Solutions conductrices et ions

# Conduction dans les solutions

* Une **solution** est un mélange liquide constitué d’un **solvant** (en quantité majoritaire) et d’un **soluté** (en quantité minoritaire).
* Toutes les solutions ne conduisent pas le courant électrique. **Seules les solutions contenant des ions sont conductrices**.

# Constitution de l’atome (2-8-32)

* L’**atome** est la **plus petite** **particule constituant la matière**. Un assemblage d’atomes s’appelle une **molécule**.
* L’atome est principalement constitué de **vide**.
* Il est constitué d’un **noyau chargé positivement** et d’un cortège d’**électrons chargés négativement.**
* **La charge globale de l’atome est nulle**, et donc **celle des molécules aussi.** On dit qu’ils sont **neutres**.

# Les ions

* Un **ion** est un atome qui a perdu ou gagné des électrons. Il a donc une **charge électrique**.
* Un ion ayant perdu des électrons contient plus de charges positives que de charges négatives, il s’appelle **cation**. (ex : Na+)
* Un ion ayant gagné des électrons contient plus de charges négatives que de charges positives, il s’appelle **anion**. (ex : Cl-)
* On représente un ion en écrivant son **symbole suivi sa charge en exposant**. ex : Cu2+
* Il existe des **ions polyatomiques**, c’est un **groupement d’atomes qui porte une charge électrique**. (ex : SO42-). Les atomes sont alors indissociables et c’est l’ensemble de la molécule qui porte la charge.