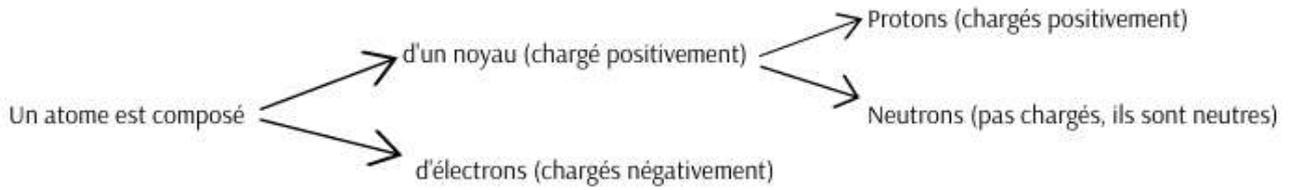


Fiche résumé

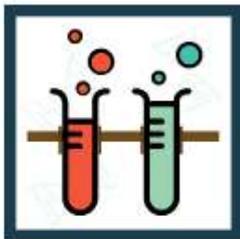
Atome / Molécules / Ions



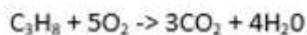
Les atomes sont répertoriés dans le tableau de Mendeleïev qui s'appelle aussi "classification périodique". Il est indiqué le symbole de l'atome (exemple: Cu), le numéro atomique qui correspond au nombre de protons et le nom de l'atome.

Dans un atome, il y a autant de protons que d'électrons. Donc l'atome est électriquement **neutre**.

Il arrive que certains atomes perdent ou gagnent un ou plusieurs électrons. L'atome devient alors **chargé**. On appelle cela un **ion**.



Dans une transformation chimique, il y a conservation du nombre d'atomes avant et après la transformation.
Exemple :



- 3 atomes de carbone
- 8 atomes d'hydrogène
- 5x2 = 10 atomes d'oxygène

- 3 atomes de carbone
- 4x2 = 8 atomes d'hydrogène
- 3x2 = 6 + 4 atomes d'oxygène = 10 atomes d'oxygène

Les atomes peuvent s'assembler afin de former des molécules.

