

钦州市 2023 年春季学期高一期末教学质量监测 化学试卷参考答案

1. C 2. A 3. C 4. D 5. B 6. C 7. C 8. C 9. C 10. A 11. B 12. D 13. D 14. B
15. A 16. C

17. (1) 检验装置 B 中水的生成或作干燥剂(1 分)

(2) 水浴加热(1 分)

(3) 装置 B 中的铜由红变黑, 又由黑变红(2 分); 该反应是放热反应(2 分)

(4) 作吸水剂和催化剂(1 分)



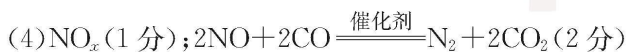
(6) 反应掉挥发出来的乙酸和有利于乙酸乙酯的分层(2 分); 78(1 分); 冷凝管进水从下口进上口出(2 分)

18. (1) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ (1 分)

(2) 热分解法(1 分); 电解法(1 分); $3\text{MnO}_2 + 4\text{Al} \xrightarrow{\text{高温}} 3\text{Mn} + 2\text{Al}_2\text{O}_3$ (2 分)

(3) ①作还原剂(1 分)

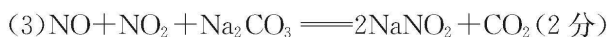
②取少量含铁元素的食物溶液, 向溶液中滴加 KSCN 溶液, 若溶液不显血红色, Fe^{2+} 未被氧化(2 分)



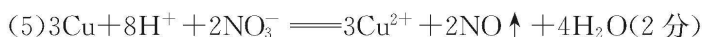
(5) $\text{C}(\text{CH}_3)_3\text{C}(\text{CH}_3)_3$ (2 分)

19. (1) 使原料充分接触(1 分)

(2) 浓硝酸受热易分解(或其他合理答案, 1 分)



(4) 排尽装置中残留的空气, 防止空气中的氧气与 NO 反应生成 NO_2 导致产物不纯(2 分)



(6) NaNO_3 (写“ NaNO_3 、 NaOH ”也给分, 只写“ NaOH ”也给分, 2 分)

(7) 82.8%(2 分)

20. (1) NH_4Cl 、 ZnCl_2 (2 分)



(3) 适当升高温度(或适当增大硫酸的浓度或粉碎 MnO_2 等合理答案, 1 分)

(4) $\text{Mn}^{2+} + 2\text{HCO}_3^- = \text{MnCO}_3 \downarrow + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (2 分); 烧杯、漏斗、玻璃棒(2 分); 取最后一次洗涤液于试管中, 向其中加入 BaCl_2 溶液, 无白色沉淀产生(或其他合理答案, 2 分); 有利于低温条件下快速干燥(或其他合理答案, 1 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**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

Q 自主选拔在线