

物质的量怎么比大小~化学十字交叉法怎么算物质的量之比? -股识吧

一、一个分子中两种元素的物质的量之比怎样计算

举例说明H₂O中H与O的个数之比为2:1,就是分子中的原子个数之比~

二、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。

三、学了物质的量以后用化学方程式计算怎么比?为什么有的题mol与化学计量数也可以列比例式? 体积, 质量,

$n_2 + o_2 \xrightarrow{\text{放电}} 2no$ $2no + o_2 \xrightarrow{\text{放电}} 2no_2$ $3no_2 + h_2o \xrightarrow{\text{放电}} 2hno_3 + no$
牧草生长非常需要氮(n)肥,就是n元素,硝酸与土壤作用生成硝酸盐,硝酸盐是化肥,促进植物的生长。

四、比较标量大小要怎么比?

你的理解是正确的。

标量大小中的正负号带有不同的意义，要具体情况具体分析。
类似于电势这种物理量，例如重力势能，正负表示大小。
类似于磁通量这种物理量，正负表示从正反两个面穿过线框，不表示大小。

五、化学十字交叉法怎么算物质的量之比？

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

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

六、物质的量之比：

1 : 3 : 2 : 3

参考文档

[下载：物质的量怎么比大小.pdf](#)

[《小股票中签后多久可以上市》](#)

[《股票型基金需要多久》](#)

[《股票多久才能反弹》](#)

[《买股票从一万到一百万需要多久》](#)

[下载：物质的量怎么比大小.doc](#)
[更多关于《物质的量怎么比大小》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/subject/22512808.html>