



- * La réaction chimique d'un acide fort avec une base forte en solution aqueuse est dite réaction acide-base, au cours de la quelle il se forme un sel et de l'eau.
- * La réaction acide –base est une réaction chimique exothermique, totale, spontanée et rapide.
- * L'équation simplifiée de la réaction entre un acide fort et une base forte s'écrit sous la forme de :



- * L'équivalence acido-basique est obtenu lorsque la quantité de matière d'ions H_3O^+ apportés par l'acide est égale à la quantité de matière d'ions OH^- apportés par la base.
- * A l'équivalence acido-basique on a :

- $n_{(H_3O^+)} = n_{(OH^-)}$ alors $n_{(Acide)} = n_{(Base)}$ par suite $C_A \cdot V_A = C_B \cdot V_B$ tel que :

C_A, C_B : concentration molaire respectives de la solution aqueuse acide et basique.

V_A, V_B : Volumes utilisés à l'équivalence respectivement de la solution acide et basique.

- $pH = 7$ à $25^\circ C$ donc le mélange est neutre.

- Le B.B.T vire au vert.