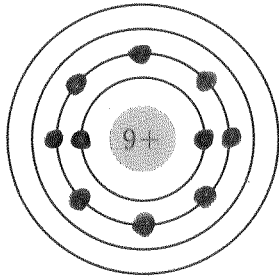
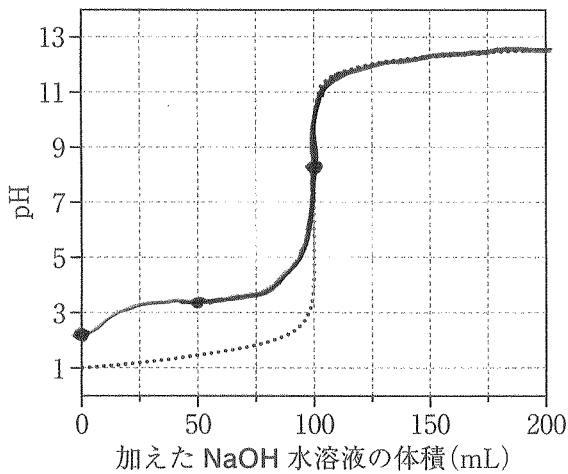
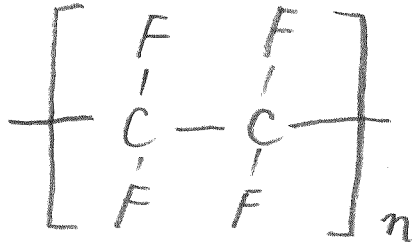
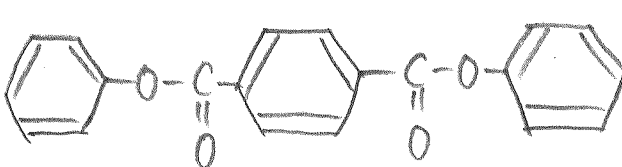
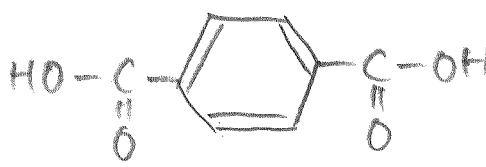
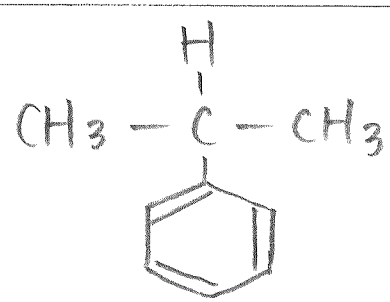
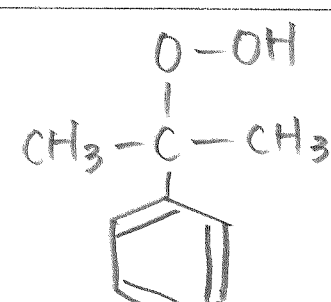


1	問 1	ア	典型土	イ	2
		ウ	両性	エ	無
	問 2	③ ④			
	問 3	導出過程 $\text{Cd}_3(\text{PO}_4)_2 \rightleftharpoons 3\text{Cd}^{2+} + 2\text{PO}_4^{3-} \text{ より}$ $[\text{Cd}^{2+}] = C \text{ (mol/L) とすると } [\text{PO}_4^{3-}] = \frac{2}{3}C \text{ (mol/L)}$ $K_{sp} = [\text{Cd}^{2+}]^3 [\text{PO}_4^{3-}]^2 = C^3 \times \left(\frac{2}{3}C\right)^2 = \frac{4}{9}C^5 \text{ (mol/L)}^5$			
		$K_{sp} = \frac{4}{9}C^5 \text{ (mol/L)}^5$			
	問 4	塩酸との反応式			
		$\text{ZnO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$			
		水酸化ナトリウム水溶液との反応式			
		$\text{ZnO} + 2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$			
	問 5	名称	テトラアミン亜鉛(II)イオン		形
					正四面体 形
	問 6	(ア)	$\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4e^- \rightarrow 4\text{OH}^-$		
		(イ)	$96500 \text{ (} 9.7 \times 10^4 \text{)} \text{ 秒}$		

2

問 1			
問 2	a	$\text{CaF}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CaSO}_4 + 2\text{HF}$	
	c	$\text{SiO}_2 + 6\text{HF} \rightarrow \text{H}_2\text{SiF}_6 + 2\text{H}_2\text{O}$	
問 3	(ア)	0.112 (0.11) L	(イ) 8.0×10^{-3} (8×10^{-3}) mol/L
	(ウ)		
	(エ)	① ④ ⑧	
問 4	(ア)		
	(イ)	耐熱性	耐薬品性 など

3	問 1	化合物 X の名称	化合物 X の役割		
		酸化銅(II)	化合物 A を完全燃焼させる		
	問 2	C ₂₀ H ₁₄ O ₄			
	問 3	化合物 A の構造式		化合物 B の構造式	
					
	問 4	選択肢	④	理由	ともに酸なので中和して塩になり水層に移るため。
	問 5	(ア)	クメン法		
		(イ)	化合物 Y の構造式		化合物 Z の構造式
					
		化合物 Z の名称		クメンヒドロペルオキシド	