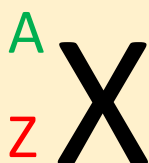


## Fiche bilan : Constitution d'un atome (C3)



**X** est : le symbole de l'atome

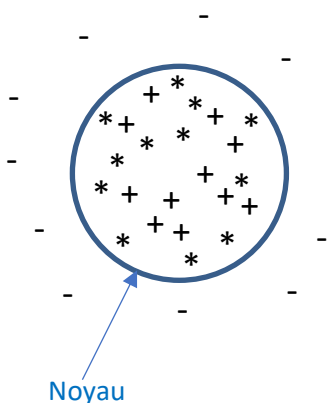
**A** est : le nombre de masse (nombre de nucléons)

**Z** est : le numéro atomique

### A retenir :

- Pour déterminer le nombre de protons (+) : je regarde son numéro atomique noté Z
- Pour déterminer le nombre d'électrons (-) : je regarde le nombre de protons, c'est le même
- Pour déterminer le nombre de nucléons : je regarde le nombre de masse : A (protons + neutrons)
- Pour déterminer le nombre de neutrons (\*) : je fais le calcul, nombre de nucléons (A) – le nombre de protons (Z)

Ex :



Nombre de protons +	Nombre d'électrons -	Nombre de nucléons + et *	Nombre de neutrons *	Symbole <span style="color: green;">A</span> <span style="color: red;">Z</span> X
11	11	23	12	<sup>23</sup> Na 11 sodium

## Fiche bilan : Constitution d'un atome



**X** est : .....

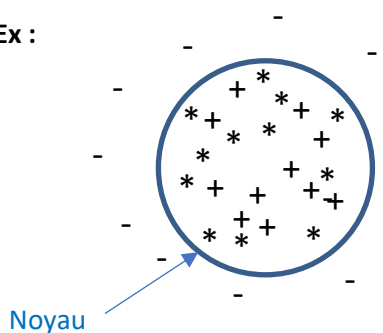
**A** est : .....

**Z** est : .....

### A retenir :

- pour déterminer le nombre de protons (+) : .....
- pour déterminer le nombre d'électrons (-) : .....
- pour déterminer le nombre de nucléons : .....
- pour déterminer le nombre de neutrons (\*) : .....

Ex :



Nombre de protons +	Nombre d'électrons -	Nombre de nucléons + et *	Nombre de neutrons *	Symbole <span style="color: green;">A</span> <span style="color: red;">Z</span> X

Sets de cartes de mémorisation niveau 2 :

G1 : <https://ladigitale.dev/digiflashcards/#/f/65ce1b971f6cd>



G2 : <https://ladigitale.dev/digiflashcards/#/f/65ce2333bac03>



G3 : <https://ladigitale.dev/digiflashcards/#/f/65ce27dc346ac>

