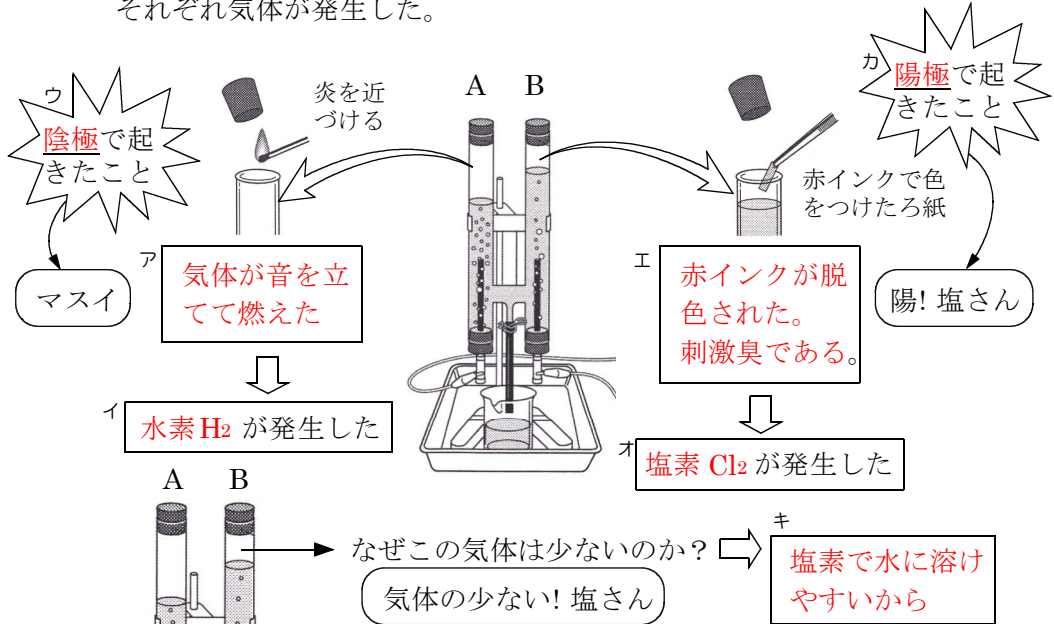


# 塩酸の電気分解

図のような装置を使って、うすい塩酸に電流を流すと、二つの電極からそれぞれ気体が発生した。



〔結果①〕…**陽極**から**塩素**，**陰極**から**水素**が発生した。

〔結果②〕…発生する気体は、**塩素よりも水素のほうが多い**。

①かける電圧の大きさを大きくすると、各電極でのようすはどうか。

サ **両極とも発生する気体の量がふえる。**

②+極と一極を反対につないで電圧をかけると、陽極と陰極で発生する気体はどのようになるか。

シ **逆にAでは塩素，Bでは水素**が、が発生する。

③この化学変化を言葉の式と化学反応式で表せ。

ス **塩化水素 → 水素 + 塩素 / 2HCl → H<sub>2</sub> + Cl<sub>2</sub>**

④塩化水素の電離のようすを物質名とイオン名で表せ。

セ **塩化水素 → 水素イオン + 塩化物イオン**

⑤④を化学式とイオン式で表せ。

ソ **HCl → H<sup>+</sup> + Cl<sup>-</sup>**  
(陽イオン) (陰イオン)

