中3理科NO37

電池のしくみ

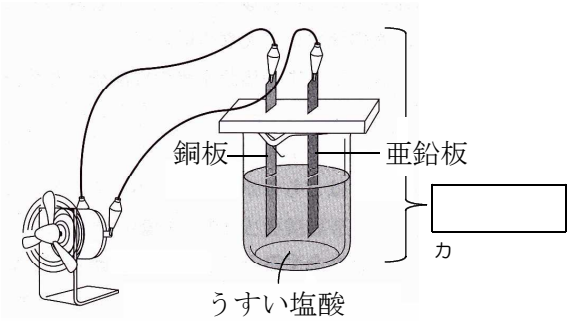
ア [　　]　化学エネルギーを電気エネルギーに変えるしくみ。電解質水溶液に２種類の金属を入れると＿＿＿＿（ア）ができる。

イ [　　] ---- ＿＿＿＿である塩酸・塩化銅などが解けている水溶液
水に溶かしたときに電流が流れる物質

ウ [　　] ---- 金属は全てイオンになろうとする傾向があり，そのなりやすさには金属の種類によって異なる。Na＞Mg＞Al＞Zn＞Fe＞Cu＞Ag

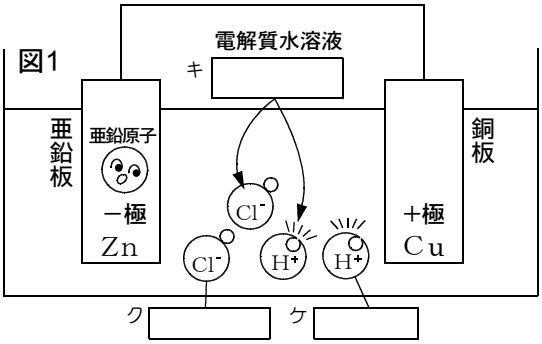
右図のように，うすい塩酸に銅板と亜鉛板を入れ，プロペラとつないだら，プロペラが回った。そのわけを説明せよ。

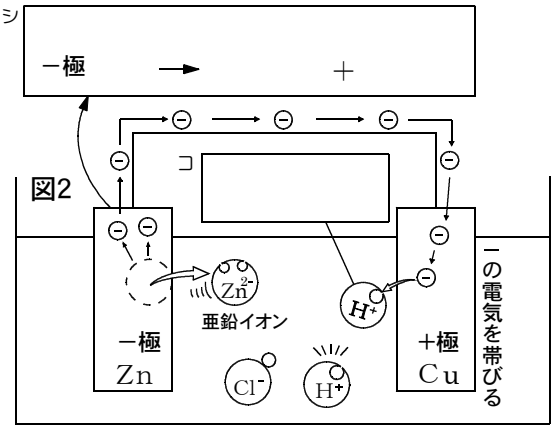
エ [　　] が [　　] に変わったから。



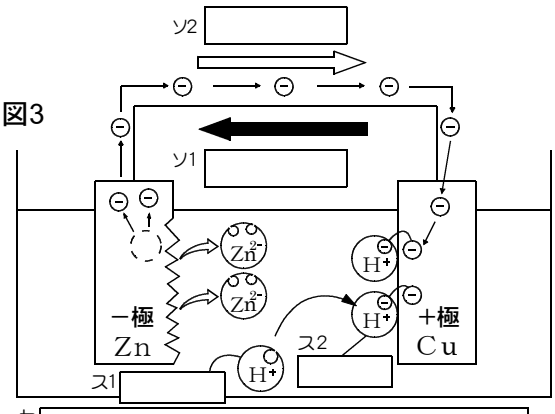
－極　　＋極

Na＞Mg＞Al＞Zn＞Fe＞Cu＞Ag

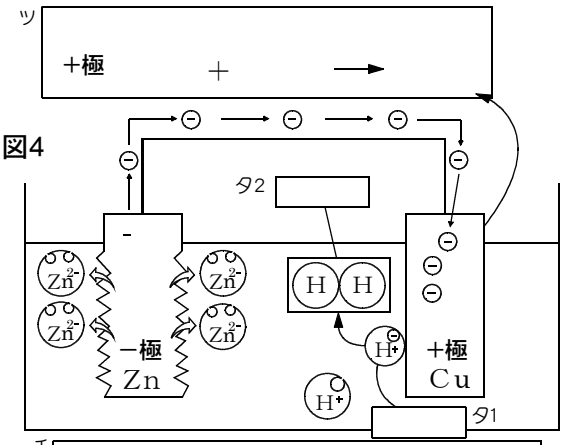




サ　亜鉛版から＿＿＿＿が溶け出し＿＿が＿＿から＿＿へと移動し＿＿が流れその電子は＿＿＿＿＿＿する。



セ　亜鉛版から＿＿＿＿がどんどん溶け出し＿＿＿＿になる。電子と合体した＿＿＿＿は＿＿＿＿になる。



チ　＿＿＿＿は２個くっついて＿＿＿＿になり＿＿となって発生する。