

# Chapitre 4



Évaluation formative

Sur votre feuille :

-Si votre réponse est **juste**, cochez

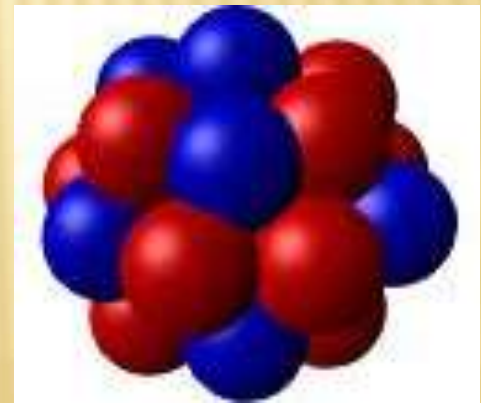
**Je sais**

-Si votre réponse est **fausse**,  
cochez l'une ou l'autre des cases

- **Je croyais savoir**

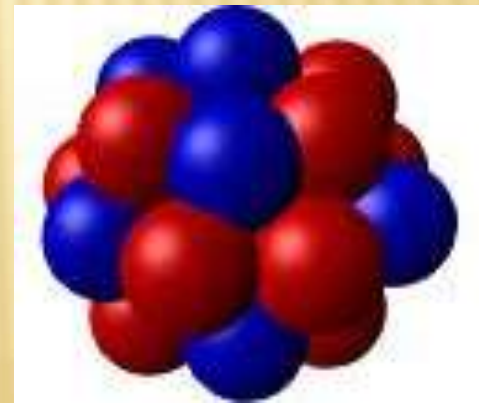
- **Je ne sais pas**

Deux lettres, **A** et **Z**, suffisent pour retrouver la structure d'un atome.



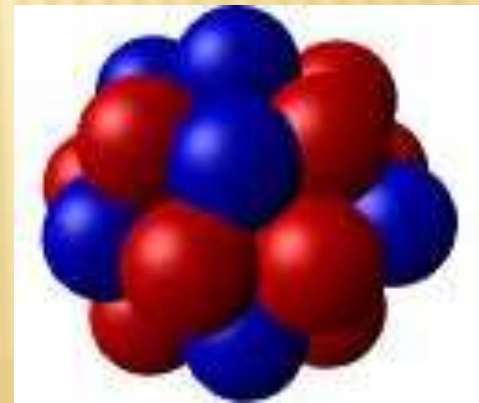
**Z** représente le nombre de :

- de protons
- de neutrons
- d'électrons



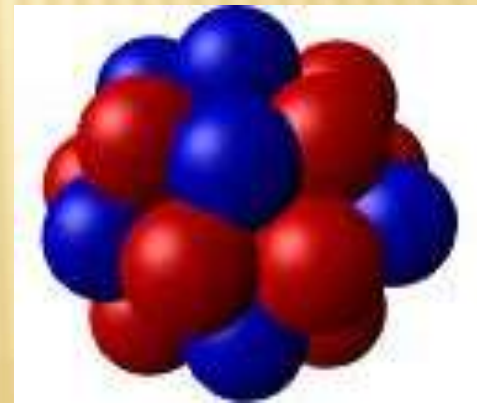
**A** représente le nombre de :

- de protons
- de nucléons
- d'électrons



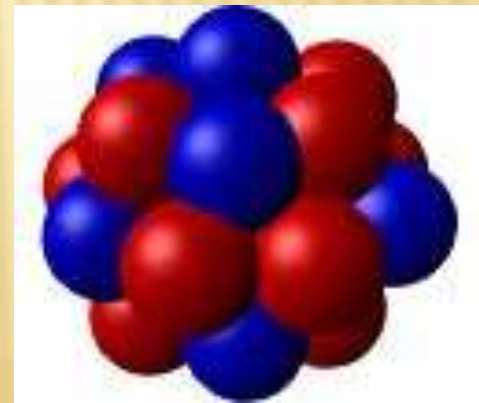
**Z** représente le nombre de :

