

2022~2023 学年高一(下)第三次月考 化学参考答案

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

15. (1)②④(2分);①⑥(2分)

(2)乙醛(2分)

(3) $\text{CH}_3\text{COCH}_3 + \text{H}_2\text{O} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{OH}$ (2分); 作催化剂(2分); 水解反应(或取代反应, 2分)

(4) $\left[\text{CH}_2 - \underset{\begin{array}{c} | \\ \text{CH}-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}}{\text{CH}} \right]_n$ (2分)

16. (1)增大接触面积, 缩短反应时间(或其他合理答案, 2分)

(2) $\text{ZnCO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{Zn}^{2+} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (2分)

(3)引流(2分)

(4)Fe 和 Zn(2分)

(5)取“滤液Ⅲ”少许, 加入 KSCN 溶液, 若出现红色, 则有, 反之则没有(或其他合理答案, 2分)

(6) $\text{Zn} + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 = \text{ZnSO}_4 + 2\text{FeSO}_4$ (2分)

(7)蒸发浓缩(2分)

17. (1)CD(2分)

(2)①0.16(2分)

②0.008(2分)

③增大 N_2 的浓度(或其他合理答案, 2分)

(3)①b(1分)

② $4\text{H}_2\text{O} + 2\text{NO}_2 + 8\text{e}^- = \text{N}_2 + 8\text{OH}^-$ (2分)

③变小(1分)

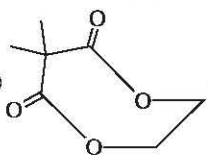
④增大(1分); 9.4(2分)

18. (1)甲醇(2分); 羧基(2分)

(2) $\text{H}_3\text{CO}-\text{C}(=\text{O})-\text{C}(=\text{O})-\text{OCH}_3 + 2\text{CH}_3\text{I} \rightarrow \text{H}_3\text{CO}-\text{C}(=\text{O})-\text{C}(\text{CH}_3)_2-\text{C}(=\text{O})-\text{OCH}_3 + 2\text{HI}$ (2分); 取代反应(1分)

(3)浓硫酸/ Δ (或稀硫酸、 Δ , 2分)

(4) $\text{C}_5\text{H}_{13}\text{NO}$ (2分)

(5)  (2分)

(6)4(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）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**。



微信搜一搜



自主选拔在线