

化学物质质量比怎么算|化学十字交叉法怎么计算物质的量之比？-股识吧

一、化学方程式中元素物质的量之比等于什么之比？

等于配平之后方程式中个每种物质前面的系数比 如 $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$;
; ;
; H_2 ;
; ;
 O_2 ;
; ;
 H_2O ;
; ;
; ;
物质的量之比为 2 : 1 : 2

二、高中化学 物质的量之比 质量之比

阿佛加德罗定律推论1、同温同压下，气体的体积比等于气体物质的量之比2、同温同压下，气体的密度比等于气体的摩尔质量比3、同温同压下同体积，气体的质量比等于摩尔质量比4、同温同压同质量。

气体的体积比等于摩尔质量的反比5、同温同体积，气体的压强比等于物质的量之比这是根据一个方程得出来的 $pV=nRT$ p 是压强， V 是体积， n 是物质的量， R 是一个常数， T 是温度但愿对你有所帮助

三、

四、化学方程式中各物质的化学计量数之比怎么算

化学计量比之比等于配平后各物质的系数之比。

$C+O_2=CO_2$ 化学计量数之比就是1 : 1

五、化学元素质量比怎么算

自己都列出来了还问。

。

。

括号乘出来不就是24 : 6 : 16吗，在化到最简不就是12 : 3 : 8

六、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

七、化学十字交叉法怎么算物质的量之比？

(混合气体的摩尔质量-较小摩尔质量气体的摩尔质量) / (较大摩尔质量的气体的摩尔质量-混合气体的摩尔质量) = 两种气体的物质的量比。

例如：二氧化碳与一氧化碳混合气体的平均摩尔质量为35g/mol，两者的物质的量比为： $(35-28) / (44-35) = 7/9$ 。

扩展资料：十字交叉消去法简称为十字消去法，它是一类离子推断题的解法，采用“十字消去”可缩小未知物质的范围，以便于利用题给条件确定物质，找出正确答案。

十字交叉法常用于求算：(1) 有关质量分数的计算。

(2) 有关平均相对分子质量的计算。

(3) 有关平均相对原子质量的计算。

(4) 有关平均分子式的计算。

(5) 有关反应热的计算。

(6) 有关混合物反应的计算。

参考资料来源：百科-十字交叉法

八、化学十字交叉法怎么计算物质的量之比？

如果有二氧化碳与一氧化碳组成的混合气体，已知这种混合气体的平均摩尔质量为35克/摩尔，用十字交叉法计算两者的物质的量之比。

二氧化碳与一氧化碳的物质的量之比为 $(35-28) / (44-35) = 7/9$ 。

自己可以总结一下，找出规律。

参考文档

[下载：化学物质量比怎么算.pdf](#)

[《周大生股票2021分红登记日是多久》](#)

[《股票卖出后钱多久可取》](#)

[《中信证券卖出股票多久能提现》](#)

[《股票从业资格证需要多久》](#)

[下载：化学物质量比怎么算.doc](#)

[更多关于《化学物质量比怎么算》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/chapter/24800105.html>