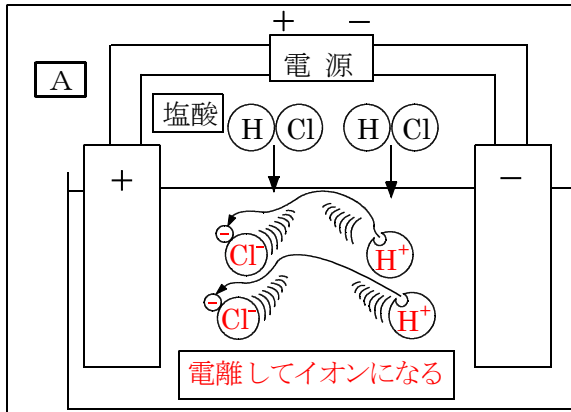
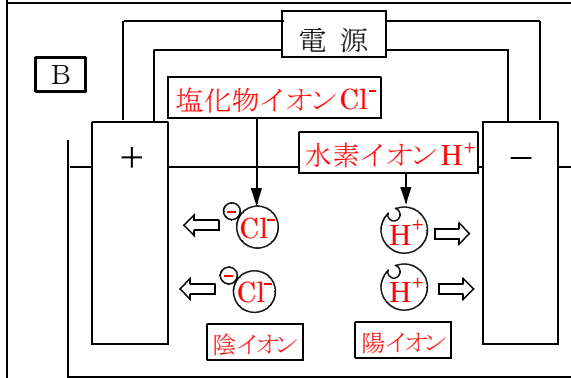


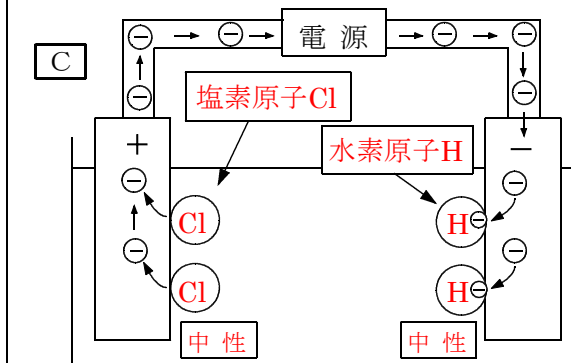
塩酸に電流を流す実験



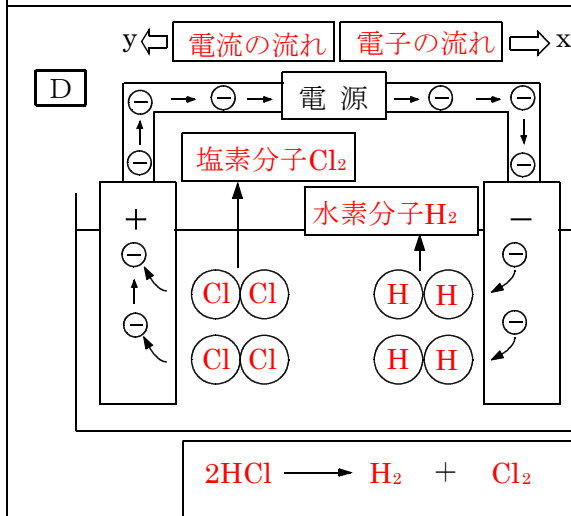
- ① 塩酸は水中で ^{ア1}電離^{ア2}する
^{ア2}塩化水素が水にとけたもの
- ② 塩酸は ^イ塩化物イオン(Cl⁻)
^{ウ1}水素イオン(H⁺)
 に分解する
- ^{ウ2}
- $$\text{HCl} \longrightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$$
- 塩化水素
水素イオン
塩化物イオン



- ① ^エ塩化物イオンは+極につく
- ② ^オ水素イオンは-極につく



- 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 水素イオンは-極から電子を1個もらい水素原子になる。



- 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。プールの消毒のにおいがする。
- ② -極では水素原子が2個くっついて水素分子になり気体となって発生する。
- ③ 塩素は水にとけやすいので発生する量は水素より少ない
- ④ 電流は電子と逆向きのy方向に流れる。