

2022-2023 学年第二学期 1 月六校联合调研

化学参考答案及评分标准

一、单项选择题：共 13 题，每题 3 分，共 39 分。每小题只有一个选项符合题意。

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

二、非选择题：共 4 题，共 61 分。

14. (16 分)

(1) $[\text{Ar}]3d^5$ (2 分)

(2) $\text{MnO}_2 + 2\text{FeS}_2 + 12\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{Mn}^{2+} + 4\text{S} + 6\text{H}_2\text{O}$ (若写“S↓”暂不扣分) (3 分)

(3) 将 Fe^{2+} 氧化成 Fe^{3+} (2 分)

(4) 3.66×10^{-7} (2 分)

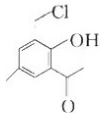
(5) $\text{MnSO}_4 + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_4\text{HCO}_3 = \text{MnCO}_3 \downarrow + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ (3 分)

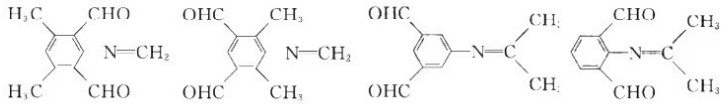
(6) 控制温度在 450°C 左右；增加空气的流速 (4 分)

15. (14 分)

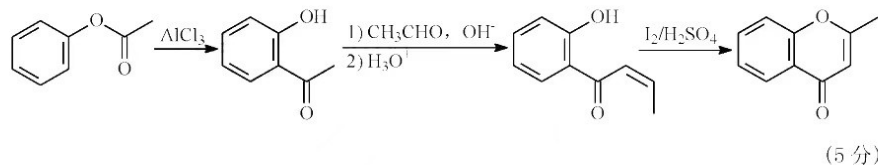
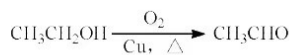
(1) C (2 分)

(2) 3 (2 分)

(3)  (2 分)

(4)  (3 分)

(5)



16. (15 分)

(1) 平衡压强, 使稀盐酸能够顺利滴出 (2 分)

(2) $\text{CaCN}_2 + \text{H}_2\text{S} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{80^\circ\text{C}} \text{CS}(\text{NH}_2)_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2$ (3 分)

(3) 防止倒吸 (2 分)

(4) 用分析天平准确称取 2.1440 g $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 固体; 将固体转移至烧杯中, 加入适量蒸馏水, 用玻璃棒搅拌使其完全溶解; 将溶液转移至 250 mL 容量瓶中; 用蒸馏水洗涤烧杯和玻璃棒 2~3 次, 洗涤液也转移至容量瓶中, 摇匀 (4 分)

(5) 关系式为 $5\text{CS}(\text{NH}_2)_2 \sim 14\text{MnO}_4^-$

1.6000 g 硫脲样品中含 $\text{CS}(\text{NH}_2)_2$:

$$\begin{aligned} n[\text{CS}(\text{NH}_2)_2] &= \frac{5}{14} n(\text{MnO}_4^-) \times \frac{500 \text{ mL}}{25.00 \text{ mL}} \\ &= \frac{5}{14} \times 0.1400 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \times 20.00 \text{ mL} \times 20 \\ &= 2.0000 \times 10^{-2} \text{ mol} \end{aligned} \quad (2 \text{ 分})$$

$$w[\text{CS}(\text{NH}_2)_2] = \frac{2.0000 \times 10^{-2} \text{ mol} \times 76 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}}{1.6000 \text{ g}} \times 100\% = 95\% \quad (2 \text{ 分})$$

17. (16 分)

(1) ①CO (2 分)

随温度升高, “主反应”正向进行程度的增大大于“副反应” (3 分)

②劣于 (2 分)

(2) ① $^*\text{H}$ 与 $^*\text{O}$ 反应生成 $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$, $^*\text{H}$ 与 $^*\text{C}$ 、 $^*\text{OH}$ 反应生成 $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 和 $\text{CH}_4(\text{g})$ (3 分)

②温度升高, 催化剂活性降低, 反应速率降低; 温度升高, 分子有效碰撞次数增加, 反应速率加快; 且前者影响大于后者 (3 分)

③ $\text{CO}_2 + 8\text{e}^- + 8\text{H}^+ = \text{CH}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ (3 分)

关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（网址：www.zizzs.com）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国90%以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜



自主选拔在线