

为什么压力比等于物质的量比...物质的量之比等于压强之比吗？-股识吧

一、为什么在同温同体积时气体的压强之比会等于其物质的量之比？

题目：对于气体，同温同体积下，不同气体的压强之比等于其物质的量之比。
根据气体状态方程： $pV = nRT$ $P_1V=n_1RT$ 和 $P_2V=n_2RT$ 因为温度 T 和体积 V 相同， R 为常数，则 $P_1V=n_1RT/P_2V=n_2RT$ 即有 $P/P_2=n_1/n_2$.

二、为什么同温同体积下压强之比等于物质的

题目：对于气体，同温同体积下，不同气体的压强之比等于其物质的量之比。
根据气体状态方程： $pV = nRT$ $P_1V=n_1RT$ 和 $P_2V=n_2RT$ 因为温度 T 和体积 V 相同， R 为常数，则 $P_1V=n_1RT/P_2V=n_2RT$ 即有 $P/P_2=n_1/n_2$.

三、物质的量之比等于压强之比吗？

恩 等体积等温度时

四、为什么温度体积相同的气体，压强与物质的量成正比

气体，同温同压同体积时，分子数就也同。
现在是同温同体积，不同压，当然压强大的分子数就多，这是很容易理解的。
因为气体的分子每个体积都一样，就是一个体积和一个质量是对应的，压强大时，每个分子被同样压缩，也就是每个分子质量被同样压缩。
故压强和质量成正比。

五、物质的量之比等于压强之比吗？

恩 等体积等温度时

六、我不会摩尔计算，相对密度比为什么等于物质的量比！物质的量请用形象点的物体描述

相对密度比为什么等于物质的量比，这个是错误的啊。

相对密度比为什么等于物质的式量之比啊物质的量就是一个单位，和一打鸡蛋的一打相似，一打是十二个，1mol就是NA个粒子，大约是6.02乘以10的23次方

七、为什么同温同压下，气体的体积比就等于它们的物质的量

理想气体状态方程： $pV=nRT$ $V=nRT/p$ 同温同压下， T ， p 相同， R 为常数，则体积比： $V_1/V_2=n_1/n_2$

即：同温同压下，气体的体积比就等于它们的物质的量 n 为气体的物质的量。

参考文档

[下载：为什么压力比等于物质的量比.pdf](#)

[《股票红绿柱体上的线怎么看》](#)

[《美盛文化股票做什么的》](#)

[《股票中的短线波动是什么意思》](#)

[《中国大陆开业的第一家证券交易所是什么股票》](#)

[下载：为什么压力比等于物质的量比.doc](#)

[更多关于《为什么压力比等于物质的量比》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/author/50036082.html>