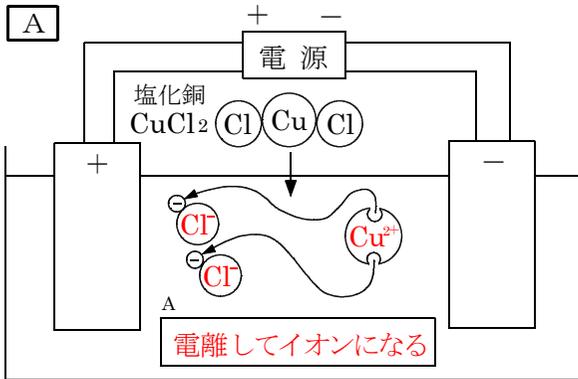


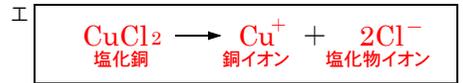
塩化銅水溶液に電流を流す実験



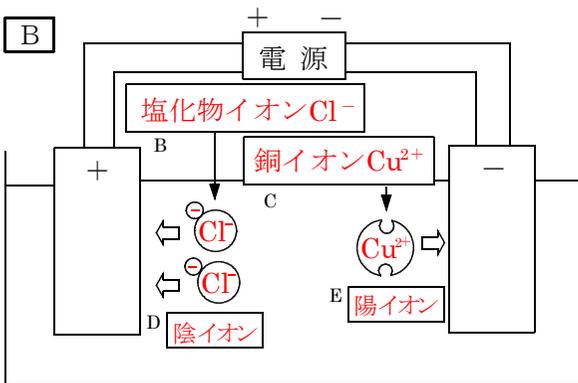
① 塩化銅は水中で^ア電離する

② 塩化銅は^イ塩化物イオン(Cl⁻)
^ウ銅イオン(Cu²⁺)

に分解する



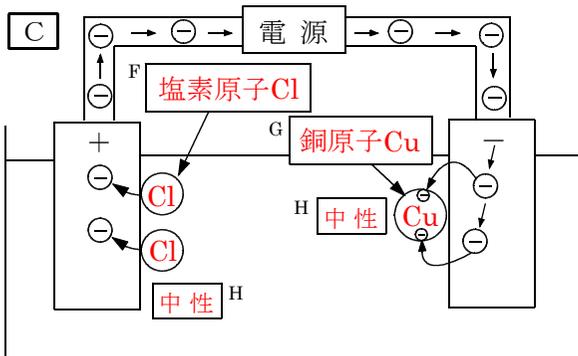
③ 水溶液は^{オ1}青色になる。これは^{オ2}銅イオンの色である。



① ^カ塩化物イオンは+極につく

② ^キ銅イオンは-極につく

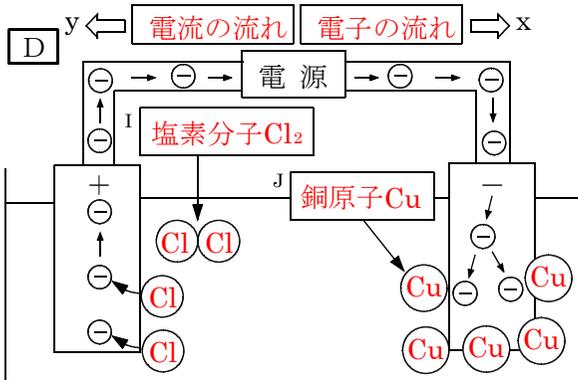
③ 電気を帯びた原子を^クイオンという。



① 塩化物イオンは+極に電子を1個与え塩素原子になる。

② 銅イオンは-極から電子を2個もらい銅原子になる。

③ 水溶液の青色は次第にうすくなる。これは銅イオンが銅原子になり銅イオンの数が少くなるから。



① +極では塩素原子が2個くっついて塩素分子になり気体となって発生する。

② -極では銅原子は分子にならず原子のままで-極に付着し赤褐色状態になる。

③ 電流は電子と逆向きのy方向に流れる。

