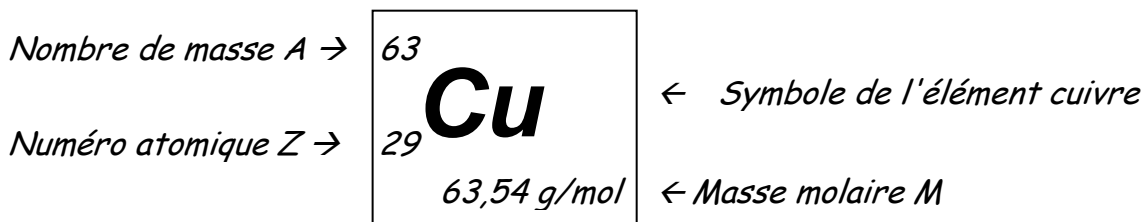


- Déterminer la masse molaire M d'un atome X , c'est déterminer la masse d'une *mole d'atomes* de l'élément X soit la masse de $6,02 \times 10^{23}$ atomes de cet élément.
- Cette masse molaire s'exprime en *gramme par mole* de symbole *g/mol*
- Le *tableau périodique des éléments* donne pour chaque élément M ou une approximation de M .

Exemple: l'atome de cuivre



- *Remarque:* Le nombre de masse A est une valeur arrondie à l'unité près de la masse molaire M .

Exemple : ${}^{11}_5\text{B}$ donne la masse molaire du bore B : $M = 11 \text{ g/mol}$

- *Exercice :* donner la masse molaire des éléments suivants :

- pour l'azote: ${}^{14}_7\text{N}$ $M_{\text{N}} = \dots\dots\dots \text{g/mol}$

- pour le silicium ${}^{28}_{14}\text{Si}$ $M_{\text{Si}} = \dots\dots\dots \text{g/mol}$

- pour le fer ${}^{56}_{26}\text{Fe}$ $M_{\text{Fe}} = \dots\dots\dots \text{g/mol}$

- pour l'argent ${}^{107}_{47}\text{Ag}$ $M_{\text{Ag}} = \dots\dots\dots \text{g/mol}$

- pour le plomb ${}^{208}_{82}\text{Pb}$ $M_{\text{Pb}} = \dots\dots\dots \text{g/mol}$