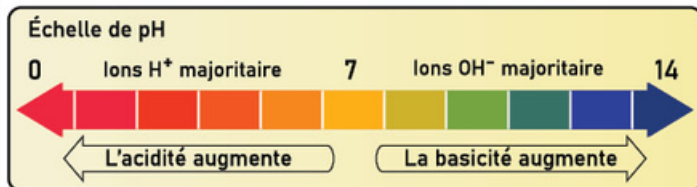


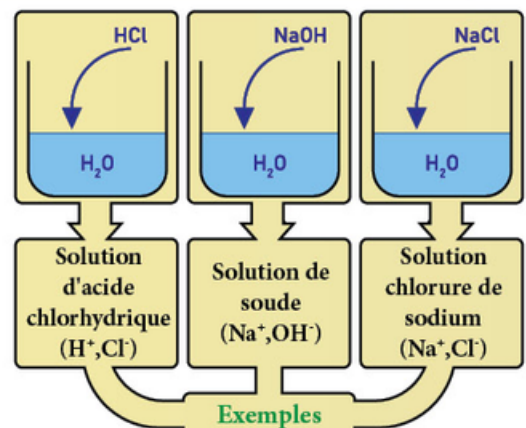
CARTE MENTALE POUR LES SOLUTIONS ACIDES ET LES SOLUTIONS BASIQUES



Le nombre des ions H^+ est supérieur de nombre des ions OH^-
Solution acide
 $0 < pH < 7$

Le nombre des ions H^+ est égale de nombre des ions OH^-
Solution neutre
 $pH = 7$

Le nombre des ions H^+ est inférieur de nombre des ions OH^-
Solution basique
 $7 < pH < 14$



Définition d'une solution aqueuse

Une solution aqueuse est un mélange homogène obtenu par dissolution de soluté (solide, liquide, gaz) dans un solvant (l'eau).

Types des solutions aqueuse

Solution aqueuse

pH d'une solution aqueuse

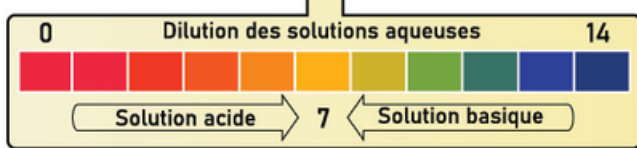
Chaque solution a un pH qu'est un nombre sans unité, compris entre 0 et 14 qui indique le taux d'ion d'hydrogène (potentiel d'hydrogène)

Dilution d'une solution aqueuse

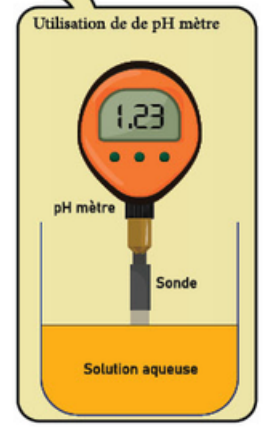
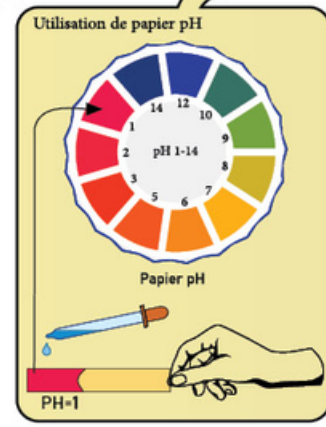
Les solutions acides et basiques

Mesure de pH

La dilution c'est l'ajout de l'eau dans une solution aqueuse, quand on dilue une solution **acide**, elle devient moins acide et son pH se **rapproche de 7** sans jamais l'atteindre, et quand on dilue une solution **basique**, elle devient moins basique et son pH se **rapproche de 7** sans jamais l'atteindre. et quand on dilue une solution **neutre**, son $pH = 7$ **ne change pas**.



Dangerosité des solutions acides et basiques



Avant la manipulation des produits acides et basiques, il est nécessaire de lire attentivement les étiquettes des produits avant de les utiliser et porter un vêtement de protection (une blouse), des lunettes de protection, des gants ; des masques.

Les 9 pictogrammes de sécurité en chimie permettent de connaître la dangerosité des produits sont :

