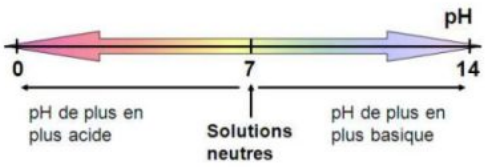
Retourner à : Organisation et transformation de la matière

pH = potentiel Hydrogène → **acide, neutre ou basique ?**

Le pH se mesure à l'aide d'un **papier indicateur de pH** ou avec un **pH-mètre. L'échelle de pH s'étale de 0 à 14.**



- Toutes les solutions aqueuses contiennent des molécules d'eau, **des ions hydrogène H^+ et des ions hydroxyde OH^-**.
- Une solution dont le pH est égal à **7 (neutre)** contient **autant d'ions H^+ que d'ions OH^-**.
- Une solution **acide** a un pH inférieur à 7 car elle contient **davantage d'ions H^+ que d'ions OH^-**
- **Ce sont les ions H^+ qui sont responsables de l'acidité.**
- Une solution **basique** a un pH supérieur à 7 car elle contient **davantage d'ions OH^- que d'ions H^+**.
- **Ce sont les ions OH^- qui sont responsables de la basicité.**
- **Quand on dilue une solution acide, elle devient moins acide et son pH se rapproche de 7.**
- **Quand on dilue une solution basique, elle devient moins basique et son pH se rapproche de 7.**

Leçon précédente
Pictogrammes
Leçon suivante
Activité expérimentale : Le BBT, indicateur coloré