

## 为什么压强比等于物质的量之比|物质的量之比等于压强之比吗？-股识吧

### 一、为什么同温同体积下，两种气体的物质的量之比等于压强之比？

根据公式： $PV=nRT$   $P$ 代表压强， $V$ 代表体积， $n$ 表示物质的量， $R$ 是常数， $T$ 是温度  
同温同体积即 $V$ 、 $T$ 相同情况下，而 $R$ 是常数，当然两种气体的物质的量之比等于压强之比

### 二、做化学计算题时.如果题目中有给我一个压强比值..那个压强比值怎么利用呀？压强比等于什么比？

有一个公式  $PV=nRT$   $P$ 为压强， $V$ 为体积， $n$ 为物质的量， $R$ 是常数不用管它， $T$ 是温度  
记住这个公式，什么比例都可以求。  
注意，当不是单一变量时，肯定无法确定

### 三、物质的量之比等于压强之比吗？

恩 等体积等温度时

### 四、同温同压下，气体的压强之比等于其物质的量之比。

压强越大体积越小那是恒物质的量的气体，也就是对于一定量的气体。  
楼主要考虑变量与恒量

### 五、温度相同，压强之比等于体积之比为什么

温度相同，压强之比于体积之比？你确定是这样的？而不是温度相同，压强之比等

于体积之比的反比？玻意耳定律：实验证明，当一定质量气体的温度保持不变时，它的压强和体积是乘积是一个常量，即是 $PV=C$ 由此，温度相同，压强与体积是反比关系

## 六、体积比等于物质的量比等于压强比，是怎么回事？

- 1、因为在相同条件下，体积 $V=n \cdot V_m$ ， $V_m$ 相同，所以体积和物质的量成正比
- 2、又根据公式： $PV=nRT$  同温（ $T$ ）条件下， $R$ 是常数，体积与压强成反比。

## 七、为什么在同温同压下，气体的密度之比等于摩尔质量之比？

根据理想状态气体方程， $PV=nRT$  其中： $p$ 为理想气体的压强；

$V$ 为理想气体的体积；

$n$ 为理想气体中气体物质的量；

$R$ 为理想气体常数、普适气体恒量  $T$ 为理想气体的绝对温度 因为 $n=m/M$ ，密度 =  $m/V$  则  $V=m/\text{密度}$  在 $TP$ 相同的情况下，将  $V=m/\text{密度}$ ， $n=m/M$ ，代入  $PV=nRT$  公式变为  $P(m/\text{密度})=(m/M)RT$ ，得  $P/\text{密度} = RT/M$  所以

密度 $1=PM_1/RT$ ，密度 $2=PM_2/RT$ ，所以，密度 $1$ ：密度 $2 = M_1 : M_2$

希望对你有帮助

## 八、含有相同氧原子数的NO和NO<sub>2</sub> 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

## 九、在同温同体积下，为什么气体压强之比等于气体微粒数之比

根据克拉伯龙方程式  $PV=nRT$   $P$ 为压强， $V$ 为气体体积  $n$ 为气体物质的量  $T$ 为温度 设两种气体的 $P, V, T, T, n$  列两个等式 两个式子一比就行了

## 参考文档

[下载：为什么压强比等于物质的量之比.pdf](#)

[《股票跌停多久退市》](#)

[《股票变st多久能退市》](#)

[《股票基金回笼一般时间多久》](#)

[《股票卖完后钱多久能转》](#)

[下载：为什么压强比等于物质的量之比.doc](#)

[更多关于《为什么压强比等于物质的量之比》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/subject/17942793.html>