

# 怎么比较元素物质的量的比.怎么求元素的质量比？-股识吧

## 一、谁能告诉我人体所含物质元素的比例，是所有的物质元素，质量比

人体的元素中，含量最高的是氧，为65%。

但是，由于在人体组成成分中，主要以有机物为主，因此，由于水的含量高从而导致含量最高的氧元素，并不是研究人员的主要考虑对象。

碳在人体元素成分表中，含量为18%，居第二位。

由于碳是有机物的骨架元素，所以，人们往往花很大气力去分析和探讨它的存在。

人体元素中，碳、氧、氮、氢约占了96%，在成分表中具有绝对的多数。

在人体中，元素的存在形式主要为水和含碳有机物两种。

人体内所含有的元素，目前已知的达到60多种。

现在认为，维持生命的必需元素为：氧、碳、氢、氮、钙、磷、钾、钠、氯、硫、镁、铁、硅、锌、铜、锰、钴、碘、钼、共19种。

关于氟的必需性，目前尚存疑问。

另外，硼、铝、金、银、汞等元素的必需性也存在疑问。

有不少人认为这几个元素是偶然进入人体内的，而并不是人体所必需的。

人体的构成元素，从周期表来看，广泛地分布于第I族到第 族。

大多数元素属于第1周期到第4周期，原子序数比较小，因此，大多数是比较轻的元素。

除碳、氧、氮、氢外，对于其他元素成分而言，钙、磷在骨质中很多，钾在细胞内液中比较多，钠在细胞外液中也就是血液和组织间液中比较多。

硫是蛋白质成分，氯和镁是存在于体液中的盐类，铁是血红素的成分，铜是酶的成分，锰是辅酶的成分，碘含于甲状腺素中，钴含于维生素B12中

## 二、学了物质的量以后用化学方程式计算怎么比？为什么有的题mol与化学计量数也可以列比例式？体积，质量，

$n_2 + o_2 \xrightarrow{\text{放电}} 2no$  (化学条件为放电)  $2no + o_2 \xrightarrow{\text{放电}} 2no_2$   $3no_2 + h_2o \xrightarrow{\text{放电}} 2hno_3 + no$   
牧草生长非常需要氮(n)肥，就是n元素，硝酸与土壤作用生成硝酸盐，硝酸盐是化肥，促进植物的生长。

### 三、等质量的脂肪和糖原，脂肪放出能量多。那么等物质的量的脂肪和糖原怎么比较？

转化成质量在比较嘛，也就是等物质的量的谁的摩尔质量大，谁的能量放出的多

### 四、怎么求元素的质量比？

质量比等于相对质量比

### 五、常用化学元素的物质的量分别是多少？

高中把化学元素周期表的前20个记下就行了，其他的了解就可以。

没什么捷径，最大的捷径可以就是编成顺口溜来读。

每5个元素一句，试一下，还是比较顺的。

元素的物质的量是元素的编号\*2

### 六、0.2gH<sub>2</sub>，2.4gC，19.6gH<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>，19.5gZn，它们之间的物质的量之比依次为

0.2gH<sub>2</sub>的物质的量=0.2/2=0.1mol  
2.4gC的物质的量=2.4/12=0.2mol  
19.6gH<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>的物质的量=19.6/98=0.2mol  
19.5gZn的物质的量=19.5/65=0.3mol  
它们之间的物质的量之比=1 : 2 : 2 : 3

### 七、元素的原子个数比怎么求啊？

这个公式的源头就是 原子个数=阿伏伽德罗常数\*该元素的质量/相对原子质量  
求个数比的话阿伏伽德罗常数就约掉了，就得到了上面的式子  
相对原子质量就是元素周期表上每个元素下面的那个数值，比如碳的相对原子质量是12，相对原子质量比就比如：碳/氧=12/16=3/4  
元素总质量比一般是从题目条件中求得，这个要具体分析

## 八、求0.8g钙，0.3g镁，0.2g铜，0.01g铁这四种元素物质的量的比

物质的量之比是： $0.8/40 : 0.3/24 : 0.2/64 : 0.01/56 = 224 : 140 : 35 : 2$

### 参考文档

[下载：怎么比较元素物质的量的比.pdf](#)

[《一只股票多久才能涨》](#)

[《股票要多久才能学会》](#)

[《股票开户一般多久到账》](#)

[下载：怎么比较元素物质的量的比.doc](#)

[更多关于《怎么比较元素物质的量的比》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/26030210.html>