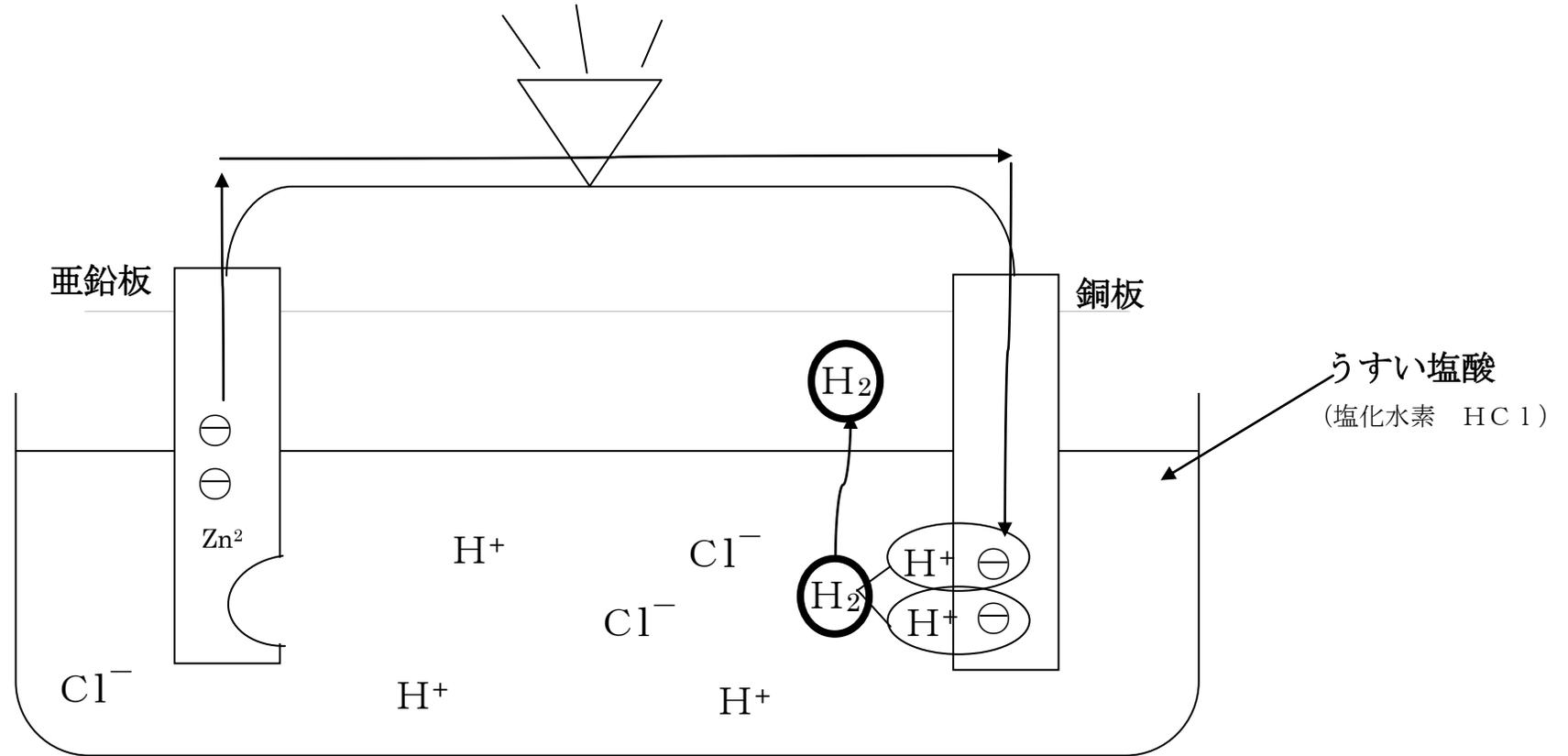


理科（電池の中で起こる変化）

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（**−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、（**−極から+極**）で、電流の向きは（**+極から−極**）になる。

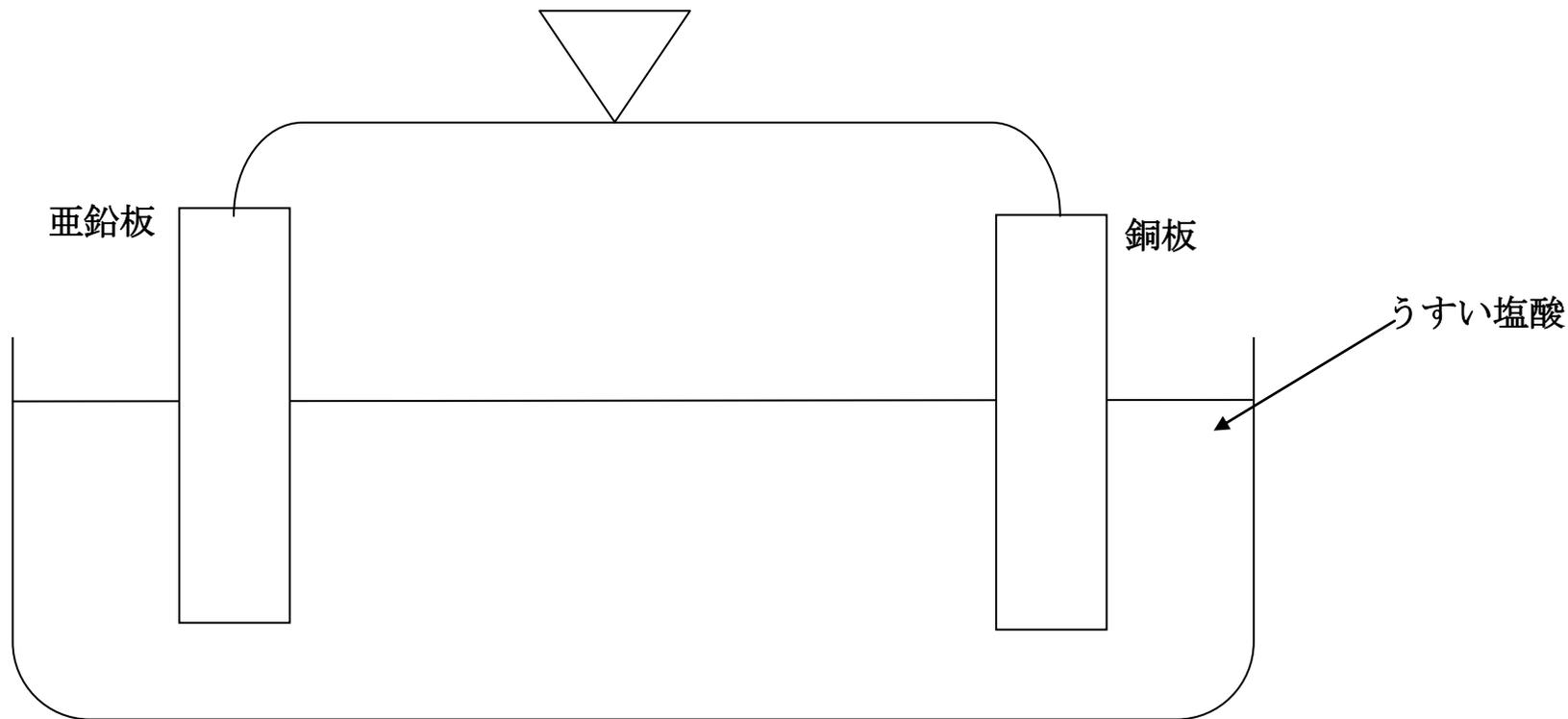
電流を取り出し続けると、（**亜鉛イオン**）が増え、亜鉛板は溶けてなくなる。

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。