

泉州市 2022 届高中毕业班质量监测（三）

化学试卷参考答案

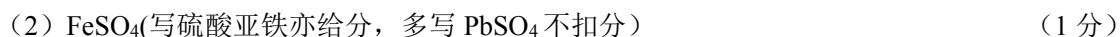
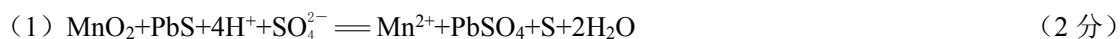
总说明：

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。

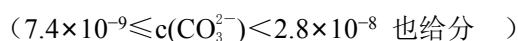
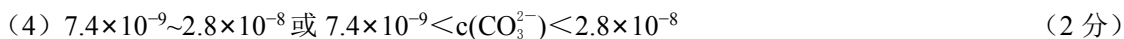
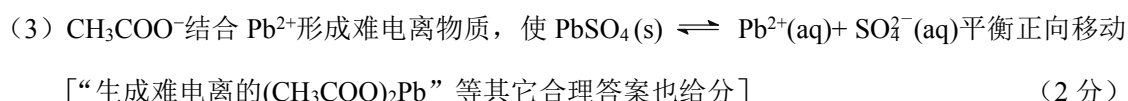
1~10: DABCC DBCCB

（每小题 4 分）

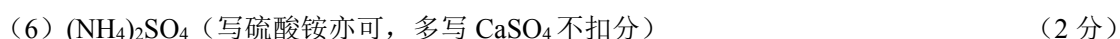
11. (13 分)



蒸发结晶，趁热过滤，洗涤（“洗涤”可不答） (2 分)



[“(NH₄)₂CO₃ 溶液的碱性更强” 等合理答案也给分] (2 分)



12. (14 分)



(2) 树脂的颜色由黑红色变成淡黄色 (2 分)



(4) 分液漏斗 (1 分)

蒸馏 (1 分)

(5) 使用锥形瓶 I₂ 易被空气中氧气氧化（或 I₂ 易升华） (2 分)

(6) 在水或 KI 溶液中 I₂(aq) 已经饱和，浓度不随碘固体的质量增大而增大 (2 分)

（其它合理答案也给分，如：过量的碘固体对平衡无影响；过量的碘固体不影响 I₂(aq) 浓度。

出现“ $\text{I}_2(\text{aq})$ 浓度不受碘固体质量的影响”即可给分)

(7) 511 (2分)

13. (13分)

(1) -423.7 (2分)

(2) ①IV (1分)

②1 (2分)

③温度过低合成甲醇的速率较慢, 温度过高甲醇的选择性急剧降低 (2分)

④ $\frac{0.32n}{t}$ (2分)

(3) ① $\text{HCOO}^* + \text{H}^+ + \text{e}^- = \text{HCOOH}$ (2分)

(*没标注不给分)

②途径一的活化能(能垒)更低 (2分)

(其它合理答案也给分, 如: “途径一的过渡态的相对总能量更低”)

14. (10分)

(1) (2s、2p 标在上方也给分) (2分)

(2) 正四面体; sp^3 杂化 (各1分, 共2分)

(3) Be 只有2个价电子却形成4个共价键, 因此 Be 必有2个空轨道与 F^- 形成的2个配位键
(回答出前半句或后半句即可给分) (2分)

$4N_A$ (或 2.408×10^{24}) (2分)

(4) N (或氮) (2分)

15. (10分)

(1) 羟基(多写“碳碳双键”不扣分; 多写其它基团不给分) (1分)

(2) (或 $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2-$) (1分)

保护两个羟基(或“避免羟基在后续步骤中被氧化或甲基化”) (2分)

(3) 氧化反应、取代反应 (各1分, 共2分)

(4) $\text{F} + (\text{CH}_3)_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{G} + \text{K}(\text{CH}_3)\text{SO}_4 + \text{KHCO}_3$ (2分)

(分步写也给分, 只要能正确书写第二步 $\text{F}^- + (\text{CH}_3)_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{G} + (\text{CH}_3)\text{SO}_4^-$ 即可给2分)

(5) (任写一个) (2分)