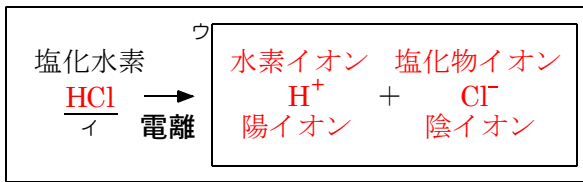
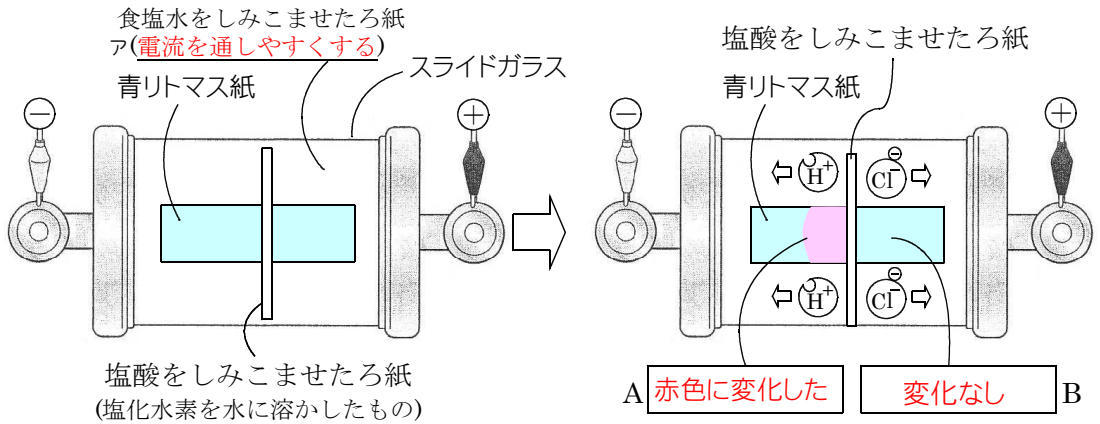


酸性の水溶液に電圧をかける実験

塩酸に電圧をかけた場合



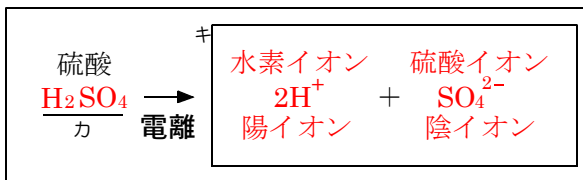
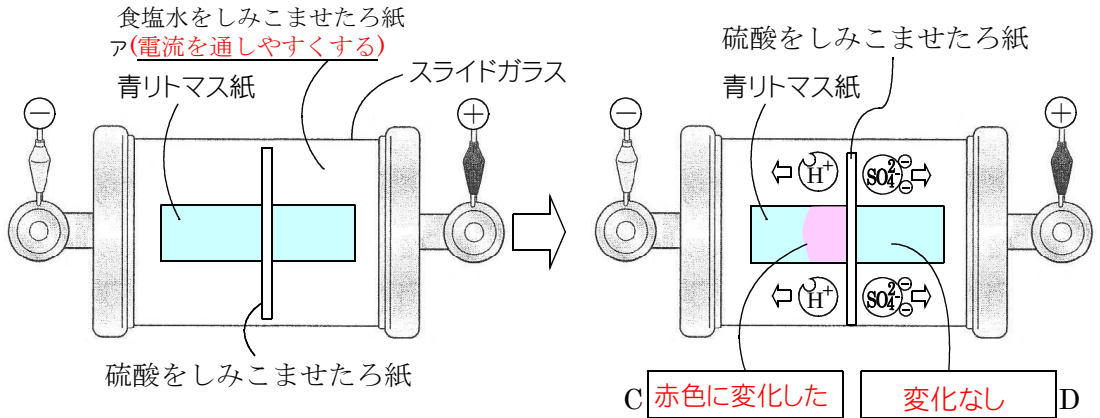
塩酸が電離して

+極に塩化物イオン  $\text{Cl}^-$  が

-極に水素イオン  $\text{H}^+$  が

移動する。

硫酸に電圧をかけた場合



硫酸が電離して

+極に硫酸イオン  $\text{SO}_4^{2-}$  が

-極に水素イオン  $\text{H}^+$  が

移動する。