

2023 级高三下学期定时练习

化学试题参考答案及评分意见

一、选择题：本大题共 14 小题，每题只有一个选项符合题意，每题 3 分，共 45 分。

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

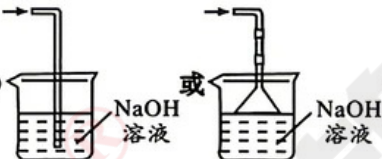
二、非选择题：本大题共 4 小题，共 55 分。

16. (13 分)

(1) 碘酸钙(1 分)

(2) b(2 分)

(3) $2\text{KClO}_3 + \text{I}_2 \xrightarrow{85^\circ\text{C}} 2\text{KIO}_3 + \text{Cl}_2 \uparrow$ (2 分)

(4)  (装置与试剂各 1 分，共 2 分)

(5) 溶液由棕黄色变浅至接近无色(2 分)

(6) 分析天平(1 分)

(7) 淀粉溶液(1 分) $162.5c(V-V_0)$ (2 分)

17. (14 分)

(1) $4d^25s^2$ (1 分)

(2) $\text{PbCO}_3 + \text{PbCl}_4^{2-} + 2\text{H}^+ \longrightarrow 2\text{PbCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (2 分)

(3) a(2 分)

(4) $\text{ZrO}_2 + 2\text{C} + 2\text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{高温}} \text{ZrCl}_4 + 2\text{CO}$ (2 分) 防止 ZrCl_4 水解(2 分)

(5) 冷却或凝华(1 分)

(6) 1 : 2(2 分) -OH 可与 H_2O 形成氢键(2 分)

18. (14分)

(1) $-764 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2分)(2) $\text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}(\text{g})$ (2分)

(3) bd (各1分, 共2分)

(4) 0.20 (2分)

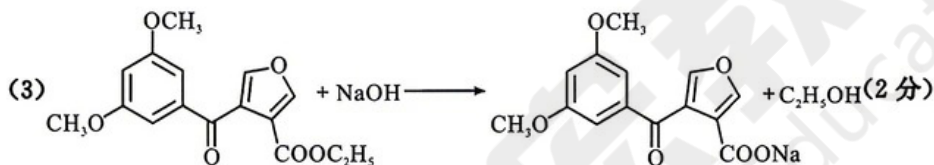
(5) ① $\frac{75}{2p_0^2}$ (2分) ② b (2分)

③ 升温使反应 II 平衡正向移动的程度大于反应 I 平衡逆向移动的程度 (2分)

19. (14分)

(1) 取代反应 (1分)

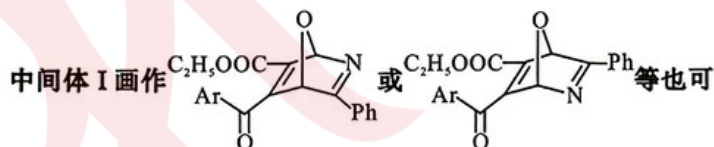
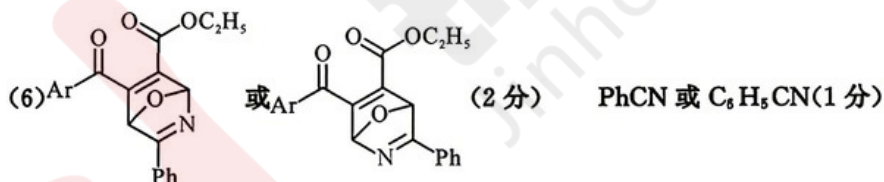
(2) 羰基、酯基 (各1分, 共2分)



b (2分)

(4) CH_3Cl (2分)

(5) 4 (2分)



说明:

1. 本试卷中非选择题的其它合理答案, 可参照此评分标准酌情给分。

2. 化学方程式(或离子方程式)中化学式正确但未配平, 得1分; 未写必要反应条件扣1分; 化学式错误不得分; 漏写物质不得分。

3. 要求多个合理答案, 写出1个正确答案得1分, 写出1个错误答案扣1分, 扣完为止; 要求唯一合理答案, 写出多个答案, 若出现错误答案不得分。

4. 专用名词出现错别字扣1分。