

ヨウ化カリウム水溶液(炭素電極)

陽極 酸化

$$2\text{I}^- \rightarrow \text{I}_2 + 2\text{e}^-$$

陰極 還元

$$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$$

ヨウ素は茶色
水酸化物イオンなので塩基性になって
フェノールフタレインが赤くなった。

流れる電気量

$$\text{電気量} = \text{電流} \times \text{時間}$$

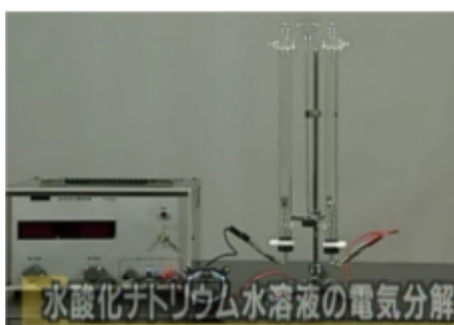
(C) (A) (s)

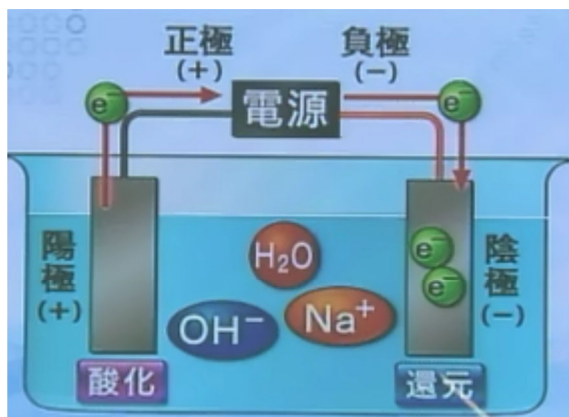
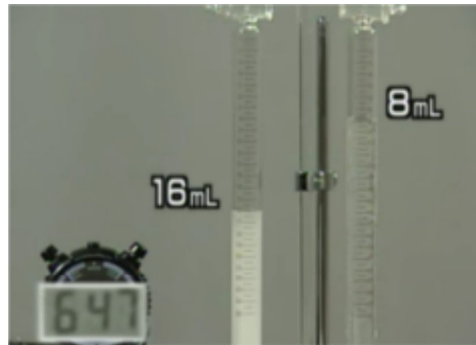
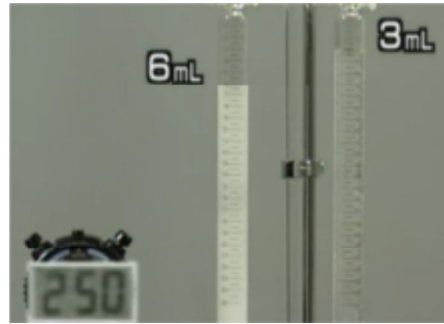
クーロン アンペア 秒

1 molの電子が運ぶ電気量

$$9.65 \times 10^4 \text{ C/mol}$$

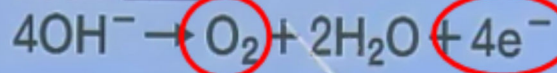
(ファラデー定数)



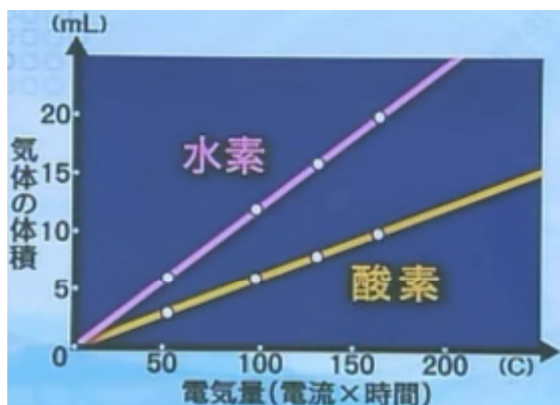
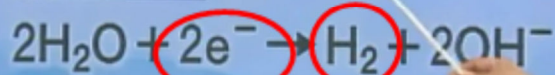


水酸化ナトリウム水溶液(白金電極)

