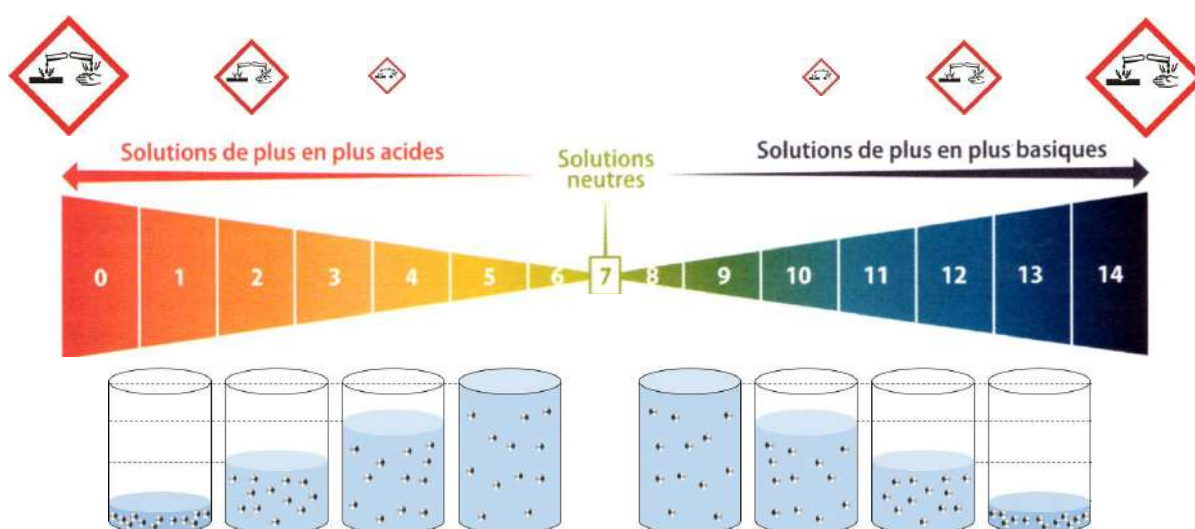


# ACIDES ET BASES

## I - Dilution des solutions acides et basiques

La **dilution** est une transformation physique. Elle consiste à augmenter la quantité de solvant présent dans une solution. Les espèces chimiques dissoutes restent inchangées.

Au cours d'une dilution, le **pH** d'une solution évolue et se rapproche de 7 : la solution devient moins corrosive.



## II - Réaction entre un acide et une base

Mélanger des solutions diluées d'acide chlorhydrique ( $H^+ + Cl^-$ ) et de soude ( $Na^+ + HO^-$ ) donne une solution dont le pH se rapproche de 7.

Les ions  $H^+$  et  $HO^-$  sont consommés: la transformation chimique qui a lieu est modélisée par la réaction d'équation :

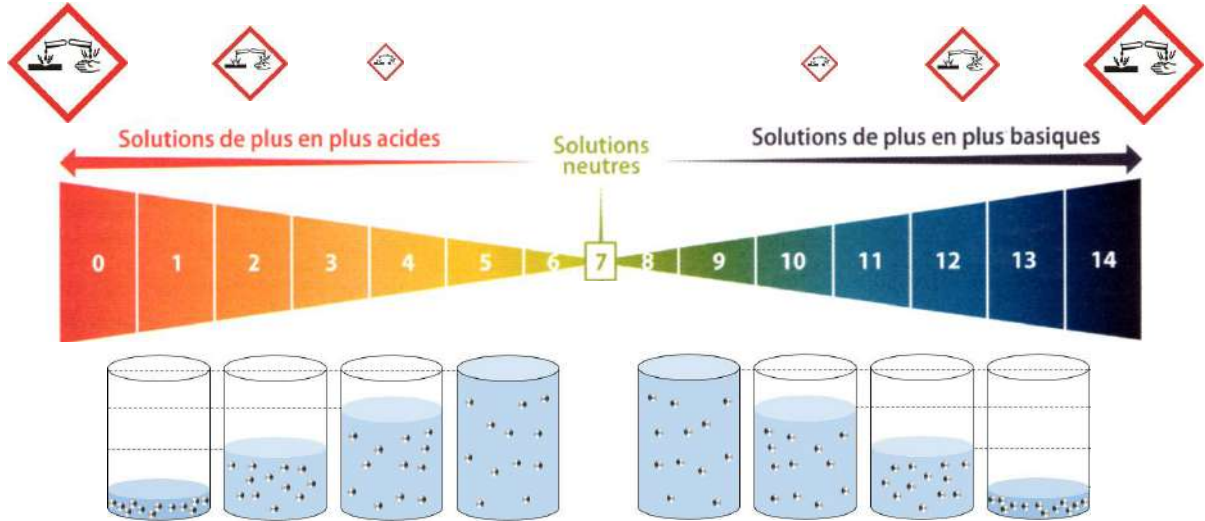


Acides et bases doivent être manipulés avec précautions. Il faut éviter toute inhalation et tout contact.



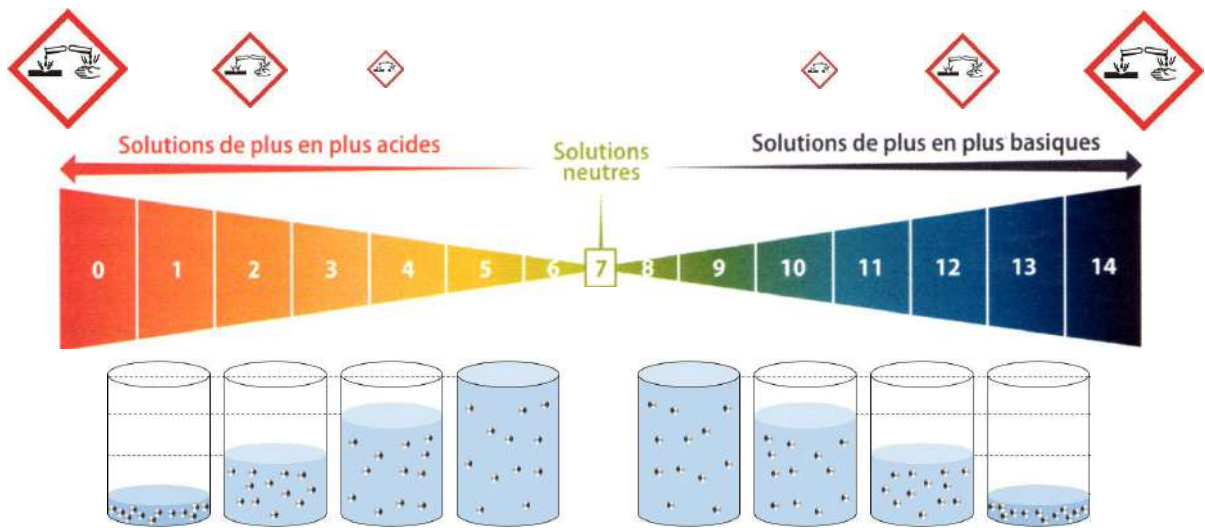
**Un mélange acide et base chauffe.**

À IMPRIMER POUR LA LEÇON



Les acides et les bases concentrés présentent les mêmes dangers

**CORROSIF**



Les acides et les bases concentrés présentent les mêmes dangers

**CORROSIF**

