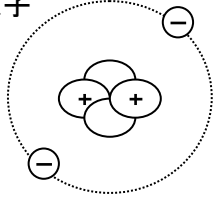


1章 水溶液とイオン

1. 化学変化とイオン

(1) 原子のつくり

... と からできている。電気的中性。
 { ... の電気を持った と、電気を帯びていない からできている。 (例)ヘリウム原子
 ... の電気を持った粒子。
 電子の流れは → 。

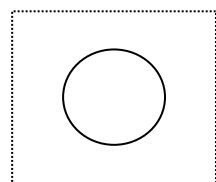


(2) イオン

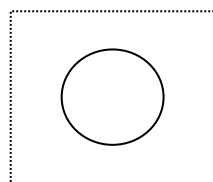
- ... を失ったり、受け取ったりして を帯びた 原子の状態。

- ① ... 電子を 原子。 に帯電

<例> 価の陽イオン

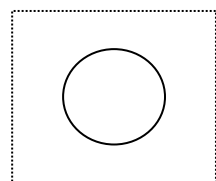


価の陽イオン

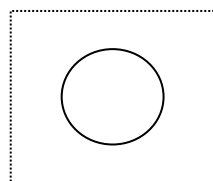


- ② ... 電子を 原子。 に帯電

<例> 価の陰イオン



価の陰イオン



[] [] [] []

(3) 電気分解とイオン

- ... 水に溶かしたとき、水溶液に 物質。
 (例)

- ... 電解質が水に溶け と に分かれること。

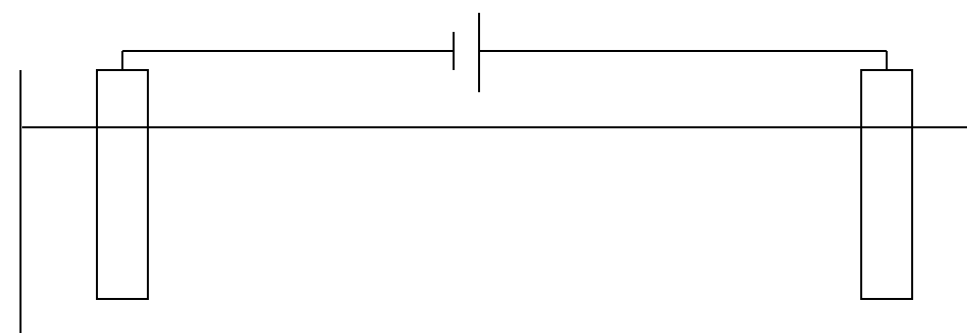
<電離式> 電離のようすをイオン式で表したもの

- 電解質水溶液に電圧をかけると、 する。→

- ... 水に溶けても水溶液が 物質。
 (例)

<塩化銅水溶液の電気分解>

塩化銅の電離:



陰極の反応: 陽極の反応:

塩化銅電気分解の化学反応式: