

体积分数怎么推出物质的量比-含有相同氧原子数的NO和NO₂ 物质的量比是？氮原子个数比？相同条件下，两者体积之比为？-股识吧

一、含有相同氧原子数的NO和NO₂ 物质的量比是？氮原子个数比？相同条件下，两者体积之比为？

2 : 12 : 12 : 1

二、恒温恒容，体积分数怎么计算？

肯定是总的除以总的物质量啊 求出来质量分数同时也是体积分数 因为任何气体单位体积物质量相同 除以体积就是物质量浓度了

三、物质的量的比怎么解出来，还有氧原子个数比呢？

无解//

四、怎样加反应物使平衡后生成物体积分数最大

最后得到的平衡时的生成物体积分数最大，使其大于反应式中的系数，那么按方程式中的物质系数加入反应物如果反应物和生成物都是气体，可进一步增大生成物体积分数。

如果反应物中有一种是固体，那么可以增加固体的量。

五、体积不一样，物质的量浓度一样，如何求物质的量浓度之比

物质的量的浓度不是一样吗？那不就会1：1 物质的量的比就是体积之比。

六、怎么去判断一种物质平衡时的体积分数和转化率？

通常情况下会告诉你反应前后的气体压强比。

可以用三步骤计算。

先写反应前各气体的物质的量；

然后设气体反应的物质的量为x乘上方程式系数；

最后得到反应后气体物质的量。

列出方程，解出反应的量，再算其他。

参考文档

[?????????????????.pdf](#)

[???????????](#)

[???????????](#)

[???????????????](#)

[?????????????????](#)

[?????????????????.doc](#)

[?????????????????????????????...](#)

??

<https://www.gupiaozhishiba.com/read/24401705.html>