

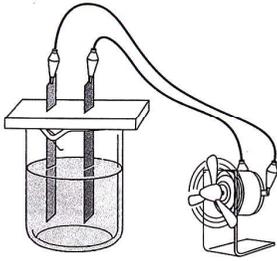
①電池を発明したのはいつ頃でだれか。-----ア

化学変化を利用した電池

②下の図のように電流が流れる水溶液と2種類の金属との間の化学変化^イ
 によって電流を取り出すことができる装置を何というか。 光や熱などのエネルギーを利用した電池

③光エネルギーを電気エネルギーに変える太陽電池は何電池か。-----ウ

④ モーターと電極をつなぎ
 水溶液に入れてモーター
 が回るかどうか調べる。



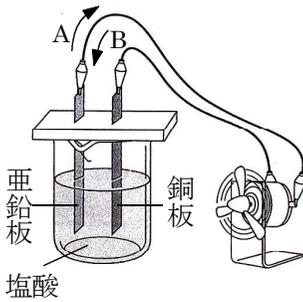
水溶液 \ 電極	亜鉛板と 亜鉛板	銅板と 銅板	亜鉛板と 銅板
蒸留水			
塩化ナトリウム水溶液			
砂糖水			
塩化銅水溶液			
塩酸	エ	オ	カ
硫酸			
水酸化ナトリウム水溶液			
エタノール水溶液			

考察1：電極が_____を用いた場合は、電流は流れなかった。
キ

考察2：電極が異なっても水溶液が_____の場合は、電流は流れなかった。
ケ

考察3：_____の水溶液に_____を電極として入れたときに電池になる。
ク コ

問題 下の図の装置でモーターは回った。次の問いに答えよ。



①モーターが回っているとき銅板ではどのような変化が見られたか。 サ

②電流の流れる向きはA, Bのどちらか。 シ

③モーターの回り方はどうなっていったか。
ス

④ +極, -極はどちらか。 セ

⑤ にあてはまる語句を答えよ。

上の装置は亜鉛が などの が起こって、 が に変わっている。

⑥上のような装置を作るとき、どのような水溶液と金属板を使ったらよいか。

テ