

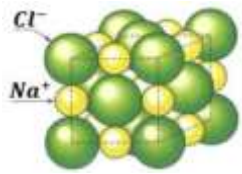
Solutions aqueuses électrolytiques

Fiche de révision n°2
1er BAC SM & SE 7

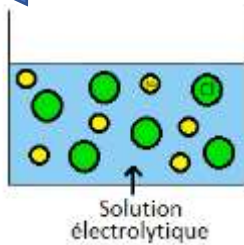
Prof: AIT-ZAABOUN Aissam

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

Solide

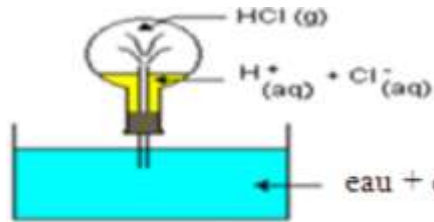


Solide ionique



Solution électrolytique

Gaz

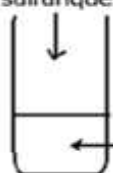


eau + qq gouttes de BBT

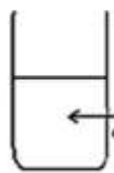
Liquide



ajout de l'acide sulfurique



Eau distillée



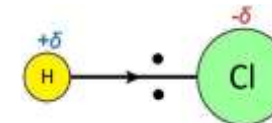
solution d'acide sulfurique

LA CONCENTRATION ET SOLUTIONS ÉLECTROLYTIQUES

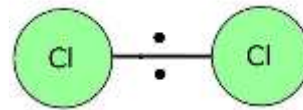
Les molécules polaires

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

polaire



apolaire



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

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

Etapes de la dissolution :



Dissociation



Solvation



Dispersion

Concentration molaire :

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

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