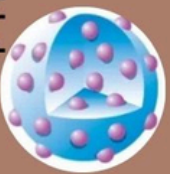
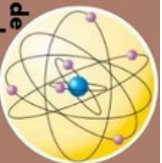


modele de
thomson
1902



modele de
Rutherford
1909



modele de
bohr
1913



modele de
Schrödinger
1927



Les atomes

Le noyau:

- se trouve toujours au centre
- porte des charges électriques positives.
- Le nombre charge positives du noyau est représenté par la lettre Z appelé le numéro atomique..

la charge électrique du noyau

$$Qa = + Z e$$

la charge électrique globale de l'atome

$$Qa = (-Z e) + (+Z e) = 0$$

Les électrons:

- Les électrons sont des particules infiniment petites. ils se déplacent autour du noyau en formant un nuage électronique.
- Les électrons forment le nuage électronique
- La masse des électrons est plus petite devant celle du noyau.

la charge électrique des électrons

$$Qe = -Z e$$

Les atomes et Les ions

Un ion est formé à partir d'un atome ou d'un groupe d'atomes qui a gagné ou perdu un ou plusieurs électrons.

cation

perdu

L'anion

gagné

le cation est un ion positif résulte lorsqu'un atome ou un groupe d'atomes a perdu un ou plusieurs électrons.

L'anion est un ion négatif résulte lorsqu'un atome ou un groupe d'atomes a gagné un ou plusieurs électrons.

Monoatomique



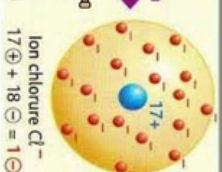
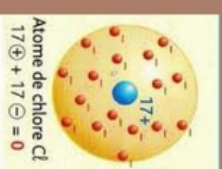
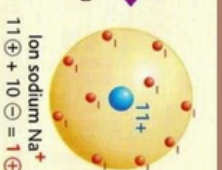
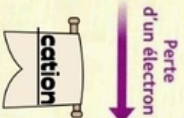
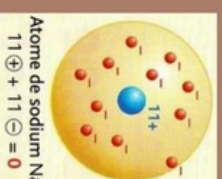
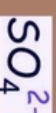
Polyatomique



Monoatomique



Polyatomique



PROF ELZAAR

PROF ELZAAR

l'atome est électriquement neutre