



1

[解説]

(1)	電気分解
(2)	陽極
(3)	陰極
(4)	イ
(5)	ア
(6)	エ

1 (4) 陽子は原子核を構成する+の電荷を持った粒子であり，電気分解には関係しない。

2

(1)	①	電離
	②	$\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$
(2)	ア，エ	
(3)	B	
(4)	$2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Cl}_2$	

2 (3) 塩素は水に溶解しやすい気体であるため，管内にたまる量が少ない。たまった量の少ないBが陽極とわかる。