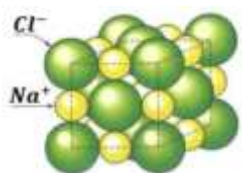


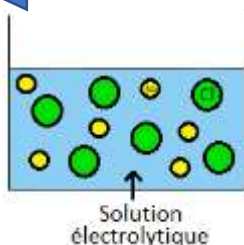
Solutions aqueuses électrolytiques

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

Solide

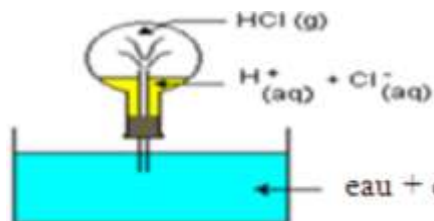


Solide ionique



Solution électrolytique

Gaz

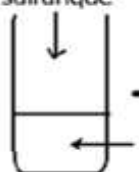


eau + qq gouttes de BBT

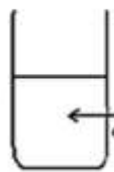
Liquide



ajout de l'acide sulfurique



Eau distillée



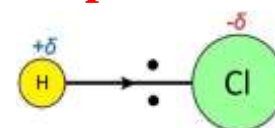
solution d'acide sulfurique

LA CONCENTRATION ET SOLUTIONS ÉLECTROLYTIQUES

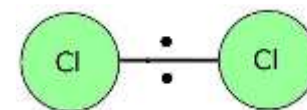
Les molécules polaires

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

polaire



apolaire



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

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



Dissociation



Solvation



Dispersion

Etapes de la dissolution :

Concentration molaire :

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

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