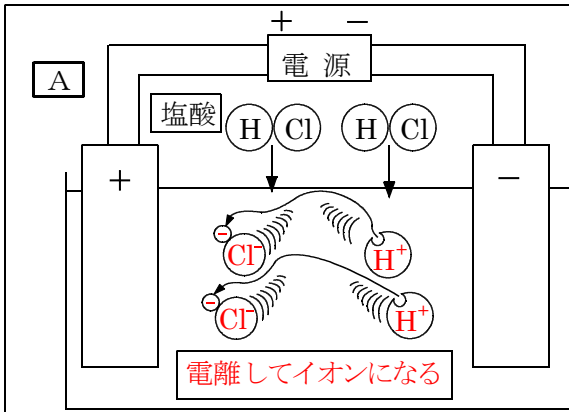
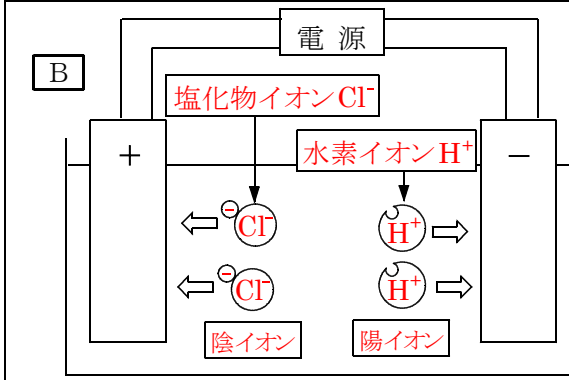


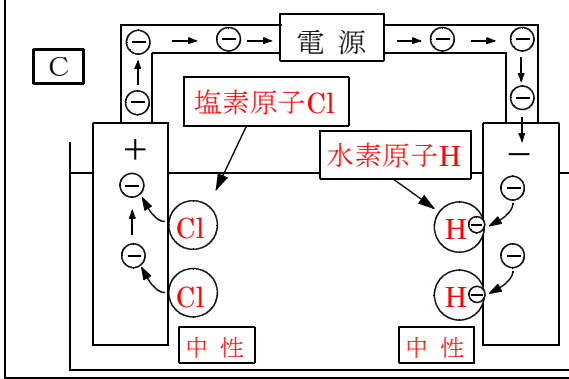
塩酸に電流を流す実験



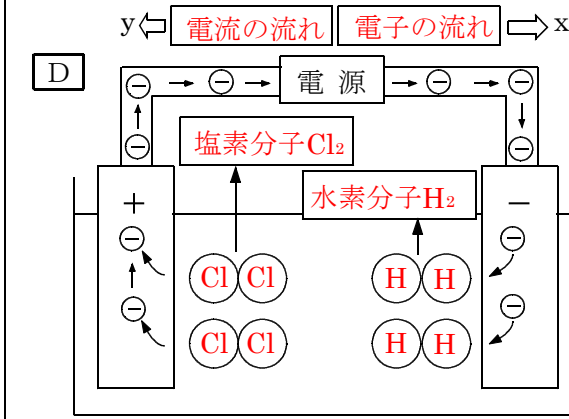
- ア¹
- ① 塩酸は水中で **電離** する
ア² **塩化水素が水にとけたもの**
- イ
- ② 塩酸は **塩化物イオン(Cl⁻)**
ウ¹ **水素イオン(H⁺)**
 に分解する
- ウ²
- $$\text{HCl} \longrightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$$
- 塩化水素 水素イオン 塩化物イオン



- エ
- ① **塩化物イオンは+極** につく
- オ
- ② **水素イオンは-極** につく



- カ
- ① 塩化物イオンは **+極に電子を1個**
与え塩素原子 になる。
- キ
- 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。



- ク
- 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。
- ケ
- 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**
- コ
- ④ 電流は電子と **逆向き** の y 方向に流れる。

