

安宁河联盟 2022~2023 学年度下期高中 2021 级期末联考化学(答案)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
C	B	A	C	C	C	A	D	A	C
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
D	C	B	B	C	A	A	C	B	D

21. 【答案】(8 分) (1) $\begin{array}{c} \text{Cl} \\ | \\ \text{Cl} - \text{C} - \text{Cl} \\ | \\ \text{Cl} \end{array}$ (1 分)

(2) $\text{H}_2\text{O} > \text{HCl}$ (2 分) ; H_2O 分子间存在氢键 (1 分)

(3) Na (2 分)

(4) $\text{SiHCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SiO}_3 (\text{胶体}) + 3\text{HCl} + \text{H}_2\uparrow$ (2 分)

22. 【答案】(10 分) (1) $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ (1 分) ; 羧基 (1 分)

(2) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{加热、加压}]{\text{催化剂}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ (2 分)

(3) 氧化 (1 分)

(4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{C}_6\text{H}_5\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

取代反应 (或者酯化反应) (1 分); (5) 4 (2 分)

23. 【答案】(12 分) (1) 水浴加热 (1 分)

(2) $\text{FeS}_2 + 2\text{H}^+ = \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{S}\uparrow + \text{S}$ (2 分); 将 Fe^{2+} 氧化为 Fe^{3+} , 便于后续除杂 (1 分);

$2\text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分) (3) 5.2 (2 分)

(4) SiO_2 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$ (2 分)

(5) 酒精易挥发, 便于干燥; 减少晶体溶解损失; 抑制晶体水解等 (2 分)

24. 【答案】(8 分) (1) $\text{CO}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2(\text{g}) = \text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -166\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分)

(2) ① $\text{a} \rightarrow \text{b}$ (2 分) ② 负 (2 分) $\text{CH}_4 - 8\text{e}^- + 10\text{OH}^- = \text{CO}_3^{2-} + 7\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

25. 【答案】(11 分) (1) ① 30% (2 分) ② $>$ (2 分) ③ B (2 分)

(2) ① $<$ (1 分) 其他条件相同时, 增大压强平衡朝着气体体积减小的方向移动, 再达平衡时 SO_3 物质的量分数增大, SO_2 物质的量分数减小 (2 分) ② 0.6 (2 分)

26. 【答案】(11 分) (1) 吸收多余的 Cl_2 , 用于尾气处理, 同时可以防止空气中的水蒸气进入收集器中, 防止 FeCl_3 水解变质 (2 分) (2) $\text{b} \rightarrow \text{c} \rightarrow \text{b} \rightarrow \text{c}$ (2 分)

(3) $4\text{H}^+ + 2\text{Cl}^- + \text{MnO}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{Mn}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2\uparrow$ (2 分) (4) 1 (1 分)

(5) $>$ (1 分) 是 (1 分) $\text{Cu}^{2+} + \text{Fe}^{2+} + \text{SCN}^- = \text{CuSCN}\downarrow + \text{Fe}^{3+}$ (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**官方微信信号：**zizzsw**。



微信搜一搜



自主选拔在线