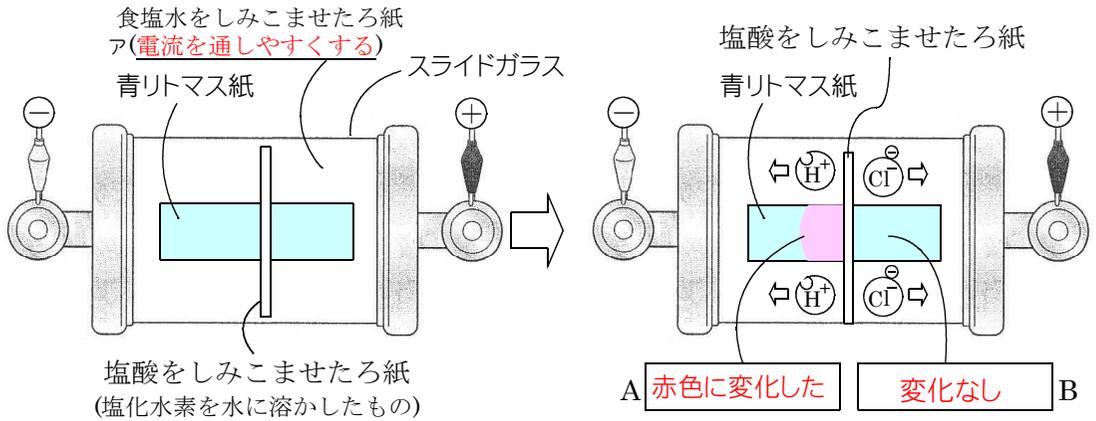
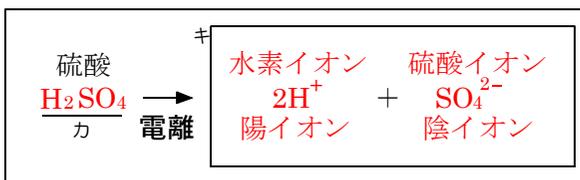
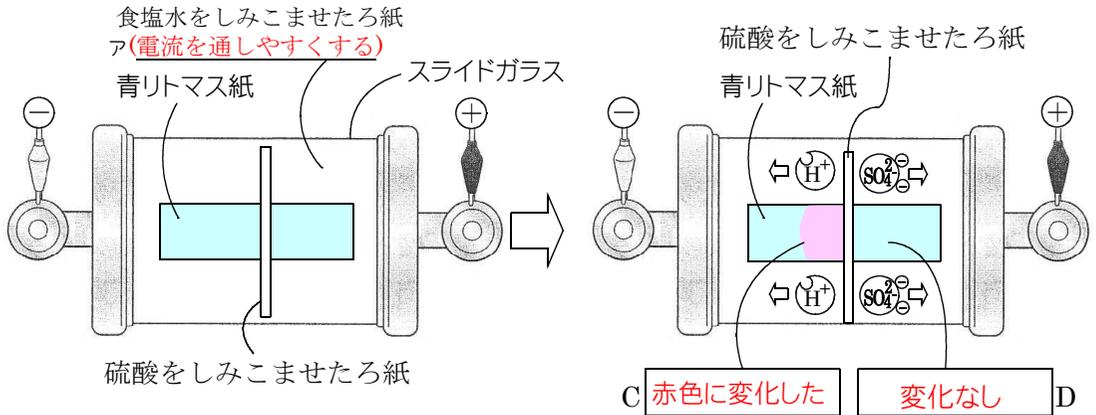


塩酸に電圧をかけた場合



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。