

(一) 常見水溶液解離式

水	$\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{OH}^-$	鹽酸	$\text{HCl} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{Cl}^-$
硝酸鉀	$\text{KNO}_3 \rightleftharpoons \text{K}^+ + \text{NO}_3^-$	硫酸	$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
硫酸鋅	$\text{ZnSO}_4 \rightleftharpoons \text{Zn}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$	硝酸	$\text{HNO}_3 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$
氫氧化鈉	$\text{NaOH} \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{OH}^-$	碳酸	$\text{H}_2\text{CO}_3 \rightleftharpoons 2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$
氫氧化鈣	$\text{Ca(OH)}_2 \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$	醋酸	$\text{CH}_3\text{COOH} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+$
氫氧化銨	$\text{NH}_4\text{OH} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$	氯化鈉	$\text{NaCl} \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
硫酸銅	$\text{CuSO}_4 \rightleftharpoons \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$	氯化鈣	$\text{CaCl}_2 \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} + 2\text{Cl}^-$