

A~Dの反応式は、全2.  $2e^-$  なみ。

こままで、反応式を使はず、向かうOK  
(この反応式の係数のままでよい)

Bが  $1.27(g) \dots \frac{1.27}{63.5} (mol)$  増加したなら。

Cは、 $Cl_2$  が同 mol 発生。

( $Zn$  と  $Cl_2$  はともに同じ係数)

$$\text{F}, 2. \frac{1.27}{63.5} \times 22400 (\text{ml}) = \frac{1}{50} \times 22400 \\ = \frac{2}{100} \times 22400 \\ = 2 \times 224 \\ = 448 (\text{ml})$$

↑  
割り算は  
しない。

私太マーキシートは、時間がない  
割り算(掛け算)を1%以下でよく作成する。

(問6) → 直列

$$B, C \text{ は } \frac{1}{50} \text{ mol 反応} \dots 2e^- \times \frac{1}{50} = \frac{2}{50} e^-$$

$$E \text{ は } \frac{3}{200} \text{ mol 五元} \dots 4e^- \times \frac{3}{200} = \frac{3 \cdot 4}{200} e^-$$

↑  
↓  
2通り計算

$$O_2 \dots \frac{336}{22400} = \frac{3}{200} (\text{mol})$$

$$\hookrightarrow \frac{2}{50} e^- + \frac{3 \cdot 4}{200} e^- = \frac{4}{100} e^- + \frac{6}{100} e^- \\ = \frac{1}{10} e^-$$

方法か  
正しか  
どうかは  
不明?  
→?

$$96500 \times \frac{1}{10} = 10(A) \times 2(S)$$

$$x = 96500 \times \frac{1}{10} \times \frac{1}{10}$$

$$= 965 (S)$$

$$= 16m.05 (S)$$

(問7) 上の問題の日本語はちょっと不適切

ですが……よくあることですね。  
といふのは、電極をすべて取り出した後の水溶液  
の重さを考えれば、え、増加…?  
計算したうえで、なぜ増加するのです?

今、この内題を再度向こうと見て。  
電極の重さを読むゆゑにて「ハ」  
とえ付けました。

というと2. (小数点以下の「0」は、マークす  
るの無視) ます

$$A: 65 \times \frac{1.27}{63.5} (g) \dots \text{マーク}$$

同一系数  $\rightarrow 1.273 (g)$  以下

$$B: 1.27 (g) \dots \text{マーク}$$

$$C: \pm 0$$

$$D: \pm 0 \quad E: 2H_2O \rightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-$$

$$F: \pm 0 \quad Ag + e^- \rightarrow Ag$$

$$G: \pm 0 \quad E \text{ の } 4 \text{ 倍の } mol$$

$$H: 108 \times \frac{336}{22400} \times 4 (g) \dots \text{マーク}$$

Ag

$$\text{F}, 2. \frac{65 \times 1.27}{63.5} + 1.27 + 108 \times \frac{336}{22400} \times 4 \\ = \frac{65}{50} + 1.27 + 108 \times \frac{3}{200} \times 4 \\ = \frac{130}{100} + 1.27 + 108 \times \frac{3}{100} \times 2 \\ = 1.3 + 1.27 + 1.14 \\ = 3.71 (g)$$

(問8) 陽イオン交換膜

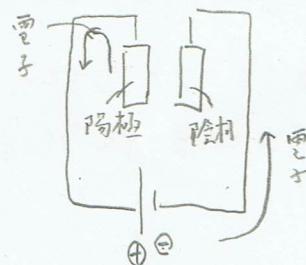
共通一次世代2回…習ってません!!

III

(向3) a. 太陽電池：光エネルギー → EP(電力)

直接

(向1) 電子と電流の流れは逆。

電流は  $\oplus \rightarrow \ominus$ 電子は  $\ominus \rightarrow \oplus$ 

陽極：ex) 電子を電池に流すため

金属が金属付近にある。

と  $\oplus$  付金属  $\rightarrow$  金属付近 + 電子と  $\oplus$ a. 酸化反応  $\rightsquigarrow$  ①

②

陰極：①の反対なので b. 還元反応

(向2) a. 電気分解は、自発的に起こらないので無理やり、電子を流し2. 酸化還元反応を起こしてみる

b. 物質は、物質そのもののエネルギーが小さい方が安定している。

① 二つもが10人いれば動き回る

② 姫子、淑女が10人なら、じっくりとくらべてみ方が安定

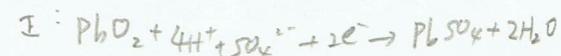
年々2. エネルギーがなくて、くらべる

①  $\rightarrow$  ② いくのがよりまし。

それを、電気分解（アルコール：お酒）でもなく、他の反応を起こしてみる。

② 反応物  $\rightarrow$  ① 生成物と エネルギー、ばん ⇒ A.A.高い

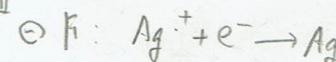
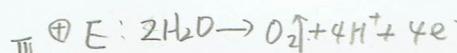
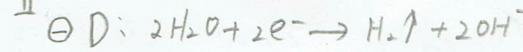
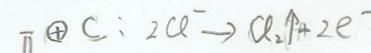
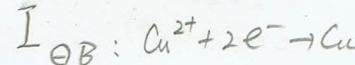
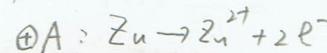
b. 鉛蓄電池：電池なので、よけいほん

c. ポーチサイト  $\rightarrow$  アルミニウム

超爆燃にEPCE導入

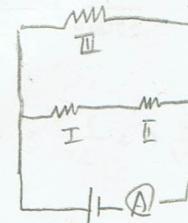
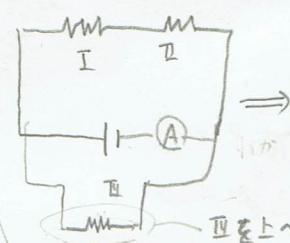
融解した  $\text{Na}_3[\text{AlF}_6]$  に  $\text{Al}_2\text{O}_3$  を溶かしてアルミニウム電気分解 C.  $\text{Al}^{3+} \rightarrow \text{Al}$  より、d(1.3) 4

(向4)

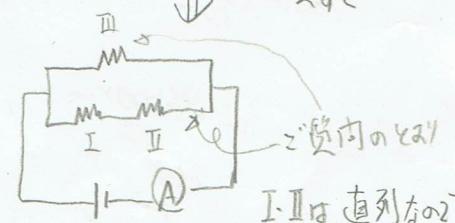


よし。C: a. 水素、D: c. 水素、E: b. 酸素

(向5) 水槽を書くのめんどうなの2: 抵抗 (m) で書く説明します



↓ もう少しわかりやすく



&lt;&lt;次頁左上へ&gt;&gt;