

Pertanto:

$$\text{numero di moli di atomi} = \frac{\text{numero di atomi}}{N_A}$$

$$\text{numero di atomi} = \text{numero di moli} \times N_A$$

La quantità più usata nei calcoli stechiometrici è la massa di un campione.

*Il concetto chiave che fa da ponte tra massa e moli è la
massa molare*

La massa molare

la **massa molare** di un **elemento** è la massa di una mole di atomi di quell' elemento;

la **massa molare** di un **composto molecolare** è la massa di una mole di molecole di quel composto;

la **massa molare** di un **composto ionico** è la massa di una unità formula di quel composto.

massa di una mole di atomi = massa di un atomo (g) x numero di atomi contenuti in una mole (mol^{-1})

massa di una mole di atomi di F = $3.155 \times 10^{-23} \text{ g} \times 6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
= 19.00 g mol^{-1}


$$\text{numero di moli} = \frac{\text{massa del campione}}{\text{massa molare}}$$

$$n \text{ (mol)} = \frac{m \text{ (g)}}{mm \text{ (g/mol)}}$$

massa del campione = numero di moli x massa molare

$$m \text{ (g)} = n \text{ (mol)} \times mm \text{ (g/mol)}$$