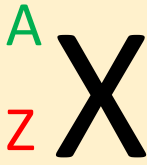


## Fiche bilan : Constitution d'un atome



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

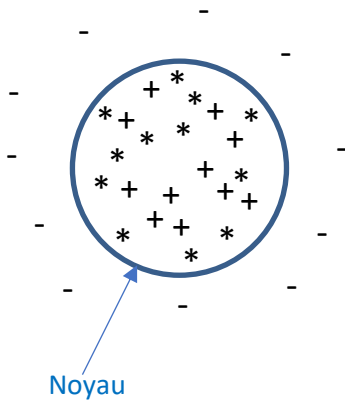
**A** est : le nombre de masse (nombre de nucléons)

**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; font-size: 0.8em;">A</span> <span style="color: red; font-size: 0.8em;">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 :

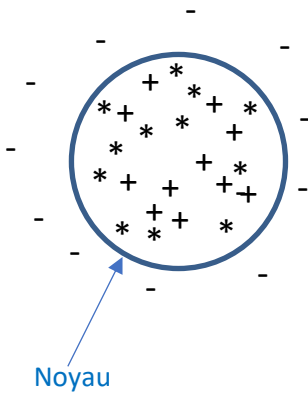
-pour déterminer le **nombre de protons (+)** : .....

-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; font-size: 1.2em;">A</span> <span style="color: red; font-size: 1.2em;">Z</span> <span style="font-size: 1.5em; font-weight: bold;">X</span>