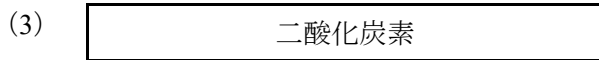
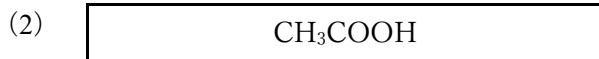
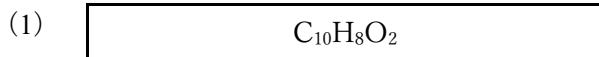


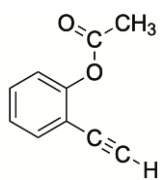
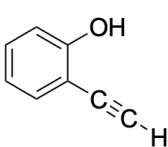
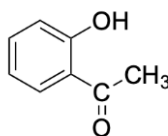
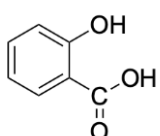
2026 年度 大阪公立大学個別学力検査(一般選抜 前期日程)

化学「解答例」

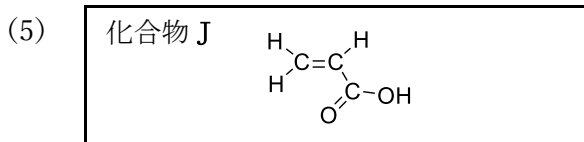
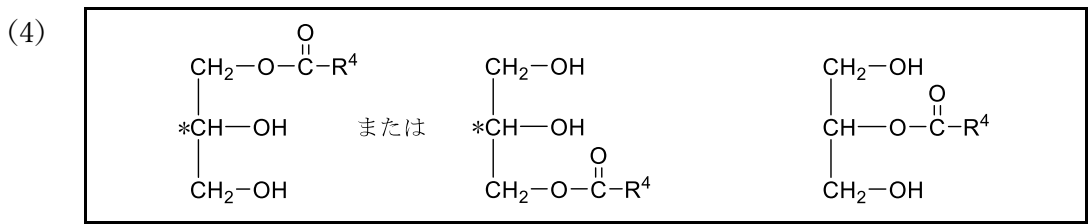
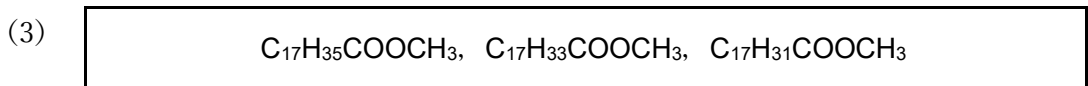
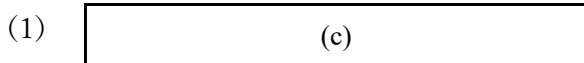
第 1 問

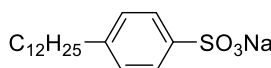
問 1



<p>(4) 化合物 A</p> 	<p>化合物 B</p> 
<p>化合物 E</p> 	<p>化合物 F</p> 

問 2



<p>(6) 化合物 K</p> $C_{12}H_{25}-O-SO_3Na$	<p>化合物 L</p> 
--	---

第 2 問

問 1

(1) 潮解

(2) ア 0.63 イ 0.16

(3) $\frac{K_w}{K_a}$

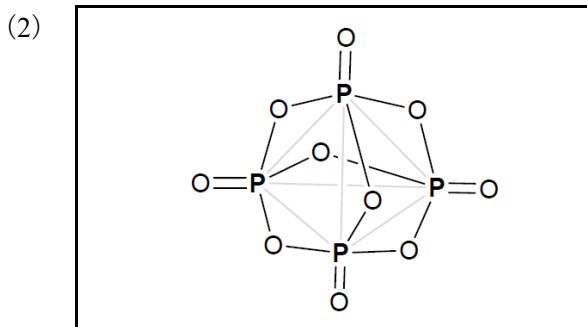
(4) エ $\sqrt{\frac{K_w}{cK_a}}$ オ $\sqrt{\frac{K_a K_w}{c}}$

(5) 8.34

(6) 4.56

問 2

反応式	$P_4 + 5 O_2 \longrightarrow P_4O_{10}$
リンの酸化数	燃焼前： 0 燃焼後： +5



注：灰色線は補助線であり、結合を表したものではない。

(3) $2 KClO_3 + 3 S \longrightarrow 2 KCl + 3 SO_2$

(4) NH₃

(5) $SO_4^{2-} + 8 e^- + 10 H^+ \longrightarrow H_2S + 4 H_2O$

第 3 問

問 1

(1)	ア	溶融 (融解) 塩電解	イ	ヘス
	ウ	昇華		

(2)	陽極	$2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$
	陰極	$\text{K}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{K}$

(3) (ア), (エ), (オ)

(4) 電子親和力

(5) 244 kJ/mol

(6) 718 kJ/mol

問 2

(1)	(ア)	(イ)	(ウ)
	A	B	D

(2) ヘンリーの法則

(3)
$$n_{\text{CO}_2(\text{aq})} = \frac{(P - P_w)XV_w}{10^5}$$

(4)
$$n_{\text{CO}_2(\text{gas})} = \frac{(P - P_w)(V - V_w)}{RT}$$

(5)
$$P_{\text{CO}_2} = \frac{n}{\left(\frac{XV_w}{10^5} + \frac{(V - V_w)}{RT}\right)}$$

(6)	(i) K_a^*	4.5×10^{-7}	mol/L
	(ii) 物質量 X	2.2×10^{-2}	mol