化学反応式

塩化銅 → 銅 ＋ 塩素

$CuCl_2 \rightarrow Cu + Cl_2$

塩酸 → 水素 ＋ 塩素

$2HCl \rightarrow H_2 + Cl_2$

水 → 水素 ＋ 酸素

$2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$

中和

HCl 塩酸 ＋ $NaOH$ 水酸化ナトリウム → $NaCl$ 塩化ナトリウム ＋ H_2O 水

HNO_3 硝酸 ＋ KOH 水酸化カリウム → KNO_3 硝酸カリウム ＋ H_2O 水

H_2SO_4 硫酸 ＋ $Ba(OH)_2$ 水酸化バリウム → $BaSO_4$ 硫酸バリウム ＋ $2H_2O$ 水

H^+	Na^+	K^+	Cu^{2+}	Zn^{2+}	Mg^{2+}	NH_4^+
水素イオン	ナトリウムイオン	カリウムイオン	銅イオン	亜鉛イオン	マグネシウムイオン	アンモニウムイオン

Cl^-	OH^-	SO_4^{2-}	NO_3^-	CO_3^{2-}
塩化物イオン	水酸化物イオン	硫酸イオン	硝酸イオン	炭酸イオン

電離

$NaCl \rightarrow Na^+ + Cl^-$

$HCl \rightarrow H^+ + Cl^-$

$H_2SO_4 \rightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$

$NaOH \rightarrow Na^+ + OH^-$

$CuCl_2 \rightarrow Cu^{2+} + 2Cl^-$

$Ca(OH)_2 \rightarrow Ca^{2+} + 2OH^-$