

哈三中 2023—2024 学年度上学期 高三学年期末考试化学答案

1-5 CABBD

6-10CDBAC

11-15BBDAB

16. (14分) (1)ac (2分)

(2) 氧气分压过大时, Fe^{2+} 被氧化为 Fe^{3+} , Fe^{3+} 进一步发生水解沉淀损失或直接与 H_3AsO_4 发生沉砷反应 (2分) CuS (1分)

(3) $4\text{H}_3\text{AsO}_4 + 4\text{FeSO}_4 + \text{O}_2 + 6\text{H}_2\text{O} = 4\text{FeAsO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} \downarrow + 4\text{H}_2\text{SO}_4$ 或

$4\text{FeSO}_4 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 2\text{H}_2\text{O}$ 、

$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 2\text{H}_3\text{AsO}_4 + 4\text{H}_2\text{O} = 2\text{FeAsO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} \downarrow + 3\text{H}_2\text{SO}_4$ (2分)

将 As(III) 氧化成 As(V), 降低污酸毒性 (1分)

(4) $\text{Fe} + \text{Cu}^{2+} = \text{Fe}^{2+} + \text{Cu}$ 、 $\text{Fe} + 2\text{Fe}^{3+} = 3\text{Fe}^{2+}$ 、 $\text{Fe} + 2\text{H}^+ = \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2 \uparrow$ (2分, 写出其中两个反应即可, 只写出 1 个得 1分)

(5) Fe_2O_3 或 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (2分)

(6) 0.3600mol/L (2分)

17.(13分)

(1)d (1分) $3d^54s^2$ (1分)

(2) 酒精灯、三脚架、泥三角 (共 3分)

(3) $3\text{MnO}_2 + 6\text{KOH} + \text{KClO}_3 = 3\text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{KCl} + 3\text{H}_2\text{O}$ (2分) 防止反应过于剧烈, 减少损失 (1分)

(4) 防止生成 KHCO_3 杂质, 提高产品的纯度 (1分) B (1分)

(5) 防止 KMnO_4 受热分解 (1分) (6) 85.4 (2分)

18. (14分) (每空两分)

(1) 高温

(2) ①0.24

②CD (答对一个给1分, 答错不给分)

③充入氢气、移出甲醇、降温等 (答对一个给1分, 合理即可)

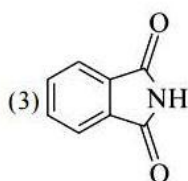
(3) ①1.2p₀ K_p=1

②0.8

19. (14分, 每空2分)

(1) 丙烯醛

(2) $\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} + 2\text{HBr} (\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br} + 2\text{H}_2\text{O}$



(4) $2\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 \longrightarrow \text{CH}_3\text{C}(=\text{O})\text{CH}_2\text{C}(=\text{O})\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

(5) 10 $\begin{array}{c} \text{OHCCHCH}_2\text{CH}_3 \\ | \\ \text{OH} \end{array}$ 或 $\begin{array}{c} \text{OHCCH}_2\text{CHCH}_3 \\ | \\ \text{OH} \end{array}$

(6) CH_3COOH 或 CH_3COCl 合理即可



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**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

自主选拔在线

