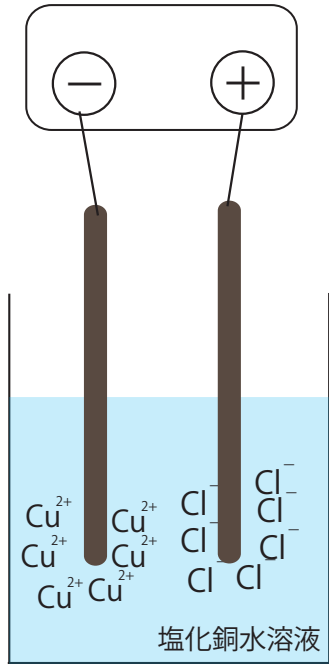
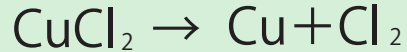


塩化銅水溶液と塩酸の電気分解

塩化銅水溶液の電気分解



化学反応式



イオンを表す化学式



陰極では



陽極では



陰極では

陽極では

銅が付着

塩素が発生

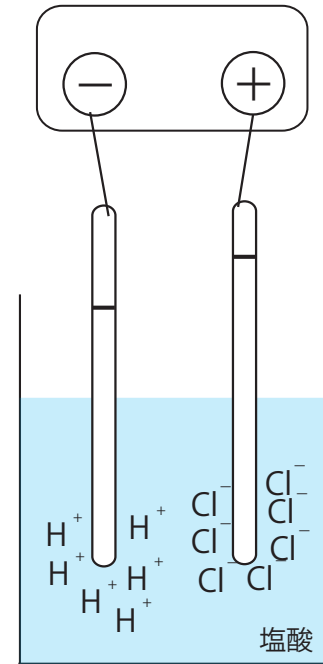
金属の特徴チェック

- ・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

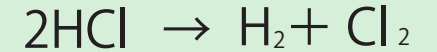
塩素の特徴チェック

- ・刺激臭がある
- ・漂白作用がある
- ・水に溶けやすい

塩酸の電気分解



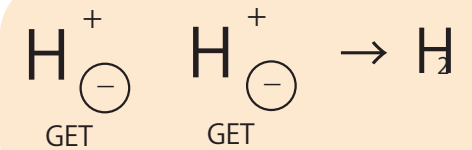
化学反応式



イオンを表す化学式



陰極では



陽極では



陰極では

陽極では

水素が発生

塩素が発生

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

塩素は水に溶けやすい為
水素の方がたくさんたまるよ