

# 福建省部分市 2025 届高中毕业班第一次质量检测

## 化学参考答案

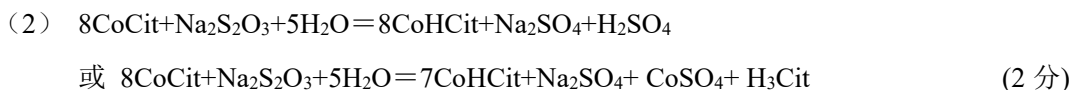
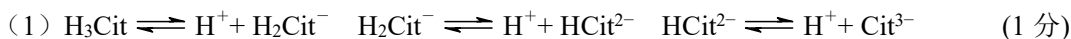
说明：化学方程式或离子方程式中，化学式写错的不给分；化学式对而未配平或重要条件错误扣 1 分，气体或沉淀符号未标扣 1 分，以上扣分不累计。

### 一、选择题(每小题 4 分，共 40 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	D	C	C	D	B	D	C	D	C	C

### 二、填空题(本题包括 4 个小题，共 60 分)

11. (16 分)



(3) ① 0.30 (1 分)

② 随  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  浓度增大，发生副反应  $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{S} \downarrow + \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ ，生成的 S 覆盖在材料表面，阻碍钴的浸出 (2 分)



(5)  $\text{Na}^+$ 、 $\text{Li}^+$  (2 分)

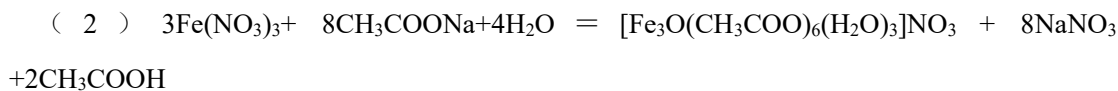
(6) 46.3 (2 分)

(7) ① AC (2 分)

②  $\frac{8 \times 241}{a^3 N_A} \times 10^{30}$  (2 分)

12. (15 分)

(1) C (1 分)



(3) 溶液表面出现晶膜 (2 分)

(4) ① BCD (2 分)

②  $\text{H}^+$  可与  $\text{O}^{2-}$  和  $\text{CH}_3\text{COO}^-$  结合，有利于配合物中  $\text{Fe}^{3+}$  释放出来，有利于后续滴定反应 (2 分)

③  $\frac{0.56cV}{m}$  (2 分)

(5) ① D (2 分)

② CD (2 分)

13. (14 分)

(1) -2.56 (2 分)

(2) ① C (2 分)

② 降低反应温度 (2 分)

③  $1.3 \times 10^{-3}$  (2 分)

④  $\frac{(0.1 \times 0.99 \times 0.98)(0.1 \times 0.99 \times 1.98)^2}{10^{-3} \times (5 \times 10^{-2})^3}$  (2 分)

(3) ①  $O > N > C > H$  (2 分)

②  $-NHOH$  的电子云密度比  $-NH_2$  大, 较难吸附在  $[Pt(EDA)_2](acac)_2$  表面, 阻碍苯基羟胺进一步生成苯胺 (2 分)

14. (15 分)

(1) 碳碳双键、羰基 (2 分)

(2) 氧化反应 (2 分)

(3) ① 保护羰基, 控制基团  $-OAc$  引入的位点 (2 分)

②  $>$  (1 分)

③ 稀盐酸 (2 分)

