

# 盐城市 2023 届高三年级第三次模拟考试

## 化学试题参考答案

阅卷说明:

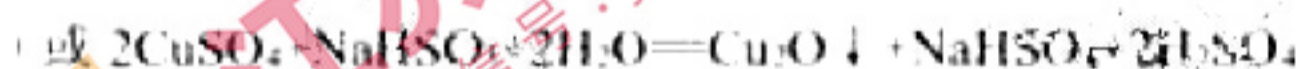
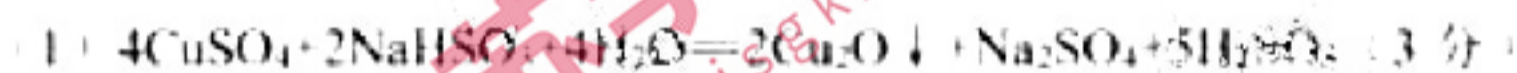
1. 本试卷中每个化学方程式、离子方程式 3 分, 反应物、生成物书写均正确得 2 分, 未配平, 未注明或写错反应条件、未注明或写错符号的等共扣 1 分
2. 本卷中所有合理答案均参照给分

### 一、单项选择题: 共 13 题, 每题 3 分, 共 39 分

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

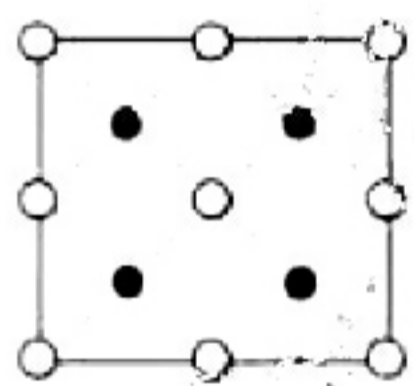
### 二、非选择题: 共 4 题, 共 61 分

14. (14 分)



(3) ①边搅拌边加入  $6 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  的  $\text{NaOH}$  溶液 (1 分), 用  $6 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  的  $\text{NaOH}$  溶液或  $2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  的  $\text{H}_2\text{SO}_4$  溶液控制溶液  $\text{pH} = 12.0$ , 过滤, 洗涤、干燥 (1 分)

②再向滤液中逐滴加入  $2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  的  $\text{H}_2\text{SO}_4$  溶液调节  $\text{pH}$  至 8.5 (1 分), 静置后过滤, 洗涤沉淀 2-3 次, 直至取最后一次洗涤后的滤液, 滴加  $\text{BaCl}_2$  溶液, 不出现白色沉淀 (1 分), 将滤渣灼烧至恒重 (1 分)



(4) 12 (2 分)

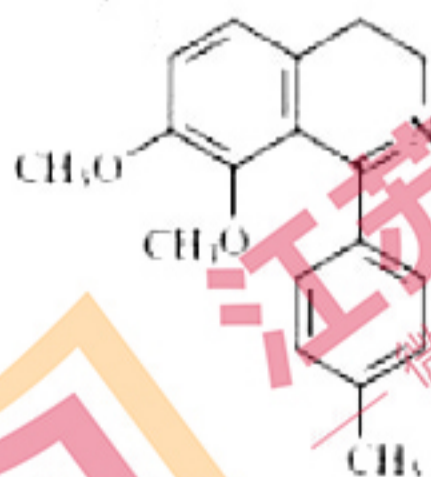
(2 分)

15. (15 分)

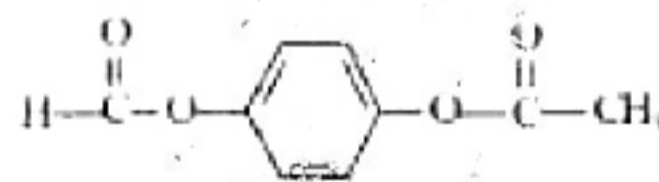
(1)  $sp^2$ ,  $sp^3$  (2 分) 见错不给分, 只答对一个给一分

