

FICHE METHODE N°2

OBJECTIFS :

- Reconnaître expérimentalement le caractère acide, basique ou neutre d'une solution.
- Mesurer un pH.

Astuce

Plus un produit est dilué avec de l'eau, plus son pH se rapproche de 7.

Variations du pH

La dilution d'une solution acide fait augmenter le pH.
La dilution d'une solution basique fait diminuer le pH.

LE PH

Définition

Les deux lettres **pH** sont le symbole chimique de **potentiel hydrogène**.

Le pH est un nombre qui permet de reconnaître le caractère acide, neutre ou basique d'une solution. Le pH est un nombre compris entre **0** et **14** qui indique le degré d'acidité d'un produit.

C'est une grandeur **sans unité**.

Echelle de pH



Exemple : Le pH du sang est de 7,4, c'est une solution basique.
Le pH du suc gastrique est de 6,2, c'est une solution acide.

Mesures de pH

Il existe différentes manières de déterminer le pH d'une solution. Le pH peut se mesurer avec :

- Un stylo-pH à affichage numérique (ou capteur pH)
- Du papier-pH
- Un indicateur coloré



Les solutions très basiques ou très acides sont très agressives. Prenez garde à bien vérifier les pictogrammes avant utilisation.

Il est nécessaire de diluer des solutions afin de la rendre moins dangereuse.

