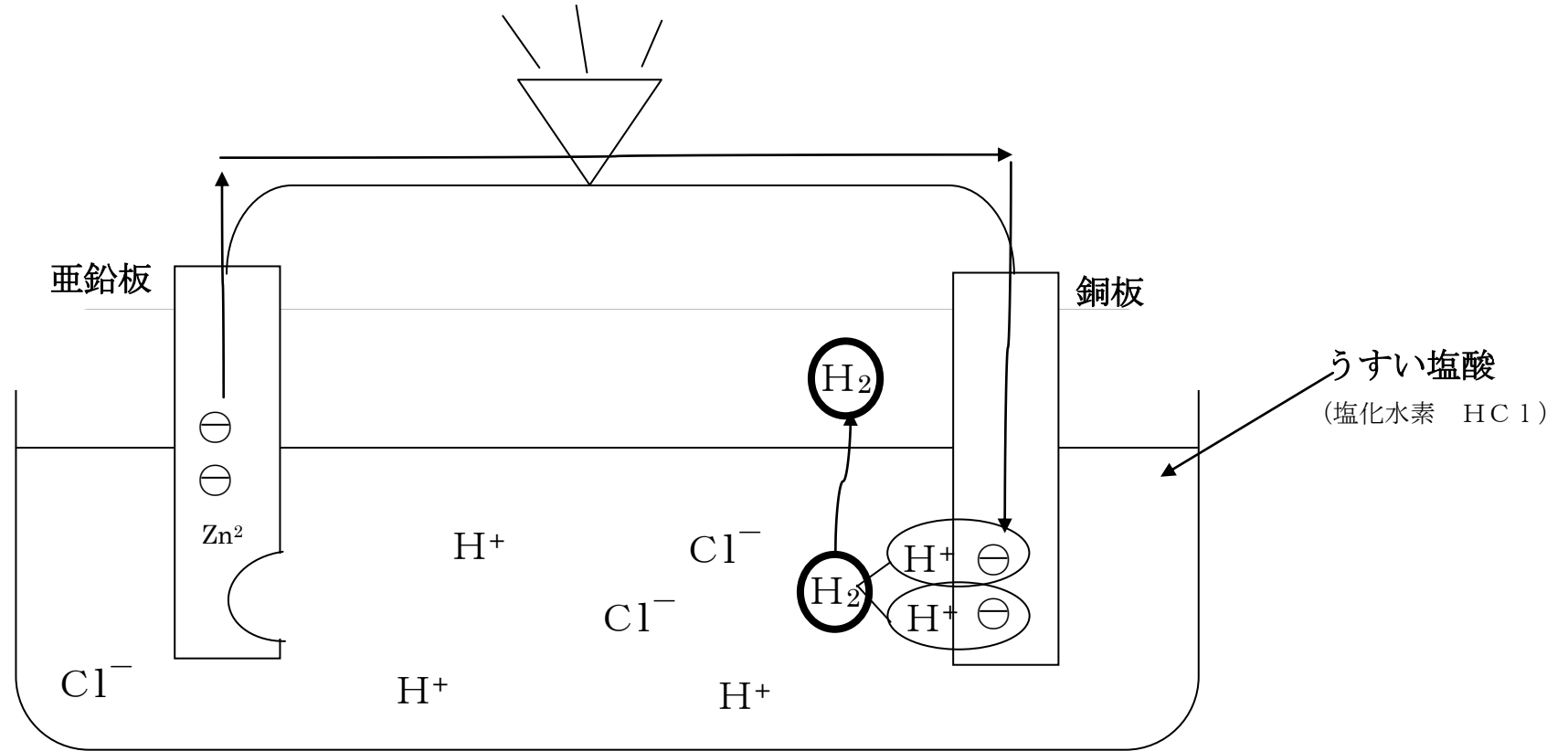


理科（電池の中で起こる変化）

電池をつくと、イオンになりやすい金属（マグ鉛鉄銅）の順で（一極）になるから、下の図では銅板が（+極）になる。

そして、下図では、亜鉛板は（とけて）、銅板では（水素）が発生する。



（この変化が起こる流れは・・・）

まず、（亜鉛）原子が電子を（電子）を（2）個失って（亜鉛イオン）になる。その電子が、（銅板）に移動して、それを（水素イオン）が受け取って、その原子が2個結びついて（水素）になる。

