

# 遂宁市高中 2026 届高三二诊考试

## 化学参考答案

### 一、选择题

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

16. (13 分) 答案:

(1)  $4s^2 4p^1$  (1 分)

(2) 粉碎, 研磨, 搅拌, 适当延长浸出时间等 (任答一点即可) (1 分)

还原  $MnO_2, Fe^{3+}$  (2 分)

(3)  $MnO_2 + ZnS + 2H_2SO_4 = MnSO_4 + ZnSO_4 + S + 2H_2O$  (2 分)  $SiO_2$  (1 分)

(4)  $GeF_6^{2-} + 4NH_3 \cdot H_2O = Ge(OH)_4 \downarrow + 6F^- + 4NH_4^+$  (2 分)

(5) 9.8 (2 分)

(6) 实现了锗、镓的综合回收, 原料利用率高; 试剂可循环利用, 绿色环保; 工艺条件温和, 适合工业生产 (2 分)

17. (15 分)

(1) 球形冷凝管 (1 分)

(2) D (1 分)

(3) ACE (3 分)

(4) 重结晶 (1 分), 防止液体突然暴沸 (1 分) (说明: 活性炭将成为气化中心, 导致沸水中大量的水蒸气剧烈逸出), 补加热水, 直到油珠完全溶解为止 (2 分), 冰水 (或者冰水浴) (2 分)

(5) 69% (2 分)

(6) 乙酰氯与苯胺反应生成的 HCl 可与苯胺反应生成盐, 需要消耗更多的苯胺, 同时使后续的分离提纯更为复杂。 (2 分)

18. (12 分)

(1) -49 (2 分)

(2)  $m$  (1 分) 高于  $400^{\circ}\text{C}$  反应 III 的  $K$  小于  $10^{-5}$ , 反应几乎不发生 (2 分)

(3) A (1 分)  $200^{\circ}\text{C}$  时, 使用催化剂 A,  $\text{CO}_2$  的转化率更高,  $\text{CH}_3\text{OH}$  的选择性更大 (2 分)

$$(4) \frac{\frac{0.08}{3.84} p \times \frac{0.10}{3.84} p}{\frac{0.9}{3.84} p \times \left(\frac{2.74}{3.84} p\right)^3} \text{ 或 } \frac{\frac{0.08}{3.84} \times \frac{0.10}{3.84}}{\frac{0.9}{3.84} \times \left(\frac{2.74}{3.84}\right)^3} p^2 \quad (2 \text{ 分})$$

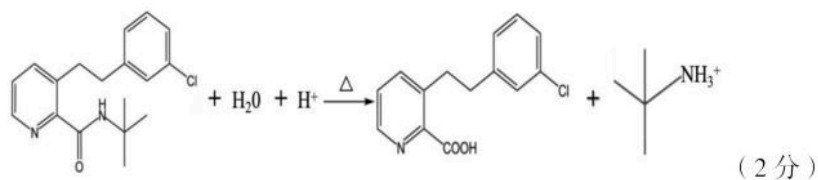
温度升高, 反应 II 正向移动程度大于反应 I 逆向移动程度(或其他合理答案) (2 分)

19. (15 分) 答案:

(1) 酰胺基 (1 分)

(2) 苯甲酸乙酯 (2 分)

(3)



(4) 还原反应 (2 分)

(5) bc (2 分)

(6) 10 (2 分)

(7) 浓硫酸 (1 分), 加热 (1 分)

