

中3 理科 化学 塩化銅の電気分解

翔良学習塾

電源装置の+極に繋がっているのは(1)極で、一極に繋がっているのは(2)極になるよ。

(1)極に集まるのは(3)イオン、(2)極に集まるのは(4)イオンだよ。

塩化銅の電気分解	陽極	陰極
それぞれの極での変化	(5)イオンが(6)を(7)して、(8)になる。 (8)が2つ集まって(9)になる。	(13)イオンが(6)を(14)、(15)になる。
出てきた物質の確かめ方	(10)を用意する。 結果(11)	(16)色の物質が付着する。
式に表そう(ただし、電子は \ominus とする)	(12)	(17)

この実験を進めていくと、塩化銅水溶液の(18)色は(19)。その理由は(20)なんだ。

解答欄(答え)

(1)	陽	(16)	赤
(2)	陰	(17)	$\text{Cu}^{2+} + 2\ominus \rightarrow \text{Cu}$
(3)	陰	(18)	青
(4)	陽	(19)	薄くなる
(5)	塩化物	(20)	銅イオンの数が減少するから
(6)	電子	(21)	
(7)	放出	(22)	
(8)	塩素原子	(23)	
(9)	塩素分子	(24)	
(10)	インクのついた紙	(25)	
(11)	インクの色が消える	(26)	
(12)	$2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\ominus$	(27)	
(13)	銅	(28)	
(14)	受け取り	(29)	
(15)	銅原子	(30)	

解答欄

(1)		(16)	
(2)		(17)	
(3)		(18)	
(4)		(19)	
(5)		(20)	
(6)		(21)	
(7)		(22)	
(8)		(23)	
(9)		(24)	
(10)		(25)	
(11)		(26)	
(12)		(27)	
(13)		(28)	
(14)		(29)	
(15)		(30)	