電子の移動の向きは、（一極から+極）で、電流の向きは（+極から一極）になる。

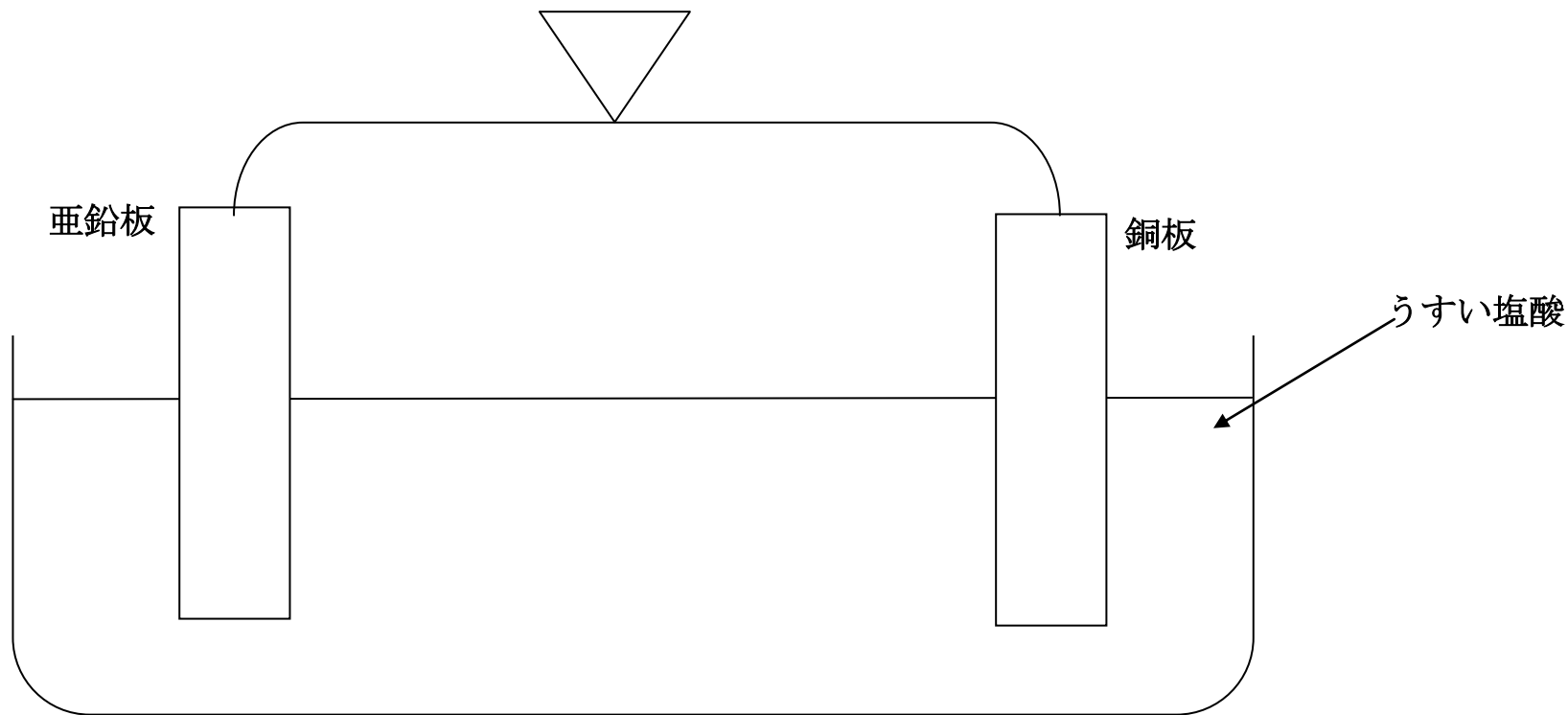
電流を取り出し続けると、（亜鉛イオン）が増え、亜鉛板は溶けてなくなる。

練習問題

理科（電池の中で起こる変化）

電池をつくと、イオンになりやすい金属（ ）の順で（ 極）になるから、下の図では銅板が（ 極）になる。

そして、下図では、亜鉛板は（ ）、銅板では（ ）が発生する。



（この変化が起こる流れは・・・）

まず、（ ）原子が電子を（ ）を（ ）個失って（ ）になる。その電子が、（ ）に移動して、それを（ ）が受け取って、その原子が2個結びついて（ ）になる。

電子の移動の向きは、（ 極から 極）で、電流の向きは（ 極から 極）になる。

電流を取り出し続けると、（ ）が増え、亜鉛板は溶けてなくなる。