

## 为什么耗氧量不变碳氢比不变——增大HI的物质的量，HI分解率不变，体积分数不变是为什么-股识吧

### 一、从温暖的室内到室外，人体耗氧量增加，产热增加，那酶的活性为什么不变？

酶的活性取决于温度，室内到室外的过程中，产热与放热是均衡的，体温没有变，所以酶的活性不变。

### 二、求解 为什么这个反应中反应前后气体的质量不变

此题的答案是A A 密度=质量/体积，质量不变体积不变因此密度不会改变。  
故选择AD 平均分子量=物质的量/质量，总物质的量会变，故烧瓶内气体的平均相对分子质量不再变化可作为判断是否达到化学平衡状态的依据。

### 三、在密闭容器中，碳与氧气发生反应，为什么增加碳的量，速率不变

根据化学反应平衡原理，在密闭容器中，一个化学反应达到平衡的时候，改变其压强，温度，气体反应物的浓度都可以改变化学平衡状态，若要改变速率，就需要改变温度或使用催化剂，反应物的多少（特别是固体反应物）对化学反应速率基本没影响

### 四、催化剂的一变三不变

一变：反应速率改变三不变：催化剂质量不变，反应产量不变，催化剂化学性质不变注意催化剂的物理性质有可能会变化。

比如，某些催化剂反应前为固体，反应中虽然未发生化学变化，但因化学反应放热所以变成了液体。

有些催化剂在化学反应中参与了化学反应.因此晶体的结构，密度.硬度会发生变化.还有的形状也会发生变化

## 五、增大HI的物质的量，HI分解率不变，体积分数不变是为什么

$2\text{HI}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{H}_2(\text{g}) + \text{I}_2(\text{g})$ 反应前后总体积不变，压力对反应方向没有影响。

楼主可以想象两份温度相同且恒温的HI反应达到平衡以后，加入同一个容器中，反应也不会移动的。

HI分解率不变，体积分数不变

## 六、自然界中氧气含量基本保持不变的原因

植物的光合作用 产生氧气

## 七、在密闭容器中，碳与氧气发生反应，为什么增加碳的量，速率不变

不一定如果方程式两边液体，气体计量数和相同就不能判断，因为计量数相同时不论反应正向还是逆向物质的量浓度都不变

## 八、物质的量浓度不变可否证明反应已经平衡？为什么？

不一定如果方程式两边液体，气体计量数和相同就不能判断，因为计量数相同时不论反应正向还是逆向物质的量浓度都不变

## 参考文档

[下载：为什么耗氧量不变碳氢比不变.pdf](#)

[《30万买股票能买多久》](#)

[《基金多久更换一次股票》](#)

[下载：为什么耗氧量不变碳氢比不变.doc](#)

[更多关于《为什么耗氧量不变碳氢比不变》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/author/62835700.html>