

実験 2 塩化銅水溶液の電気分解

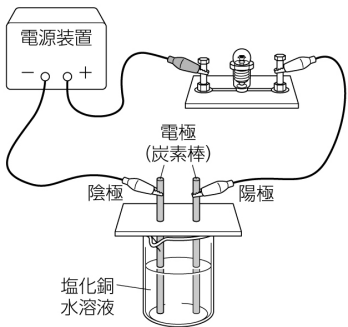
目的

準備

☐発泡ポリスチレンの板 ☐電極（炭素棒） ☐塩化銅水溶液（10%） ☐ビーカー（100cm³）
☐豆電球 ☐電源装置 ☐ろ紙 ☐薬品さじ（金属製） ☐クリップつき導線

方法

- ① 図のような装置を組み立て、3～6Vの電圧を加えて、1～2分間電流を流す。
- ② 電流を流しているときの陰極と陽極のようすを観察する。
- ③ 陰極に付着した物質を薬品さじでこする。
- ④ 陽極から発生した気体の性質を調べる。
- ⑤ 陰極と陽極を①～④とは逆につなぎかえて、変化を観察する。



注意 めれた手で装置にさわらないようにする。

結果 実験の結果を表にまとめる。

陰極に付着した物質	陽極から発生した気体	陰極と陽極をつなぎかえる

考察

まとめ