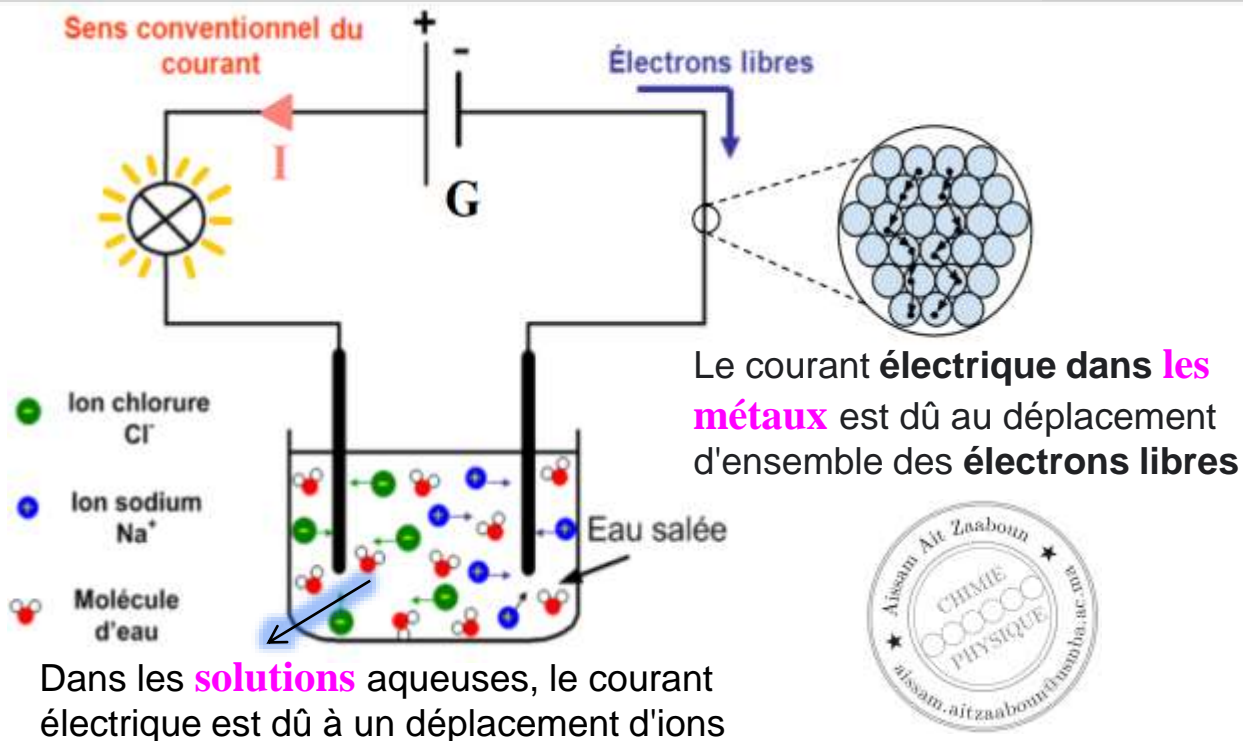
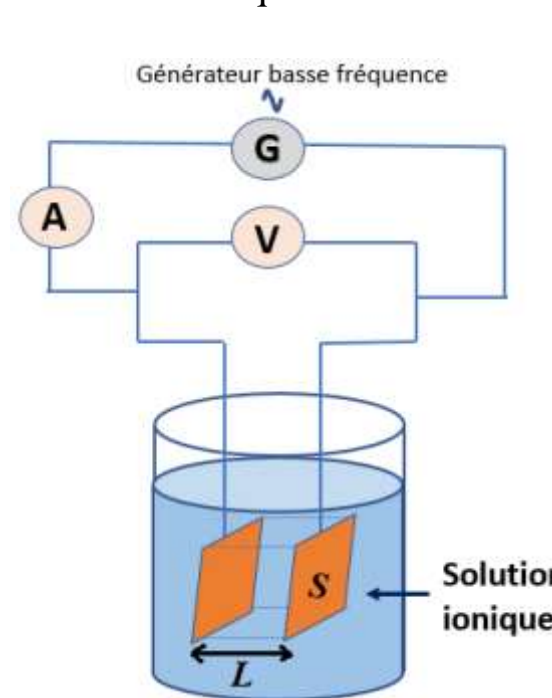


Conduction dans les solutions



La Conductance d'une solution ionique

La conductance d'une solution exprime son aptitude à conduire le courant électrique, Pour déterminer la conductance d'une solution ionique on utilise la cellule conductimétrique



$$S \leftarrow G = \frac{1}{R} = \frac{I}{U} \rightarrow V$$

Ω

Ou bien :

$$G = \sigma * \frac{S}{L}$$

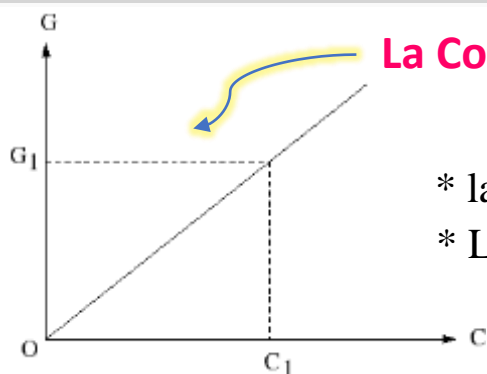
σ : conductivité (S.m^{-1})

$k = \frac{S}{L}$: la constante de la cellule (m)

La Courbe d'étalonnage

Les Conditions :

- * la concentration inconnue $C < 10^{-2} \text{ mol/L}$
- * La solution contient un seul solvant.



la conductance varie linéairement en fonction de concentration

$$G = a * C$$

La Conductivité :

$$\sigma = \sum \lambda_{X_i} * [X_i]$$

Concentration molaire effective (mol/m^3)

Conductivité molaire ionique ($\text{S.m}^2/\text{mol}$)

