

# 名校联盟全国优质校 2024 届高三大联考

## 化学参考答案及评分标准

2024.2

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。

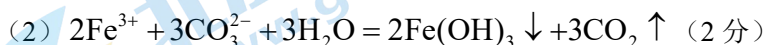
### 一、选择题（每小题 4 分，共 40 分）

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

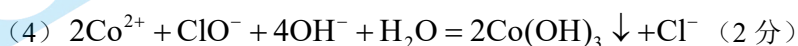
### 二、填空题（本题包括 4 个小题，共 60 分）

11. (15 分)

(1) 增加反应物面积，加快酸浸速率 (1 分)



(3)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  (2 分)



(5) 使用 HCl 会产生有害气体  $\text{Cl}_2$ ，使用  $\text{H}_2\text{SO}_4$  可避免的同时也能起到酸溶的作用 (2 分)

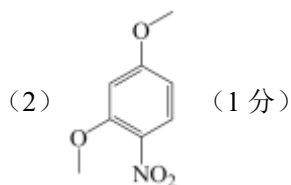


(7) 9.0 (2 分)

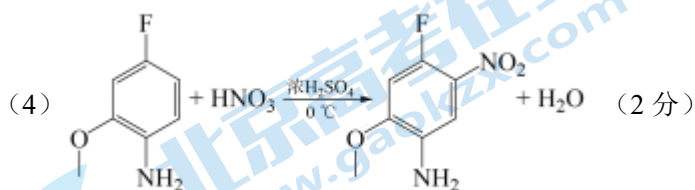
(8) 蒸发浓缩、冷却结晶、过滤洗涤 (2 分)

12. (15 分)

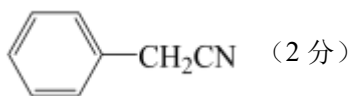
(1) 硝基、醚键 (2 分)



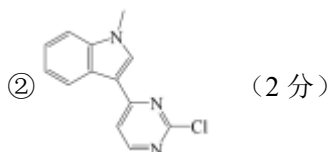
(3) 还原反应 (1 分)



(5) 11 (2 分)



(6) ①6 (1分)



③  $\pi$  电子数相同, 原子数更少, 电子云密度更大; N 原子电负性大, 具有吸电子作用 (2分)

13. (14分)

(1) 124 (2分)

$\sqrt{\frac{K_{p2}}{K_{p3}}}$  (2分)

(2) ①  $p_1 < p_2 < p_3$  (1分)

反应为气体分子数增大的反应, 压强增大, 平衡向左移动, 丙烷的平衡转化率减小 (2分)

②上移 (1分)

(3) ①c (1分)

②随着  $\text{H}_2$  的含量增大, 平衡向右移动 (1分)

③  $\text{H}_2$  活化了催化剂 (2分)

④  $\frac{1.95 \times 0.45 \times 0.1}{0.5 \times 3}$  (2分)

14. (16分)

(1) S 四面体 (各1分, 共2分)

(2)  $\sqrt{K_1 K_2}$

(3) 过量的  $\text{Ag}^+$  与  $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$  结合, 使得  $c(\text{S}_2\text{O}_3^{2-})$  降低,  $\text{Ag}_2\text{S}_2\text{O}_3 + 3\text{S}_2\text{O}_3^{2-} \rightleftharpoons 2[\text{Ag}(\text{S}_2\text{O}_3)_2]^{3-}$  逆向移动, 析出沉淀 (2分)

(4) D (1分)

加入足量  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  溶液充分振荡后, 过滤, 取沉淀加入足量的稀硝酸, 沉淀溶解, 产生红棕色气体 (2分)

(5)  $\text{Ag}^+$  与  $\text{S}^{2-}$  的沉淀速率大于  $\text{Ag}^+$  与  $\text{S}^{2-}$  的氧化还原速率 (2分)

(6) 防止制备的  $\text{Ag}_2\text{S}_2\text{O}_3$  中混有 S 和  $\text{Ag}_2\text{S}$  (2分)

(7) ①D (1分)

②偏低 (1分)

$$\textcircled{3} \frac{0.108cV_2}{mV_1} \times 100 \quad (2 \text{分})$$

