



- * Un acide est un corps composé qui s'ionise dans l'eau avec formation d'ions hydronium H_3O^+ .
 - Pour un acide fort : $\text{AH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{A}^-$.
 - Pour un acide faible : $\text{AH} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{A}^-$.
- * Toutes les solutions aqueuses d'acides renferment un excès des ions H_3O^+ , elles possèdent les propriétés suivantes :
 - Font virer le bleu de bromothymol (BBT) au jaune.
 - Réagissent avec le carbonate de calcium solide CaCO_3 avec dégagement d'un gaz qui trouble l'eau de chaux (CO_2) : $\text{CaCO}_3 + 2 \text{H}_3\text{O}^+ + 2\text{A}^- \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{Ca}^{2+} + 2\text{A}^- + 3 \text{H}_2\text{O}$ ou plus simplement $\text{CaCO}_3 + 2 \text{H}_3\text{O}^+ \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{Ca}^{2+} + 3 \text{H}_2\text{O}$.
 - Réagissent avec les solutions aqueuses d'hydroxydes métalliques telque (KOH potasse, NaOH soude) suivant l'équation : $\text{H}_3\text{O}^+ + \text{A}^- + \text{Na}^+ + \text{OH}^- \longrightarrow 2 \text{H}_2\text{O} + \text{Na}^+ + \text{A}^-$ (pour un acide fort) ou plus simplement $\text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^- \longrightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$.