

如何由摩尔比算物质的量之比 - - -股识吧

一、高一化学物质的量以及摩尔质量的计算、怎样通过比例来解决？

比如说有0.1molH⁺，问有多少mol硫酸。

H₂SO₄=2H⁺ +SO₄²⁻ 1 2 化学计量数 x 0.1 物质的量 然后通过比例 1 2
，得到x=0.05mol。

—— = —— x 0.1 因为0.1是H⁺的物质的量，不是质量，所以第一项要用化学计量数，而不是用相对分子质量。

如果题目改一下，已知有10g的H⁺，那么就变成这样：H₂SO₄=2H⁺ +SO₄²⁻ 98 2 x
10 然后通过比例 98 2 ，得到x=490g。

—— = —— x 10 如果已知H⁺=0.1mol，求硫酸的质量，那就先按照第一种计算方法，求出硫酸有多少摩尔，在用 物质的量= 质量/摩尔质量 来计算。

不知道你问的是不是这个意思。

二、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

三、

四、摩尔比与重量比如何换算；如A分子质量52.02，B分子质量102.02，A；B为0.425，求它们之间的质量比？

设a的物质的量为0.425，b的物质的量为1a的质量为 $0.425 \times 52.02 = 22.1085$ b的质量为102.02ab质量比 $22.1085 : 102.02 = 0.217$

五、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 $16/28=1 : 11.2$ L O₂与33.6L N₂的物质的量之比 $11.2/22.4=1$ ；

32 : 14/

六、知道摩尔比，如何计算出质量比？

用摩尔比乘以各物质相应的摩尔质量。

尿素分子量60 糠醇分子量 98 甲醛分子量30 苯酚分子量84

尿素、糠醇、甲醛、苯酚的质量比是： $1 \times 60 : 0.92 \times 98 : 2.59 \times 30 : 0.28 \times 84$

七、元素的摩尔质量怎么算？而且物质的量之比等于什么什么之比？？

摩尔质量在数值上=相对分子质量，只是要带单位：g/mol，物质的量=质量/摩尔质量=分子数量/阿伏伽德罗常熟=气体体积/22。

49（标准状况下），所以物质的量之比=分子数量比，同一物质物质的量之比=质量比，同温同压下=气体体积比，

八、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

参考文档

[下载：如何由摩尔比算物质的量之比.pdf](#)

[《股票可转债251303什么意思》](#)

[《泰州准备上市公司有什么好处》](#)

[《国内有什么做制冰设备的上市公司》](#)

[《美联储怎么吸金》](#)

[下载：如何由摩尔比算物质的量之比.doc](#)

[更多关于《如何由摩尔比算物质的量之比》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/store/41864673.html>