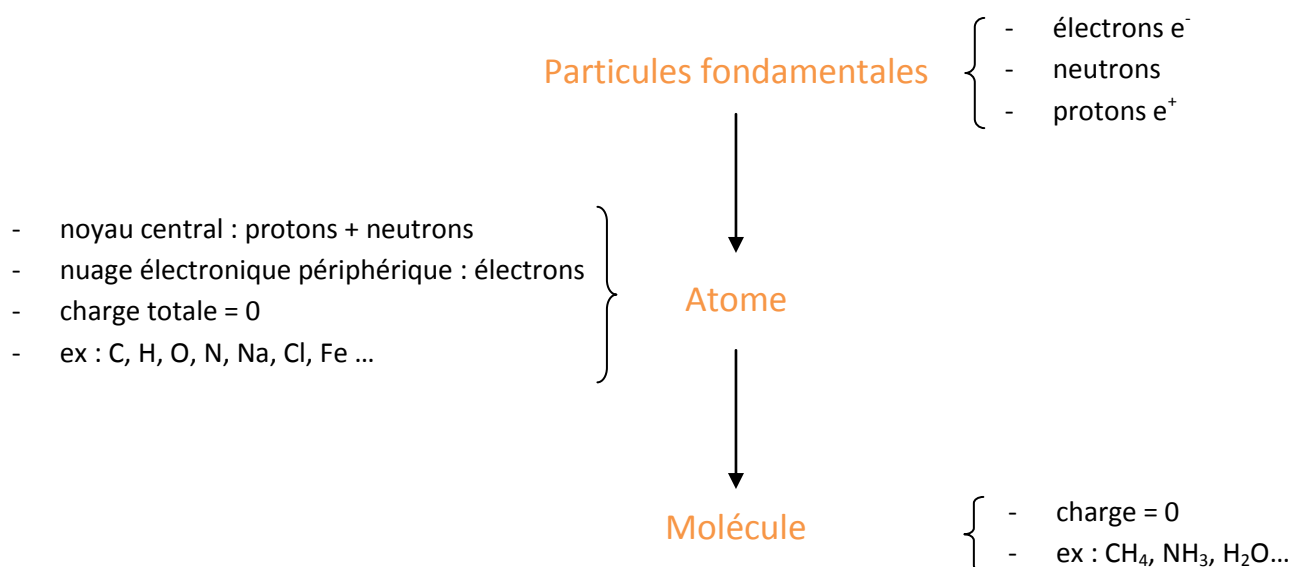


# Chapitre I Introduction à la chimie organique

## I – Structure de la matière



**Ion** : atome ou assemblage d'atomes ayant perdu ou gagné 1 ou plusieurs électrons  $\rightarrow$  charge  $\neq 0$ .  
Exemples :  $\text{H}^+$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{HCOO}^-$

## II – Qu'est-ce que la chimie organique ?

### Définition originelle (étymologique) :

- chimie organique = des organismes vivants
- chimie minérale = des substances du règne minéral (sol, sous-sol, atmosphère...)

Cette définition a été introduite avant que l'homme ne sache fabriquer des molécules par lui-même.

### Définition actuelle :

- **chimie organique = C (composés du carbone)**
- chimie minérale  $\neq$  C

**Molécule organique** : squelette hydrogène-carboné : C + H, avec +/- d'autres atomes :

- O, N, H (hétéroatomes)
- F, Cl, Br, I (halogènes)
- Mg, S, P... (métaux)

### Fonctions ou groupements fonctionnels :

- propriétés physiques caractéristiques
- propriétés chimiques caractéristiques