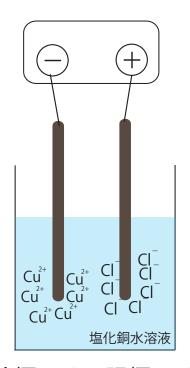
塩化銅水溶液と塩酸の電気分解

塩化銅水溶液の電気分解



陰極では 陽極では



銅が付着

- みがくと光る
- ・たたくとのびる
- 熱を通しやすい
- 電気を通しやすい

化学反応式

$$CuCl_2 \rightarrow Cu+Cl_2$$

イオンを表す化学式

$$CuCl_2 \rightarrow Cu^{2+} + 2Cl^{-}$$

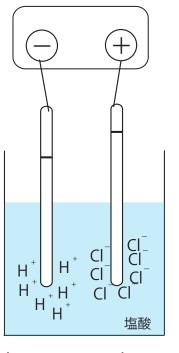
陰極では

$$Cu^{2+} + \bigcirc \bigcirc \rightarrow Cu$$

陽極では



塩酸の電気分解



陰極では 陽極では



水素が発生

水素の確かめ方法

火のついたマッチ を近づけると、 音をたてて燃える



塩素の特徴チェック

- 刺激臭がある
- ・漂白作用がある
- 水に溶けやすい

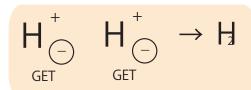
化学反応式

 $2HCI \rightarrow H_2 + CI_2$

イオンを表す化学式

$$HCI \rightarrow H^{\dagger} + CI^{\dagger}$$

陰極では



陽極では



塩素は水に溶けやすい為 水素の方がたくさんたまるよ

金属の特徴チェック

- 刺激臭がある
 - ・漂白作用がある

塩素が発生

塩素の特徴チェック

水に溶けやすい