

Thème I : Organisations et transformations de la matière

Chapitre 4 : Acides, bases et pH

Activité 1 : Une peau nette mais pas neutre
Activité documentaire nouveau livre page 65

A savoir :

*Le pH d'une solution donne une indication sur le caractère acide ou basique d'une solution

*Le pH signifie **potentiel hydrogène**

*La valeur du pH est entre 0 et 14

*Le pH n'a pas d'unité

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

*** Le caractère acide d'une solution est due à la présence d'ions H^+ (ion hydrogène)**

*** Le caractère basique d'une solution est due à la présence d'ions HO^- (ion hydroxyde)**

Thème I : Organisations et transformations de la matière

Chapitre 4 : Acides, bases et pH

Activité n°2 : Comment identifier le caractère acide ou basique d'une solution ?

Votre mission :

Vous devez **déterminer le caractère acide ou basique** de quelques solutions **en déterminant le pH**. Vous classerez ensuite toutes ces solutions **sur un axe gradué en pH et en ions Hydrogène**. Et vous associerez **le nom correspondant** à chaque solution.

DOCUMENT 1

Détermination APPROXIMATIVE du pH à l'aide d'un PAPIER INDICATEUR de pH

Méthode :

- A l'aide d'une coupelle,
- Déposez une goutte de solution sur un morceau d'un cm de papier pH
 - Comparez la couleur obtenue à la « ronde des couleurs »
 - Notez la valeur du pH



DOCUMENT 2

| Nom de la solution | pH |
|---------------------------|-----------|
| Eau de javel | |
| Déboucheur d'évier | |
| Vinaigre | |
| Eau distillée | |
| Eau du robinet | |

Exercices :

6, 9, 10, 12 p 128