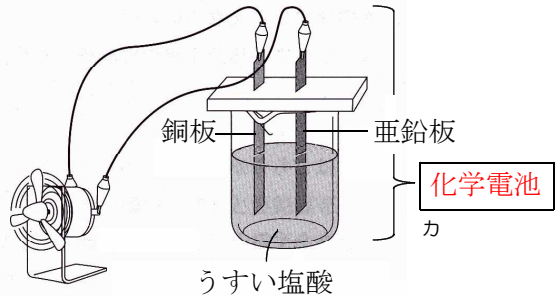


ア **化学電池** 化学エネルギーを電気エネルギーに変えるしくみ。電解質水溶液に2種類の金属を入れると**化学電池**ができる。

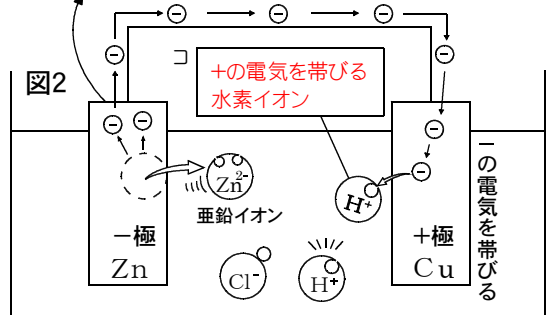
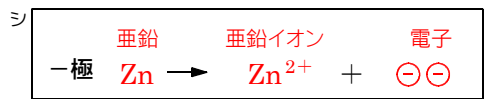
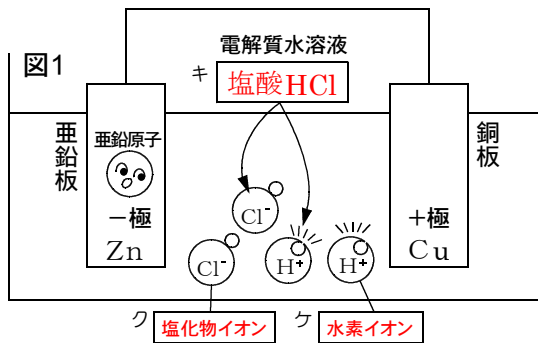
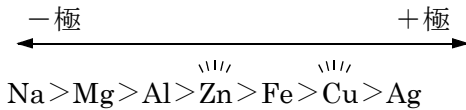
イ **電解質水溶液** ---- **電解質**である塩酸・塩化銅などが解けている水溶液  
 水に溶かしたときに電流が流れる物質

ウ **イオン化傾向** ---- 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

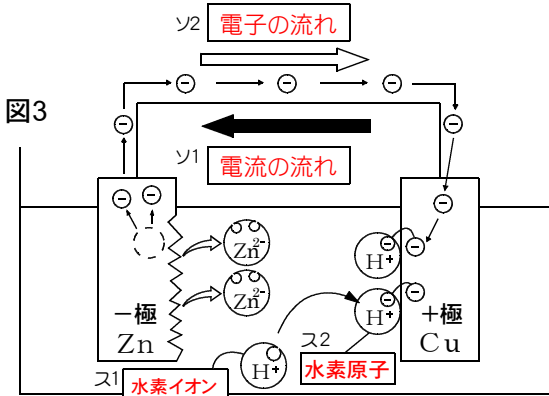
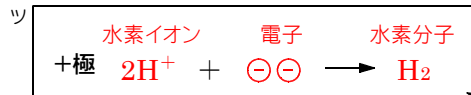
右図のように、うすい塩酸に銅板と亜鉛板を入れ、プロペラをつないだら、プロペラが回った。そのわけを説明せよ。



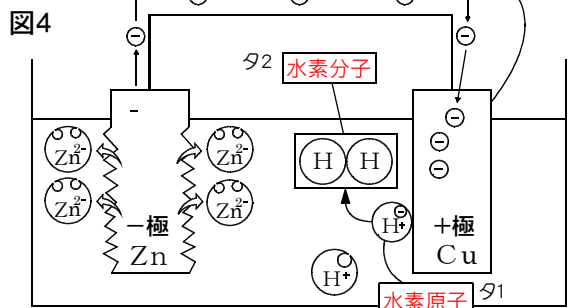
エ **化学エネルギー** が **電気エネルギー** に変わったから。



サ 亜鉛版から**亜鉛イオン**が溶け出し**電子**が一極から**十極**へと移動し**電流**が流れその電子は**水素イオン**と合体する。



セ 亜鉛版から**亜鉛イオン**がどんどん溶け出し**ぼろぼろ**になる。電子と合体した**水素イオン**は**水素原子**になる。



チ **水素原子**は2個くっついて**水素分子**になり**気体**となって発生する。