

# 一般入試後期D日程

## 化学

I

(1)	$K_a = \frac{[CH_3COO^-][H^+]}{[CH_3COOH]}$	(2)	$K_h = \frac{K_w}{K_a}$	(3)	②
(5)	$[OH^-] = \sqrt{x \cdot K_h}$	(6)	$[H^+] = \sqrt{\frac{K_a K_w}{x}}$	(4)	A ④ B ①
(8)	8.4	(9)	緩衝作用	(7)	$-\log_{10} \sqrt{\frac{K_a K_w}{x}}$

II

(1)	③	(2)	リチウム	(3)	$4Na + O_2 \rightarrow 2Na_2O$
(4)	溶融塩電解 (融解塩電解)		(5)	水酸化ナトリウム	
(6)	$2Cl^- \rightarrow Cl_2 + 2e^-$ $2H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$				
(7)	$1.9 \times 10^3$ 秒				
(8)	③) 風解		④) $Na_2CO_3 + H_2O + CO_2 \rightarrow 2NaHCO_3$		

III

(1)	エタノール			
(2)	A	B	C	D
	$CH_3 - \overset{\overset{CH_3}{ }}{C} - OH$	$CH_3 - \overset{\overset{OH}{ }}{CH} - CH_2 - CH_3$	$CH_3 - \overset{\overset{CH_3}{ }}{CH} - CH_2 - OH$	$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - OH$
(3)	2-ブタノール			
(4)	$CH_3 - \overset{\overset{O}{  }}{C} - CH_2 - CH_3$		(5)	1) エドホルム反応 2) $CHI_3$ 3) 39g
(6)			2-ブタノール 70℃	
(7)			$CH_3 - \overset{\overset{CH_3}{ }}{C} = C - H + Br_2 \rightarrow CH_3 - \overset{\overset{CH_3}{ }}{C} - CH_2 - Br$	
(8)	$H_2C = CH - CH_2 - CH_3$ , $CH_3 - CH = CH - CH_3$ , $CH_3 - CH = C - CH_3$			
(9)	3			