

怎么找物质的量比、化学十字交叉法怎么计算物质的量之比？-股识吧

一、判断固体成分及物质的量之比，最好给出详细过程

很经典的一道离子反应的题目，由焰色可知阳离子为钠离子，又因与盐酸反应放出的气体能和澄清石灰水反应，可知道该气体为二氧化碳，于此可知白色固体是碳酸钠还是碳酸氢钠，可以进行讨论，（不过可以肯定的猜是二者的混合）如果全是碳酸钠放出多少二氧化碳，有多少沉淀。

如果是碳酸氢钠呢？如果不能产生3克沉淀，那一定是二者的混合，然后根据条件可列出一个二元一次方程组求解出其比。

方程一是二者质量和是2.74 二是放出的气体生成沉淀是3克。

二、化学该怎么求质量，或质量比？

应该这样理解的

第一次A、B、C三种物质各15g，在一定条件下充分反应后只生成30gD 第二次向残留物中加入10gA继续充分反应，就是说第一次时A已经完全反应，反应掉15克

第二次只有c剩余，说明B完全反应，就是说25克A与15克B恰好完全反应 $A + B \rightarrow C + D$
 $15 \times 30 \quad 25 \quad 15$ 根据A与B的质量关系可求出第一次参加反应的B的质量为9克

根据质量守恒定律，第一次参加反应的C的质量= $30 - 15 - 9 = 6$ 克

第二次反应的C用比例关系求出为4克 所以结果是：

1.第一次反应停止后，残留物中A是（0g），B是（6g），C是（9g）

2.第二次反应中，消耗A（10g）消耗B（6g）剩余C（5g）

3.该反应中A、B、C三种物质的质量比是5：3：2

A和B的质量比出来25：15即5：3，这是参加反应的AB的质量比例关系 A剩余0g算出来B应该是9g——所以这应该是参加反应的B的质量，而不是剩余质量。

三、怎么计算氧化还原反应中的氧化剂与还原剂的物质的量的比？

拿到这种类型的题目的第一步是正确的书写出化学方程式，根据化合价的升降和离子个数确定是氧化还原反应。

之后正确的利用双线桥法表示离子的转移的方向和数量，这事其中最关键的。

之后就根据化学方程式中的比例关系列出比例式，之后就可以求出物质的量之比。

四、请问物质的分子个数比怎么求？

物质的量是数量单位， $1\text{mol} = N_A$ 个微粒 6.02×10^{23} 个微粒，所以分子数比就是物质的量比，而物质的量=质量/摩尔质量，摩尔质量数值上等于分子量或者原子量，比如 CO_2 的分子量44，摩尔质量44克/摩尔，既1mol CO_2 质量44克，比如4.4克 CO_2 物质的量为 $4.4/44=0.1\text{mol}$ ，组成1 CO_2 —1C原子+2O原子，这样1mol CO_2 含1molC和2molO原子，

五、反应物和生成物之间各物质的质量比怎么求出来

正确的书写化学反应方程式。

在化学方程式中，个物质之间的相对分子质量之比，就是它们之间的质量比。

六、氧化还原反应物质的量的比怎么求

根据的是电子守恒求，也就是说得电子的物质的量和失电子的要相同。

七、判断固体成分及物质的量之比，最好给出详细过程

配平化学方程式，找出氧化剂和还原剂，它们的化学计量数之比就是它们的物质的量之比。

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。

九、氧化剂与还原剂物质的量的比怎么求

配平化学方程式，找出氧化剂和还原剂，它们的化学计量数之比就是它们的物质的量之比。

参考文档

[下载：怎么找物质的量比.pdf](#)

[《韭菜股票什么意思》](#)

[《自己炒股股票怎么炒的》](#)

[《什么叫股票格局玩法》](#)

[《为什么炒股容易坐牢》](#)

[《佩蒂股份股票是什么板块的》](#)

[下载：怎么找物质的量比.doc](#)

[更多关于《怎么找物质的量比》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/chapter/26587639.html>