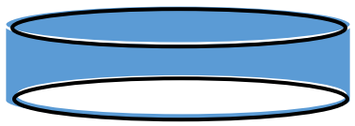
化学「探究活動：電気分解の反応を考える」

実験１　**0.5mol/L 塩化ナトリウム水溶液の電気分解**

正極(赤)→ 陽極(くぎ)

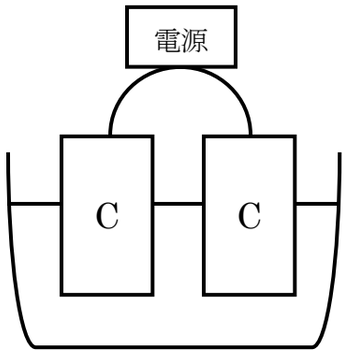


負極(黒)→ 陰極(くぎ)

塩化ナトリウム水溶液（ﾌｪﾉｰﾙﾌﾀﾚｲﾝ溶液を加える）

＜問＞ 起こった変化と理由を 120 字以内で考察してみよう。

実験２　**1.0mol/L ヨウ化カリウム水溶液（デンプン水溶液を加える）の電気分解**

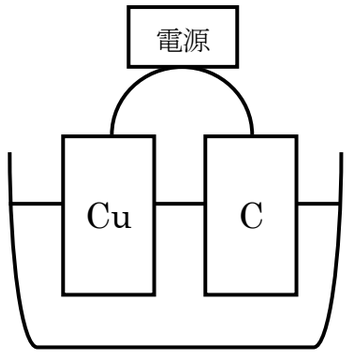


正極(赤)→ 陽極(C)

負極(黒)→ 陰極(C)

＜問＞ 起こった変化を 120 字以内で考察してみよう。

実験３　**0.3mol/L 硫酸銅水溶液の電気分解**

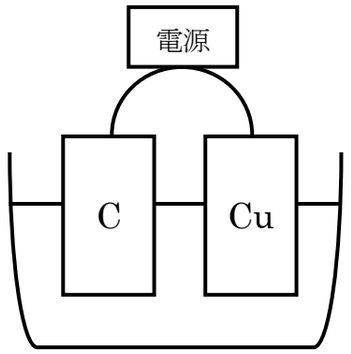


正極(赤)→ 陽極(Cu)

負極(黒)→ 陰極(C)

＜問＞ 電解後、接続を逆にしてみる。その変化と理由を 120 字以内で考察してみよう。

実験４　**0.5mol/L 硫酸ニッケル水溶液**（1%ホウ酸、1%NH_4Cl 含む）**の電気分解**



正極(赤)→ 陽極(C)

負極(黒)→ 陰極(Cu)

＜問＞
これを何というか。

【自己評価】

＊主体的に実験に取り組めた【 できた　ややできた　あまりできなかった　全くできなかった】

＊主体的に考察に取り組めた【 できた　ややできた　あまりできなかった　全くできなかった】

２年	組	番	氏名