- de protons**
- de neutrons
- d'électrons



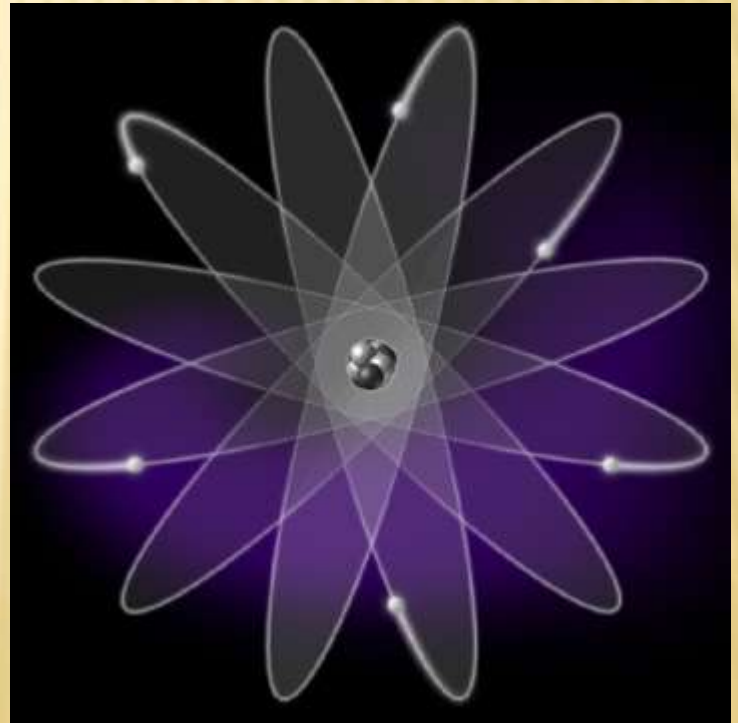
**A** représente le nombre de :

- de protons
- de nucléons**
- d'électrons



La **charge élémentaire** est la charge portée par :

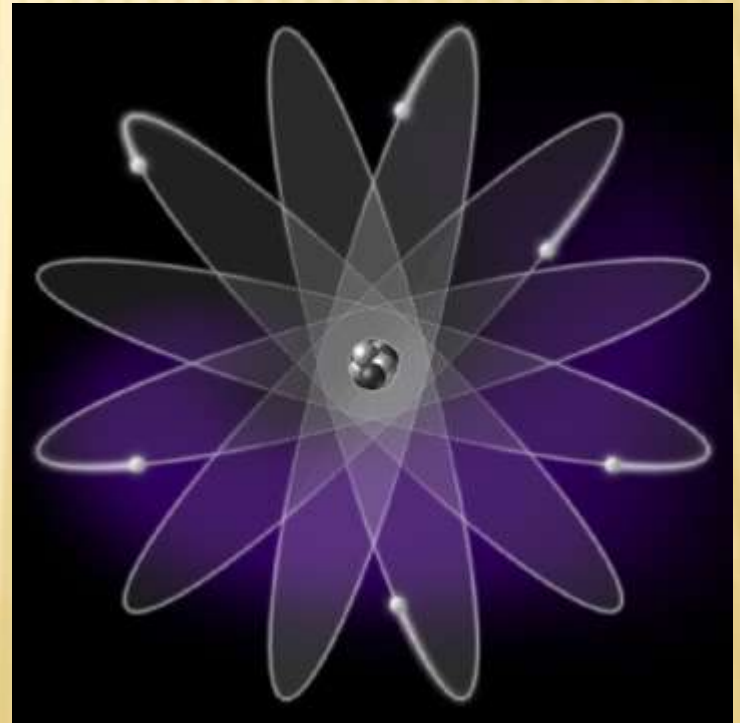
- proton
- neutron
- électron





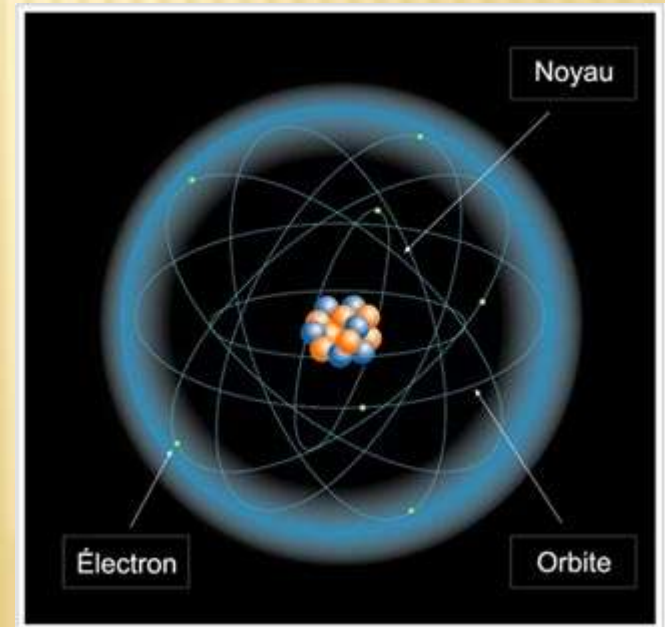
La **charge élémentaire** est la charge portée par :

