



イオンと電離

◎ イオン

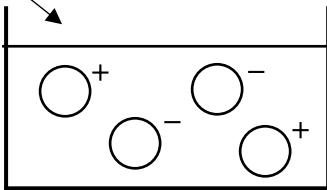
電気を帯びた粒子。

＋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。

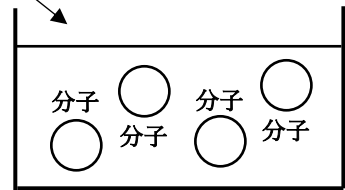
◎ 電離

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



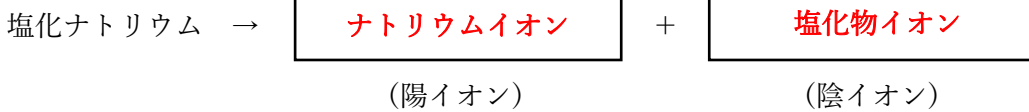
電解質は、水に入れると **電離** し、イオンになる

非電解質は、水溶液にしてもイオンにならない

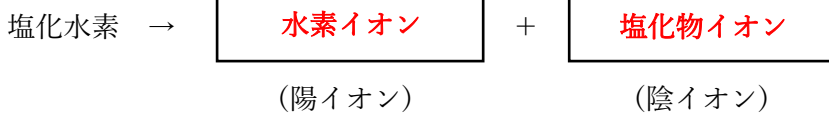
→ 電流が流れ **る**

→ 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



◎電離のようすを、化学式を使って表す

① 水酸化ナトリウムの電離



② 塩化銅の電離



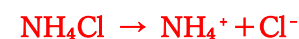
③ 硫酸の電離



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

