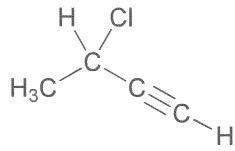
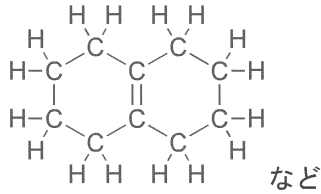
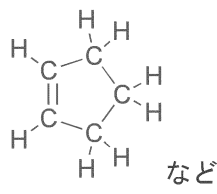
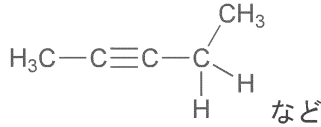


1	問 1	ア	外界	イ	圧力
		ウ	乱雑さ	エ	正
		オ	自発的		
	問 2	②, ④			
1	問 3	(ア)	$\text{NaOH(固)} + \text{aq} \rightarrow \text{NaOHaq} \quad \Delta H = -42 \text{ kJ}$		
		(イ)	30	°C	
		(ウ)	単位時間当たりに、溶解する <u>粒子</u> の数と、析出する <u>粒子</u> の数が等しい状態のこと		
1	問 4	(ア)	$V_1 = V_0 \times \frac{T_1 + 273}{273}$		
		(イ)	点 B で気体の凝縮が始まり、それにより気体の体積は減少していくが、気体と液体が共存し気液平衡にあるため圧力は変化しない。		

2	問 1	ア	非共有電子対	イ	錯塩
		ウ	銅アンモニアレーヨン (キュプラ)	エ	典型
	問 2	③, ④, ⑥			
	問 3	$\text{Ag}_2\text{O} + 4 \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ + 2 \text{OH}^-$			
問 4	(ア)	化合物 A			
		化合物 B			
化合物 D					
	(イ)				
	問 5	$\text{Sn} + 2 \text{NaOH} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}_2[\text{Sn}(\text{OH})_4] + \text{H}_2$			

3	問 1	① ③	
問 2	C ₁₀ H ₁₆		
問 3			
問 4	不安定なエノールが生じ、より安定なケトンに異性化するため。		
問 5	A 	B 	
	C 		
問 6	D 