



## L'essentiel à retenir - chapitre 5

### Les ions

#### I. Les ions

Un atome peut se stabiliser, en devenant un ion, lorsqu'il gagne ou perd des électrons.

Les ions ont la particularité de pouvoir se dissoudre dans l'eau.

Un ion qui possède un ou plusieurs électrons excédentaires par rapport à l'atome de même numéro atomique s'appelle un ion négatif ou anion.

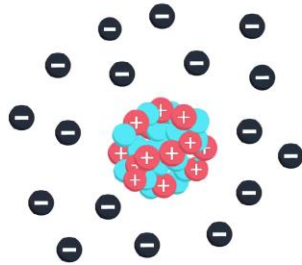
Exemple :

Atome de Chlore : Cl

NEUTRONS : 18

PROTONS : + 17

ÉLECTRONS : - 17

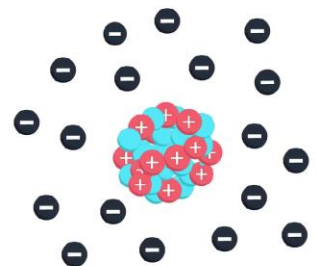


Ion Chlorure : Cl<sup>-</sup>

NEUTRONS : 18

PROTONS : + 17

ÉLECTRONS : - 18



Un ion qui possède un ou plusieurs électrons déficitaires par rapport à l'atome de même numéro atomique s'appelle un ion positif ou cation. (carnet labo p 34).

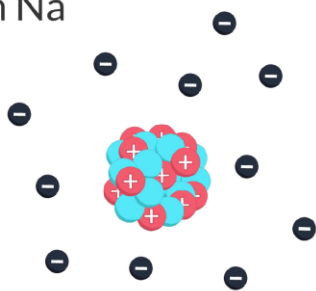
Exemple :

ATOME : Sodium Na

NEUTRONS : 12

PROTONS : + 11

ÉLECTRONS : - 11

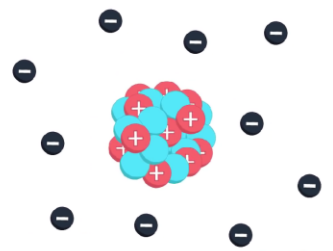


ION : Sodium Na<sup>+</sup>

NEUTRONS : 12

PROTONS : + 11

ÉLECTRONS : - 10

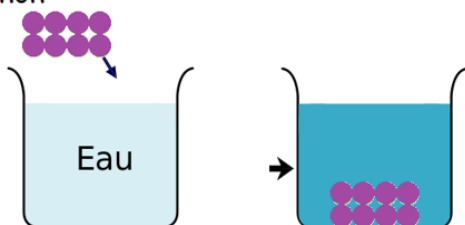


#### II. Les solutions ioniques

##### 1. Dissolution

Lorsque l'on dissout un solide dans l'eau, c'est qu'il est constitué d'ions qui vont se séparer au contact de l'eau et rendre la solution conductrice d'électricité.

Solide non  
ionique



Solide composé  
d'ions

