

Fiche bilan : Constitution d'un atome (C3)

A
Z X

X est : le symbole de l'atome

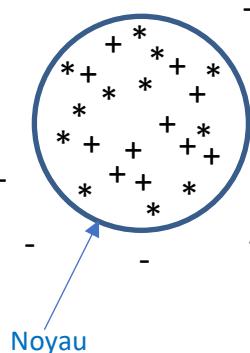
A est : le nombre de masse (nombre de nucléons)

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 *	Symbol A Z X
11	11	23	12	$^{23}_{11}\text{Na}$ sodium

Fiche bilan : Constitution d'un atome

A
Z X

X est :

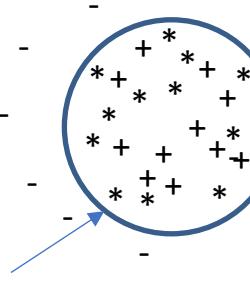
A est :

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 *	Symbol A Z 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>

