

同样物质的量怎样比较质量、密度不同，重量相同的不同物质相比，哪个质量大-股识吧

一、质量、物质的量、摩尔质量三者，如相同分子数时质量之比如何？相同原子数时质量之比

有相同的分子数，质量之比为相对分子质量之比，因为分子质量=质量/分子数，分子的质量我们可以用相对分子质量代替，所以就是相对分子质量之比相同原子数时质量之比不同的分子由不同的原子及不同个数的原子构成，我们得出了有相同分子数，求质量之比，我们就求相对分子质量之比有相同原子数，求质量之比，我们就求平均原子质量之比

二、物质的量与物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，属于物质则为物质量，若是精神的则为精神量

三、相同质量的不同物质，分子数多少如何比较

因为质量相等，根据 $n=m/M$ 摩尔质量越大，粒子数越少。

四、pH相同时怎样比较物质的量浓度

先看是强酸还是弱酸，强酸的说是几元酸，比如同是 $\text{pH}=1$ ， $c_{\text{H}^+}=0.1\text{mol/L}$ 的盐酸和硫酸，盐酸的 $c=0.1\text{mol}$ ，而硫酸电离出2个H的 $c=0.05\text{mol}$ ，，弱酸看电离常数，电离常数越小说明电离程度越小，电离出 H^+ 越少，同pH值，电离常数越小，溶质

浓度越大，比如 CH_3COOH 和 HClO ，醋酸的电离常数大于次氯酸，次氯酸的浓度大，因为电离出的少。

五、密度不同，重量相同的不同物质相比，哪个质量大

质量一样大理由：1、重量相同，即为重力的大小相同， $m=G/g$ ，因此质量相等2、重量俗称质量，既然重量相同，那么质量就相同密度不同，只是体积不同，但质量相同

六、两种物质怎么求它们的物质的量之比

33.6/22"利用公式物质的量=物质的质量/物质的摩尔质量（摩尔质量在数值上等于查对分子质量）若的气体的则物质的量=气体的体积/气体的摩尔体积（气体的摩尔体积=22.4L）如16g O_2 与14g N_2 的物质的量之比 $16/28=1:111.2\text{LO}_2$ 与33.6L N_2 的物质的量之比 $11.2/22.4=1$ ；

32 : 14/

七、怎么求物质的质量比

元素的质量比=（相对原子质量*原子个数）之比如：水 H_2O 中氢、氧元素的质量比 $m(\text{H}) : m(\text{O})=1*2 : 16=1 : 8$ 再如：氯酸钾 KClO_3 中三种元素的质量比=39 : 35.5 : $16*3=39 : 35.5 : 48$ 又如：某氮的氧化物中氮、氧元素的质量比为7 : 4，求该氧化物的化学式。

解：设氧化物的化学式为 N_xO_y ，则由化学式可得氮、氧质量比为 $14X : 16Y$ 与题目所给联立得： $14X : 16Y=7 : 4$ 解出： $X : Y=2 : 1$ 所以，化学式为 N_2O

八、质量之比与物质的量之比

公式：物质的量 n =质量 \div 相对分子质量。
即 $n=m/M$ 。

所以 $n_1/n_2=m_1M_2/M_1m_2$ 。

这个就是他们的关系。

不知是不是你想要的...

补：不知你的相同混合气体指的是什么意思？理想气体状态方程： $PV=nRT$ 。

（P压强。

V体积。

n物质的量。

R常数。

T为开尔文温度）其中：PRT均不变。

所以 $n_1:n_2=V_1:V_2$ 即： $n_1/n_2=V_1/V_2$ ，在密度不变的情况下，就可以得出： $n_1/n_2=m_1/m_2$ 。

九、怎么求物质的质量比

有相同的分子数，质量之比为相对分子质量之比，因为分子质量=质量/分子数，分子的质量我们可以用相对分子质量代替，所以就是相对分子质量之比相同原子数时质量之比不同的分子由不同的原子及不同个数的原子构成，我们得出了有相同分子数，求质量之比，我们就求相对分子质量之比有相同原子数，求质量之比，我们就求平均原子质量之比

参考文档

[下载：同样物质的量怎样比较质量.pdf](#)

[《退印花税入什么科目核算》](#)

[《股票收备付金是什么意思》](#)

[《股票封成比什么意思》](#)

[《股票标准差越高说明什么》](#)

[《股票什么是总股本》](#)

[下载：同样物质的量怎样比较质量.doc](#)

[更多关于《同样物质的量怎样比较质量》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/19056632.html>