

## I. Définitions

- pH d'un liquide inférieur à 7 : acide
- pH d'un liquide égal à 7 : neutre
- pH d'un liquide supérieur à 7 : basique

Liquide acide = pH faible  
Liquide basique = pH élevé

## II. Mesure du pH

2 méthodes :

1. Papier pH
2. pH-mètre

## III. Le pH et les ions

- Plus une solution est acide : plus d'ions hydrogène ( $H^+$ )
- Plus une solution est basique : plus d'ions hydroxyde ( $HO^-$ )
- Solution neutre : autant d'ions hydrogène que d'ions hydroxyde