

## I. Solution acide ou basique

### ACTIVITE 7 P 27

Identifier le caractère acide ou basique d'une solution

### À RETENIR

- Le **pH d'une solution** (potentiel hydrogène) est une grandeur sans unité qui **varie entre 0 et 14**.
- Si le pH est :
  - **inférieur à 7**, la solution est **acide** ;
  - **égal à 7**, elle est **neutre** ;
  - **supérieur à 7**, elle est basique.

### EXERCICES

- exercice 6 page 31 : lecture papier pH
- exercice 8 page 31 : pH d'une solution
- exercice 9 page 32 : dilution et évolution du pH, protocole
- exercice 12 page 32 : pluies acides
- exercice 16 page 33 : dilution et évolution du pH, graphique

## II. transformation chimique

### À RETENIR

- Verser une solution acide dans une solution basique provoque une transformation chimique qui fait diminuer le pH de cette solution ;
- Verser une solution basique dans une solution acide provoque une transformation chimique qui fait augmenter le pH de cette solution ;
- Une solution **acide** réagit avec certains **métaux** pour produire entre autres un gaz, de l'**hydrogène**.

## EXERCICES

- exercice 5 page 31 : mesure pH et réaction avec le fer
- exercice 7 page 31 : sécurité et précautions d'emploi
- exercice 11 page 32 : réaction soude et aluminium
- exercice 14 page 33 : QCM pH, action acide sur un clou
- exercice 15 page 33 : ions spectateurs et transformation chimique