

2022年广州市普通高中毕业班综合测试（一）化学试题答案

2022.3.16

一、选择题：本题共16小题，共44分。第1~10小题，每小题2分；第11~16小题，每小题4分。

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

二、非选择题：共56分。第17~19题为必考题，第20~21题为选考题。

17. (14分)

(1) 蒸发皿、酸式滴定管 (2分)

(2) $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{I}^- = \text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(3) 萃取、分液 (1分)

(4) 0 (1分) 7.5 (1分) 5 (1分)

(5) $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (2分) $\frac{0.05 \times 3}{2 \times 24 t_1}$ (2分)

(6) $t_5 = 2t_4 = 4t_1$ (2分)

18. (14分)

(1) $\text{Sb}_2\text{S}_3 + 6\text{FeCl}_3 = 2\text{SbCl}_3 + 3\text{S} + 6\text{FeCl}_2$ (2分)

(2) Fe^{3+} (1分)

(3) ① $\text{Sb}^{3+} + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}^- = \text{SbOCl} \downarrow + 2\text{H}^+$ (2分)

② ACD (2分)

③ $10^{-2.9}$ (2分)

(4) Fe^{2+} 、 Al^{3+} 、 Mg^{2+} (1分) Cl_2 (1分) 溶浸 (1分)

(5) $\text{SbCl}_4^- + 3\text{e}^- = \text{Sb} + 4\text{Cl}^-$ (2分)

19. (14分)

(1) -90 (2分) a (2分)

(2) ① m (2分)

② 反应I是放热反应，反应II是吸热反应，温度升高使 CO_2 平衡转化率减小的程度大于反应II使 CO_2 平衡转化率增大的程度 (2分)

③ BC (2分)

④ 0.16MPa (2分) $\frac{0.12 \times 0.24}{0.76 \times 2.52}$ (2分)

20. (14分)

(1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ (1分)

(2) C (1分)

(3) sp^2 、 sp^3 (2分) 四面体形 (1分)

(4) $F > O > S$ (2分)

(5) 有机溶剂是由有机分子通过分子间作用力结合而成，离子液体是由阴、阳离子通过离子键结合而成，离子键的作用力一般大于分子间作用力，因此有机溶剂大多易挥发，而离子液体相对难挥发。 (2分)

(6) ① 4 (1分)

② $(\frac{1}{4}, \frac{3}{4}, \frac{1}{4})$ (2分)

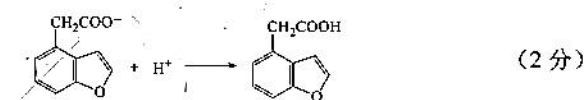
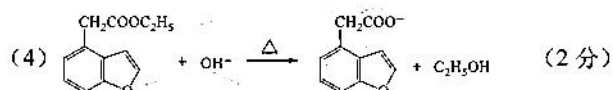
③ $\frac{1608}{N_A \times a^3 \times 10^{-30}}$ (2分) 或 $\frac{8 \times (27 + 55 \times 2 + 16 \times 4)}{N_A \times (a \times 10^{-10})^3} = \frac{8 \times 201}{N_A \times a^3 \times 10^{-30}}$

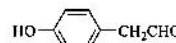
21. (14分)

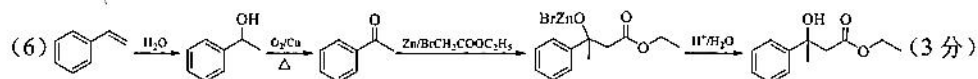
(1) 氯乙醛 (或一氯乙醛、2-氯乙醛) (1分)

(2) HCl (1分)

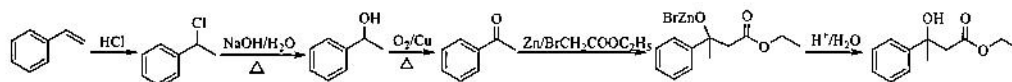
(3) 消去反应 (1分)



(5) 13 (2分)  (2分)



或:



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

