

Tp Chimie ... :

I)

Leest une grandeur qui caractériseou.....d'une solution.

Il est défini par la relation :.....

Exemple :

solution à 25°C	Eau pure	HCl	Soude NaOH
$[H_3O^+] \text{ mol. L}^{-1}$		10^{-2}	
$[OH^-] \text{ mol. L}^{-1}$			10^{-2}
pH			

II)

☞ Pour mesurer le pH d'une solution aqueuse on utilise:

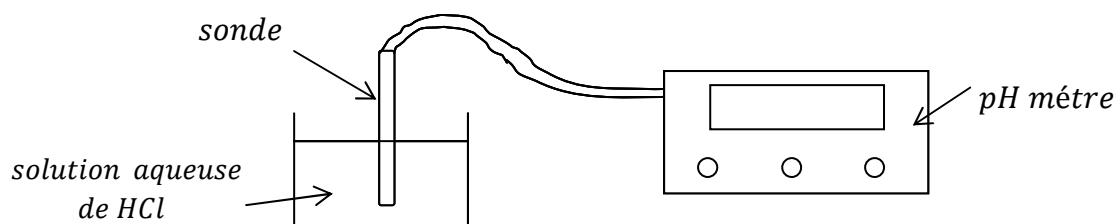
★ pH-mètre : Avant chaque mesure de pH il faut

★ Papier pH : C'est un papier quisuivant le pH de la solution testée.

III)

1)

a) Expérience : On dilue progressivement une solution d'acide chlorhydrique HCl de concentration molaire $C = 10^{-3} \text{ mol. L}^{-1}$ en ajoutant à chaque fois un certain volume d'eau distillée.



b) Tableau de mesure :

$[H_3O^+] \text{ mol. L}^{-1}$
pH

Acidité \longrightarrow

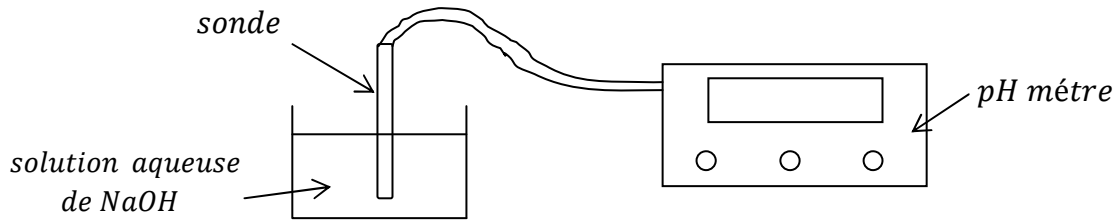
.....

c) Interprétation :

★ Une augmentation de pH d'une solution aqueuse d'acide correspond àde sa concentration molaire et àde l'acidité de la solution.

2)

a) **Expérience :** On dilue progressivement une solution de soude $NaOH$ de concentration molaire $C = 10^{-2} mol.L^{-1}$ en ajoutant à chaque fois un certain volume d'eau distillée.



b) **Tableau de mesure :**

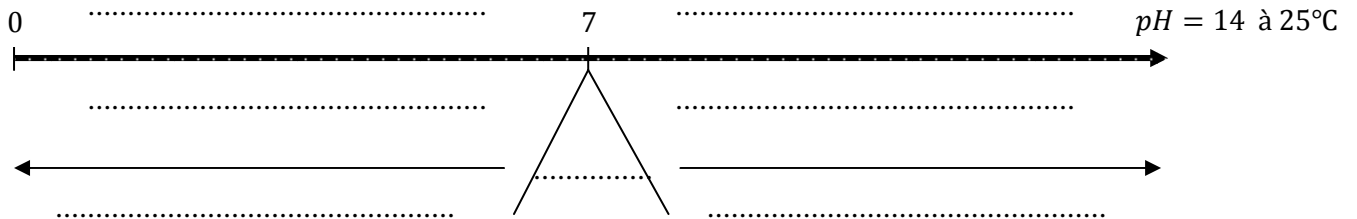
$[OH^-] mol.L^{-1}$
pH

Basicité $\xrightarrow{\hspace{10em}}$

c) **Interprétation :**

★ Une diminution de pH d'une solution aqueuse de base correspond àde sa concentration molaire et àde la basicité de la solution.

🚦 **Echelle de pH :**



IV) **pH de quelques solutions usuelles :**

Substances	Jus de citron	Boisson gazeuse	Eau de Javel	Eau minéral	Vinaigre	Lait
pH