

**Tp Chimie ... :** .....

**I)** .....

Le .....est une grandeur qui caractérise .....ou.....d'une solution.

Il est défini par la relation :.....

**Exemple :**

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

**II)** .....

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

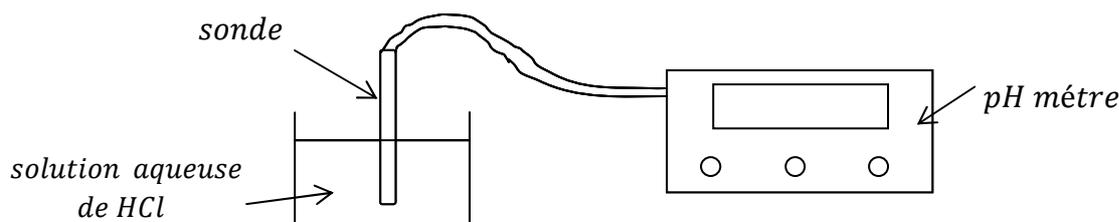
★ **pH-mètre :** Avant chaque mesure de *pH* il faut .....

★ **Papier pH :** C'est un papier qui .....suivant 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 :**

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

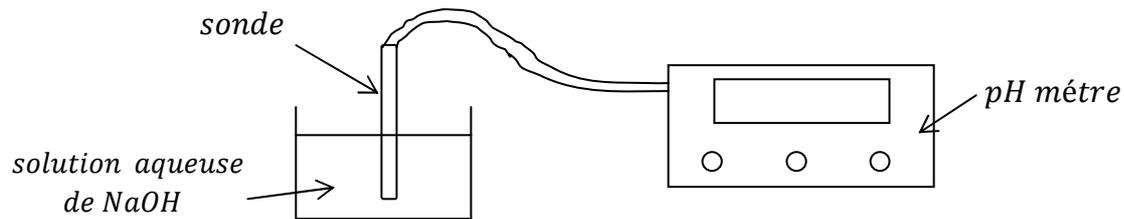
**Acidité**  $\longrightarrow$

**c) Interprétation :**

★ Une augmentation de *pH* d'une solution aqueuse d'acide correspond à .....de sa concentration molaire et à .....de 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 :**

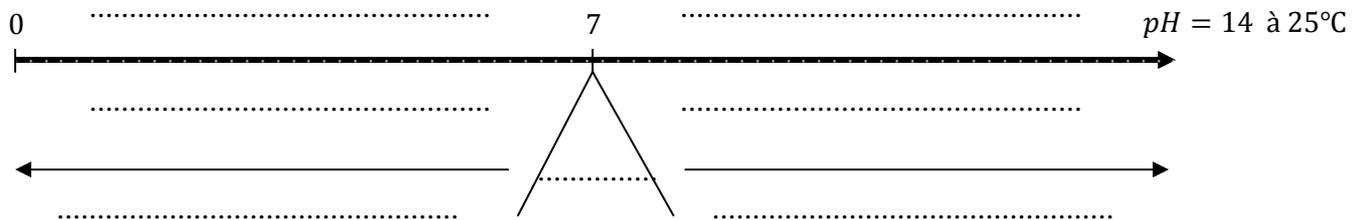
$[OH^-] mol.L^{-1}$	.....	.....	.....
$pH$	.....	.....	.....

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

c) **Interprétation :**

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

🚦 **Echelle de  $pH$  :**



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

<b>Substances</b>	Jus de citron	Boisson gazeuse	Eau de Javel	Eau minéral	Vinaigre	Lait
<b><math>pH</math></b>	.....	.....	.....	.....	.....	.....