



イオンと電離

◎ イオン

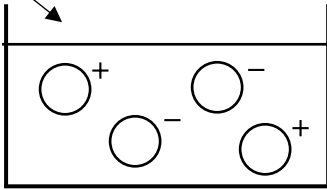
電気を帯びた粒子。

＋の電気を帯びた粒子を **陽イオン** といい、－の電気を帯びた粒子を **陰イオン** という。

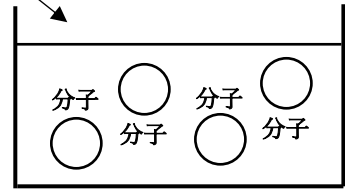
◎ 電離

電解質が水に溶け、陽イオンと陰イオンに分かれること。

電解質



非電解質



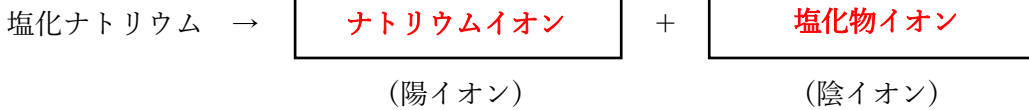
電解質は、水に入れると **電離** し、イオンになる

非電解質は、水溶液にしてもイオンにならない

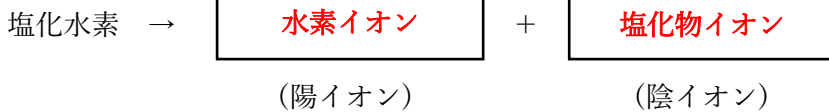
→ 電流が流れ **る**

→ 電流が流れ **ない**

例 塩化ナトリウムの電離



例 塩化水素の電離



◎電離の化学式

- ① 水酸化ナトリウムの電離
- ② 塩化銅の電離
- ③ 硫酸の電離
- ④ 硫酸銅の電離
- ⑤ 塩化アンモニウムの電離
- ⑥ 炭酸ナトリウムの電離

$\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$
$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
$\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
$\text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{Cl}^-$
$\text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow 2\text{Na}^+ + \text{CO}_3^{2-}$