

LE pH

I- Généralité :

Grandeur exprimant l'**acidité** d'une **solution**. Elle est liée à la concentration en **ions hydrogène (H⁺)** par la relation :

$$\text{pH} = \log_{10} \{H^+\}.$$

Puisque l'acidité est d'autant plus grande que **{H⁺}** est plus grand, il en résulte que des valeurs basses du **pH** correspondent à une acidité forte, tandis que des valeurs élevées correspondent à une acidité moindre ou à l'**alcalinité**.

Pour l'**eau pure**, la concentration en **ions hydrogène** à la température ambiante est **{H⁺} = 10⁻⁷ moles par litre**, donc :

$$\text{pH} = -\log (10^{-7}) = 7,$$

qui correspond à la valeur de la neutralité. Quand le **pH** est inférieur à **7**, la solution est **acide**, lorsqu'il est supérieur à **7**, la solution est **alcaline**. La mesure du **pH** se fait avec des indicateurs colorés acide –base, ou mieux, au moyen d'un **potentiomètre** directement gradué en **pH (pH-mètre)**.