

郑州市 2026 年高中毕业年级第一次质量预测

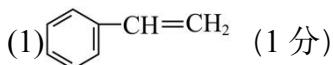
化学 参考答案

第 I 卷 (选择题 共 45 分)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
C	C	A	B	C	D	A	B	B	D	B	A	D	C	D

第 II 卷 (非选择题 共 55 分)

16. (7 分)



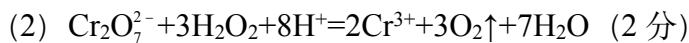
(2) 氧化反应 (1 分) 醛基 (1 分)



(4) 4 (2 分)

17. (7 分)

(1) 1 (1 分)



(3) 0.006 (2 分)

(4) 其他条件不变, 温度升高反应速率加快 (2 分)

18. (8 分)

(1) Al、N₂ (2 分) (2) $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightleftharpoons \text{Al}^{3+} + 3\text{OH}^-$ (2 分) (合理即可)

(3) $\text{AlN} + 3\text{H}_2\text{O} = \text{Al}(\text{OH})_3 \downarrow + \text{NH}_3 \uparrow$ (2 分) (4) 1 : 2 (2 分)

19. (11 分)

(1) 三颈烧瓶 (1 分) 排除装置内的空气, 防止 Fe²⁺ 被氧化 (1 分)

(2) 溶液 pH 过高, 会生成 Fe(OH)₂ 沉淀, 导致产品纯度下降 (2 分)

(3) 降低甘氨酸亚铁溶解度, 便于从溶液中析出 (1 分)

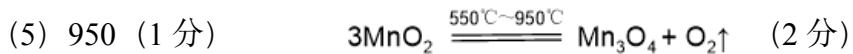
(4) 甘氨酸亚铁是螯合物电离程度小, Fe²⁺ 浓度小, 不易被氧化。 (2 分)

(5) 当滴入最后半滴 KMnO₄ 溶液时, 溶液变为浅红色, 且半分钟内不变色 (2 分) $\frac{10.2cV}{m} \times 100\%$ (2 分)

20. (10 分)

(1) SiO₂ (1 分) (2) 4.7 (2 分)

(3) 反应 $\text{MnF}_2 + \text{Mg}^{2+} \rightleftharpoons \text{Mn}^{2+} + \text{MgF}_2$ 、 $\text{MnF}_2 + \text{Ca}^{2+} \rightleftharpoons \text{Mn}^{2+} + \text{CaF}_2$ 的平衡常数 K 均大于 10^5 , 可认为反应完全进行 (2 分) (合理即可)



21. (12 分)

(1) -1656 (2 分) (2) AC (2 分)

(3) 50% (2 分) $\frac{1.6^4 \times 3^6}{2^4 \times 2^4 \times 0.3}$ (2 分)

(4) 随着电流强度增大, ClO^- 转化为 ClO_3^- , ClO^- 浓度降低 (2 分)

