

* Une base est un corps composé qui s'ionise dans l'eau avec formation d'ions hydroxydes OH^- .

- Pour une base forte BOH : $\text{BOH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{B}^+ + \text{OH}^-$

- Pour une base faible B : $\text{B} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{BH}^+ + \text{OH}^-$

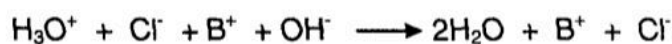
* Toutes les solutions aqueuses basiques renferment un excès d'ions OH^- , elles possèdent les propriétés suivantes :

- Font virer le bleu de bromothymol (B.B.T) au bleu.

- Réagissent avec les solutions contenant les ions Fe^{3+} avec formation d'un précipité rouille d'hydroxyde de fer III ($\text{Fe}(\text{OH})_3$) selon l'équation de précipitation suivante :



- Réagissent avec les solutions aqueuses d'acide tel que (HCl) avec formation de sel selon l'équation :



Ou plus simplement :



NB : cette équation n'est valable que pour la réaction entre un acide fort et une base forte.