

イオンと電池

水溶液中での電解質の粒子

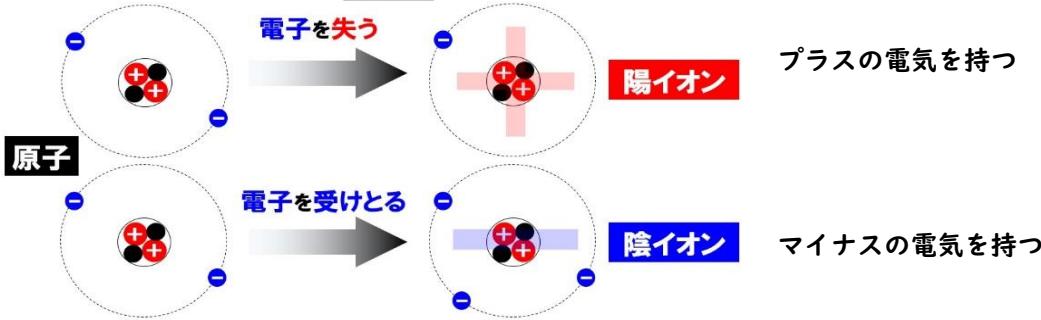
原子 物質を構成する最小の粒。



原子は電気を帯びていない!

原子が電気を帯びていないことを
電氣的に中性 という

イオン 原子が電気を帯びたもの。



イオン式 原子記号に電気の種類 (+か-) と
その電機の数を書き加えてイオンを表したもの
 ナトリウムイオン Na^+ 塩化物イオン Cl^-

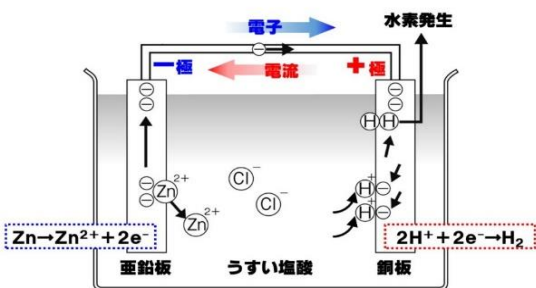
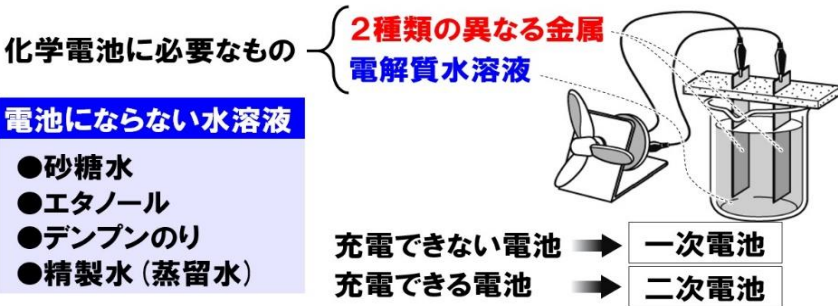
電離 電解質が陽イオンと陰イオンに分かれること
 塩化水素が電離するイオン式



これら以外のイオン式は
出てきたものをすべて
書きこんで覚えよう

電池のしくみ

化学電池 物質の持つ化学エネルギーを電気エネルギーに変換して取り出す装置



陽イオンが水溶液中に溶けだす
 電子は導線を通ってもう一つの金属板に向かう
 電子は電離した陽イオンに与えられる

燃料電池 水素と酸素を反応させて水ができるときに電気エネルギーを取り出す電池