- proton**
- neutron
- électron



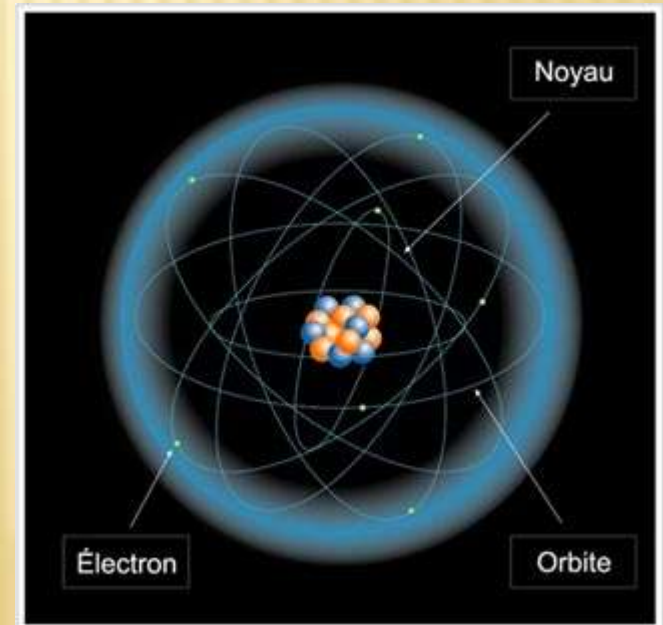
Pour obtenir la **masse d'un atome**,  
il faut additionner les masses des :

- protons
- neutrons
- électrons



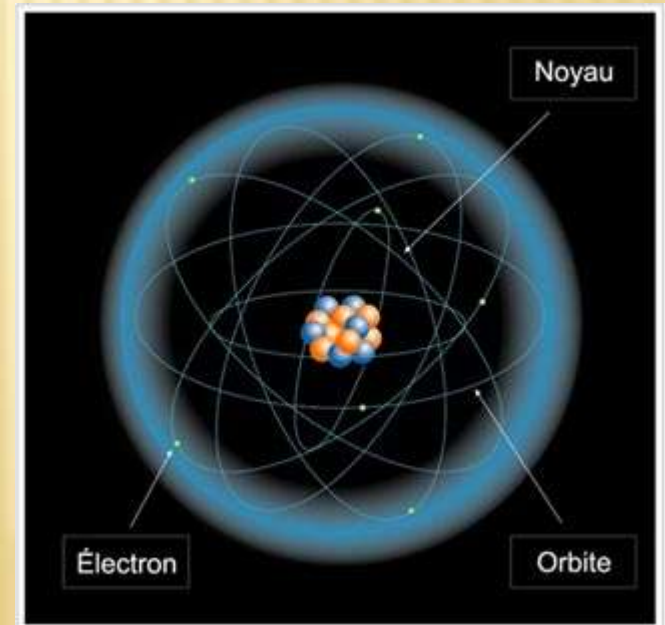
Pour obtenir la **masse d'un atome**,  
il faut additionner les masses des :

- protons**
- neutrons
- électrons



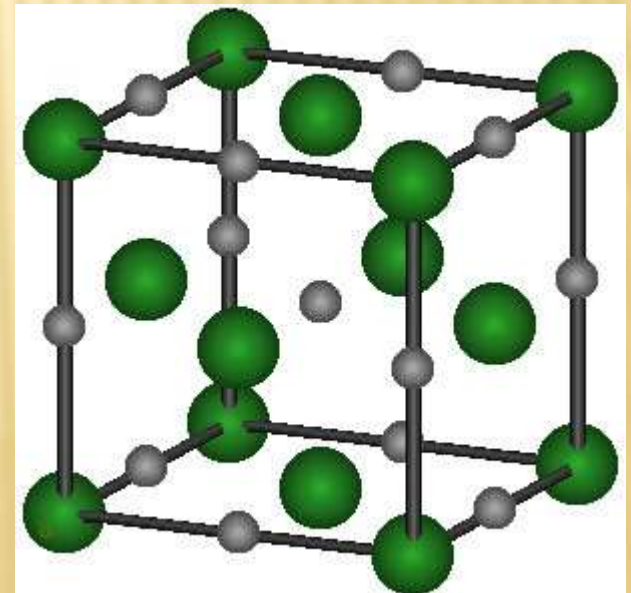
Pour obtenir la **masse d'un atome**,  
il faut additionner les masses des :

