

汕头市 2023 届高三期末监测化学考试参考答案

第 I 卷 选择题答案

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

第 II 卷 非选择题答案

17. (14 分)

(1) $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分, 化学式写对给 1 分, 气体符号和加热符号合给 1 分)

(2) BCE (3 分, 按顺序书写, 答“B”给 1 分, 答“BC”给 2 分)

(3) 滴入最后半滴标准盐酸后, 溶液从黄色突变到橙色, 且半分钟内颜色不改变。(2 分, 表述合理给 1 分, 答对颜色变化再给 1 分)

(4) ① $2\text{Ag}^+ + 2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{Ag}_2\text{O} \downarrow + 2\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O}$ (或者 $\text{Ag}^+ + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{AgOH} \downarrow + \text{NH}_4^+$, $2\text{AgOH} = \text{Ag}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$) (2 分, 化学式写对给 1 分, 气体符号和加热符号合给 1 分)

② 铜片 (铜、铜粉、铜粒) (1 分), 产生无色气体, 该气体遇空气变为红棕色 (2 分)。

(5) $c(\text{NH}_3)$ 增大, 使 $[\text{Ag}(\text{NH}_3)]^+ \rightleftharpoons \text{Ag}^+ + \text{NH}_3$ 平衡逆向移动, $c(\text{Ag}^+)$ 降低, Ag^+ 氧化性减弱, 未发生银镜反应 (或者 $c(\text{NH}_3)$ 增大, 使 $[\text{Ag}(\text{NH}_3)]^+ \rightleftharpoons \text{Ag}^+ + \text{NH}_3$ 平衡逆向移动, $c(\text{Ag}^+)$ 降低, 反应速率太慢, 析出的 Ag 不足以附着在试管壁。) (2 分, 答到“ $c(\text{Ag}^+)$ 降低, Ag^+ 氧化性减弱”给 1 分, 答到平衡移动且表述正确再给 1 分)

18. (14 分)

(1) +6 (1 分, 唯一答案) SO_2 (1 分, 多写不扣分)

(2) 四面体形 (1 分, 答正四面体不给分) $\text{N} > \text{O} > \text{H} > \text{Mo}$ (1 分, 或 $\text{Mo} < \text{H} < \text{O} < \text{N}$)

(3) 适当升温、搅拌、增加 Na_2CO_3 用量 (增大 Na_2CO_3 浓度) 等 (2 分, 任答两点即可)

(4) $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{MoO}_4^{2-} = \text{MoO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O}$ (2 分, 化学式错 0 分)

(5) 提供 NH_4^+ , 使 MoO_4^{2-} 充分转化为沉淀析出。(2 分, “提供 NH_4^+ ” 1 分, “使 MoO_4^{2-} 充分转化为沉淀” 1 分)

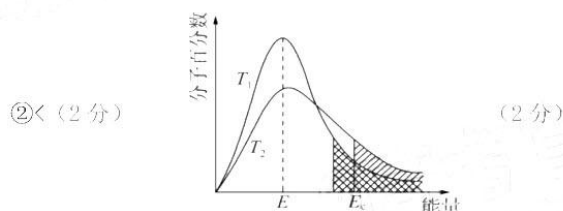
(6) 利用沉淀法将杂质离子 Zn^{2+} 和 Cu^{2+} 转化为相应的金属硫化物沉淀 ZnS 和 CuS 。(2 分, 只要答出使 Zn^{2+} 和 Cu^{2+} 转化为沉淀即可) 11.2 (2 分, 唯一答案)

19. (14分)

(1) ① -98.9 (1分, 漏写“-”不给分) 较低的温度 (1分, 或低温)

② A D (2分, 多答倒扣, 扣完为止)

(2) ① $V_2O_5 + SO_2 = V_2O_4 + SO_3$ (1分)



(3) ① 正确 (1分) 图中 b 线表示 I_3^- , 随着 $n(I_2)/n(SO_2)$ 的值增大, 平衡 $I_2 + I^- \rightleftharpoons I_3^-$ 向正反应方向移动, I^- 浓度降低 (2分)

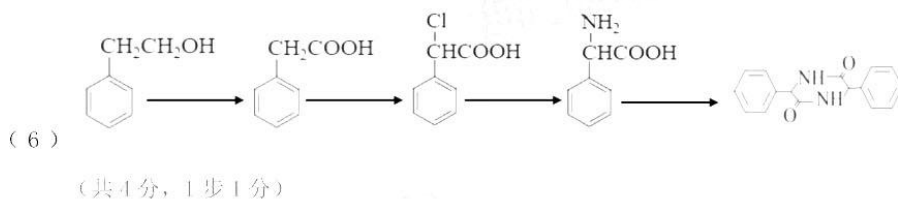
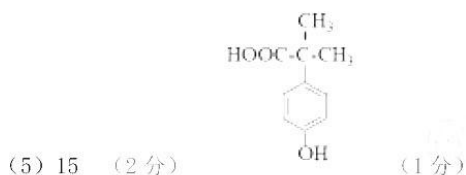
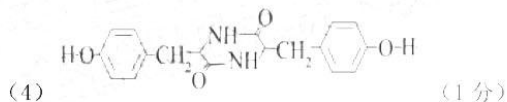
② 961 (2分, 列式正确给1分, 如 $\frac{0.049}{0.001 \times 0.051}$)

20. (14分)

(1) 醚键 (1分, 唯一答案)

(2) ②③ (2分, 各1分, 多写倒扣分, 扣完为止)

(3) $sp^3 - sp^2$ G (3分, 各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](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**。



自主选拔在线
微信号: zizzsw



自主选拔在线
微信号: zizzsw



自主选拔在线
微信号: zizzsw