；
H：6/2=3个O；
一共需要的O原子数目为
4+3=7个，即3.5个氧气分子.所以1mol乙醇完全燃烧需要3.5mol氧气比如甲烷，CH₄
同理可算，需要氧气的物质的量为
(1*2+4/2) /2=2mol.即1mol甲烷完全燃烧消耗2mol氧气。

四、不同情况有机物的耗氧量封等质量和等物质的量

完全燃烧的话就看 C H S..... 等原子的个数了

相同质量的物质一般都化作物质的量来比较.完全燃烧1个C原子需要2个氧原子,2个H原子需要1个氧原子

1个S原子需要2个氧原子.....以此类推.比如乙醇, C₂H₅OH

1个乙醇分子完全燃烧需要 C : 2*2=4个O ;

H : 6/2=3 个O ;

一共需要的O 原子数目为

4+3-1=6个, 即3个氧气分子.所以1mol乙醇完全燃烧需要3mol氧气比如甲烷, CH₄同理可算, 需要氧气的物质的量为

(1*2+4/2) /2=2mol.即1mol甲烷完全燃烧消耗2mol氧气。

五、等温等压下同体积的氧气和臭氧所含分子个数比 原子个数比 质量比

因为是等温等压同体积, 根据公式 $n=V/V_m$, 可知该条件等价于等物质的量, 那么氧气和臭氧设都为1mol, 所以氧气: 臭氧1.分子个数比为1: 12.原子个数比为2: 33.质量比为2: 3 (根据 $m=nM$ 算出) I hope you can understand~~~^_^~~~

六、呼吸商 (RQ) 指单位时间内进行呼吸作用的生物释放二氧化碳量与吸收氧气量的比值 (RQ = 释放的二氧化碳体积 /

如果植物是以脂肪 (含C、H多) 为呼吸底物, 植物体内是脂肪、蛋白质、淀粉都有, 只是对于小麦来说细胞呼吸主要消耗糖类, 但其他成分也可以作为细胞呼吸的底物。

则耗氧量 > ;

二氧化碳释放量是, 因为以糖类为底物 (CHO₂) 消耗的氧气和生成的二氧化碳体积相同, 而脂肪C, H含量比较高故消耗的氧气比较多, 甲左移就是因为吸收的氧气比释放出来的二氧化碳多, 等式是有图上得出来的, 甲装置中墨滴左移30mm说明气体的量减少了30mm, 而减少的量30mm=耗氧量 - 二氧化碳释放量, 故耗氧量=二氧化碳释放量+30mm,

七、耗氧量大小

慢跑因为慢跑没有打篮球激烈，所耗的氧可由呼吸过程源源不断提供。

打篮球较为激烈，供不上的氧，要靠肌肉细胞的无氧呼吸提供能量补偿，总耗氧量就较少慢跑基本上是匀速运动，因此是有氧运动。

运动过程中，可以有效的消耗掉身体中的脂肪。

篮球运动中，运动员基本上是在做一种变速运动，这种运动，往往是无氧运动和有氧运动的一种交替运动，因此才有你说的情况。

耗氧量跟运动的强度有关；

慢跑比打篮球耗氧量大，是因为慢跑没有打篮球激烈，所耗的氧可由呼吸过程源源不断提供。

无氧运动指消耗体内肌肉的氧气，有氧运动是指有氧气代谢的活动；

走步，平常呼吸都算；

所以，有氧循环的运动，要不断补充新鲜氧气，耗氧量大是正常的；

而且跟打篮球跑跑停停有关。

知道了吗？

八、燃料燃烧，求理论空气量时，利用耗氧量计算是怎么分析的？

参考下：工业废气排放总量计算1.实测法当废气排放量有实测值时，采用下式计算

： $Q_{\text{年}}=Q_{\text{时}} \times B_{\text{年}}/B_{\text{时}}/10000$ 式中： $Q_{\text{年}}$ ——全年废气排放量，万标 m^3/y ；

$Q_{\text{时}}$ ——废气小时排放量，标 m^3/h ；

$B_{\text{年}}$ ——全年燃料耗量（或熟料产量）， kg/y ；

$B_{\text{时}}$ ——在正常工况。

参考文档

[下载：等体积下如何比较耗氧量.pdf](#)

[《股票上市一般多久解禁》](#)

[《挂单多久可以挂股票》](#)

[《拍卖股票多久能卖》](#)

[《认缴股票股金存多久》](#)

[《股票违规停牌一般多久》](#)

[下载：等体积下如何比较耗氧量.doc](#)

[更多关于《等体积下如何比较耗氧量》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/book/41429568.html>