Acides et bases

# Mesurer une acidité

* Pour mesurer l’acidité d’une solution, on utilise une grandeur qui s’appelle le **pH** (ou **potentiel hydrogène**). Cette grandeur n’a **pas d’unité** et prend des **valeurs entre 0 et 14**:

*schéma*

* Lorsqu’on fait des expériences, on peut mesurer l’acidité en utilisant du **papier-pH**. C’est un papier qui prend une couleur caractéristique d’une valeur du pH.

# Acidité

* Les **molécules acides** sont composées de deux ions :
* un ion **H+**
* un ion négatif ex : Cl- ; SO42-

Ex : acide chlorhydrique, acide sulfurique…

**Ce sont les ions H+ qui sont responsables de l’acidité.**

* Lorsqu’on mesure le pH d’une solution **acide**, il prend une valeur **comprise entre 0 et 7**.

# Basicité

* Les **molécules basiques** sont composées de deux ions :
* un ion **OH-** (hydroxyde)
* un ion positif ex : Na+ ; K+

Ex : la soude NaOH, l’hydroxyde de potassium KOH…

**Ce sont les ions OH- qui sont responsables de la basicité.**

* Lorsqu’on mesure le pH d’une solution **basique**, il prend une valeur **comprise entre 7 et 14**.

# Neutralité

* Lorsqu’on met **autant d’ions H+ que d’ions OH-** dans une solution, elle est **neutre : pH = 7**.

On forme de l’**eau H2O**.