

[ I ]

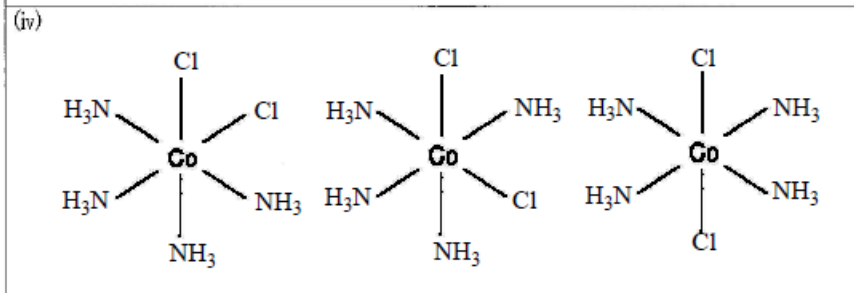
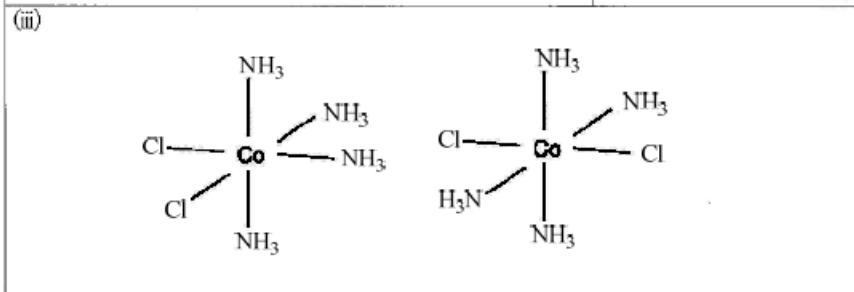
(1)	あ 3	い N	う 1	え 2
	お M	か 非共有	う.え: 順不同	

(2)	(a) ×	(b) ×	(c) ○
-----	----------	----------	----------

(3)	(i) $\text{ZnO} + 2\text{OH}^- + \text{H}_2\text{O} \rightarrow [\text{Zn}(\text{OH})_4]^{2-}$
	(ii) $2\text{Ag}^+ + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Ag}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$
	(iii) $2\text{CrO}_4^{2-} + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{H}_2\text{O}$

(4)	(i) 化学式 $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	形 (d)
	(ii) 化学式 $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$	形 (a)

(5)	(i) (a) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$	(b) $[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_5]^{2+}$	(c) $[\text{CoCl}_2(\text{NH}_3)_4]^+$
	(ii) (b) > (c) > (a)		



[II]

(1) ア	反応速度定数	イ	小さくなる	ウ	変わらない
エ	変わらない	オ	短くなる	カ	大きくなる

(2) あ	アミラーゼ	い	カタラーゼ
う	インベルターゼ	え	リパーゼ

(3) (i)	(b)	(ii)	$q = q_1 + q_2 + q_3$
---------	-----	------	-----------------------

(4) (i)	$2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$				
(ii)	$3.3 \times 10^{-4}$ mol	(iii)	$9.3 \times 10^{-3}$ mol	(iv)	$1.2 \times 10^2$ mL

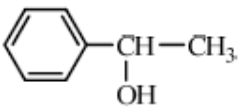
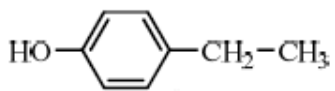
(5) (i)	2 倍	(ii)	10分	0.020 mol/L	20分	0.010 mol/L
(iii)					(iv) キ	56
					ク	0.040

〔Ⅲ〕

(1) あ	窒素	い	硫黄	う	組成(実験)
え	付加	お	クメン	か	縮合

(2) ①	NH <sub>3</sub>	②	PbS	(3)	(ウ), (エ)
-------	-----------------	---	-----	-----	----------

(4) (ア)	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{OH}$	(イ)	$\text{H}-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{O}-\text{CH}=\text{CH}_2$
---------	--	-----	---

(5) (i)	C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O	(ii)	8	種類
(iii) (ア)		(イ)		

(6) (i)	共重合			
(ii) 化合物名	メタノール	物質質量	53	mol
(iii)	827			

(7)	カ → イ → エ
-----	-----------