

Chapitre 10

ACIDE ET BASE

Chapitre 10 Acide ou base	Ce que je dois « savoir »	Où dans le chapitre ?
	• Identifier le caractère acide ou basique d'une solution • Associer le caractère acide ou basique à la présence d'ions H^+ et OH^- • Connaître les dangers des acides et bases concentrés	<i>Exercices 1 et 4</i> <i>Exercices 1 et 2</i> <i>Exercice 3</i>
	Ce que je dois « savoir-faire »	Où dans le chapitre ?
	• Mesurer des pH	<i>TP n° 10</i>

I – Notion de pH

Le **pH** est une grandeur qui **caractérise l'acidité** d'une solution. Il peut prendre des valeurs comprises entre 0 et 14.

Le pH se mesure à l'aide de **papier-pH** ou d'un **pH-mètre**.

Une solution est :

- **neutre** : si son pH est **égal à 7**
- **acide** : si son pH est **inférieur à 7**
- **basique** : si son pH est **supérieur à 7**

Fiche méthode n° 13 : **Les tests de reconnaissance**

Fiche méthode n° 18 : **Mesurer le pH d'une solution**

II – pH et dilution

Les solutions acides et basiques concentrées sont **dangereuses**.

Quand **on dilue un acide**, son **pH augmente** et se rapproche de 7. La solution devient moins acide.

Remarque : une solution neutre contient autant d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- .