

泉州市 2023 届高中毕业班质量监测（三）

化学试卷评分细则

总说明：

1. 本答案及评分说明供阅卷评分时使用，考生若写出其他正确答案，可参照本说明给分。
2. 化学方程式（包括离子方程式、电极反应式等）中的化学式、离子符号写错，不得分；化学式、离子符号书写正确，但未配平、“↑”“↓”未标、必须书写的反应条件未写（或写错）等化学用语书写规范错误的，每个化学方程式累计扣 1 分。
3. 化学专用名词书写错误均不得分。

1~10 A B D B C D D C C B (每小题 4 分)

11. (13 分)

(1) ① 搅拌 适当升高反应温度 适当增大酸的浓度 (1 分)

(说明：答对一个即给分，其他合理答案均给分，写加催化剂不给分)

② $2\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{LiCoO}_2 + \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6 = \text{C}_6\text{H}_6\text{O}_6 + 2\text{CoSO}_4 + \text{Li}_2\text{SO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(2) 将 Fe^{2+} 转化为 Fe^{3+} (2 分)

(3) 6.65 (或 6.7) (2 分)

(4) $1\text{H}_2\text{SO}_4$ (1 分)

(说明：写 HCl 、 HNO_3 也给分)

$2\text{HCO}_3^- + \text{Mn}^{2+} = \text{MnCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ (2 分)

60 (1 分)

(说明：60~65 均给分)

pH 减小， $c(\text{H}^+)$ 增大，平衡 $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \rightleftharpoons \text{HC}_2\text{O}_4^- + \text{H}^+$ 正向移动，溶液中 $c(\text{C}_2\text{O}_4^{2-})$ 减小使得 CoC_2O_4 沉淀溶解 (2 分)

(说明：答 pH 减小，生成 HC_2O_4^- 或 $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ ，或 $c(\text{H}^+)$ 减小或其他合理答案均给分)

12. (14 分)

(1) 分液漏斗 (1 分)

(2) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2\uparrow$ (2 分)

酸性 (1 分)

(3) $2\text{Fe}^{3+} + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{Fe}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+$ (2 分)

(4) 1HCl (2 分)

(说明：写 H_2SO_4 也给分)

② 加入盐酸后， $c(\text{HSO}_3^-)$ 和 $c(\text{SO}_3^{2-})$ 变小， $c(\text{SO}_2)$ 和 $c(\text{H}_2\text{SO}_3)$ 变大，溶液褪为黄色 (2 分)

(说明：写 HSO_3^- 、 SO_3^{2-} 与 H^+ 离子方程式等其他合理答案均给分)

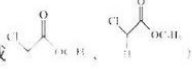
③ SO_3^{2-} (1 分)

(5) 大于 (1 分)

(6) 空气中的 O_2 将氧化 SO_3^{2-} 为 SO_4^{2-} ，使得 $c(\text{SO}_3^{2-})$ 变小 (2 分)

13. (13 分)

(1) +235.6 (2 分)

- (2) ① $\frac{0.5b}{at}$ (2分)
- ②减小压强、及时分离产物 (1分)
- (说明:任写一种合理的答案即可)
- ③硫单质未完全脱离催化剂,附着在催化剂表面导致其催化效率降低 (2分)
- (3) c d (2分)
- (说明:漏写得1分,错选不得分)
- (4) ①950℃时 CS_2 体积分数为0说明未发生反应 ii.恒压下,保持 H_2S 物质的量分数不变,提高投料比, H_2S 浓度不变, H_2S 的转化率也不变 (2分)
- ② $\frac{(5.5\% \times 0.1)^2 \times (0.4\% \times 0.1)}{(2.0\% \times 0.1) \times (1.95\% \times 0.1)}$ (2分)
- (说明:写成 $\frac{(5.5\%)^2 \times 0.4\% \times 0.1}{2.0\% \times 1.95\%}$ 或 $\frac{(5.5\%)^2 \times 0.02}{1.95\%}$ 等合理答案也给分)
14. (10分)
- (1) $3d^5$ (1分)
- 半充满 (1分)
- (2) sp^2 、 sp^3 (1分)
- (说明:全写才给分)
- sp (1分)
- (3) ab (2分)
- (4) 1:1 (2分)
- $\frac{\sqrt{3}a}{8}$ (2分)
15. (10分)
- (1) 间溴苯甲酸(或3-溴苯甲酸) (1分)
- (2) 羰基 (1分)
- (3) 加成反应、消去反应 (2分)
- (4) $ClCH_2COOC_2H_5$ (或 ) (2分)
- (5) $CH_3CO-C_6H_4-C_6H_4-COCH_3$ (2分)
- (6) $n R-CH(CH_3)-COOH + n HOCH_2CH_2OH \rightarrow [CH(CH_3)-COOCH_2CH_2OH]_n$ (2分)
- (说明:全对得2分,没配平和1分,结构简式写错不得分)

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