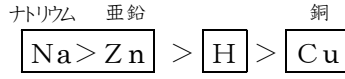


ア **ボルタの電池** 亜鉛板と銅板と硫酸で作った電池。

イ **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。



水素基準

ウ Hよりイオンになりやすい

エ Hよりイオンになりにくい

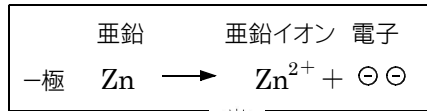
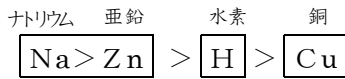
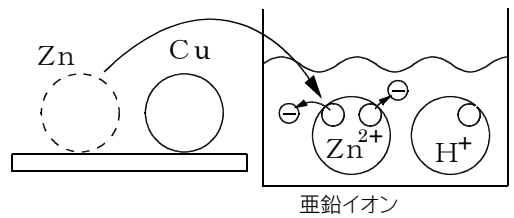
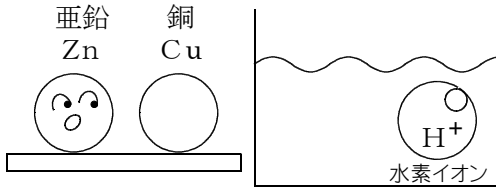


図1

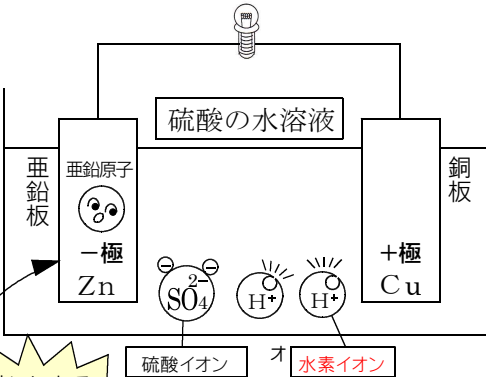
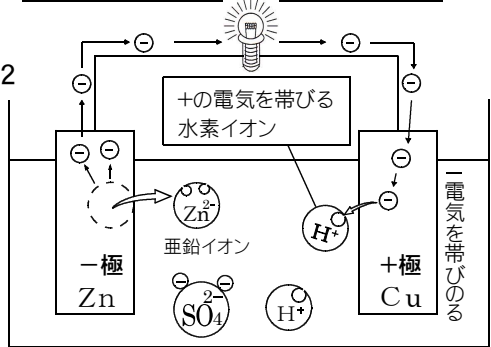


図2



イオンになる方が一極になるつまり亜鉛板の方!

電子の流れ

カ

亜鉛版から亜鉛イオンが溶け出し電子が一極から+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。

図3

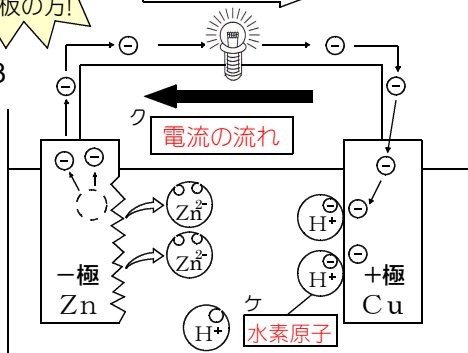
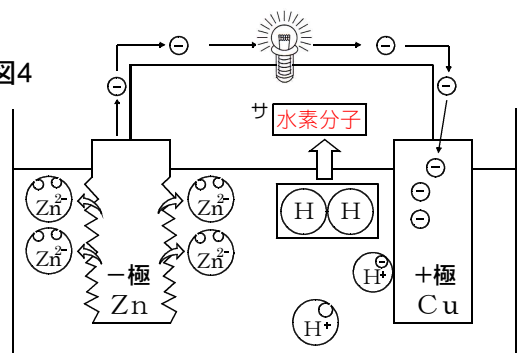


図4



コ

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。

シ

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。