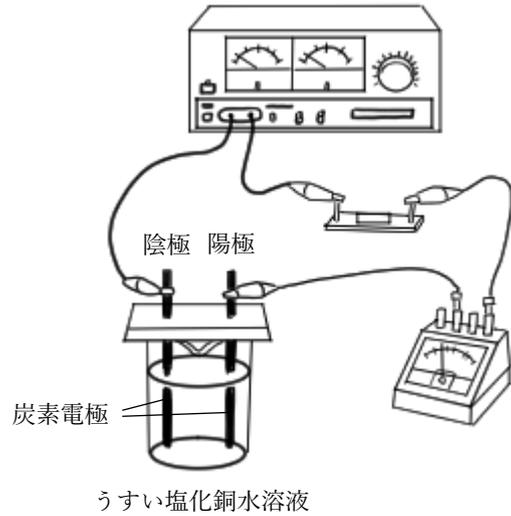




# 塩化銅水溶液と塩酸の反応

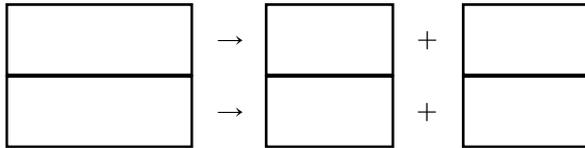
## ◎塩化銅水溶液に電流を流す

- 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( )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  
( )された。
- ④ 陰極に付着した( )色の物体をろ紙に  
とり、乳棒でこすると( )  
が出た。  
→ 発生したのは( )だと分かる。



まとめると

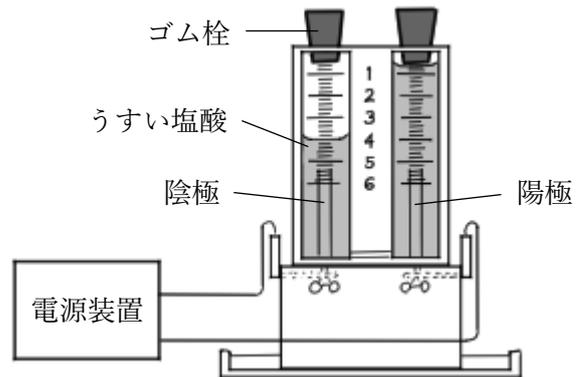
(陰極) (陽極)



化学反応式では

## ◎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( )した。  
→ 発生したのは( )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( )された。



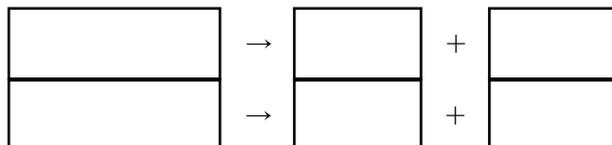
※ 管内に集まる気体は水素より塩素の方が

( )い。

→ 塩素は( )から。

まとめると

(陰極) (陽極)



化学反応式では