

2022-2023 学年高三下学期 3 月四校联考试卷
化学 参考答案

1-5 CCABD 6-10 BADCB

11. (13 分)

(1)+3 (1 分)

(2) $\text{Co}_2\text{O}_3 + 4\text{H}^+ + \text{SO}_3^{2-} = 2\text{Co}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(3)可以将溶液中 Fe^{2+} 氧化, 进而调节 pH 除去 Fe^{3+} (2 分)

(4) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (1 分)

(5)除去溶液中的 Mn^{2+} (2 分) b (1 分)

(6)0.7 (2 分)

(7) $\frac{166m_2}{183m_1} \times 100\%$ (2 分)

12. (13 分)

(1)受热均匀且易控制温度 (2 分)

(2)防止 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 晶体受热失去结晶水 (1 分)

(3)防止溶液呈酸性使 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 被消耗, 导致产率下降 (2 分) d (2 分)

(4)在 C 后连接一个盛放 NaOH 溶液的烧杯 (2 分)

(5)94.8% (2 分)

(6) $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 4\text{Cl}_2 + 5\text{H}_2\text{O} = 2\text{SO}_4^{2-} + 8\text{Cl}^- + 10\text{H}^+$ (2 分)

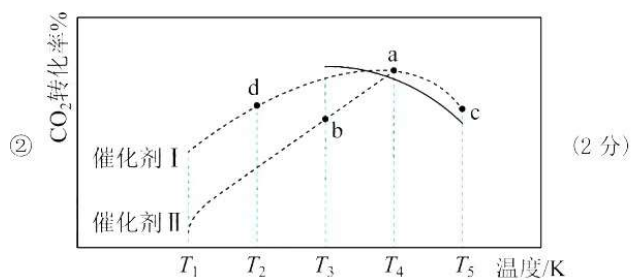
13. (14 分)

(1)①+41.2 (2 分)

②温度低于 280°C 时, 随着温度升高, 副反应平衡向右移动的程度小于主反应平衡向左移动的程度, 使 CO_2 的平衡转化率减小; 温度高于 280°C 时, 随着温度升高, 副反应平衡向右移动的程度大于主反应平衡向左移动的程度, 使 CO_2 的平衡转化率增大 (2 分)

③0.024 (或 $\frac{7}{290}$) (2 分)

(2)①bc (2 分)



(3) ① $\text{CO}^* + \text{OH}^* \rightarrow \text{COOH}^*$ (2分)

② I (2分)

14. (10分)

(1) ① 乙醇分子间能形成氢键 (2分)

② 乙醚沸点低, 蒸馏时所需温度较低, 青蒿素不易分解 (2分)

(2) ① $\text{O} > \text{C} > \text{H}$ (1分)

② d (1分)

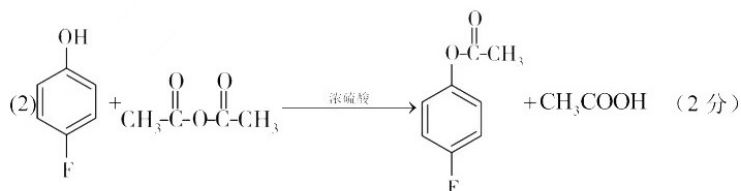
(3) ① sp^3 (1分)

② 正四面体 (1分)

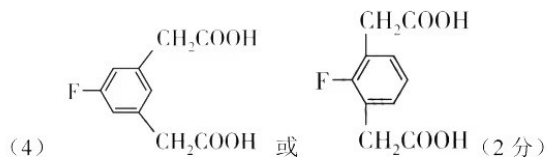
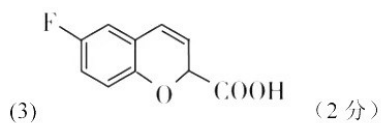
③ acd (2分)

15. (10分)

(1) 对氟苯酚 (4-氟苯酚); (1分) 羟基、(酮) 羰键 (2分)



消去反应 (1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**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

Q 自主选拔在线