

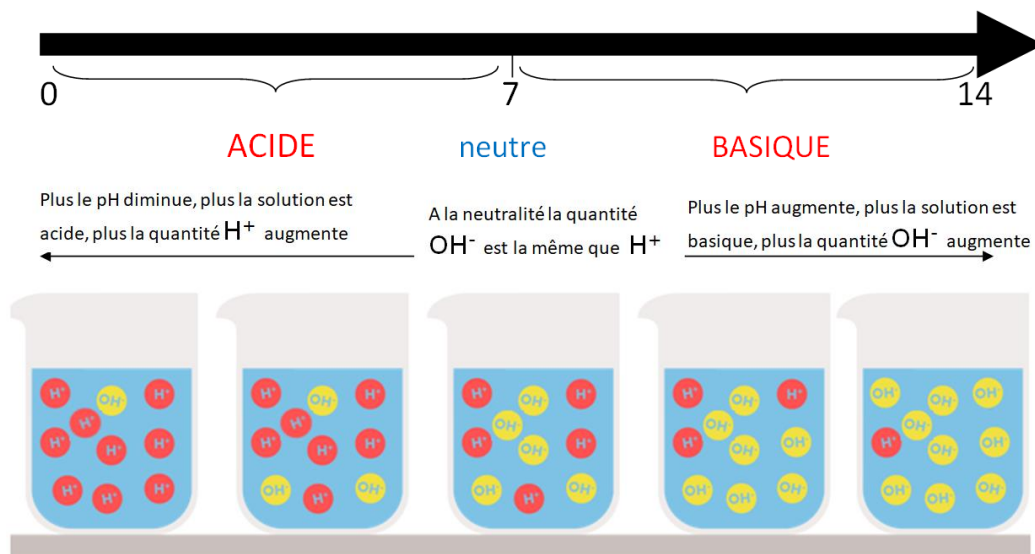


1- Définition du pH

Le **potentiel hydrogène**, plus connu sous le nom de "**pH**" permet de mesurer l'acidité ou la basicité d'une solution. C'est une grandeur **sans unité** qui est comprise entre 0 et 14.

Les solutions aqueuses contiennent des ions hydrogène H^+ et des ions hydroxyde OH^- qui sont responsables du pH de la solution.

Le pH de l'eau pure à 25°C, qui est égal à 7, a été choisi comme valeur de référence d'un milieu neutre.



2- Mesure du pH avec le papier pH

Étape n°1	Étape n°2	Étape n°3	Étape n°4
Détacher un petit morceau de papier pH	Déposer quelques gouttes de la solution à tester	Attendre 2 à 3 secondes le changement de couleur	Comparer la couleur prise avec l'échelle des teintes et relever le pH

3- Mesure du pH avec le pH-mètre

1. Rince la sonde du pH-mètre à l'eau déminéralisé et essuie-la délicatement avec un papier absorbant car elle est fragile.
2. Allume le pH-mètre, puis trempe la sonde dans la solution.
3. Attends que l'indication se stabilise, puis relève la valeur du pH
4. Rince de nouveau la sonde du pH-mètre à l'eau déminéralisé.

