

Ionisation of acid <i>Pengionan asid</i>			Ionisation of alkali <i>Pengionan alkali</i>		
HNO_3 Nitric acid <i>Asid nitrik</i>	$\longrightarrow$	H^+ + NO_3^- Hydrogen ion <i>Ion hidrogen</i> Nitrate ion <i>Ion nitrat</i>	NH_3	$\xrightleftharpoons{\text{H}_2\text{O}}$	NH_4^+ + OH^- Ammonium ion <i>Ion ammonia</i> Hydroxide ion <i>Ion hidroksida</i>
H_2SO_4 Sulphuric acid <i>Asid sulfurik</i>	$\longrightarrow$	2H^+ + SO_4^{2-} Hydrogen ion <i>Ion hidrogen</i> Sulphate ion <i>Ion sulfat</i>	NaOH	$\longrightarrow$	Na^+ + OH^- Sodium ion <i>Ion natrium</i> Hydroxide ion <i>Ion hidroksida</i>
H_3PO_4 Phosphoric acid <i>Asid fosforik</i>	$\longrightarrow$	$3\text{H}^+(\text{aq})$ + PO_4^{3-} Hydrogen ion <i>Ion hidrogen</i> Phosphate ion <i>Ion fosfat</i>	KOH	$\longrightarrow$	K^+ + OH^- Potassium ion <i>Ion kalium</i> Hydroxide ion <i>Ion hidroksida</i>
CH_3COOH Ethanoic acid <i>Asid etanoik</i>	$\rightleftharpoons$	CH_3COO^- + H^+ Ethanoate ion <i>Ion etanoat</i> Hydrogen ion <i>Ion hidrogen</i>	Ba(OH)_2	$\longrightarrow$	Ba^{2+} + 2OH^- Barium ion <i>Ion barium</i> Hydroxide ion <i>Ion hidroksida</i>