

物质的量与质量的关系成什么比—物质的量的比等于什么之比？等于物质质量的比吗？-股识吧

一、物质的量的比等于什么之比？等于物质质量的比吗？

物质的量之比等于微粒个数比在同温同压下，等于气体体积比在同温同体积下，等于气体压强比在化学反应中，等于各物质的化学计量数之比（系数之比）如果两物质的摩尔质量不相等，物质的量之比不等于物质质量之比

二、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 = $1 \times 65 / (1 \times 56) = 65/56$

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 $1 \times 40 / (1 \times 40) = 1$ 当然，采用的不是精确的摩尔质量值计算的。

三、物质的量与物质质量与物质的质量的区别

物质的量：物质的量是表示物质所含微粒数(N)（如：分子，原子等）与阿伏加德罗常数(N_A)之比，即 $n = N / N_A$ 。

它是把微观粒子与宏观可称量物质联系起来的一种物理量。

物质的质量：我们都知道有些物体很重，有些物体很轻，物体所含物质的大小叫做质量 物质质量没有这个概念的，如果按着生活常识来理解，我认为就是我们所说的一个东西是属于物质还是精神的，属于物质则为物质质量，若是精神的则为精神量

四、物质的量与物质的质量有什么区别

物质的量的单位是摩尔，即mol，物质的质量的单位是g，两个量有个公式， $m=nM$ ，m是物质的质量，M是物质的一摩尔的质量，n是物质的摩尔量。

五、物质的质量比还等于什么之比？

如果是高中题，这是要看条件的。

$PV=nRT=(m/M)RT$ 根据这个等式就可以晓得！

六、物质的量和物质的质量有何不同？

很高兴为您解答疑问：物质的量是表示含有一定数目粒子的集合，它的符号是n，单位是“mol”读作“摩尔”，简称“摩”。

而物质的质量的单位是kg

七、化学方程式中各物质之间的质量成什么比

化学方程式中各物质之间的质量比，等于这些物质之间的分子量和之比。

八、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 6.02×10^{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。

九、化学方程式中各物质之间的质量成什么比

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，~

参考文档

[下载：物质的量与质量的关系成什么比.pdf](#)

[《股票跌停多久退市》](#)

[《学会炒股票要多久》](#)

[《股票卖出多久继续买进》](#)

[《股票多久能买完》](#)

[下载：物质的量与质量的关系成什么比.doc](#)

[更多关于《物质的量与质量的关系成什么比》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/62016001.html>