

Physique Chimie 2



Pourquoi un atome est-il électriquement neutre ?

Atome = noyau + électrons

- Électriquement neutre
- Nombre d'**électrons** égal au nombre de **protons**

De quoi est composé un atome ?

Z électrons
Chargés négativement

Z protons
Nucléons de charge positive

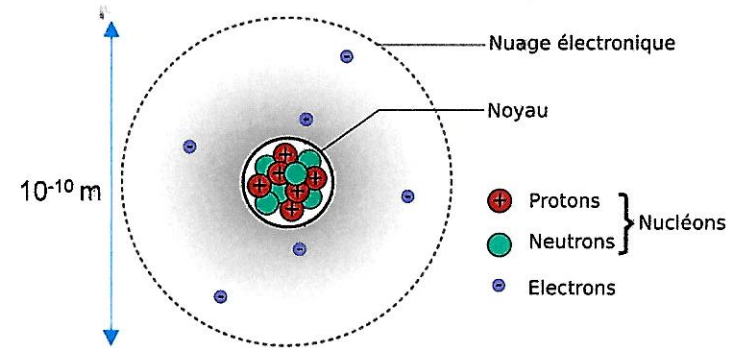
N neutrons
Nucléons de charge nulle

Nuage électronique

Noyau
• Chargé positivement
• Composés de **A** nucléons :
A = Z + N

L'atome

Comment modélise-t-on un atome ?



Comment symbolise-t-on un atome ?

Avec une seule lettre = une Majuscule
Carbone – C
Hydrogène – H

Avec deux lettres = une majuscule suivie d'une minuscule
Cuivre – Cu
Hélium- He