

# 摩尔量和摩尔比怎么换算|摩尔量怎么算?最好通俗易懂点.谢谢阿-股识吧

## 一、一知道摩尔比如何换算出用的重量

楼主说清楚啊，摩尔比是指物质的量的比，摩尔是计量单位。  
楼主是想说摩尔怎么换算成质量的吧？ $质量 = 摩尔 \times 摩尔质量（分子量）$

## 二、与摩尔量有关的公式及其单位

(1) 物质的量浓度就是单位体积内物质的摩尔数，公式： $c = n/v$ ，单位：mol/L (2)  
) 气体摩尔体积就是1摩尔气体在标准状况下的体积（标准状况的定义：温度为0摄氏度，一个标准大气压）。

所有气体在标准状况下的气体摩尔体积均为22.4L/mol。

(3) 摩尔质量即1摩尔物质的质量，在数值上等于其相对分子质量，例如：O<sub>2</sub>的摩尔质量为32g/mol。

## 三、知道物间的摩尔，怎么算重量比？

摩尔比质量  $\times$  摩尔数比 = 质量比

## 四、摩尔量怎么算?最好通俗易懂点.谢谢阿

原子的摩尔质量就是相对原子质量，分子的摩尔质量就是相对分子质量，换算时注意单位。

## 五、知道摩尔比，如何计算出质量比？

用摩尔比乘以各物质相应的摩尔质量。

尿素分子量60 糠醇分子量 98 甲醛分子量30 苯酚分子量84

尿素、糠醇、甲醛、苯酚的质量比是： $1*60 : 0.92*98 : 2.59*30 : 0.28*84$

**六、摩尔比与重量比如何换算；如A分子质量52.02，B分子质量102.02，A；B为0.425，求它们之间的质量比？**

原子的摩尔质量就是相对原子质量，分子的摩尔质量就是相对分子质量，换算时注意单位。

**七、摩尔比计算公式是怎么样的**

都是用 $PV=NRT$ 来推的 强记公式不容易记

**八、高一化学有关物质的量，摩尔，摩尔质量的计算和换算?????**  
??

物质的量 的单位是摩尔 摩尔质量在数值上等于相对原子质量

**九、摩尔比与重量比如何换算；如A分子质量52.02，B分子质量102.02，A；B为0.425，求它们之间的质量比？**

设a的物质的量为0.425，b的物质的量为1a的质量为 $0.425*52.02=22.1085$ b的质量为102.02ab质量比 $22.1085 : 102.02=0.217$

**参考文档**

[下载：摩尔量和摩尔比怎么换算.pdf](#)

[《股票被炒过要多久才能再炒》](#)

[《德新交运股票停牌多久复牌》](#)

[《股票放多久才能过期》](#)

[下载：摩尔量和摩尔比怎么换算.doc](#)

[更多关于《摩尔量和摩尔比怎么换算》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/chapter/34778020.html>