

## 那相对原子质量怎么？那相对原子质量怎么算

相对原子量是指元素的平均原子质量与核素 $^{12}\text{C}$ 原子质量的 $1/12$ 之比.

国际上之所以要选用碳-12而不用碳-14是因为当选用碳-12原子作标准时，其它原子的相对原子质量都接近整数，便于记忆和使用)。那每一份的质量就是： $1.993 \times 10^{-26} / 12 = 1.661 \times 10^{-27}$ 千克。然后再把其它某种原子的实际质量与这个数相比后所得的结果，这个结果的数值就叫做这种原子的相对原子质量。如氧原子的相对原子质量求法为： $2.657 \times 10^{-26} / 1.661 \times 10^{-27} = 16$ (约)，即氧原子的相对原子质量约为16，我们在计算时就采用16。这样就要简便得多。

公式：相对原子质量 $A_r = (\text{该原子的质量} \times 12) \div \text{碳原子的质量}$

### 原子与原子核的质量-

### 原子的相对原子质量和元素的相对原子质量有什么区别？

原子的相对原子质量是某原子的原子质量与 $^{12}\text{C}$ 原子质量的 $1/12$ 的比值,

元素的相对原子质量是指元素的平均相对原子质量,它是根据天然同位素原子所占的原子个数百分比和其相对原子质量计算出的平均值,也就是元素周期表上标明的数值