

## 永州市 2023 年高考第三次适应性考试 化学参考答案及评分标准

一、选择题：本题共 14 小题，每小题 3 分，共 42 分。每小题只有一个选项符合题目要求。

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

二、非选择题：共 58 分

15. (14 分)

(1) 球形冷凝管 (1 分)

(2) C (1 分)

(3) 防止  $\text{Fe}^{2+}$  被氧化，降低二茂铁的产率 (2 分)

(4)  $\pi_5^6$  (2 分)      分子晶体 (2 分)

(5) 测定熔点是否为  $173^\circ\text{C}$  或测定紫外光谱是否在  $325\text{ nm}$  和  $440\text{ nm}$  处有极大的吸收值 (2 分)

66.1 (2 分)

(6)  $\text{FeCl}_2 + 2\text{C}_5\text{H}_6 + 2\text{KOH} = \text{Fe}(\text{C}_5\text{H}_5)_2 + 2\text{KCl} + 2\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

16. (14 分)

(1) ① +43 或 43 (2 分)

② C (2 分)

③  $P_1 > P_2 > P_3$  (2 分)       $T_K$  之前，以反应 II 为主，反应 II 为吸热反应，升高温度反应 II 平衡正向移动， $\text{CO}_2$  平衡转化率随着温度升高而增大 (1 分)； $T_K$  之后，以反应 I 为主，反应 I 为放热反应，升高温度反应 I 平衡逆向移动， $\text{CO}_2$  平衡转化率随着温度升高而降低 (1 分) (其他合理答案均给分)

(2) 0.024 (2 分)

(3)  $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}^- \xrightarrow{\text{通电}} \text{H}_2\uparrow + 2\text{OH}^- + \text{Cl}_2\uparrow$  (2 分)      1.92 (2 分)

17. (15 分)

(1) 3:2 (2 分)

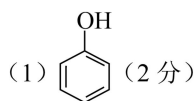
(2) 将难溶的亚硝基配合物  $(\text{NO})_2\text{PtCl}_6$  溶解，提高铂的浸出率 (2 分)

(3)  $2\text{AuCl}_4^- + 3\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 = 2\text{Au} + 6\text{CO}_2\uparrow + 6\text{H}^+ + 8\text{Cl}^-$  (2 分)

(4)  $\text{Ni}^{2+}$  (1 分)      将含钯元素的化合物溶解，从而与铜、铁的氢氧化物沉淀分离 (2 分)

(5) ①  $\text{Ni}_3\text{Pt}$  (或  $\text{PtNi}_3$ ) (2 分)      ② 1:3 (2 分)       $\frac{\sqrt{2}}{2}a$  (2 分)

18. (15分)

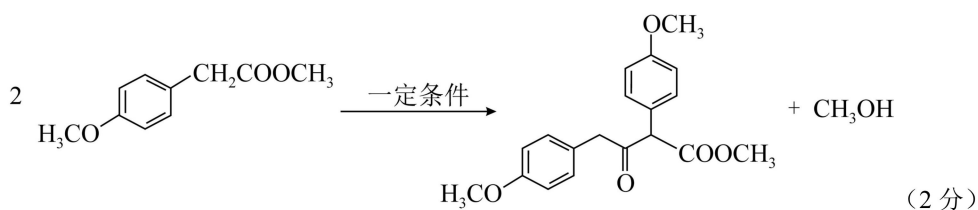


(2) 对甲氧基苯乙酸甲酯 (2分)

醚键、氰基 (2分, 少写1个扣1分, 错写得0分)

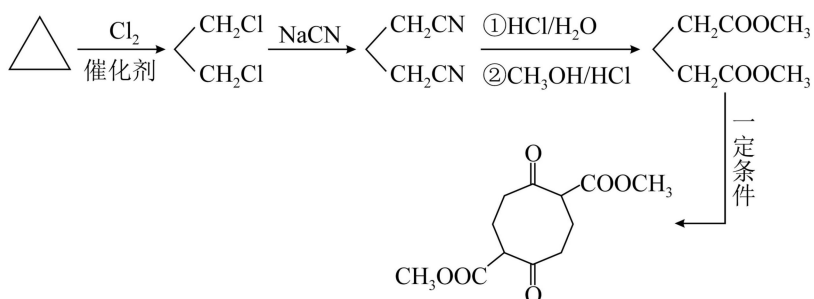
(3) H (1分)            1 (1分)

(4)



(5) 30 (2分)

(6)



(3分, 写对一步给1分, 不全对的最多给2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](http://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**官方微信信号：**zizzsw**。

