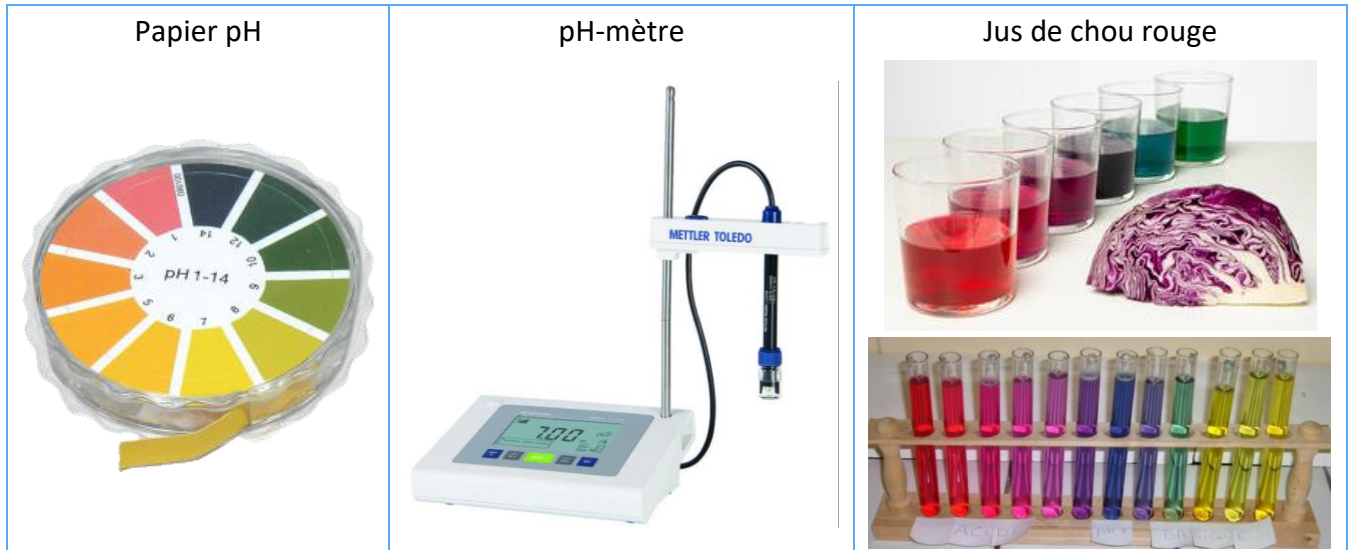


# Chapitre 3 – Les solutions acides et basiques

## Mesurer l'acidité d'une solution

Il est possible de mesurer l'acidité d'une solution de deux façons :

- Utilisation d'un pH-mètre
- Utilisation de papier pH
- Avec du jus de chou rouge !

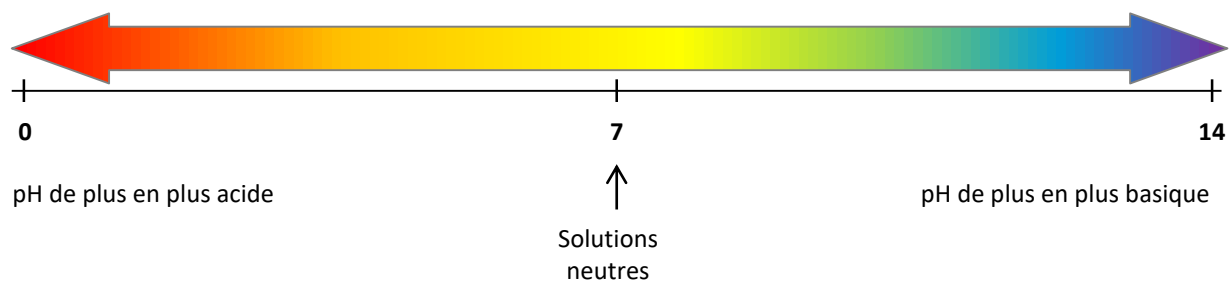


Les ions  $H^+$  et  $HO^-$  sont responsables de l'acidité ou de la basicité d'une solution.

### Propriété

Le pH est un nombre compris entre 0 et 14 qui permet d'évaluer l'acidité ou la basicité d'une solution :

- $pH < 7$  : la solution est acide : elle contient alors plus d'ions hydrogène  $H^+$  que d'ions hydroxyde  $HO^-$
- $pH = 7$  : la solution est neutre : elle contient alors autant d'ions hydrogène  $H^+$  que d'ions hydroxyde  $HO^-$
- $pH > 7$  : la solution est basique : elle contient alors plus d'ions hydroxyde  $HO^-$  que d'ions hydrogène  $H^+$



## Faire varier le pH d'une solution

Les produits acides ou basiques concentrés sont dangereux pour la santé des utilisateurs et pour l'environnement. Lorsque l'on dilue une solution acide ou basique, son pH varie et se rapproche de 7.

