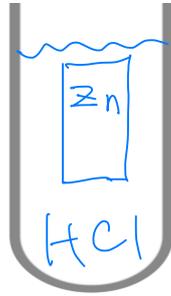


塩酸(HCl)の中に、亜鉛板(Zn)を入れたときの様子を、
3コマで書こう！
またそのコマで起こる化学変化を、
反応式を使って書こう！



<使う記号>

- ・水素イオン(H⁺): H^+
- ・水素分子(H₂): H H
- ・亜鉛イオン(Zn²⁺): Zn^{2+}
- ・亜鉛原子: Zn: Zn
- ・電子(e⁻): e^-

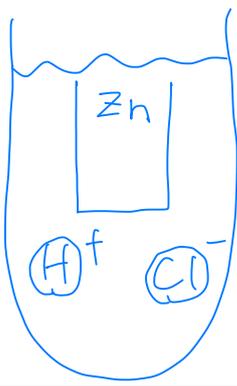
S

塩酸が、水中で電離し、
そこに亜鉛板をいれる。

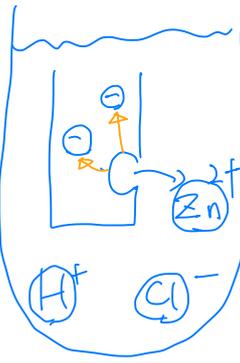
亜鉛原子が電子(e⁻)
を 出した、
亜鉛イオン になる。

水素 イオンが電子(e⁻)
を もらい、(2)個くっ
つき、水素分子 になる。

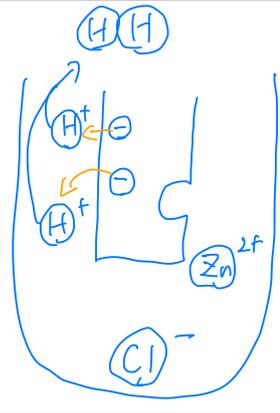
①



②



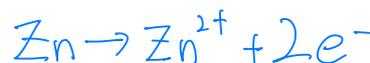
③



<化学反応式>



<化学反応式>



<化学反応式>



→亜鉛原子が、電子(e⁻)を 出した、亜鉛イオン になり、
水素 イオンは電子(e⁻)を もらい、水素分子 (気体) になる。