

邯郸市 2023 届高三年级保温试题

化学参考答案

一、选择题（每题 3 分，共 42 分）

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

二、非选择题，共 4 小题，共 58 分

15. (14 分)

- (1) $a \rightarrow f(g) \rightarrow g(f) \rightarrow d \rightarrow e \rightarrow b \rightarrow c \rightarrow h$; (2 分, 见错不得分)
- (2) $\text{SnCl}_2 + \text{N}_2\text{O} + (x+1)\text{H}_2\text{O} = \text{SnO}_2 \cdot x\text{H}_2\text{O} \downarrow + \text{N}_2 + 2\text{HCl}$; (2 分, 无↓不扣分)
- (3) 防止装置 B 中液体倒吸入装置 C 中; (2 分, 只要有“防倒吸”就得分)
- (4) 银坩埚 (1 分, 错别字不得分) 碱石灰 (1 分)
- (5) 利用产生的氨气排尽装置中的空气 (2 分, “排尽空气”就得分)
- (6) $\text{ClO}^- + 2\text{N}_3^- + \text{H}_2\text{O} = \text{Cl}^- + 3\text{N}_2 \uparrow + 2\text{OH}^-$ (2 分)
- (7) $\frac{13(V_1 - V_2)}{3wV_m}$ (2 分, 多写%不得分)

16. (14 分)

- (1)

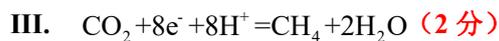
↑	↑	↑	↑	↑	↑
4d				5s	

 (1 分)
- (2) $\text{SO}_2 + 2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = 2\text{NH}_4^+ + \text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)
- (3) 取少量最后一次洗涤液于试管中, 加入 AgNO_3 溶液, 若无沉淀产生即证明钼酸已洗净。 (2 分, 取最后一次洗涤液 1 分, 加 AgNO_3 溶液 1 分)
- (4) $9\text{NaClO} + \text{MoS}_2 + 6\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{MoO}_4 + 2\text{Na}_2\text{SO}_4 + 9\text{NaCl} + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分)
- (5) 95.0% (或 0.95) (2 分)
- (6) 硫酸溶液氧化性增强, 会使钢铁钝化, 腐蚀速率减慢 (2 分, 见“钝化”得分)
1:1 (1 分, 答“1”也得分)
- (7) Mo_2N (1 分) 3 (1 分)

17. (15 分)

- I. (1) ab (2 分, 少选、有错不得分)
- (2) -122.5 (2 分) $3N_A$ (1 分)
- II. (1) ① $T_3 > T_2 > T_1$ (1 分, 写成由小到大不得分)
- ② $m_1 > m_2 > m_3$ (1 分, 写成由小到大不得分)
- 相同温度下, 增大氢气的量, 平衡正向移动, 二氧化碳的转化率增大 (2 分)

$$(2) \textcircled{1} \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \quad (2 \text{分}) \quad \textcircled{2} K_p = \frac{0.125 \times 5 \times (0.375 \times 5)^3}{(0.125 \times 5)^2 \times (0.375 \times 5)^6} \quad (2 \text{分})$$



18. (15分)

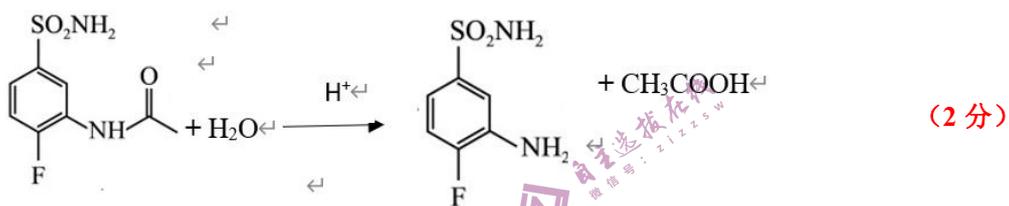
(1) 对溴甲苯 (4—溴甲苯) (1分)

碳氟键、酰胺基 (酰胺键) (2分) (写对1个得1分, 错写0分, 有错别字0分)

(2) 还原反应 (1分)

(3) 浓硫酸, 浓硝酸, 加热 (2分) 【试剂1分 (少写、错写、无“浓”0分), 条件1分】

(4)



(5)



(6) 10 (2分)

(7) (3分) (全对3分, 写对前2步得1分, 写对前3步得2分, 条件不写不得分)

