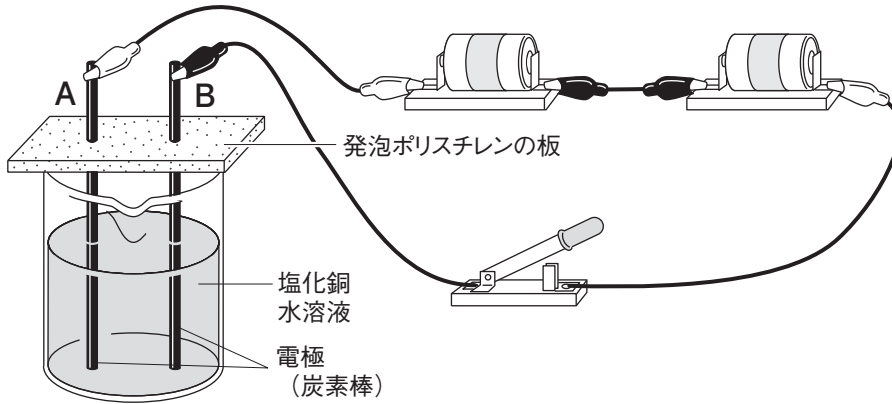


原子の成り立ちとイオン②

1 図のような、実験装置をつかって、塩化銅水溶液の電気分解を行いました。



- (1) 塩化銅が水に溶けて電離したときの様子を、イオン式を使って表しなさい。
$$\text{CuCl}_2 \rightarrow \left(\quad + \quad \right)$$
- (2) Aの電極からは、気体が発生しました。Aの電極は陽極と陰極のどちらですか。また、発生した気体の名称を答えなさい。
電極
気体
- (3) Bの電極では、どのような変化が起きていましたか。
- (4) 塩化銅水溶液の変化について、正しく述べたものを次のア～ウから選び、記号で答えなさい。
ア しばらくすると、塩化銅水溶液の色が濃くなった。
イ しばらくすると、塩化銅水溶液の色がうすくなった。
ウ 実験の前後で、塩化銅水溶液の色は、変化しなかった。

組

番 名前

かかった時間

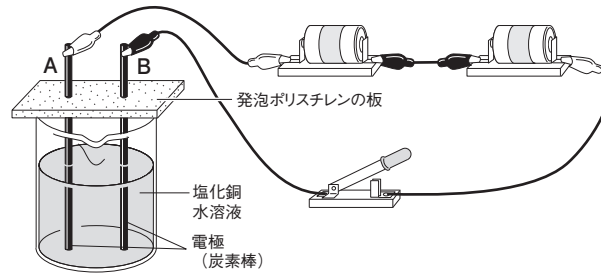
正解数

分

- 1 (1) $\text{CuCl}_2 \rightarrow (\text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-)$
 (2) 電極：(陽極)
 気体：(塩素)
 (3) 銅が付着してくる。(赤褐色の物質が付く。)
 (4) イ

間違った問題を確認してみよう！

1 図のような、実験装置をつくって、塩化銅水溶液の電気分解を行いました。



- (1) 塩化銅が水に溶けて電離したときの様子を、イオン式を使って表しなさい。
 $\text{CuCl}_2 \rightarrow (\quad + \quad)$
- (2) Aの電極からは、気体が発生しました。Aの電極は陽極と陰極のどちらですか。また、発生した気体の名称を答えなさい。
 電極 ()
 気体 ()
- (3) Bの電極では、どのような変化が起こっていましたか。
 ()
- (4) 塩化銅水溶液の変化について、正しく述べたものを次のア～ウから選び、記号で答えなさい。
 ア しばらくすると、塩化銅水溶液の色が濃くなった。
 イ しばらくすると、塩化銅水溶液の色がうすくなった。
 ウ 実験の前後で、塩化銅水溶液の色は、変化しなかった。
 ()