

Partie III : pH, acides et bases

09	Les acides et les bases.
10	Mesurer le pH.
11	Diluer un acide et une base.
12	Les dangers des acides.
13	Exercices.

Synthèse :

- Une solution acide ($\text{pH} < 7$) possède plus d'ions H^+ que d'ions HO^- .
- Une solution neutre ($\text{pH} = 7$) possède autant d'ions H^+ que d'ions HO^- .
- Une solution basique ($\text{pH} > 7$) possède moins d'ions H^+ que d'ions HO^- .

- Le papier pH permet de mesurer le pH d'une solution.

- Quand on dilue un acide, son pH augmente et tend vers 7.
- Quand on dilue une base, son pH diminue et tend vers 7.

- Pour manipuler des acides forts et des bases fortes, il est conseillé de porter des lunettes et des gants.
- Attention, les mélanges avec les acides peuvent provoquer des réactions inattendues.