

* Numéro de masse "A" :

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

[ex: $_{8}^{16}\text{O} \rightarrow M(_{8}^{16}\text{O}) = 16 \text{ g/mol}$]

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

1 mol de $_{8}^{16}\text{O} \rightarrow 16 \text{ g}$
1 mol d'atomes = N_A atomes.

$$N_A \text{ de } (_{8}^{16}\text{O}) \rightarrow 16 \text{ g}$$

$$1 \text{ atome } (_{8}^{16}\text{O}) \rightarrow m = \frac{16}{N_A} = \frac{16}{6,023 \cdot 10^{23}} \text{ g } (1 \text{ atome})$$

$$\left. \begin{array}{l} 1 \text{ Uma} \rightarrow \frac{1}{N_A} \text{ gr} \\ m \text{ Uma} \rightarrow \frac{16}{N_A} \text{ g} \end{array} \right\} m(_{8}^{16}\text{O}) = 16 \text{ Uma}$$

$$\begin{array}{ccc} & \overset{A}{\cancel{\times}} & \\ \swarrow & \cancel{Z} & \searrow \\ \text{Masse Molaire} & = & \text{Masse atomique} \\ & A \text{ gr/mol} & = A \text{ Uma} \end{array}$$