

一般入試前期A日程2日目

化 学

I

(1)	$\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl}$			
(2)	0.15 mol/L	(3)	チンダル 現象	
(4)	ブラウン運動	(5)	1) 電気泳動 2) ⑤	
(6)	透析	(7)	4回	
(8)	3) 5.0×10^{-6} mol	4)	1.0×10^3 個	

II

(1)	ア 放電 イ 充電 ウ 一次 エ ニ 次 オ 燃料			
(2)	MnO_2			
(3)	1) $\text{Pb} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{PbSO}_4 + 2\text{e}^-$ 2) $\text{PbO}_2 + 4\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{PbSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ 3) $\text{PbO}_2 + \text{Pb} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{PbSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$			
(4)	4) 1.9×10^4 C	5) +9.6 g	6) 25%	

III

(1)	$\text{HCOOH} + \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{HCOONa} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$			
(2)	3個			
(3)	1) 18.0 mg	2) 1.5 mg	3) 24.0 mg	
(4)	4) CHO	5) $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$		
(5)	6)	7)		
(6)	8) フマル酸			
(9)	9)	(7)		