

下書き用 (採点しない)

下書き用 (採点しない)

【 I 】 (50 点)

解答欄

問 1	[ア] C	[イ] B	[ウ] G
	[エ] D	[オ] 分子式 S ₈	[カ] J
問 2	(i) 6	(ii) B	(iii) 6 組
問 3	H ₂ S $\text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{S} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$		
	SO ₂ $\text{SO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \longrightarrow \text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$		
問 4	(i) +6	(ii) +4	
問 5	(i) 記号 D	反応式 $\text{P}_4\text{O}_{10} + 6\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 4\text{H}_3\text{PO}_4$	
	(ii) 記号 C	反応式 $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$	
問 6	(i) 五水和物 D	無水塩 E	(ii) 50 g

(記入しないこと)

(記入しないこと)

下書き用（採点しない）

【Ⅱ】(50点)

解答欄

問1	[ア] 溶媒	[イ] 溶質	[ウ] 共通イオン
問2	[エ] E		
問3	気体の塩化水素が水に溶けて電離することで ----- 塩化物イオンの濃度が上昇し、 ----- 電離平衡式①の溶解平衡が左辺の方向に移動するから。		
問4	(i) $\text{Ag} + 2\text{HNO}_3 \longrightarrow \text{AgNO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{NO}_2$		
	(ii) $\text{AgCl} + 2\text{NH}_3 \longrightarrow [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ + \text{Cl}^-$		
問5	(i) C	(ii) 9.0	$\times 10^{-4} \text{ mol/L}$
問6	(i) (あ) 4.0	$\times 10^{-14} \text{ mol/L}$	(i) (い) 1.6
	(ii)	Ag_2CrO_4	$\cdot \text{PbCrO}_4$
問7	(i) 6.0	$\times 10^{-3} \text{ mol/L}$	(ii) B

(記入しないこと)

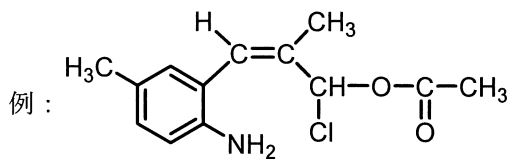
--	--	--	--

(記入しないこと)

--

下書き用（採点しない）

【Ⅲ】 (50 点)



解答欄

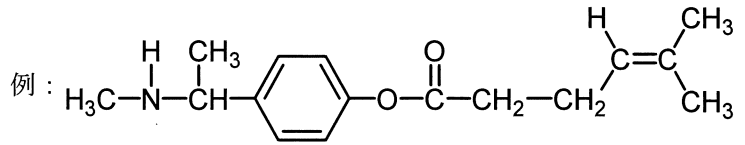
問 1	[ア] 炭化水素	[イ] カルボキシ	[ウ] ヒドロキシ
問 2	◎ > ㊶ > ㊷ > ㊸		
問 3	臭素水の色 (赤褐色が)脱色される。	構造式 $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\underset{\text{Br}}{\text{CH}}-\underset{\text{Br}}{\text{CH}_2}$	
問 4		問 6	(i)
問 5	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$		(ii) 反応① あ
問 7	207.6 mg	問 9	
問 8	5°C以下(0~5°C, 氷冷条件下)で 反応させる。		

(記入しないこと)

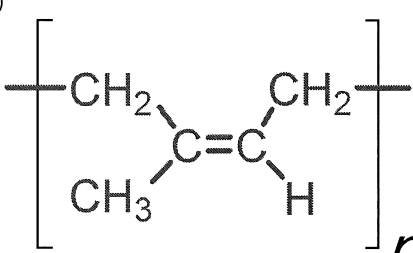
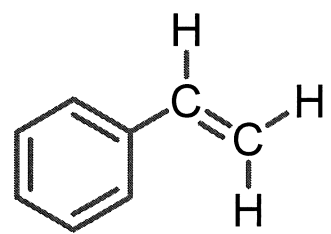
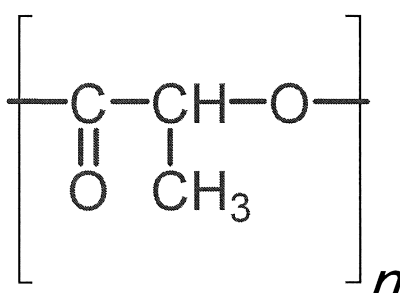
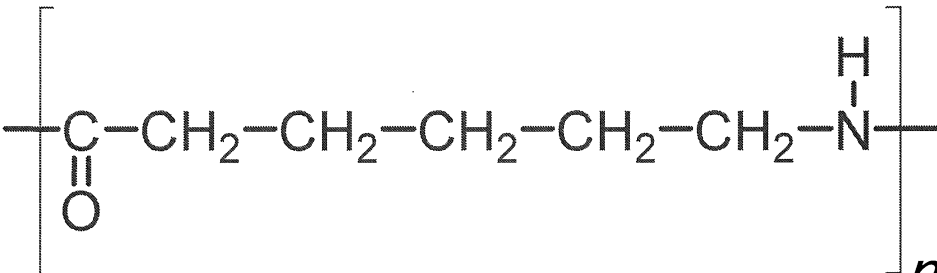
(記入しないこと)

下書き用 (採点しない)

【IV】 (50 点)



解答欄

問 1	[ア] 加硫	[イ] 付加	[ウ] 共
	[エ] ケイ素	[オ] 開環	[カ] 生分解性
問 2	(i) シス・トランス	(ii) 	
	(iii) 5.5 g		
問 3	2.0 × 10 ⁴		
問 4		問 5	
問 6			

(記入しないこと)

(記入しないこと)

下書き用 (採点しない)

下書き用 (採点しない)

下書き用 (採点しない)