

# 一般入試前期B日程

## 化 学

### I

(1)	$FeCl_3 + 3H_2O \rightarrow Fe(OH)_3 + 3HCl$				
(2)	$1.5 \times 10^{-1} \text{ mol/L}$	(3)	4=ダリ現象	(4)	透析
(5)	4回	(6)	$AgNO_3 + HCl \rightarrow AgCl + HNO_3$		
(7)	凝析	(8)	電気泳動	(9)	陰極
(10)	1) $5.0 \times 10^{-6} \text{ mol}$		2) $1.0 \times 10^3$ 個		

### II

(1)	Pt	(2)	イ	⑥	ウ	①	エ	④
(3)	(a) 4	(b) 5	(c) 4	(d) 3	(e) 2			
(4)	$NH_3 + 2O_2 \rightarrow HNO_3 + H_2O$				(5)	$8.0 \times 10^2 \text{ mol}$		
(6)	42 kg	(7)	$3Ag + 4HNO_3 \rightarrow 3AgNO_3 + NO + 2H_2O$					
(8)	不動態	(9)	$4HNO_3 \rightarrow 4NO_2 + 2H_2O + O_2$					

### III

(1)	A アセトアルデヒド	B 酢酸	C エタノール	D ジメチルエーテル	E アセトン	
(2)	$Cu_2O$	(3)	水素結合を形成するから。			
(4)	$(CH_3COO)_2Ca \rightarrow CH_3COCH_3 + CaCO_3$			(5)	A, C, E	
(6)	$  \begin{array}{c}  H \quad \quad H \\  \diagdown \quad / \\  C = C \\  / \quad \quad \backslash \\  HOOC \quad COOH  \end{array}  $		$  \begin{array}{c}  H \quad \quad COOH \\  \diagdown \quad / \\  C = C \\  / \quad \quad \backslash \\  HOOC \quad H  \end{array}  $		$  \begin{array}{c}  H \quad \quad H \\  \diagdown \quad / \\  C = C \\  / \quad \quad \backslash \\  O=C \quad O=C=O  \end{array}  $	
(7)	キ酸			シュウ酸		