

求生成气体物质的量之比是多少~如何从生成气体的体积比或质量比，推知反应物分子中各原子的个数比-股识吧

一、求混合气体反应后物质的量之比

N_2 和 O_2 通过过氧化钠以后体积都是不变的，根据 $2\text{CO}_2 + 2\text{Na}_2\text{O}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$ ，可知，1mol CO_2 通过足量过氧化钠之后体积变为原来的1/2，那么等体积三种气体通过足量过氧化钠之后，体积应变为原体积的5/6，所以可知 Na_2O_2 是不足量的，设三种气体未通过过氧化钠之前的物质的量均为1/3mol，则通过后物质的量比最初减小了1/9mol，故参与反应的 CO_2 的物质的量为2/9mol，生成 O_2 的物质的量为1/9mol，则剩余气体中各组分变化如下 N_2 仍为1/3mol O_2 变成1/3+1/9=4/9mol CO_2 变成1/3-2/9=1/9mol三者物质的量之比为3：4：1可知，A选项是正确的

二、某元素M所形成的气态双原子单质分子分别有三种，其式量分别为70、72、74，他们的物质的量之比为9：6：1

1、有2种。

35、37 70的是35占百分之百。

72是35，37的各占百分之50.74是37的占百分之百

2、(70乘9+72乘6+74乘1)除(9+6+1)=65.375

三、氢气和氧气为amol，充分反应后，所得气体为bmol，求氢气和氧气物质的量之比

四、物质的量之比等于什么

展开全部 $PV=nRT$ R 是常量，其他四个的关系，确定其中两个，其他关系就出来 n 代表的就是物质的量 P 代表压强 V 代表体积 T 代表温度，用绝对温标表示

五、如何从生成气体的体积比或质量比，推知反应物分子中各原子的个数比

将生成气体体积换算为气体摩尔量，再通过化学方程式可得到参加反应物质的量（即摩尔量），反应物原子个数比就是相应的摩尔量比

参考文档

[下载：求生成气体物质的量之比为多少.pdf](#)

[《跌停的股票多久可以涨回》](#)

[《科创板股票申购中签后多久卖》](#)

[《大冶特钢股票停牌一般多久》](#)

[《股票账户重置密码多久生效》](#)

[《买了8万的股票持有多久可打新》](#)

[下载：求生成气体物质的量之比为多少.doc](#)

[更多关于《求生成气体物质的量之比为多少》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/38142775.html>