

成都外国语学校 2022—2023 学年度下期期末考试

高一化学参考答案

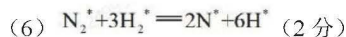
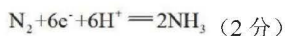
第I卷（选择题，共 42 分）

1-5 CBADB 6-10 DDBDC 11-14 BDAD

第II卷（非选择题，共 58 分）

15. (15 分)

- (1) 放热 (1 分) a (1 分)
 (2) BC (2 分)
 (3) $0.008\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$ (2 分)
 (4) CD (2 分)
 (5) 温度过低会导致反应速率过慢，则经济效益较低 (2 分) 正 (1 分)



16. (16 分)

- (1) ②③① (2 分)
 (2) $n \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3 \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CH}_2$ (2 分)
 (3) 1:2 (2 分)
 (4) 同系物 (1 分); 同分异构体 (1 分); 碳碳双键 酯基 (2 分)



酯化反应/取代反应 (2 分)

(6) c (2 分)

17. (16 分)

- (1) 分液漏斗 (1 分) 检查装置气密性 (1 分)
 (2) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2\uparrow$ (2 分)
 (3) 验堵 (2 分) ③ (2 分)
 (4) 无尾气吸收装置 (2 分) AB (2 分)
 (5) 蒸发浓缩 冷却结晶 (2 分)
 (6) $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 4\text{Cl}_2 + 5\text{H}_2\text{O} = 8\text{Cl}^- + 2\text{SO}_4^{2-} + 10\text{H}^+$ (2 分)

18. (11 分)

- (1) +3 (1 分)
 (2) 增大接触面积，加快反应速率 (1 分) $\text{TiOSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{TiO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{SO}_4$ (2 分)
 (3) Na_2SO_4 (2 分) (4) d (2 分)
 (5) 热还原法 (1 分) $8\text{Al} + 3\text{Fe}_3\text{O}_4 \xrightarrow{\text{高温}} 4\text{Al}_2\text{O}_3 + 9\text{Fe}$ (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