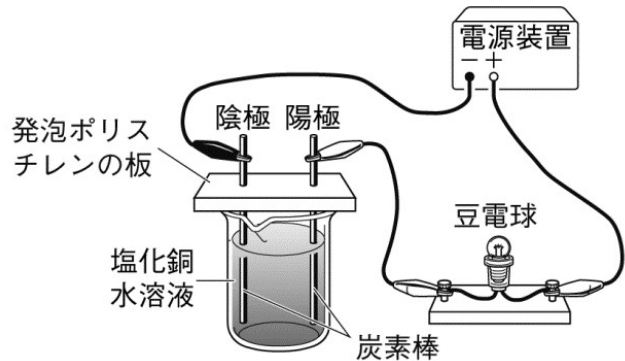


第1分野 1-2 塩化銅の電気分解

1 右の図のような装置で、塩化銅水溶液を電気分解する実験を行った。あとの問いに答えなさい。

【実験】

- ① ビーカーに塩化銅水溶液を入れ、2本の炭素棒を電極として塩化銅水溶液に入れた。
- ② 電源装置のスイッチを入れて塩化銅水溶液に電流を流し、陰極・陽極の炭素棒に変化があるかどうか観察した。
- ③ しばらく電流を流した後、塩化銅水溶液に変化があるかどうか確認した。



【結果】

- ① () の炭素棒からは、特有のにおいがある気体が発生した。
- ② ①と反対側の炭素棒では、()。
- ③ 電流を流してからしばらくすると、塩化銅水溶液の()色がうすくなっていた。

- (1) 【結果】①について、() にあてはまる電極はどちらか。陽極または陰極で答えなさい。
- (2) 【結果】①について、発生した気体の名称を答えなさい。
- (3) 【結果】②について、() にあてはまる文として正しいものはどれか。次のア～エから1つ選び、記号で答えなさい。
 ア 赤褐色の固体が付着した
 イ 黒色の固体が付着した
 ウ 【結果】①で発生した気体と同じ気体が発生した
 エ 【結果】①で発生した気体とは異なる気体が発生した
- (4) (3)より、【結果】②で得られた物質は何か。名称を答えなさい。
- (5) この実験で起こった化学変化を化学反応式で表しなさい。
- (6) 【結果】③について、() にあてはまる色を答えなさい。

(1)	
(2)	
(3)	
(4)	
(5)	
(6)	