

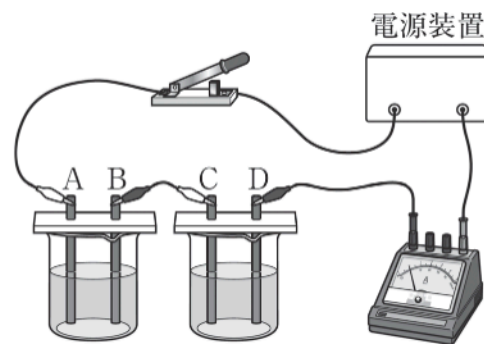
水溶液とイオン

# 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。

[1]
-----

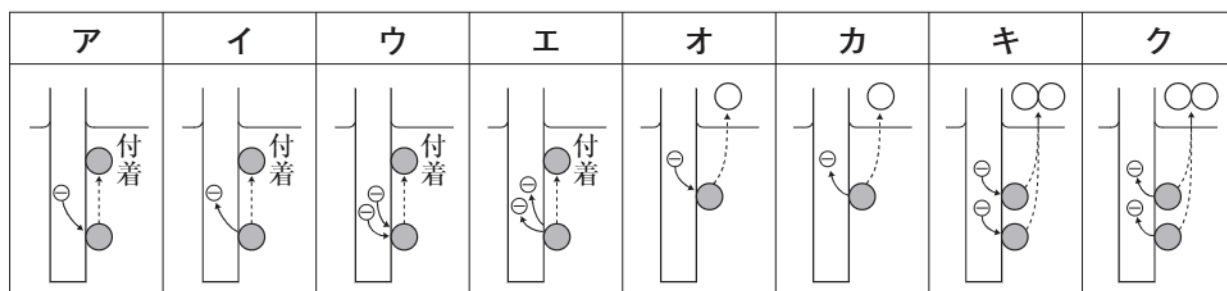
(2) 電極 A に付着した赤色の物質は何か。化学式で答えなさい。

[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	[3]
電極 C	[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	[5]
電極 B	[6]