

如何通过物质的量比求质量比—化学方程式中各物质之间质量比怎么求-股识吧

一、物质的量与质量之比

1、质量 = 物质的量 * 摩尔质量 一般来说，各常见元素的摩尔质量都不同，所以物质的量与质量的比一般不一样，相差一个摩尔质量之比。

eg：Fe的摩尔质量 = 56；

Zn的摩尔质量 = 65，所以：1mol的Zn与1mol的Fe的质量比 = $1 \times 65 / (1 \times 56) = 65/56$

其余的原子分子或者单质化合物之间等等，都是这么换算。

2、当两个物质的摩尔质量相同的时候物质的量与质量比值相同，eg：1mol的Ca与1mol的NaOH的质量比就是 $1 \times 40 / (1 \times 40) = 1$ 当然，采用的不是精确的摩尔质量值计算的。

二、怎样确定化学反应中各物质的质量比

反应物的质量减少，而生成物的质量会增加甲：由20变为0，减少20，乙：由5变为5，没变。

丙：由80变为10，减少70。

丁：由30变为120，增加90。

所以，乙可能是反应的催化剂，也可能与反应无关。

甲、丙、丁三种物质的质量比为：2：7：9

三、如何计算化学元素中的质量分数与质量比？

四、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=1:11.2LO₂与33.6LN₂的物质的量之比11.2/22.4=1;

32:14/

五、怎么求物质的质量比

元素的质量比=(相对原子质量*原子个数)之比如:水H₂O中氢、氧元素的质量比m(H):m(O)=1*2:16=1:8再如:氯酸钾KClO₃中三种元素的质量比=39:35.5:16*3=39:35.5:48又如:某氮的氧化物中氮、氧元素的质量比为7:4,求该氧化物的化学式。

解:设氧化物的化学式为N_xO_y,则由化学式可得氮、氧质量比为14X:16Y与题目所给联立得:14X:16Y=7:4解出:X:Y=2:1所以,化学式为N₂O

六、由质量比如何求物质的量比

把公式m=nM代入比值等式化简即得

七、怎样求得物质的分子质量比?

1比32比18就是将它们的每个原子的原子质量相加比如水:H₂O 其中有两个H和一个OH的原子质量是1

而O的原子质量是16所以H₂O=1*2+16=18懂吗.其他也一样算的

八、化学方程式中各物质之间质量比怎么求

各物质质量之比等于系数乘以式量之比

参考文档

[下载：如何通过物质的量比求质量比.pdf](#)

[《股票持股多久可以免分红税》](#)

[《股票一个循环浪期多久》](#)

[《当股票出现仙人指路后多久会拉升》](#)

[《科创板股票申购中签后多久卖》](#)

[《股票账户重置密码多久生效》](#)

[下载：如何通过物质的量比求质量比.doc](#)

[更多关于《如何通过物质的量比求质量比》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/read/33493573.html>