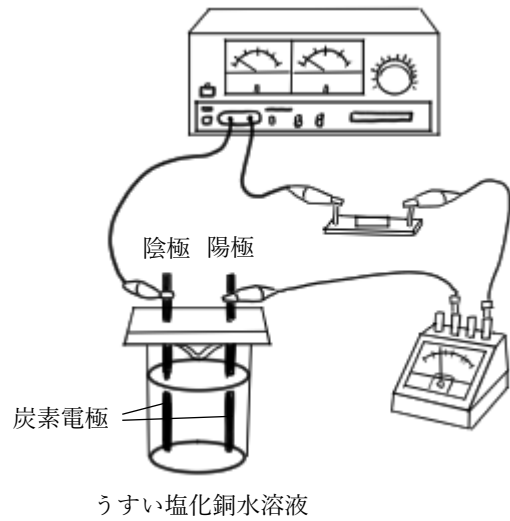




塩化銅水溶液と塩酸の反応

◎塩化銅水溶液に電流を流す

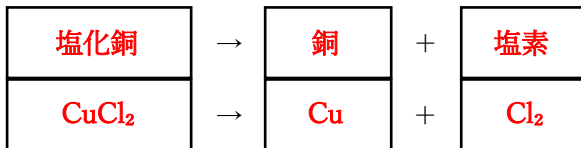
- ① うすい塩化銅水溶液に電流を流す。
- ② 陽極側は、電極から気体(**塩素**)が発生する。
- ③ 陽極付近の液をとり、赤インクで色をつけた水に入れると、赤インクが **脱色** された。
- ④ 陰極に付着した **赤** 色の物体をろ紙にとり、乳棒でこすると **金属光沢** が出た。
→ 発生したのは **銅** だと分かる。



まとめると

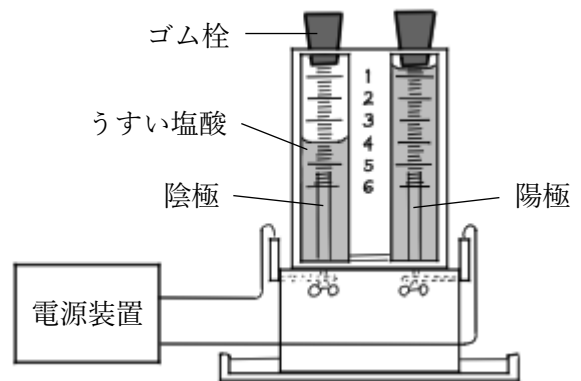
(陰極)

(陽極)



◎塩酸に電流を流す

- ① 塩酸に電圧を加える。
- ② 両電極から気体が発生する。
- ③ 陰極側はゴム栓をとり、マッチの炎を近づけると **爆発** した。
→ 発生したのは **水素** と分かる。
- ④ 陽極側は、水性ペンで色をつけたろ紙を近づけると **脱色** された。



※ 管内に集まる気体は水素より塩素の方が **少な** い。
→ 塩素は **水に溶けやすい** から。

まとめると

(陰極)

(陽極)

