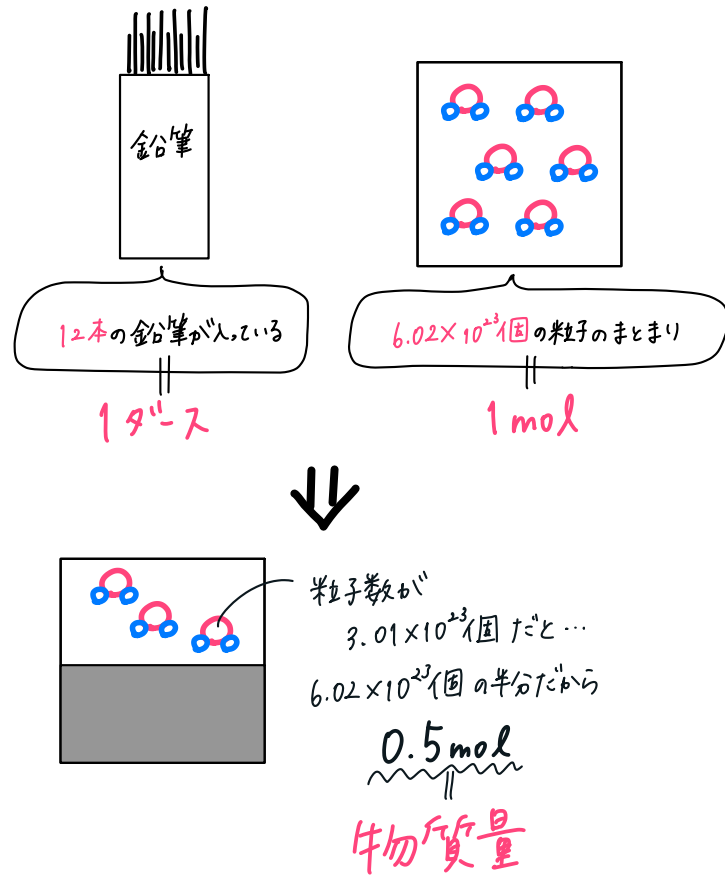


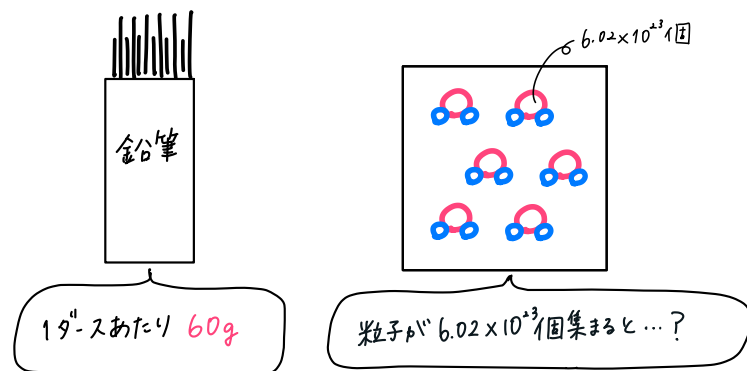
化学B4白糸氏法 <mol>

mol とは?



重さについて

モル質量 ... 1molあたりの質量



酸素 O = 16
水素 H = 1

原子量

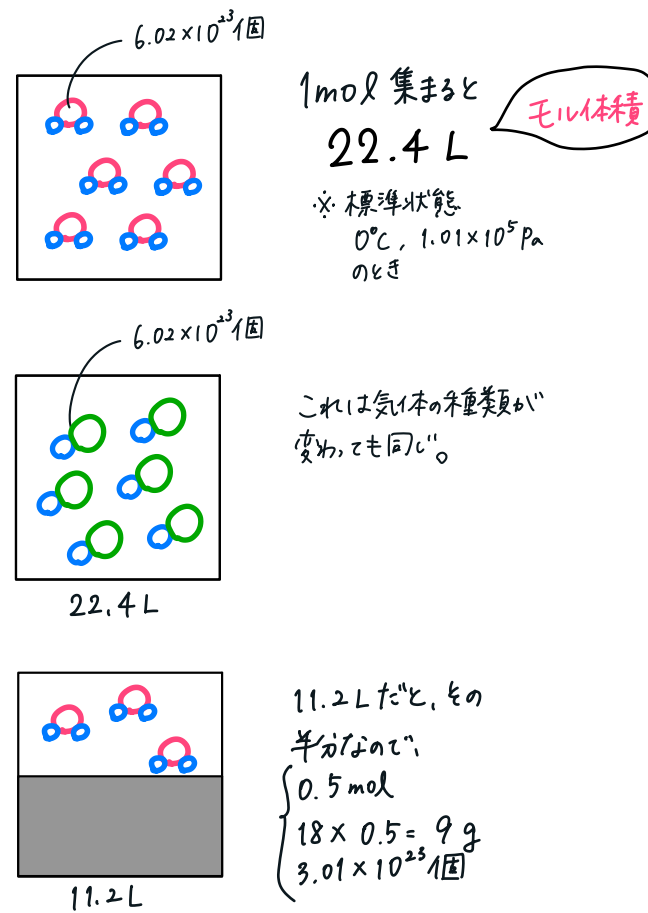
は、1 x 2 + 16 = 18

分子量

⇒ 逆に、分子1個の質量も求められる。

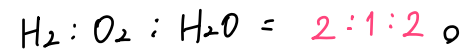
$$\frac{18}{6.02 \times 10^{23}} = 2.99 \times 10^{-23} \text{ g}$$

1本積について



反応について

係数比 = 物質質量比!



H₂Oが 2mol できたなら

H₂ は 2mol

O₂ は 1mol

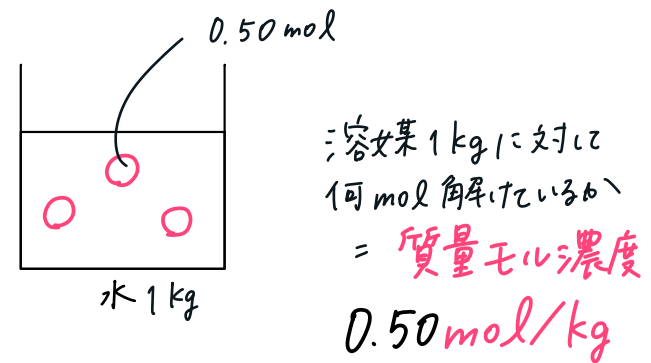
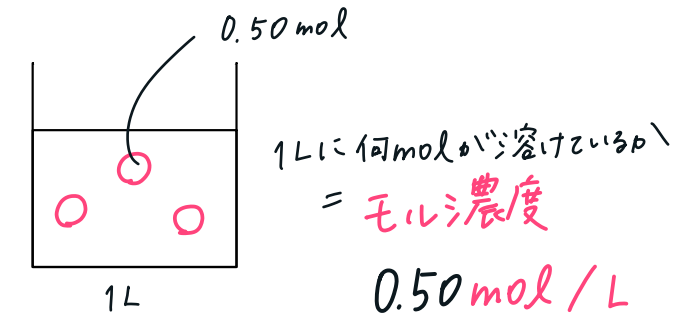
反応したことになる。

化学反応式が決まると

どれかひとつ、物質質量が決まれば

他のすべての物質質量がわかる!

溶液について



NaCl を 0.3mol 溶かしたとき

