

2 電解質と非電解質

なるほど解説

重要語句は赤セルで確認!

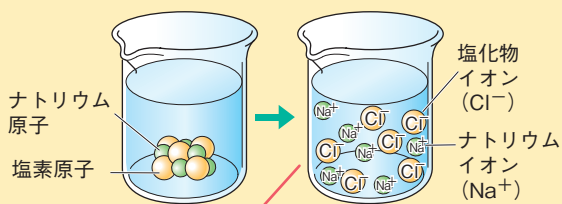
① 電解質と非電解質

[電解質]…水にとけると電流を通すようになる物質。
 [非電解質]…水にとけても電流を通さない物質。

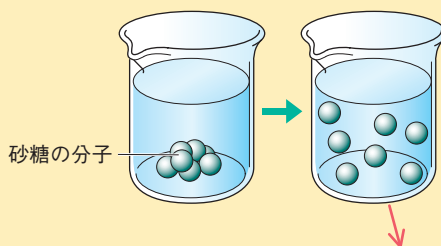
電解質の例 塩化ナトリウム・塩化銅・塩化水素・水酸化ナトリウム・硫酸・水酸化バリウム

非電解質の例 砂糖・エタノール

塩化ナトリウムが水にとけるようす



砂糖が水にとけるようす



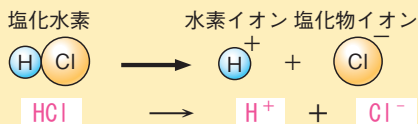
注意! 電解質は、水溶液中にイオンがあるため、電子のやりとりができ、水中に電子の流れ（電流）が生じる。非電解質は、水溶液中にイオンがないため、電流が流れない。

② 電離

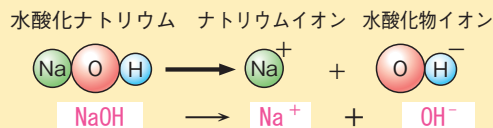
[電離]…物質が水にとけて、陽イオンと陰イオンに分かれること。

大事!
電解質は
電離する。

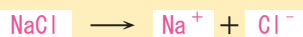
例 ● 塩酸中の塩化水素の電離



● 水酸化ナトリウムの電離



● 塩化ナトリウムの電離



● 硫酸の電離



● 塩化銅の電離



わかった!の解答

ア 電解質　イ 非電解質　ウ 電解質　エ 非電解質　オ イオン　カ イオン　キ 水素
ク 塩化物　ケ ナトリウム　コ 水酸化物　サ ナトリウム　シ 塩化物　ス 銅　セ 塩化物