陽極 酸化



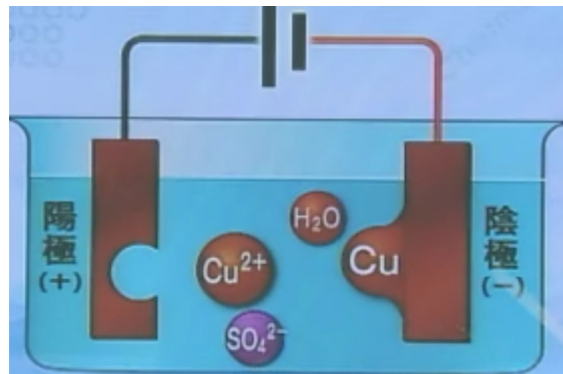
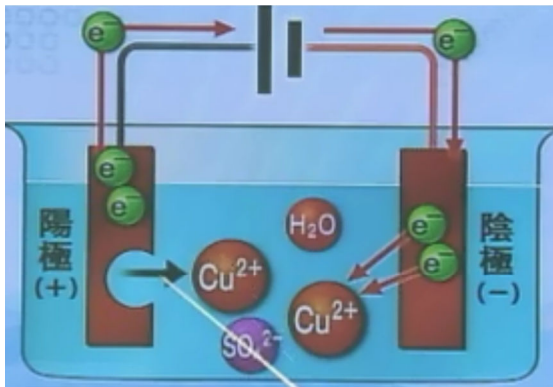
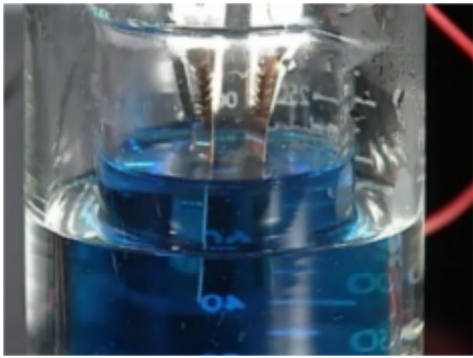
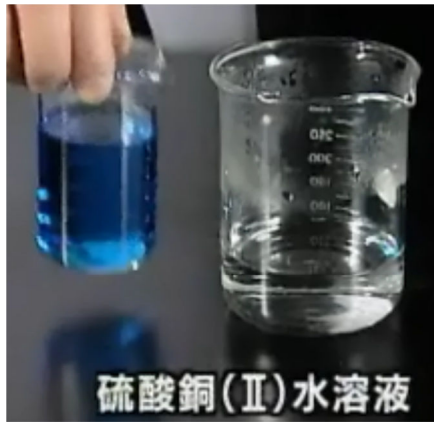
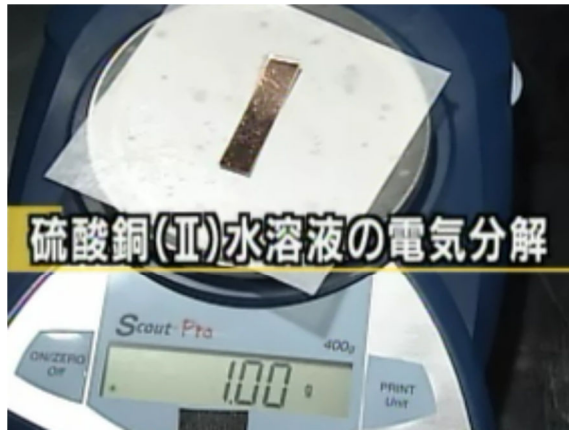
陰極 還元

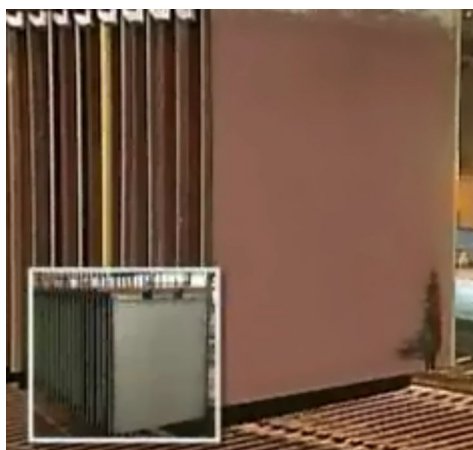
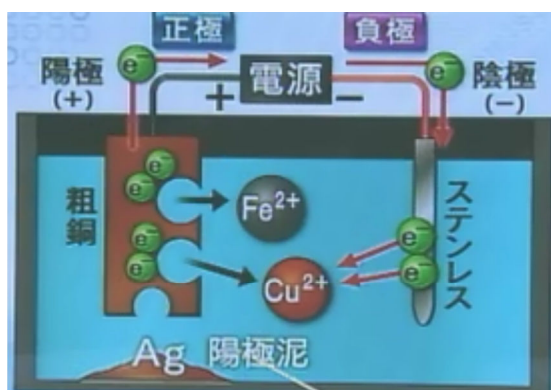
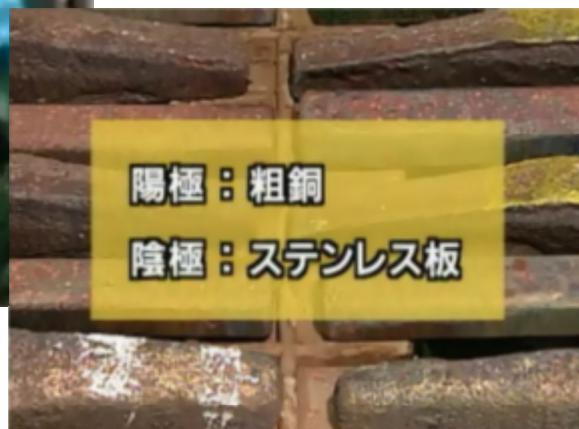


流れる電気量

$$\text{電気量} = \text{電流} \times \text{時間}$$

(C) (A) (s)
クーロン アンペア 秒





4cm厚 ⇒ 3mmに

ステンレス板からはがした銅は純銅に