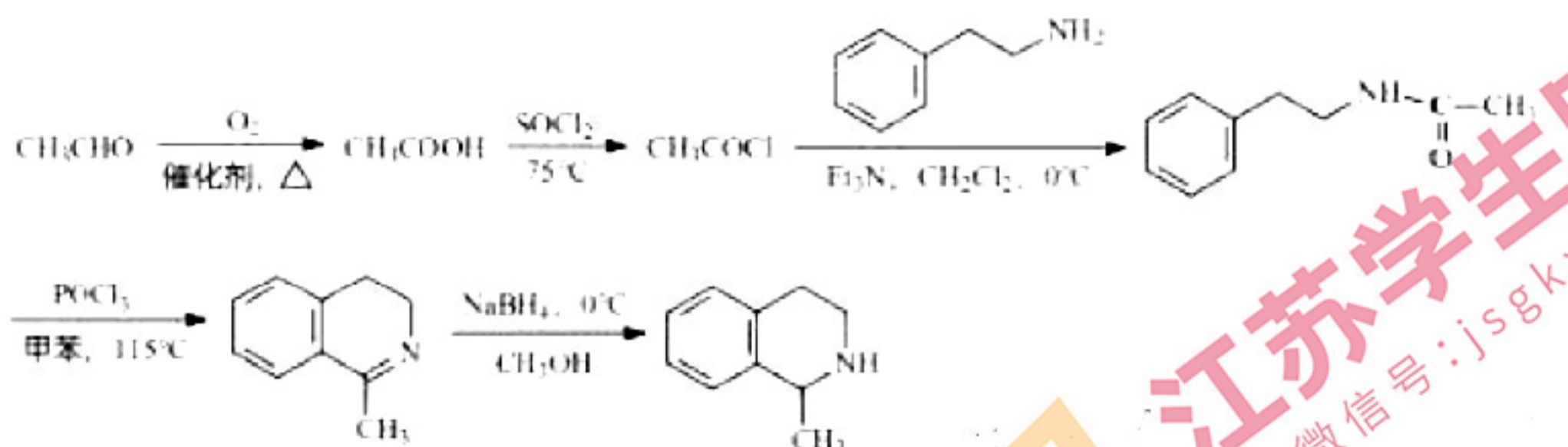
(2) 酰胺基 键 醚键 (各 1 分)

(3) (3 分)

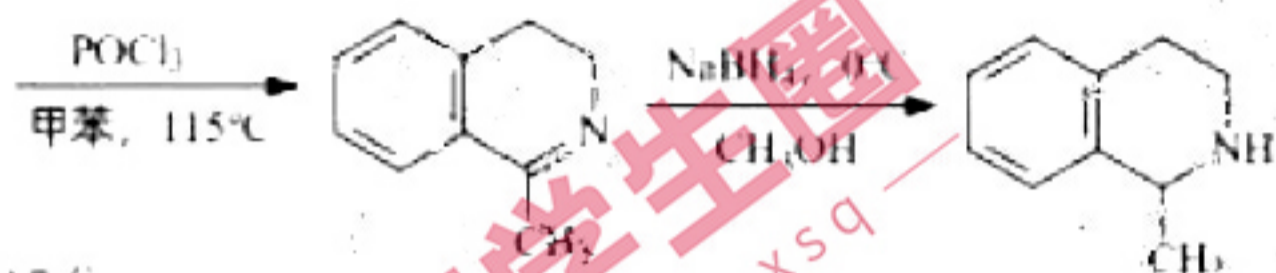
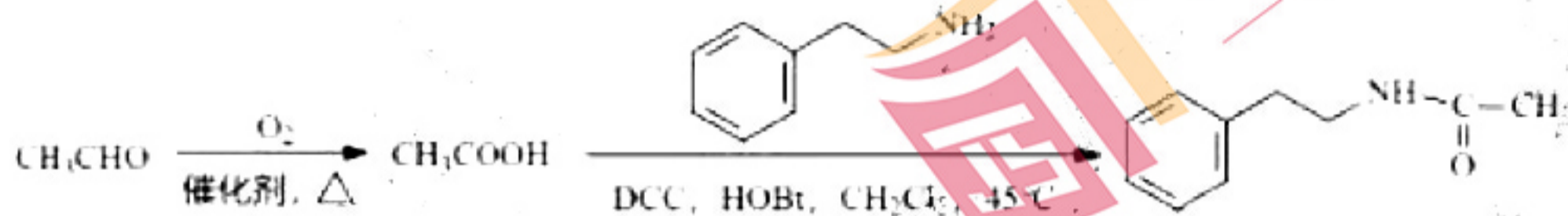


