

郑州市 2026 年高中毕业年级第一次质量预测

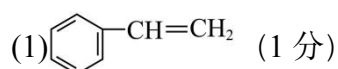
化学 参考答案

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)

(2) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 3\text{H}_2\text{O}_2 + 8\text{H}^+ = 2\text{Cr}^{3+} + 3\text{O}_2\uparrow + 7\text{H}_2\text{O}$ (2 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 、 N_2 (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 Fe^{2+} 被氧化 (1 分)

(2) 溶液 pH 过高, 会生成 $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 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, Fe^{2+} 浓度小, 不易被氧化。 (2 分)

(5) 当滴入最后半滴 KMnO_4 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) SiO_2 (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)

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

(5) 950 (1 分) $3\text{MnO}_2 \xrightarrow{550^\circ\text{C} \sim 950^\circ\text{C}} \text{Mn}_3\text{O}_4 + \text{O}_2\uparrow$ (2 分)

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)

(5) $2\text{NO}_3^- + 10\text{e}^- + 12\text{H}^+ = \text{N}_2\uparrow + 6\text{H}_2\text{O}$ (2 分)