

高一期末练习卷 化学参考答案

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

15. B

16. (1)烧杯、漏斗、玻璃棒(漏写一个扣1分,扣完为止,2分)

(2)除去 Ca^{2+} 和过量的 Ba^{2+} (2分)

(3) NH_3 (1分); NH_3 易溶于水,显碱性,有利于 CO_2 的吸收(2分)

(4) NH_4Cl (1分);作化肥(合理答案均可,1分)

(5)取少量样品于试管中,加水溶解,先滴加稀硝酸,至不再产生气泡后,再滴加硝酸银溶液,若出现白色沉淀,则说明含有 Cl^- ,反之则无(2分)

(6) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{F}^- = \text{CaF}_2 + 2\text{OH}^-$ (2分)

17. (1)分液漏斗(2分)

(2) KMnO_4 溶液(或其他合理答案,2分);检验 SO_2 是否吸收完全(2分)

(3)检验 CO_2 (2分); $\text{C} + 2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{CO}_2 \uparrow + 2\text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(4)浓硫酸变稀后与 Fe 反应生成了氢气,氢气还原氧化铜,产生了水蒸气(2分)

(5) $\frac{11m-3b}{11m} \times 100\%$ (2分)

18. (1)0.15(2分)

(2)1.6(2分);53.3%(2分)

(3)11.1%(2分)

(4)BC(2分)

(5)升高温度(或选择合适的催化剂,答案合理均可,2分)

(6)10.8%(2分)

19. (1) CH_3CHO (2分);酯基(1分)

(2) $2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + 2\text{Na} \longrightarrow 2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa} + \text{H}_2 \uparrow$ (2分); $2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{Cu}} 2\text{CH}_3\text{CHO} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(3)① $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓 H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (2分)

②防倒吸(1分)

③除去挥发出来的乙酸、溶解乙醇,降低乙酸乙酯的溶解度(2分);有气泡产生,溶液分层,上层为无色油状透明液体(答对不全得1分,错答不得分,多答“有香味”不扣分,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**。



微信搜一搜

Q 自主选拔在线