

如何看方程式物质的量比和质量比_两种物质怎么求它们的物质的量之比-股识吧

一、求化学方程式中各物质的质量比。

P ;

;

;

;

$4 \times 31 = 124$ O ;

;

;

;

$10 \times 16 = 160$ P_2O_5 ;

$124 + 160 = 284$ $124 : 160 : 284 = 31 : 40 : 71$

二、怎么理解化学反应方程式中各物质前面的化学计量数之比等于其微粒数之比也等于其物质的量之比？

等于物质的量之比，等于分子数（或原子数）之比同一条件下也等于物质的量浓度之比，同一条件下也等于气体体积之比

三、两种物质怎么求它们的物质的量之比

33.6/22"利用公式物质的量=物质的质量/物质的摩尔质量（摩尔质量在数值上等于查对分子质量）若的气体的则物质的量=气体的体积/气体的摩尔体积（气体的摩尔体积=22.4L）如16gO₂与14gN₂的物质的量之比16/28=1：111.2LO₂与33.6LN₂的物质的量之比11.2/22.4=1；

32：14/

四、怎么理解化学方程式中各物质之间物质的量的关系

方程式中的物质的量关系就是系数的关系例如对反应 $aX+bY=cZ+dD$ $n(x)/n(Y)=a/b$ 同理可以得到其他的关系注意这里的物质的量是指反应的部分。

例：在化学方程式里化学计量数与物质的量有什么关系如题， $2NH_3$ 里， $3.4g$ 算是 $0.1mol$ 还是 $0.2mol$ 化学计量数就是化学方程式每个化学式前面的系数，它表示发生化学反应时，各反应物、生成物物质质量的比列.离开化学方程式说物质计量数是没有意义的。

$3.4g/(NH_3的分子量) = 0.2mol$ 在化学反应方程式里面，化学剂量数的比例就是参加反应物质的量的比例。

五、高中化学中的十字相乘法怎么用的？最后物质是质量之比还是体积之比怎么看？

已知2个量和这2个量得平均值，求这个2个量的物质的量之比（原子个数之比或体积之比）。

就可以用十字交叉法最后物质是质量之比 还是体积之比怎么看？都一样，物质的量之比等于体积之比等于原子个数之比

六、怎么理解化学反应方程式中各物质前面的化学计量数之比等于其微粒数之比也等于其物质的量之比？

七、化学方程式中物质的质量比要约分吗

例如 $C+O_2=CO_2$ ，这三种物质质量比是 $12 : 32 : 44$ 还是 $3 :$

质量不能约分，所以质量比例为 $12 : 32 : 44$ ，质量比和化学计量数有关，呈相同倍数。

参考文档

[下载：如何看方程式物质的量比和质量比.pdf](#)

[《亚太自贸区概念股有哪些上市公司》](#)

[《股票快速买进怎么操作》](#)

[《海信集团是世界500强吗》](#)

[下载：如何看方程式物质的量比和质量比.doc](#)

[更多关于《如何看方程式物质的量比和质量比》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/41334216.html>