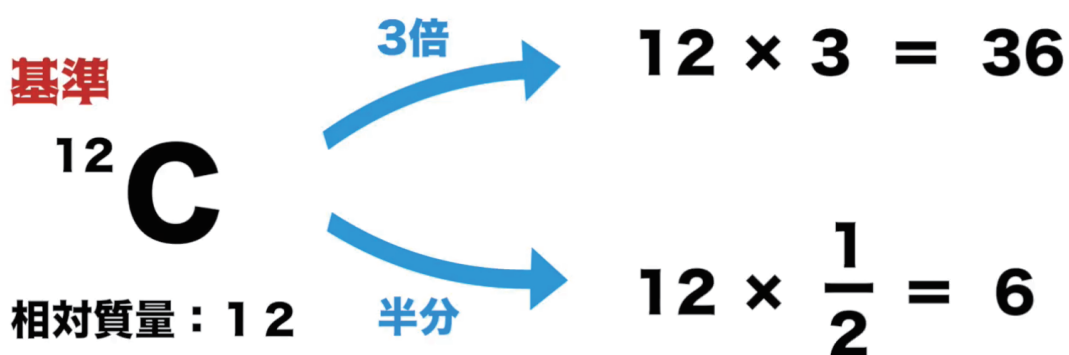




## 1 相対質量

>>  $^{12}\text{C}$  の質量を 12 と定めて、これを基準に他の原子の質量を相対的に比べたもの



### 問題

水素 ( $^1\text{H}$ ) の質量は炭素の  $\frac{1}{12}$  である。この時、 $^1\text{H}$  の相対質量を求めなさい。

## 2 原子量

>> 各同位体の相対質量にそれぞれの \_\_\_\_\_ をかけて足した値

### 問題

炭素原子の2つの同位体  $^{12}\text{C}$  (相対質量=12.0) ,  $^{13}\text{C}$  (相対質量=13.0) の存在比が、それぞれ98.9%、1.1%であるとき、炭素の原子量を求めよ。

# 01

## 相対質量・原子量

基本的な化学計算



**問題**

塩素原子の原子量が35.5のとき、塩素原子の2つの同位体 $^{35}\text{Cl}$  (相対質量=35.0) ,  $^{37}\text{Cl}$  (相対質量=37.0) の存在比をそれぞれ求めよ。