

* Numéro de masse "A" :

${}^A_Z X$: Masse Molaire de ${}^A_Z X = A \text{ g/mol}$

$$\left[\text{ex: } {}^{16}_8\text{O} \rightarrow M({}^{16}_8\text{O}) = 16 \text{ g/mol} \right]$$

c'est la masse de 1 mol d'atomes ${}^A_Z X$.

$$\begin{aligned} 1 \text{ mol de } {}^{16}_8\text{O} &\rightarrow 16 \text{ g} \\ 1 \text{ mol d'atomes} &= N_A \text{ atomes.} \end{aligned}$$

$$N_A \text{ de } ({}^{16}_8\text{O}) \rightarrow 16 \text{ g}$$

$$1 \text{ atome } ({}^{16}_8\text{O}) \rightarrow m = \frac{16}{N_A} = \frac{16}{6,023 \cdot 10^{23}} \text{ g (1 atome)}$$

$$\left. \begin{aligned} 1 \text{ Uma} &\rightarrow \frac{1}{N_A} \text{ gr} \\ m \text{ Uma} &\rightarrow \frac{16}{N_A} \text{ g} \end{aligned} \right\} m({}^{16}_8\text{O}) = 16 \text{ Uma}$$

Masse Molaire

$$= A \text{ gr/mol}$$

Masse atomique

$$= A \text{ Uma}$$