

Acides et bases

Trois types de solutions

Exemple : l'acide chlorhydrique est composé d'ions hydrogène H^+ et d'ions chlorure Cl^-

Il y a en majorité des ions hydrogène H^+

pH égal à

Il y a autant d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^-

pH supérieur à

Il y a en majorité des ions hydroxyde HO^-

pH inférieur à

Le pH se mesure avec :

du

un pH-mètre

Les acides et les bases concentrés sont dangereux

Ils sont (rongent la peau ou les yeux)

Pour les manipuler, il faut porter : des, des, et si possible une