

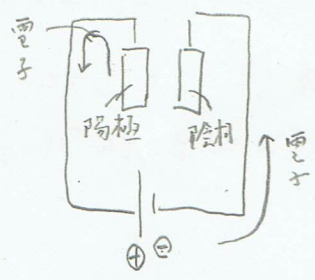


III

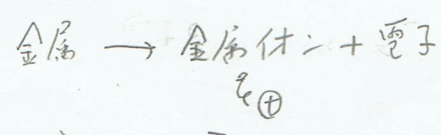
(内1) 電子と電流の流れは、逆。

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  
金属が金属イオンになる。  
 $\ominus \oplus$



a. 酸化反応  $\rightarrow$  ①

陰極: ①の反対なので、b. 還元反応

(内2) 電気分解は、自発的に起こらないのを無理やり電子を流して、酸化還元反応を起している

物質は、物質そのもののイオンが小さい方が安定している。

- ① 二つのイオンが10未満は動き回っている
- ② 姉妹、水素が10を超えは安定  $\leftarrow$  二つのイオンが安定  
年々、二つのイオンがなくなる。

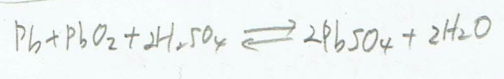
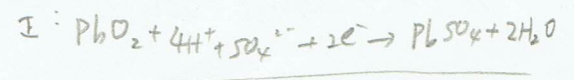
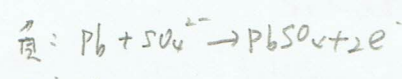
①  $\rightarrow$  ② にいくのがより速い。

これを、電気分解(アルコール: 水)で逆の反応を起している。

② 反応物  $\rightarrow$  ① 生成物  
 $\ominus \oplus$  イオンがなくなる  $\Rightarrow$  A. a. 高い

(内3) a. 太陽電池: 光エネルギー  $\rightarrow$  EP (電力)  
直接

b. 鉛蓄電池: 電池の2つを列ね

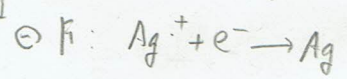
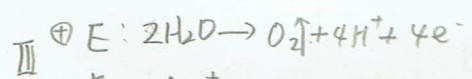
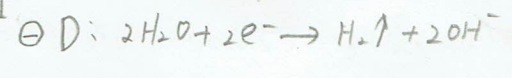
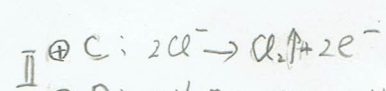
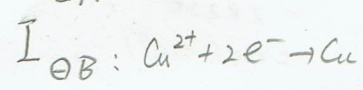
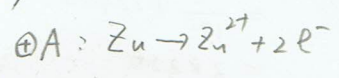


c. ボーキサイト  $\rightarrow$  アルミナ  $\rightarrow$  アルミ  
超爆大にEPに要する

融解液  $Na_3[AlF_6]$  に  $Al_2O_3$  を溶かして  
アルミ

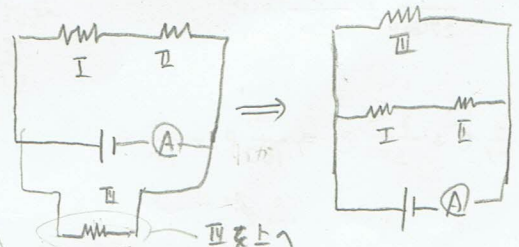
電流が400.  $Al^{3+}$  を作る。よ、2. d(不)

(内4)



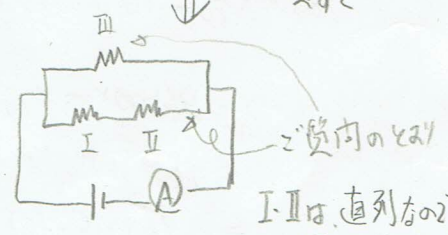
よ、2. C: a塩素, D: c水素, E: b酸素

(内5) 水橋を書くのめんどうな2つ、抵抗 (m) を書くのを説明します



IIを上へ  
わかりに(内)の?

もう少しわかりやすく



I-IIは、直列なので同じ電流が流れる。IIIは並列です。

<<次頁左上へ>>