

宜宾市普通高中 2022 级高考适应性考试

化学评分细则

一、单项选择题：本题共 15 小题，每小题 3 分，共 45 分。

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	B	B	C	D	A	B	D	C	D	A
题号	11	12	13	14	15					
答案	B	D	C	D	A					

二、非选择题：本题共 4 小题，共 55 分。

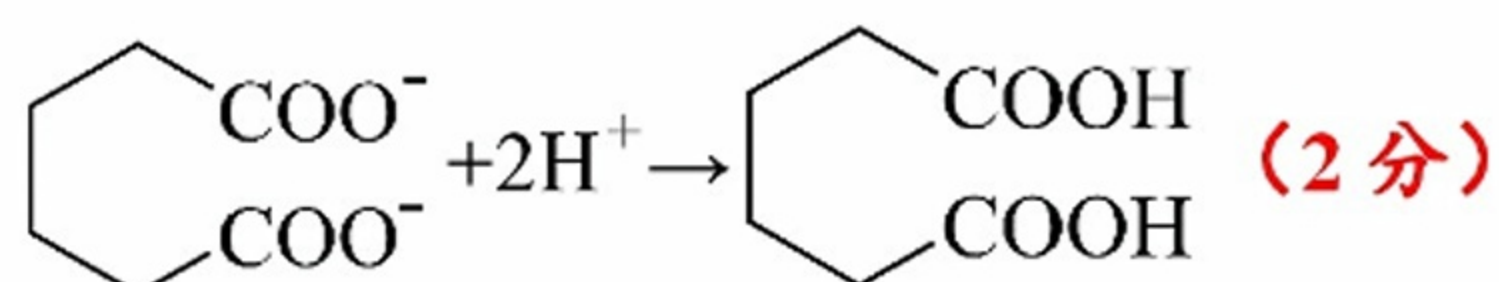
16. (13 分)

(1) (恒压) 滴液漏斗 (1 分)

(2) 缓慢滴加环己醇或温度超过 45 °C 时将反应器置于冷水 (或冰水) 浴中 (2 分)

(3) 除去过量的 KMnO_4 ，以免与后续加入的浓盐酸反应产生 Cl_2 而污染空气 (2 分)

(4) 溶解附着在滤渣上的己二酸盐，提高产率 (2 分)



(5) 重结晶 (2 分)

(6) 77 (2 分)

17. (14 分)

(1) $3\text{d}^5 4\text{s}^2$ (2 分)

(2) $3\text{MnO}_2 + 2\text{FeS}_2 + 12\text{H}^+ = 3\text{Mn}^{2+} + 2\text{Fe}^{3+} + 4\text{S} + 6\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(3) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$ (2 分)

(4) 沉淀重金属离子 (2 分)

(5) 温度低，反应速率慢；温度高，氨水易挥发 (或 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 易分解)。 (2 分)

(6) $6\text{Mn}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{Mn}_3\text{O}_4 + 6\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(7) NH_3 (2 分)

18. (14 分)

(1) ①释放 (1 分)

24.8 (2 分)

②a (1 分)

(2) ①0.53 (2 分)

②320 (2 分)

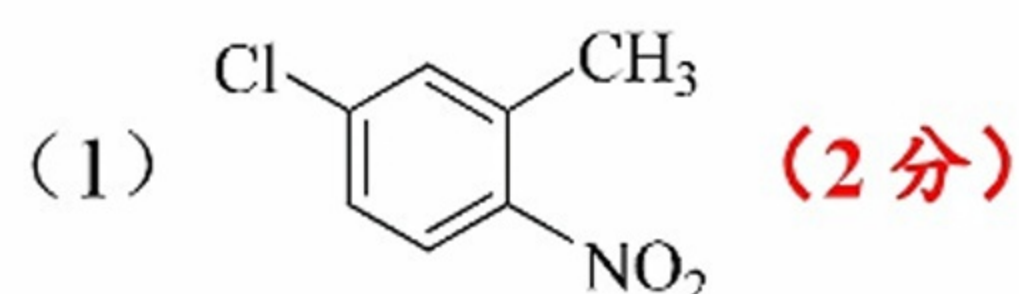
(3) -117.8 (2 分)

(4) ①不是 (1 分)

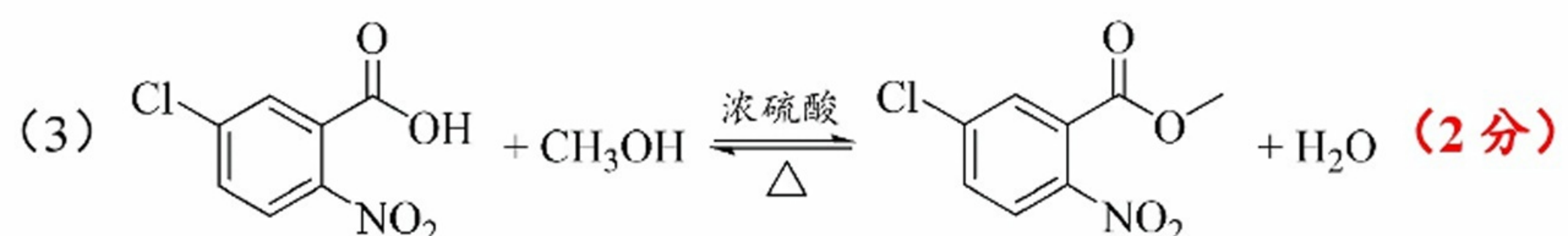
催化剂不能改变平衡产率，相同温度下，a 点的产率小于 b 点，所以 a 点一定不是平衡点 (1 分)

②氧化脱氢为放热反应，减少能耗；氧化脱氢反应的产物易于分离 (2 分)

19. (14 分)

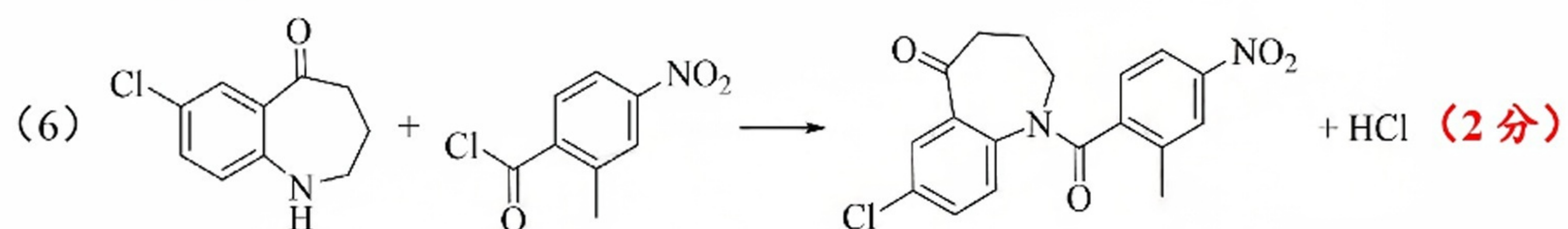


(2) 苯环上硝基和氯原子的吸电子效应增强了羧基中羟基 (O—H 键) 极性 (2分)



(4) 4 (四) (2分)

(5) a (1分)



酰胺基 (1分)

(7) 7 (七) (2分)

