

如果两反应物不是等物质的量比、物质的量的比等于什么之比？等于物质质量的比吗？-股识吧

一、十字交叉法得出的质量比还可以表示什么？是不是还可以表示物质的量的比或者质量分数的比呢？

第一个理解：凡是可以用十字交叉法做的题目，都可以用设未知数列二元一次方程组的方法解决，所以，现在大部分老师都不讲什么十字交叉啦。

第二，告诉你一个诀窍，十字交叉法的重点在于，求得比值后，判断比值的含义，那么我告诉你的诀窍就是：用来进行十字交叉的数值会有单位，这个单位通常会是比较的方式，请你关注这个单位的分母。

比如，不同质量分数的硫酸混合，那么数值的单位就是g/g，单位的分母是g，所以最终比值就表示质量之比。

再比如，氢气和氧气混合，平均相对分子质量为30，求氢气和氧气的如何混合，那么，30单位为g/mol，将氢气的2和氧气的32，与30进行十字交叉后，所得比值的含义就是物质的量之比。

二、物质的量的比等于什么之比？等于物质质量的比吗？

物质的量之比等于微粒个数比在同温同压下，等于气体体积比在同温同体积下，等于气体压强比在化学反应中，等于各物质的化学计量数之比（系数之比）如果两物质的摩尔质量不相等，物质的量之比不等于物质质量之比

三、化学反应平衡反应式左右两边的物质的量是否相等？

可以说是分子物质的量不一定相等，但是原子物质的量一定是相等的。

四、反应物与生成物的物质的量比与化学计量数之比一致能说明可逆反应达到平衡吗，为什么，高手来！！

不能说明可逆反应达到平衡。

反应物与生成物是化学计量数来进行反应的。

从化学平衡的定义来看，判断一个可逆反应是否达到平衡有两个标志：一是正逆反应速率相等，二是各组分的浓度不再变化。

五、恒温恒容下可逆反应，反应后物质的百分含量不变。是不是等比？

反应物的量是可以自己随意加的，生成物的量则是由化学反应计量数决定的

六、将NaHSO₄与Ba(OH)₂在溶液中按物质的量之比2：1混合，化学反应的离子方程式是？

它们反应时只能有两种反应比例方式1：1时： $H^+ + SO_4^{2-} + Ba^{2+} + OH^- = H_2O + BaSO_4$ 沉淀

1：2时： $2H^+ + SO_4^{2-} + Ba^{2+} + 2OH^- = 2H_2O + BaSO_4$ 沉淀

这题最好先写离子方程式再写化学方程式。

写出化学方程式后你就可以看到NaHSO₄与Ba(OH)₂是按2：1的比例反应的NaHSO₄

电离： $NaHSO_4 = Na^+ + H^+ + SO_4^{2-}$ 其它不懂的HI

参考文档

[下载：如果两反应物不是等物质的量比.pdf](#)

[《股票打折的大宗交易多久能卖》](#)

[《上市公司离职多久可以卖股票》](#)

[《股票上升趋势多久比较稳固》](#)

[下载：如果两反应物不是等物质的量比.doc](#)

[更多关于《如果两反应物不是等物质的量比》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/29789800.html>