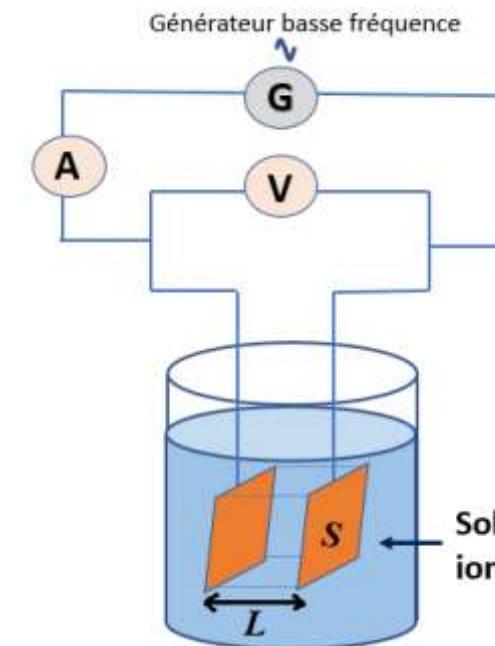


La Conductance d'une solution ionique

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*



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

Ou bien :

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

σ : conductivité (S.m^{-1})
 $k = \frac{S}{L}$: la constante de la cellule (m)

La Conductivité :

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

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

Concentration molaire effective (mol/m^3)

