

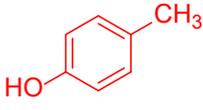
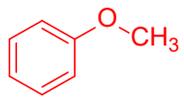
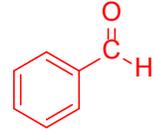
I	問1	(1) 同素体	(2) ②, ③
	問2	ア 極性	イ 水素
	問3	(1) ⑤	(2) ④
	問4	(3) ②	③, ⑤
	問5	(1) ④	(2) -0.10 °C
	問6	(1) 11.3	(2) 1.4
	問7	(1) $\begin{matrix} \text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2 \\   \\ \text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2 \end{matrix}$ $\begin{matrix} \text{CH}_3 \\   \\ \text{CH} \\   \\ \text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2 \end{matrix}$	(2) $\begin{matrix} \text{H} & \text{H} \\ & \backslash / \\ & \text{C}=\text{C} \\ & / \backslash \\ \text{H} & \text{H}_2\text{C}-\text{CH}_3 \end{matrix}$ $\begin{matrix} & & \text{CH}_3 \\ & &   \\ \text{H} & -\text{C}=\text{C} \\ & &   \\ & & \text{CH}_3 \end{matrix}$

選択科目  
化学 生物

選択した科目を○で囲みなさい

※

※

II	問1	A ③	D ④	問2	E	問3	A, E
	問4	A 	C 	D 			

※

III	問1	1	問4	$\left[ \begin{matrix} \text{H} & \text{:} & \text{O} & \text{:} & \text{H} \\ & & & & \\ & & \text{H} & & \end{matrix} \right]^+$	問5	②, ⑤
	問2	①, ②				
	問3	④				

※

IV	問1	A SiO <sub>2</sub>	問2	① CaF <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> → CaSO <sub>4</sub> + 2HF	
	問3	② AgCl	③ Ag <sub>2</sub> O	問4	④ [Ag(NH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ] <sup>+</sup>
	問5	⑤ NH <sub>4</sub> Cl	問6	C < B < E < D	

※

※

V	問1	1.7 × 10 <sup>4</sup> Pa	問2	8.2 × 10 kJ
	問3	1.2 × 10 <sup>5</sup> Pa	問4	2.8 × 10 <sup>4</sup> Pa

※

VI	問1	ア Na <sup>+</sup>	イ b	
	問2	A	2Cl <sup>-</sup> → Cl <sub>2</sub> + 2e <sup>-</sup>	
		B	2H <sub>2</sub> O + 2e <sup>-</sup> → H <sub>2</sub> + 2OH <sup>-</sup>	
	問3	965 C	問4	2.24 × 10 <sup>-1</sup> L
	問5	1.25 × 10 <sup>-2</sup> mol		

※