

高一考试化学试卷参考答案

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

15. B

16. (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,2分)

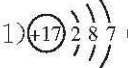
(3) $\text{NO} + \text{NO}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = 2\text{NaNO}_2 + \text{CO}_2$ (2分)

(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)

(5) $3\text{Cu} + 8\text{H}^+ + 2\text{NO}_3^- = 3\text{Cu}^{2+} + 2\text{NO} \uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$ (2分)

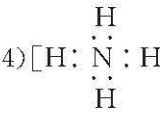
(6) NaNO_3 (写“ NaNO_3 、 NaOH ”也给分,只写“ NaOH ”不给分,2分)

(7)82.8%(2分)

17. (1)  (2分)

(2) $\text{Cl}^- > \text{N}^{3-} > \text{Na}^+$ (2分); NH_3 (2分)

(3) $2\text{Al} + 2\text{OH}^- + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{AlO}_2^- + 3\text{H}_2 \uparrow$ (2分)

(4)  (2分); $8\text{NH}_3 + 3\text{Cl}_2 = 6\text{NH}_4\text{Cl} + \text{N}_2$ (2分)

(5) $\text{AlO}_2^- + \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Al}(\text{OH})_3 \downarrow + \text{HCO}_3^-$ (2分)

18. (1)放热(1分); 183 kJ(2分)

(2)③④(2分)

(3)B(1分)

(4)②(1分); $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- = \text{Cu}$ (2分); 24(2分)

(5)A(2分)

19. (1) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ (2分); 羟基(2分)

(2) $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{CH}_2\text{BrCH}_2\text{Br}$ (2分)

(3) NaOH (1分)

(4) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{CH}_3\text{COOH} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OOCCH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (2分)

(5)产生砖红色沉淀(2分); 糖尿病的筛查(2分)

(6) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{OH}$ 或 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ (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

Q 自主选拔在线