

解答用紙

1

(1)	ア、ウ、ホ、カ	(2)	電解質
(3)	通さない。		
(4)	(例) 水溶液どうしが、混ざらない 方にするため。		

2

(1)	気体：塩素	電極：陽極
(2)	$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{Cl}_2$	

3

(1)	塩素	
(2)	(例) 色のついたインクを近づけると、色が抜ける。	
(3)	水素	
(4)	(例) 火のついたマッチを近づけると、音を立てて激しく燃える。	
(5)	$2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Cl}_2$	
(6)	塩素	
(7)	(例) 塩素は水に溶解しやすいから。	

4

(1)	A 電子	B 原子核		
(2)	X 陽子	Y 中性子		
(3)	11 個			
(4)	ア $H^+$	イ $Cu^{2+}$	ウ $OH^-$	エ $SO_4^{2-}$
(5)	28 個			

$Zn^{2+} \dots Zn$  から、電子を2個失ってきている

↑  
電子は30個

$30 - 2 = \underline{28}$ 個

5

(1)	電解質	(2)	電離
(3)	$CuCl_2 \rightarrow Cu^{2+} + 2Cl^-$		