

高三化学试题参考答案及评分标准

2023.1

- 说明：1. 本答案供阅卷评分使用，考生若写出其它正确答案，可参照评分标准给分。  
2. 化学专用名词中出现错别字、元素符号有错误，书写不规范，都不得分。  
3. 化学方程式、离子方程式不按要求书写、未配平都不得分。漏掉或写错反应条件扣1分。漏掉↑、↓不扣分。

一、选择题：本题共10小题，每小题2分，共20分。每小题只有一个选项符合题意。

1. D 2. B 3. C 4. A 5. C 6. B 7. B 8. D 9. C 10. C

二、选择题：本题共5小题，每小题4分，共20分。每小题有一个或两个选项符合题意，全都选对得4分，选对但不全的得2分，有选错的得0分。

11. BC 12. CD 13. A 14. BD 15. D

三、非选择题：本题共5小题，共60分。

16. (12分)

(1) ds (1分) 15 (1分)

(2) 4s 4p (1分); Cl > Br > C > H (2分); 2 (1分);

配合物中氮原子的孤电子对与  $Zn^{2+}$  形成配位键，对成键电子对的排斥力减小，键角变大 (2分)

(3)  $(\frac{3}{4}, \frac{1}{4}, \frac{3}{4})$  (2分)  $\frac{81\sqrt{2} \times 10^{21}}{N_A a^3}$  (2分)

17. (11分)

(1) +3 (1分)

(2)  $PbSO_4 + 2NaOH = PbO + Na_2SO_4 + H_2O$  (2分)

(3) 将粗 PbO 溶解在 35% NaOH 溶液中，配成高温下的饱和溶液，趁热过滤，降温结晶、过滤，洗涤干燥 (2分)

(4)  $2Fe^{3+} + 2S_2O_3^{2-} = 2Fe^{2+} + S_4O_6^{2-}$  (2分)

(5) 铜离子发生水解，导致铜萃取率下降 (2分)

(6)  $10^{-7.6}$  (1分) 96% (1分)

18. (13分)

(1)  $MnO_2 + 4H^+ + 2Cl^- \xrightarrow{\Delta} Mn^{2+} + Cl_2 \uparrow + 2H_2O$  (2分) 冷凝回流 (1分)

高三化学答案第1页 (共2页)

(2) 水浴加热 (1分) 降低加热温度或减缓盐酸的滴加速度 (2分)

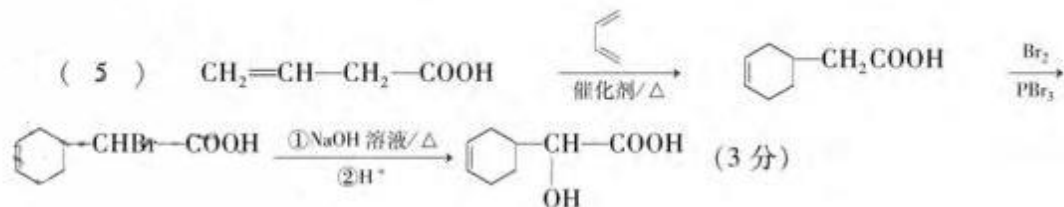
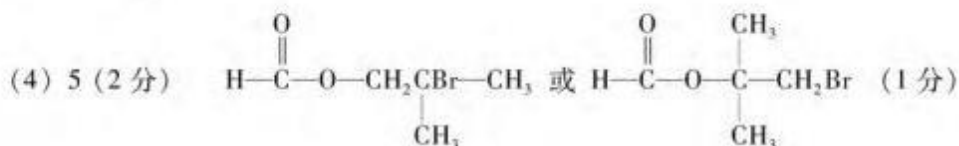
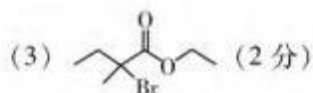
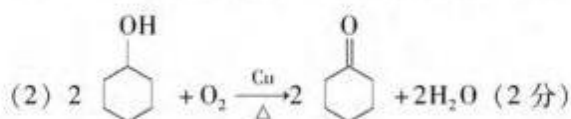
(3)  $\text{Cl}_2$  与  $\text{H}_2\text{O}$  (g) 发生反应生成  $\text{HCl}$  和  $\text{HClO}$ , 有副反应  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{HCl} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{H}_2\text{O}$ 、 $\text{CCl}_3\text{CHO} + \text{HClO} \rightarrow \text{CCl}_3\text{COOH}$  发生, 导致  $\text{CCl}_3\text{CHO}$  产率降低 (2分)

(4) 蒸馏 (1分)

(5)  $\frac{147.5 \times (10x - y) \times 10^{-3}}{m} \%$  (2分) cd (2分)

19. (12分)

(1) 2-甲基丁酸 (1分) 加成反应 (1分)



20. (12分)

(1)  $1000^\circ\text{C}$  (1分) 反应平衡常数变小或催化剂活性降低 (1分)

(2) a (1分)  $0.9nX + 0.1nY$  (2分)  $0.25n$  (2分)  $\frac{32}{4-n}$  (2分)

(3) 64 (1分) 增大 (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