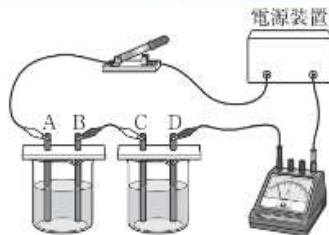


電解質水溶液の電気分解 (塩酸・塩化銅)



5分

1. 2つのビーカーを用意し、一方には塩化銅水溶液を、もう一方には塩酸を入れた。それぞれのビーカーに電極をとりつけ、図のような回路をつくり、電流を流した。このとき、電極Aの表面に赤色の物質が付着し、電極B～Dからは気体が発生した。次の問いに答えなさい。



(1) 電極A～Dから陽極を2つ選びなさい。

B, D

[1]

(2) 電極Aに付着した赤色の物質は何か。化学式で答えなさい。

Cu

[2]

(3) 電極B, Cから発生した気体はそれぞれ何か。化学式で答えなさい。

電極B

Cl₂

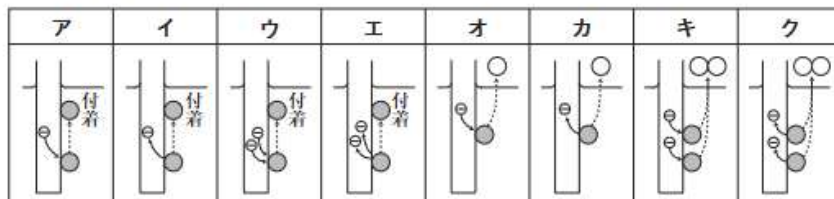
[3]

電極C

H₂

[4]

(4) 電極A, Bで起こった電子のやりとりを表したものを、次のア～クからそれぞれ1つずつ選びなさい。



電極A

ウ

[5]

電極B

ク

[6]