(4) (3 分)

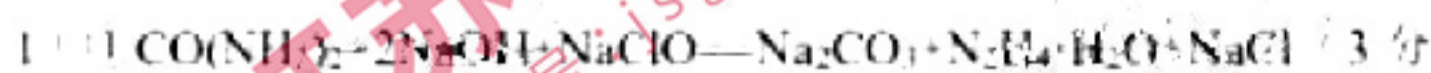




或

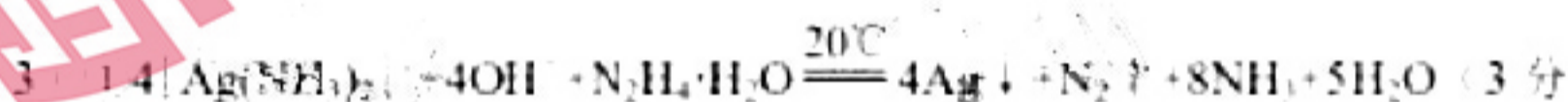


16. (17分)



②过量的  $\text{NaClO}$  氧化生成的水合肼 (2分)

2) 取一定体积 2% 的硝酸银溶液于试管中, 边振荡试管边向其中滴加 2% 的稀氨水, 直至产生的沉淀恰好完全溶解 (2分)



②有效降低溶液中  $\text{Ag}^+$  的浓度, 减弱  $\text{Ag}(\text{I})$  的氧化性 (1分), 降低  $\text{Ag}^+$  与水合肼分子相互碰撞而发生氧化还原反应的几率, 减慢反应速率便于得到超细银粉 (1分)

4) ②当滴入最后半滴  $\text{NH}_4\text{SCN}$  标准溶液时, 溶液变为血红色, 且 30s 内不褪色 (2分)

③  $250\text{mL}$  溶液中  $n(\text{Ag}^+) = n(\text{SCN}^-) = 23.00 \times 10^{-3} \text{L} \times 0.1000 \text{mol/L} = \frac{23.00\text{mL}}{25.00\text{mL}} \times 2.3 \times 10^{-2} \text{mol}$  (1分)

则样品中银的质量分数为  $\frac{2.3 \times 10^{-2} \text{mol} \times 108 \text{g} \cdot \text{mol}^{-1}}{2.500\text{g}} \times 100\% = 99.36\%$  (2分)

17. (15分)

1) ① 90.4 (2分)

② 减小 (2分)

反应 I 正反应方向是气体分子数减小的反应, 增大压强, 平衡正向移动,  $\text{CO}_2$  的平衡转化率增大,  $\text{CH}_3\text{OH}$  的选择性提高,  $\text{CO}$  的选择性降低 (2分)。反应 II 是反应前后分子数不变的反应, 受反应 I 的影响, 平衡逆向移动,  $\text{CH}_3\text{OH}$  的选择性提高,  $\text{CO}$  的选择性降低 (1分)

③  $\text{Al}_2\text{O}_3$  能降低反应 I 的活化能, 进而提高甲醇的选择性 (2分)



② O 的电负性大于 C, 在碳酸 1,2-丙二酯的分子中, 酯基碳原子带有部分正电荷 (1分), 受到体系中  $\text{I}^\ominus$  进攻, 碳氧双键断裂, 酯基氧所带的负电荷离去, 恢复碳氧双键 (1分);  $\text{CH}_3\text{O}^\ominus$  进攻酯基中的碳原子,  $\text{I}^\ominus$  离去, 恢复碳氧双键 (1分)