

# 南充市高2025届高三适应性考试(一诊)

## 化学参考答案及评分意见

### 第 I 卷 (选择题 共42分)

一、选择题 (本题包括 14 小题, 共 42 分。每题 3 分。每题只有一个选项符合题意)

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

### 第 II 卷 (非选择题 共 58 分)

二、非选择题

15. (共14分)

(1) 普通漏斗 (2分)

(2)  $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$  (2分)

(3) 长颈漏斗可防止B中液体倒吸进入试管中 (2分)

(4) 先生成蓝色沉淀; 继续通入氨气, 沉淀逐渐消失, 溶液逐渐变为深蓝色 (2分)

(5) 降低溶剂的极性, 利于 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 晶体析出 (2分)

(6) 轻轻靠一下锥形瓶内壁 (2分)

(7)  $\frac{M_r \times (V_1 - V_2) \times 10^{-4}}{4m} \times 100\%$  (2分)

16. (共14分)

(1) 吸热 (2分)

(2) B (2分)

(3) 50% (2分)

(4) 945.6 (2分)

(5) ① $k_1/k_2$  (2分)

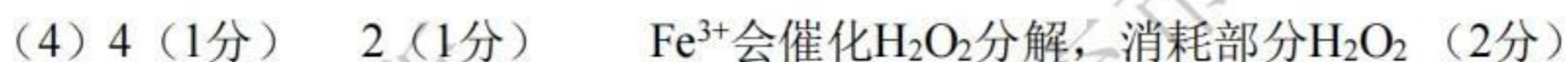
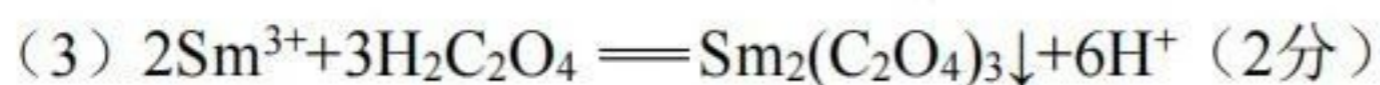
②低温时, 升温对 $k_1$ 影响大于对 $k_2$ 影响, 高温时, 升温对 $k_2$ 影响大于对 $k_1$ 影响 (2分)

③b (2分)

17. (共15分)

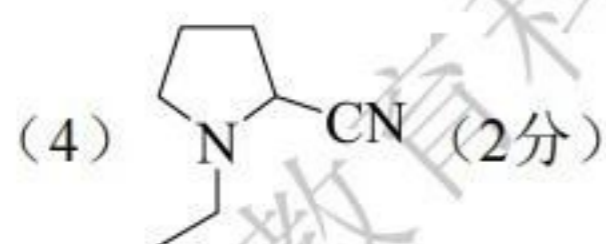
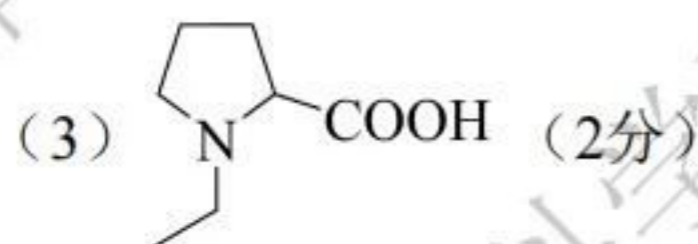
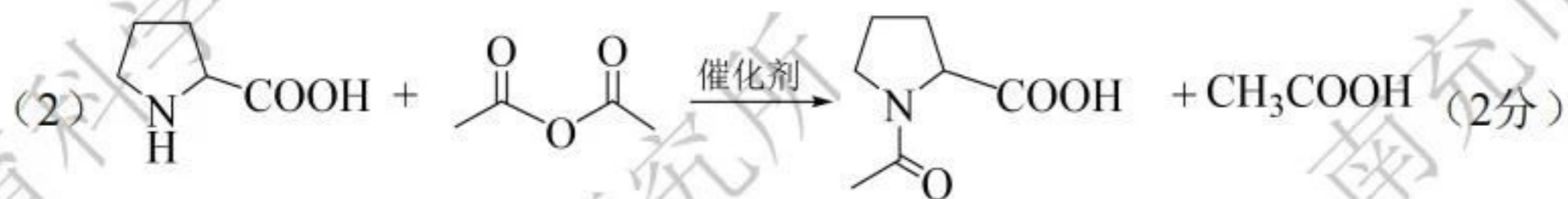
(1) 四 (1分) VIII (1分) f (1分)

(2) 增大接触面积, 提高酸浸速率 (2分)  $\text{SiO}_2$ 、Cu (2分)



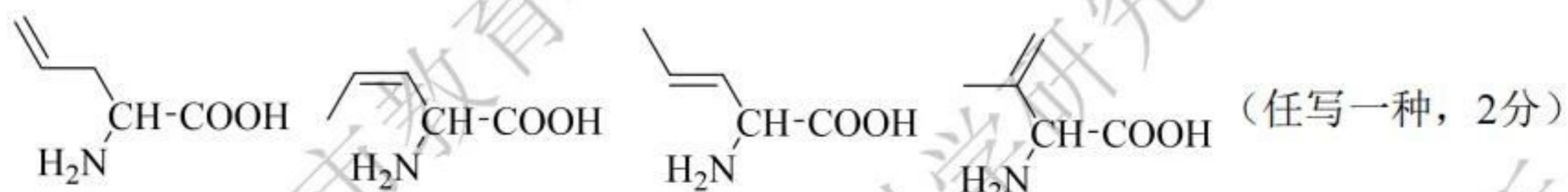
18. (共 15 分)

(1) 羧基 (1分) 5 (2分)



(5) 取代反应 (2分)

(6) 4 (2分)



- 说明:**
1. 本答案供阅卷评分使用, 试题的参考解答是用来说明评分标准的, 考生如按其他方法或步骤解答, 正确的同样给分; 有错的, 根据错误的性质, 参照评分标准中相应的规定评分。
  2. 化学专用名词中出现错别字、元素符号有错误, 都要参照评分标准扣分。
  3. 化学方程式、离子方程式未配平的, 都不给分。