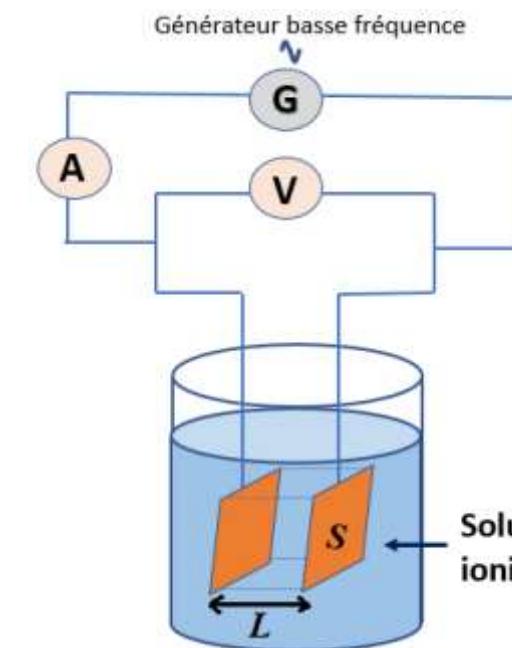


## La Conductance d'une solution ionique

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 :

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

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

La Conductivité :

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

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

Concentration molaire effective ( $\text{mol/m}^3$ )

