

则 $O_2$ 与 $O_3$ 物质的量之比为多少—同温同压下，氧气和臭氧的物质的量之比为3：2，质量之比是多少，求完整过程-  
股识吧

一、为什么氧气和臭氧的质量之比为1比1  
分子数之比就为物质的量之比

分子数之比就为物质的量之比，物质的量就是表示分子个数的啊，无论臭氧和氧气的质量比值是多少，这个结论都是正确的啊啊

二、 $O_2$ 和 $O_3$ 的物质的量的比是多少

1 : 1

三、等质量的氧气和臭氧，它们的物质的量之比是

物质的量之比为，氧气：臭氧=3：2分子数之比与物质的量之比一致，氧气：臭氧=3：2原子数之比，氧气：臭氧=1：1注意：质量相同可视为具有相同的氧原子数

四、同温同压下，氧气和臭氧的物质的量之比为3：2，质量之比是多少，求完整过程

物质的量之比为3：2，即分子个数比为3：2，所以原子个数比为1：1，当然质量比为1：1。

五、 $O_2$ 和 $O_3$ 等质量相同状态下体积比和密度比？  
同温下等体积质量比？分子数比？原子数比？

相同状况下，两种气体的体积比=物质的量之比。

$$n(\text{O}_2) : n(\text{O}_3) = 1/32 : (1/48) = 3 : 2$$

相同状况下，两种气体的密度比=摩尔质量之比。

$p(\text{O}_2) : p(\text{O}_3) = 2 : 3$  相同温度和压强下，体积相等，就是物质的量相等

$$m(\text{O}_2) : m(\text{O}_3) = 2 : 3 \text{ 分子数之比} = 1 : 1 \text{ 原子数之比} = 2 : 3$$

## 六、等物质的量的氧气和臭氧所含的分子数之比？ 氧原子数比摩尔质量比质量比分别为多少

## 七、等物质的量 $\text{O}_2$ 和 $\text{O}_3$ 所含的分子数之比是什么？

等物质的量 $\text{O}_2$ 和 $\text{O}_3$ 所含的分子数之比是1 : 1

等物质的量 $\text{O}_2$ 和 $\text{O}_3$ 所含的原子数之比是2 : 3

## 八、等质量的 $\text{O}_2$ 和 $\text{O}_3$ 所含电子数之比？

1 : 1

九、等物质的量的 $\text{O}_2$ 和 $\text{O}_3$ ，所含的分子数之比为1 : 1，所含的氧原子数之比为2 : 3，其分子量之比为2 : 3，其质量之比为2 : 3. 若 $\text{O}_2$ 和 $\text{O}_3$ 质量相等，则其分子数之比为3 : 2，氧原子数之比【1 : 1】为什么是1 : 1？

分子数之比为3 : 2，然后再乘上相应的氧原子数，就是1 : 1了，再算一遍吧

## 参考文档

[下载：则o2与o3物质的量之比为多少.pdf](#)

[《滴滴上市股票多久可以交易》](#)

[《同花顺股票多久提现》](#)

[《农业银行股票一般持有多久分红》](#)

[《股票基金回笼一般时间多久》](#)

[下载：则o2与o3物质的量之比为多少.doc](#)

[更多关于《则o2与o3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/subject/38490342.html>