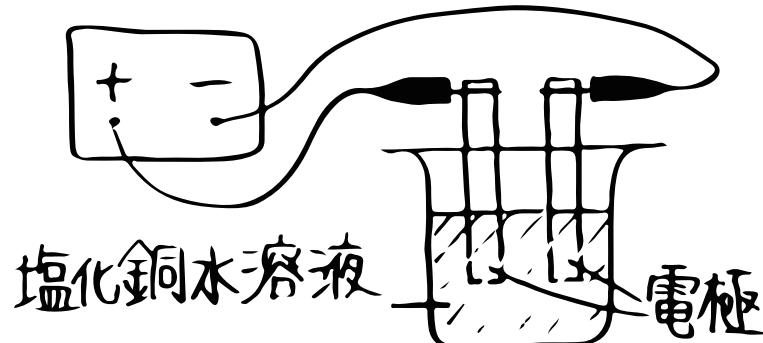


理科（塩化銅水溶液の分解）

① 塩化銅 \rightarrow ② (气体) + ③ (固体)
 陽極 \rightarrow ④, 陰極 \rightarrow ⑤
 塩酸 \rightarrow ⑥ (气体) + ⑦ (气体)
 陽極 \rightarrow ⑧, 陰極 \rightarrow ⑨
 水溶液にすると電流が流れる物質を
 ⑩, 流れない物質を⑪ という。



左下の図で、右は⑫極、左は⑬極なので、右には⑭色の⑮が付着する。これをすると⑯がある。
 そして、左からはブクブクと气体である⑰が発生する。だから、左の電極の近くの水溶液を赤インクにいれると色が⑱。これは、⑲に⑳作用があるからなんだ!!
 こういう分解の方法を㉑っていんだよね!

おまけ こいつらについて覚えておいて!

塩酸 = ㉒, 食塩 = ㉓

