

【I】 (33点)

解答欄

問1	[ア] 7	[イ] 1	[ウ] 金属・イオン・ 分子 共有結合の
	[エ] 昇華		
問2	(i) $F_2 > O_2 > Br_2 > I_2$		
	(ii) 原子半径が小さいほど酸化力が強い。		
問3	(i) オキソ酸 HClO		(i) もう1つの酸 HCl
	(ii) 強くなる ・ 変化しない ・ 弱くなる		
問4	(i) 記号 D	(i) 名称 分液ろうと	(ii) 178 g

(記入しないこと)

--	--	--	--

(記入しないこと)

--

【Ⅱ】(33点)

解答欄

問1	[ア] 刺激臭 ・ 無臭	[イ] 強酸 ・ 弱酸 ・ 中 ・ 弱塩基 ・ 強塩基		
	[ウ] 高温 ・ 低温	[エ] 高圧 ・ 低圧	[オ] 飽和 ・ 平衡	
問2	11.3		/	
問3	(i) ハーバー・ボッシュ 法		/	
	(ii) $\text{N}_2 (\text{気}) + 3\text{H}_2 (\text{気}) = 2\text{NH}_3 (\text{気}) + 92 \text{ kJ}$			
問4	(i) ① B	(i) ② E	(i) ③ C	(i) ④ A
	(ii) N ₂ 11000 mol		(ii) NH ₃ 6000 mol	

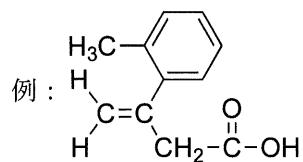
(記入しないこと)

--	--	--	--

(記入しないこと)

--

【Ⅲ】 (34点)



解答欄

問1	[ア] アルカン	[イ] 高い ・ 同程度である ・ <u>低い</u>
	[ウ] アルケン	
問2	D	
問3	(i) $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{CH}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3$	
	(ii) 名称 水上置換	(ii) 理由 メタンは水に溶けにくいから。
問4	34 L	
問5	Ⓑ $\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ & \diagdown \quad / \\ & \text{C}=\text{C} \\ & / \quad \diagdown \\ \text{H}_3\text{C} & \text{CH}_2\text{-CH}_3 \end{array}$	Ⓒ $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} & \text{H} \\ & \diagdown \quad / \\ & \text{C}=\text{C} \\ & / \quad \diagdown \\ \text{H} & \text{CH}_2\text{-CH}_3 \end{array}$
	問6	$\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$
問7	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} & & \text{CH}_3 \\ & \diagdown \quad / \\ & \text{C}=\text{C} \\ & / \quad \diagdown \\ \text{H}_3\text{C} & & \text{CH}_3 \end{array}$	

(記入しないこと)

(記入しないこと)