

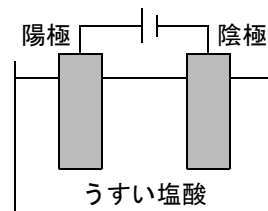
ポイント  
12

# 確認テスト

名前

得点

① 右図のような装置を用いて塩酸を電気分解したところ、両方の電極から気体が発生した。これについて、次の問いに答えなさい。



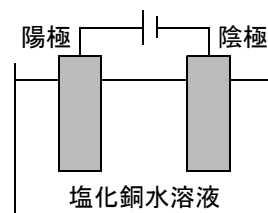
(1) 塩化水素が水溶液中で電離しているようすを、化学式とイオンの記号を使って答えなさい。

(2) 陽極と陰極から発生する気体の名前をそれぞれ答えなさい。

(3) 陽極と陰極から発生した気体を集めるとき、より多く集めることができるのはどちらの電極ですか。

(1)			⑫
(2)	陽極	陰極	(3) ⑫

② 右図のような装置を用いて塩化銅を電気分解したところ、一方の電極からは塩素が発生し、もう一方の電極には銅が付着した。これについて、次の問いに答えなさい。



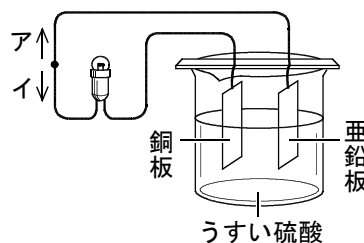
(1) 塩化銅が水溶液中で電離しているようすを、化学式とイオンの記号を使って答えなさい。

(2) 銅が付着したのは陽極と陰極のどちらの電極ですか。

(3) 塩化銅水溶液の色を答えなさい。また、図のような装置で塩化銅水溶液に電流を流し続けると、水溶液の色はどのように変わっていくか。簡単に答えなさい。

(1)			(2)		⑫
(3)	色	変化	⑫		

③ うすい硫酸の中に銅板と亜鉛板を入れて、右図のような装置をつくと、電流が流れた。このとき、導線の中で電子が移動する向きはア、イのどちらか。記号で答えなさい。



⑫

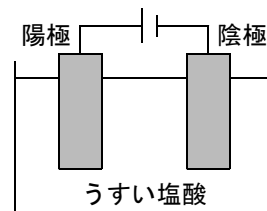
ポイント 12	<b>確認テスト</b>	名前	<b>解答</b>	得点
------------	--------------	----	-----------	----

① 右図のような装置を用いて塩酸を電気分解したところ、両方の電極から気体が発生した。これについて、次の問いに答えなさい。

(1) 塩化水素が水溶液中で電離しているようすを、化学式とイオンの記号を使って答えなさい。

(2) 陽極と陰極から発生する気体の名前をそれぞれ答えなさい。

(3) 陽極と陰極から発生した気体を集めるとき、より多く集めることができるのはどちらの電極ですか。



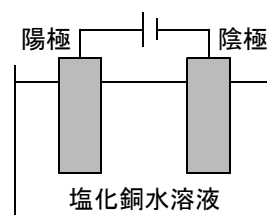
(1)	$\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$		⑫
(2)	陽極	塩素	陰極
		水素	⑫
(3)	陰極		⑫

② 右図のような装置を用いて塩化銅を電気分解したところ、一方の電極からは塩素が発生し、もう一方の電極には銅が付着した。これについて、次の問いに答えなさい。

(1) 塩化銅が水溶液中で電離しているようすを、化学式とイオンの記号を使って答えなさい。

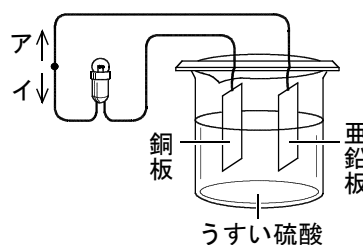
(2) 銅が付着したのは陽極と陰極のどちらの電極ですか。

(3) 塩化銅水溶液の色を答えなさい。また、図のような装置で塩化銅水溶液に電流を流し続けると、水溶液の色はどのように変わっていくか。簡単に答えなさい。



(1)	$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$		⑫
(2)	陰極		⑫
(3)	色	青色	変化
		うすくなっていく。	
			⑫

③ うすい硫酸の中に銅板と亜鉛板を入れて、右図のような装置をつくと、電流が流れた。このとき、導線の中で電子が移動する向きはア、イのどちらか。記号で答えなさい。



イ ⑫