

# 物质的量比质量表示什么、物质的量与质量之比-股识吧

## 一、物质质量比等于什么

化学？等于相对分子质量，与化学计量系数的比我们化学老师讲的，~

## 二、物质的量比等于系数比什么意思

展开全部其实化学方程式系数可以表示物质的量请采纳

## 三、物质的量和物质的质量有什么关系

物质的量：是衡量物质数量的一个物理量，一般衡量数量用个，啤酒可以用打，一打12个。

物质的量用的是mol，1mol是 $6.02 \times 10^{23}$ 个（约等于）物质的质量：是衡量质量的物理量。

两者的关系： $m=n \cdot M$ ，物质为构成宇宙间一切物体的实物和场。

例如空气和水，食物和棉布，煤炭和石油，钢铁和铜、铝，以及人工合成的各种纤维、塑料等等，都是物质。

n就是物质的量。

m是质量。

M是相对分子质量带上了g每mol这个单位，叫摩尔质量。

世界上，周围所有的存在都是物质。

人体本身也是物质。

除这些实物之外，光、电磁场等也是物质，是以场的形式出现的物质。

物质的种类形态万千，物质的性质多种多样。

气体状态的物质，液体状态的物质或固体状态的物质；

单质、化合物或混合物；

金属和非金属；

矿物与合金；

无机物和有机物；

天然存在的物质和人工合成的物质；

无生命的物质与生命物质以及实体物质和场物质等等。

物质的种类虽多，有其特性，那就是能够被观测或被理论预言，以及都具有质量和

能量。

拥有不同化学式是不同的物质，拥有同一种化学式而结构不同也是不同的物质。

## 四、高中化学 气体

### 体积分数之比等于物质的量之比等于质量之比吗？

这个我倾向于从单位的角度来解释。

物质的量  $n = m/M$ ， $m$  是质量， $n$  的单位是 mol，单位 g， $M$  是摩尔质量，单位 g/mol 物质的量它只是一种特殊的单位量，每 1 摩尔物质（微观物质，如分子，原子等）含有阿伏伽德罗常量（约  $6.02 \times 10^{23}$ ）个微粒。

## 五、物质的量与质量之比

1、质量 = 物质的量 \* 摩尔质量一般来说，各常见元素的摩尔质量都不同，所以物质的量与质量的比一般不一样，相差一个摩尔质量之比。

eg：Fe 的摩尔质量 = 56；

Zn 的摩尔质量 = 65，所以：1mol 的 Zn 与 1mol 的 Fe 的质量比 =  $1 * 65 / (1 * 56) = 65/56$

。其余的原子分子或者单质化合物之间等等，都是这么换算。

2、当两个物质的摩尔质量相同的时候物质的量与质量比值相同，eg：1mol 的 Ca 与 1mol 的 NaOH 的质量比就是  $1 * 40 / (1 * 40) = 1$  当然，采用的不是精确的摩尔质量值计算的。

## 六、物质的量的比什么意思

物质的量 &nbsp; ;

之比.好像问题不完整，

## 七、各物质之间质量比的意义是什么？

反应是按照一定的化学计量数进行的，即各物质之间存在一定的个数比，从而存在一定的质量比。

## 八、物质的量实际上表示什么

这个我倾向于从单位的角度来解释。

物质的量 $n=m/M$ ， $m$ 是质量， $n$ 的单位是mol，单位g， $M$ 是摩尔质量，单位g/mol物质的量它只是一种特殊的单位量，每1摩尔物质（微观物质，如分子，原子等）含有阿伏伽德罗常量（约 $6.02 \times 10^{23}$ ）个微粒。

## 九、物质的量之比等于什么

展开全部 $PV=nRT$  $R$ 是常量，其他四个的关系，确定其中两个，其他关系就出来 $n$ 代表的就是物质的量 $P$ 代表压强 $V$ 代表体积 $T$ 代表温度，用绝对温标表示

## 参考文档

[下载：物质的量比质量表示什么.pdf](#)

[《股票合并多久能完成》](#)

[《只要钱多久能让股票不下跌吗》](#)

[下载：物质的量比质量表示什么.doc](#)

[更多关于《物质的量比质量表示什么》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/66636603.html>