

6



3 APIC / PC / S1

LES SOLUTIONS ACIDES ET LES SOLUTIONS BASIQUES



✓ **Solution aqueuse** → Mélange homogène → Soluté + Solvant

✓ **Notion de pH** → Le **pH** d'une solution aqueuse est une grandeur sans unité, compris entre 0 et 14, elle renseigne sur la nature d'une solution.

Mesure de pH

le papier pH

Donne un nombre entier naturel.



pH=1
pH=2
.....
pH=14

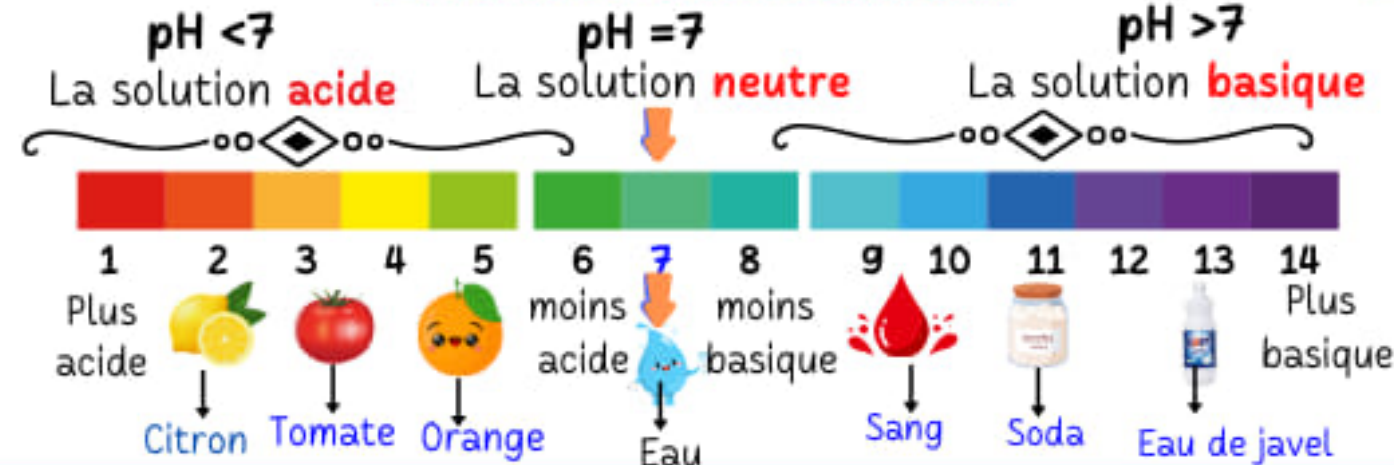
pH-mètre

Donne une valeur plus précise



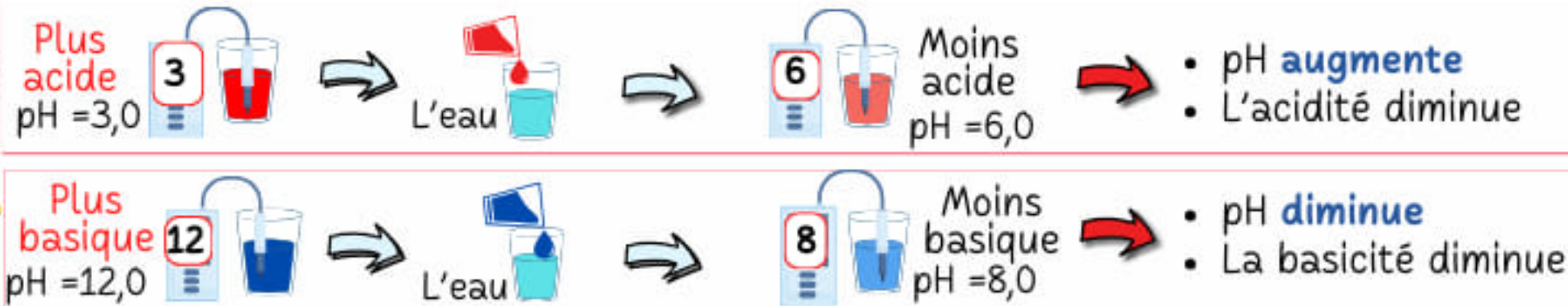
pH=2,65
pH=6,87
.....
pH=12,46

La nature d'une solution



Dilution d'une solution aqueuse

- Ajouter la solution acide ou basique à l'eau et non pas l'inverse.



Dangerosité des solutions :

- Corrosion, brûlures, Irritation des voies respiratoires.....

Les précautions

- Utiliser des gants et des lunettes de protection.
- Éviter tout contact direct avec la peau et les yeux.
- Ne pas mélanger des solutions acides et basiques sans connaître leurs caractéristiques.
- Lire attentivement les étiquettes des produits avant de les utiliser.



Les pictogrammes



Prof "Hanae Khabbache"

Prof : "EL HABIB"