

2023 年深圳市普通高中 2021 级（高二）调研考试 化学学科参考答案及评分标准

一、选择题：本题共 16 小题，共 44 分。第 1~10 小题，每小题 2 分；第 11~16 小题，每小题 4 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
B	A	C	B	A	B	C	A	C	B
11	12	13	14	15	16				
D	D	C	D	C	D				

二、非选择题：共 56 分。第 17~20 题为必考题，考生都必须作答。

17. (13 分)

(1) $2\text{I}^- + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ = \text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(2) 萃取、分液 (2 分)

(3) ①1.66 (2 分)

②100 mL 容量瓶 (1 分)

(4) ①0.1 mol·L⁻¹ FeCl₃ 溶液 (1 分)

②溶液变蓝 (1 分)

(5) AgI (1 分)

(6) ①D (1 分)

②避免 Ag⁺与 I⁻之间的直接接触或将 Ag⁺与 I⁻分开，避免发生沉淀反应 (2 分)

18. (15 分)

(1) +5 (1 分)

(2) 6:1 (2 分)

(3) 6.0~8.5 (2 分)

(4) 1.0 (2 分，答 1 亦可)

(5) Na⁺、Cl⁻ (2 分，每个各 1 分)

(6) $2\text{NH}_4\text{VO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{V}_2\text{O}_5 + 2\text{NH}_3\uparrow + \text{H}_2\text{O}\uparrow$ (2 分)

(7) ①4:3 (2 分); ② $\frac{102}{a^3 \cdot 10^{-30} \cdot N_A}$ (2 分)

19. (14 分)

(1) $4\Delta H_2 - \Delta H_1 + 2\Delta H_3$ (2 分)

(2) B C (2 分)

(3) ①CO (1 分)

②77 (2 分)

③D (2 分)

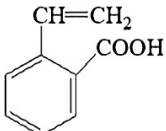
④低于 500℃时反应速率较小；高于 600℃时 CH₄ 的产率（选择性）降低（或副产物增多）（2 分，若答“500℃~600℃，催化剂的活性最高，得 1 分）

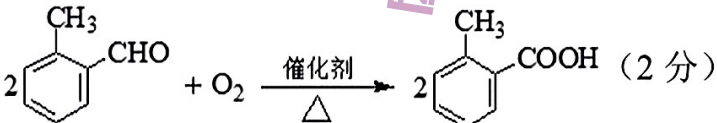
(4) ①CO₂ + 8e⁻ + 8H⁺ = CH₄ + 2H₂O（2 分）

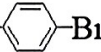
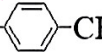
②4.48（1 分）

20.（14 分）

(1) 甲苯（1 分）；碳溴键（或溴原子）（1 分）、羧基（1 分）

(2) （2 分） 消去反应（1 分）

(3) （2 分）

(4) 5（2 分）；HOOCCH₂--Br 或 HOOC--CH₂Br（1 分）

(5) CH₃CH₂Br $\xrightarrow[\Delta]{\text{NaOH水溶液}}$ CH₃CH₂OH $\xrightarrow[\Delta]{\text{Cu或Ag}}$ CH₃CHO

$\xrightarrow[\text{一定条件}]{\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}}$ CH₃CH=CHCH₃ $\xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}}$ $\left[\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}(\text{CH}_3) \right]_n$ （3 分）