- protons**
- neutrons**
- électrons**



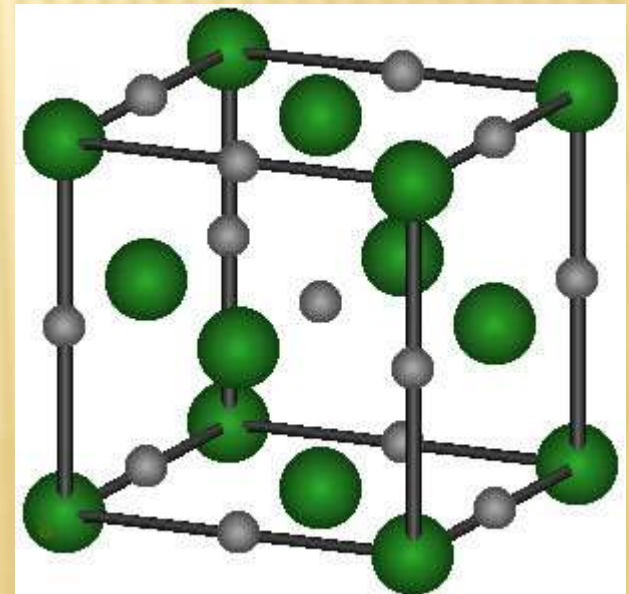
Un **anion** provient d'un atome qui a :

- perdu des électrons
- perdu des protons
- gagné des électrons



Un **anion** provient d'un atome qui a :

- perdu des électrons
- perdu des protons
- gagné des électrons**



Un **cation** provient d'un atome qui a :

- perdu des électrons
- perdu des protons
- gagné des électrons



Un **cation** provient d'un atome qui a :

**perdu des électrons**

perdu des protons

gagné des électrons





Deux **isotopes** du même atome ont même nombre :

- de protons
- d'électrons
- de neutrons



Deux **isotopes** du même atome ont même nombre :

**de protons**

d'électrons

de neutrons



Deux **isotopes** du même atome ont même nombre :

- de protons
- d'électrons
- de neutrons



L'**ion cuivre** et le **cuivre** d'un même isotope ont même nombre :

- de protons
- d'électrons
- de nucléons



L'**ion cuivre** et le **cuivre** d'un même isotope ont même nombre :

- de protons**
- d'électrons
- de nucléons



L'**ion cuivre** et le **cuivre** d'un même isotope ont même nombre :

- de protons
- d'électrons
- de nucléons



L'**ion cuivre** et le **cuivre**  
appartiennent au même :

- atome
- ion
- élément



L'**ion cuivre** et le **cuivre**  
appartiennent au même :

- atome
- ion
- élément**





Lors d'une **réaction chimique**, il y a conservation des :

- atomes
- ions
- éléments



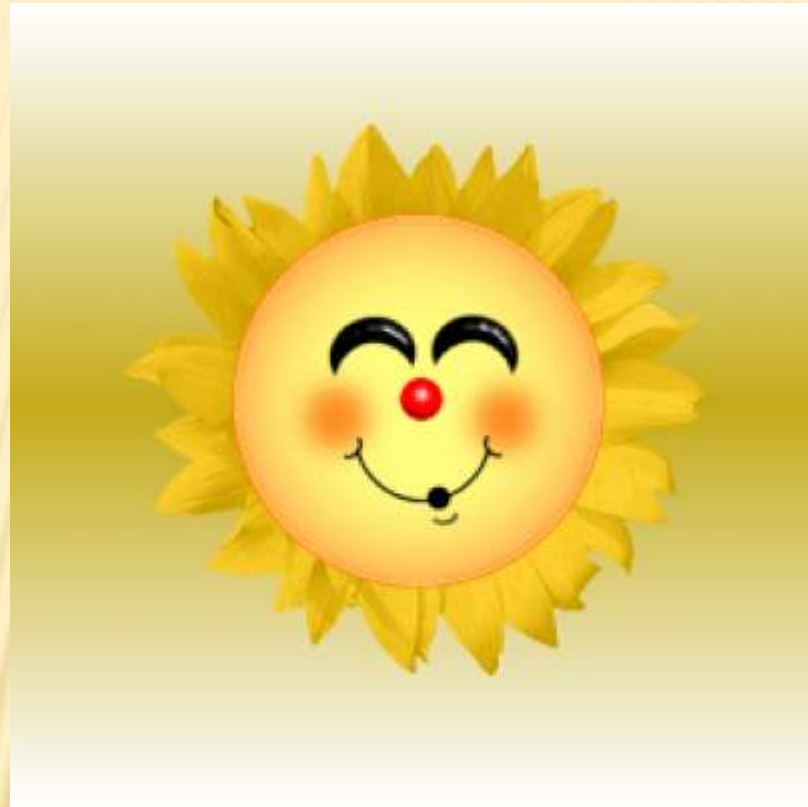
Lors d'une **réaction chimique**, il y a conservation des :

- atomes
- ions
- éléments**



**C'est l'heure du bilan !**





**Entourez en rouge les notions à retravailler**

**Reprenez-les dès ce soir !**



Au boulot !!!

