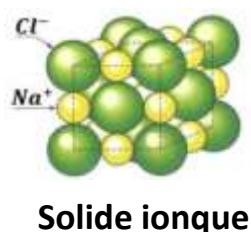


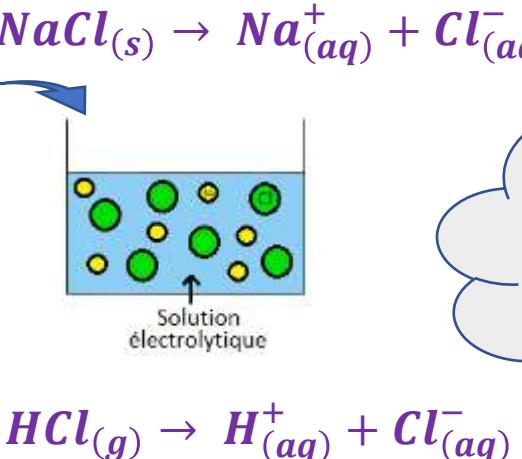
Solutions aqueuses électrolytiques

Une solution est obtenue en dissolvant une substance appelée soluté dans un liquide appelé solvant (eau) . Le soluté peut être à l'état :

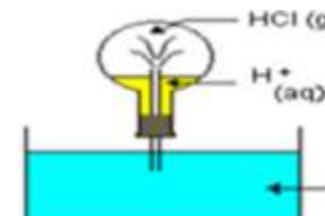
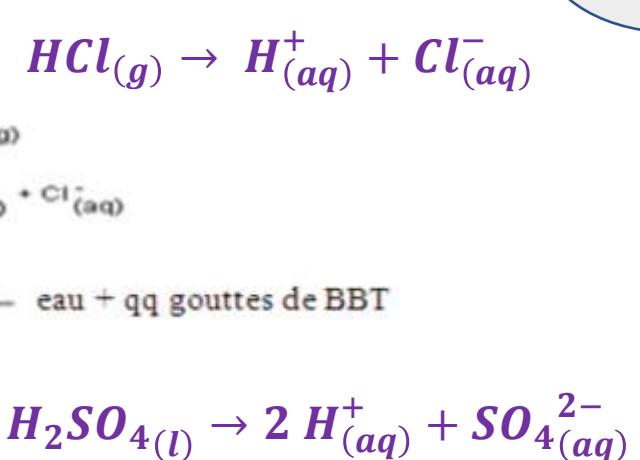
→ Solide



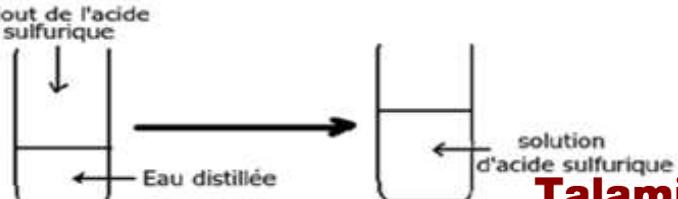
→ Gaz



→ Liquide



ajout de l'acide sulfurique



LA CONCENTRATION ET SOLUTIONS ÉLECTROLYTIQUES

Etapes de la dissolution :



Dissociation



Solvation



Dispersion

Concentration molaire :

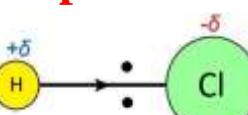
Apportée (d'une solution) : $C(A) = \frac{n(A)}{V}$

Effective : $[X] = \frac{n(X)}{V}$

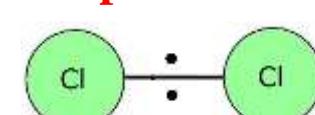
Les molécules polaires

la polarité est la façon dont les charges électriques négatives et positives sont réparties dans une molécule ou une liaison chimique

polaire



apolaire



Avec : $\chi_{Cl} > \chi_{Na}$

χ (L'électronégativité) : est l'aptitude qu'a un atome à attirer vers lui le doublet électronique