

2022~2023 学年第二学期高一年级期末考试·化学 参考答案、提示及评分细则

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

16. (1)①ACE(1分) ② $\text{NaHCO}_3 = \text{Na}^+ + \text{HCO}_3^-$ (2分)

(2)①180 g/mol(1分) ②0.28(2分)

(3)500 mL 容量瓶(只写容量瓶不得分)(1分) 胶头滴管(1分) 偏低(2分)

(4)1:1(2分)

17. (1) $\text{H} : \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{C}}} : : \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{C}}} : \text{H}$ (2分)

(2)羟基(1分)

(3)加成反应 氧化反应(各1分)

(4) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \longrightarrow \text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$ (2分)

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

18. (除标注外,每空2分)

(1)20%

(2)1:1

(3)锌(1分) $\text{Zn} - 2\text{e}^- + 2\text{OH}^- = \text{Zn}(\text{OH})_2$ 0.4

(4)BC

(5)Al(1分) $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- = 2\text{OH}^- + \text{H}_2 \uparrow$

19. (1) $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(2)b(2分) $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{CaO} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{NH}_3 \uparrow$ (2分)

(3)I (1分)

(4) $3\text{CuO} + 2\text{NH}_3 \xrightarrow{\Delta} 3\text{Cu} + \text{N}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(5)缺少尾气吸收装置(2分)

(6) $\text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + 2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{CaCO}_3(\text{胶体}) + 2\text{NH}_4\text{Cl}$ (或 $\text{CO}_2 + 2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} = (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, $\text{CaCl}_2 + (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3(\text{胶体}) + 2\text{NH}_4\text{Cl}$) (2分)

取少许样品与水混合形成分散系,用一束光照射,若出现一条光亮的通路,则是纳米级碳酸钙,否则不是(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**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜



自主选拔在线