

成都七中 2025 届高三年级入学考试卷答案

ABCD ABCD ABCD DD

15. (15分) (1) $4s^24p^2$ (1分) 分子晶体 (1分)(2) $\text{GeS}_2 + 2\text{H}_2\text{O}_2 + 4\text{H}^+ = \text{Ge}^{4+} + 4\text{H}_2\text{O} + 2\text{S}$ (2分)(3) ZnO 或者 $\text{Zn}(\text{OH})_2$ (1分) 1. 2 (1分)(4) 取最后一次洗涤液，加入 BaCl_2 溶液，未产生白色沉淀，则证明洗净 (2分)

(5) 当最后半滴标准溶液滴下时，溶液由无色变为蓝色，且 30s 内不褪色 (2分)

98. 44 (2分)

(6) X 射线衍射仪 (1分) 八面体 (1分) 3 (1分)

16. (14分) (1) 球形冷凝管 (1分)

(2) 防止过氧化氢分解 (2分) 缓慢滴加过氧化氢溶液 (2分)

(3) 增大溶液中钠离子浓度，有利于过碳酸钠的析出 (2分)

加快过滤速度，固体与液体分离比较完全 (2分)

(4) D (1分) 1: 2 (2分) $2\text{Na}^+ + \text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}_2$ (2分)

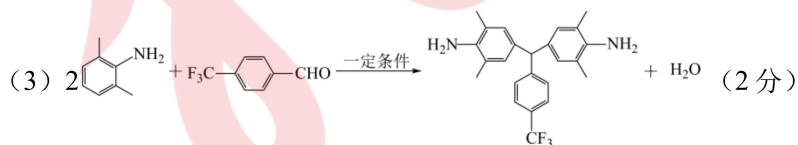
17. (14分) (1) -87. 5kJ/mol (2分) (2) a (2分)

(3) 50 (2分) 5. 1MPa⁻¹ (2分)

(4) 200~400°C 间，随温度升高，反应速率加快，转化率逐渐增大，400~700°C 间已达平衡，随温度升高，平衡逆向移动，转化率逐渐减小 (2分)

(5) 阴 (2分) $4\text{HCO}_3^- - 4\text{e}^- = \text{O}_2 \uparrow + 4\text{CO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

18. (15分) (1) 间二甲苯或者 1, 3-二甲苯 (2分) 浓硫酸、浓硝酸、加热 (2分)

(2) 氨基 (2分) sp^2 、 sp^3 (2分)

(4) 取代反应 (1分)

(5) 50 (2分)

