



イオンと電離

◎

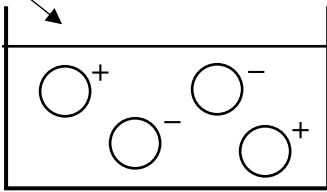
電気を帯びた粒子。

＋の電気を帯びた粒子を といい、－の電気を帯びた粒子を という。

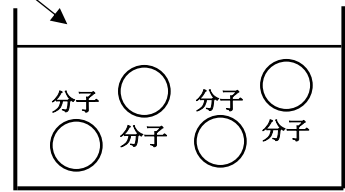
◎

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



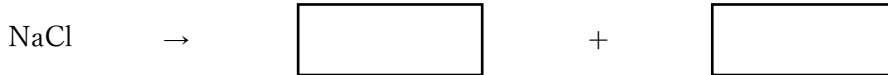
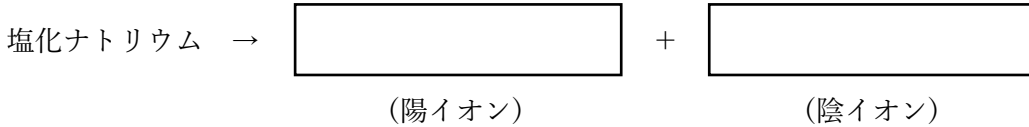
非電解質



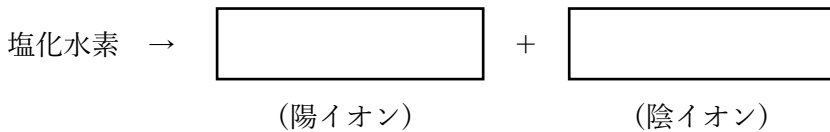
電解質は、水に入れると し、イオンになる
→ 電流が流れ

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

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