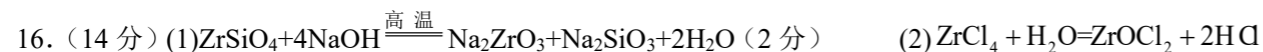


# 2023 年普通高等学校招生全国统一考试适应性考试

## 化学参考答案

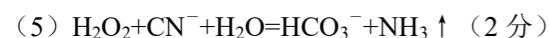
DCDCA ACCAB BDBBB



或  $\text{Na}_2\text{ZrO}_3 + 4\text{HCl} = \text{ZrOCl}_2 + 2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

(3) 制作硅胶 (或制作干燥剂、催化剂载体、制备某些硅酸盐) (2 分)

(4)  $5.2 \leq \text{pH} < 6.2$  (2 分)  $\text{Cu}^{2+}$  沉淀率降低 (1 分) 产生易挥发的剧毒物质  $\text{HCN}$  (1 分)

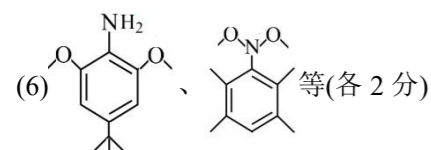
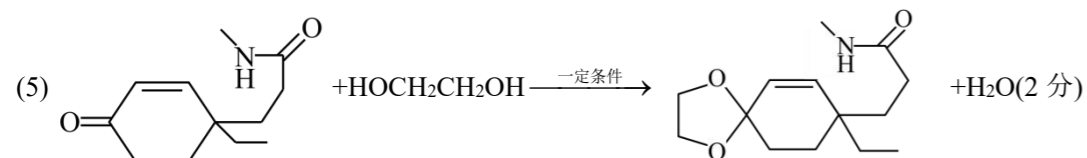


(6) 0.4428 (2 分)

17. (14 分) (1) 酮羰基、酰胺基 (2 分)

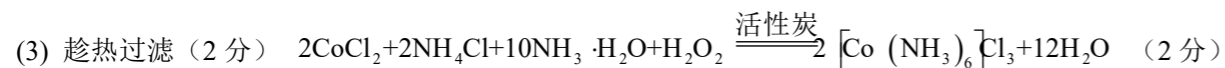
(2)  $\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{O} \diagdown \\ \text{---} \end{array} \text{CH}_2$  (1 分); 符合绿色化学思想 (或原子利用率 100%) (1 分)

(3)  $\text{CH}_2 = \text{CHCONHCH}_3$  (2 分) (4) BC (2 分)

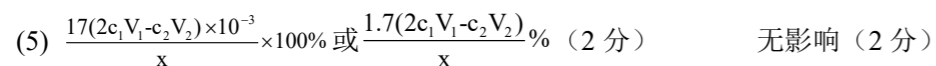


18. (13 分) (1) 砷铈 (1 分)

(2)  $\text{NH}_4\text{Cl}$  溶于水电离出  $\text{NH}_4^+$ , 使  $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$  的电离平衡逆向移动, 防止加入氨水时溶液中  $\text{c}(\text{OH}^-)$  过大, 生成  $\text{Co}(\text{OH})_2$  沉淀 (2 分)

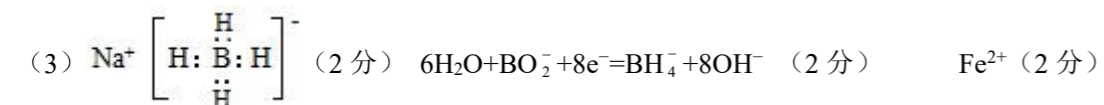


(4) 防止氨气逸出, 造成测定值偏低 (2 分)



19. (14 分) (1) 600 (2 分) 0.48 (2 分)

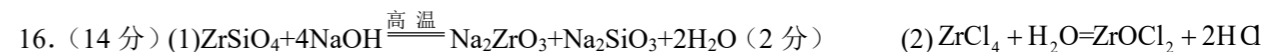
(2) d a (各 1 分) B (2 分)



# 2023 年普通高等学校招生全国统一考试适应性考试

## 化学参考答案

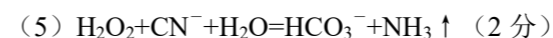
DCDCA ACCAB BDBBB



或  $\text{Na}_2\text{ZrO}_3 + 4\text{HCl} = \text{ZrOCl}_2 + 2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

(3) 制作硅胶 (或制作干燥剂、催化剂载体、制备某些硅酸盐) (2 分)

(4)  $5.2 \leq \text{pH} < 6.2$  (2 分)  $\text{Cu}^{2+}$  沉淀率降低 (1 分) 产生易挥发的剧毒物质  $\text{HCN}$  (1 分)

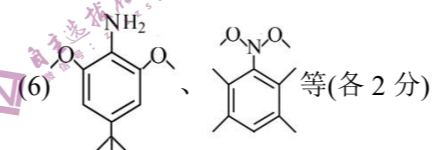
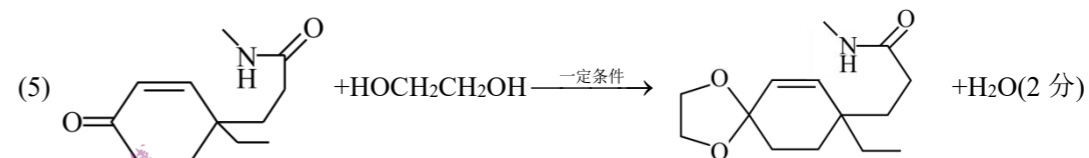


(6) 0.4428 (2 分)

17. (14 分) (1) 酮羰基、酰胺基 (2 分)

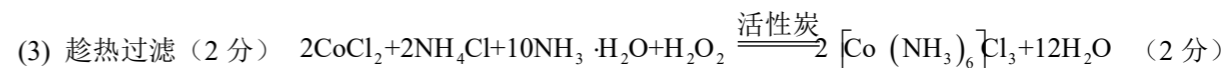
(2)  $\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{O} \diagdown \\ \text{---} \end{array} \text{CH}_2$  (1 分); 符合绿色化学思想 (或原子利用率 100%) (1 分)

(3)  $\text{CH}_2 = \text{CHCONHCH}_3$  (2 分) (4) BC (2 分)

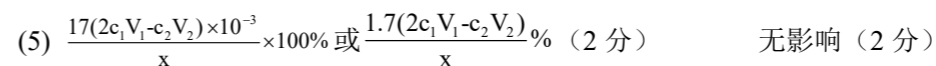


18. (13 分) (1) 砷铈 (1 分)

(2)  $\text{NH}_4\text{Cl}$  溶于水电离出  $\text{NH}_4^+$ , 使  $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$  的电离平衡逆向移动, 防止加入氨水时溶液中  $\text{c}(\text{OH}^-)$  过大, 生成  $\text{Co}(\text{OH})_2$  沉淀 (2 分)



(4) 防止氨气逸出, 造成测定值偏低 (2 分)



19. (14 分) (1) 600 (2 分) 0.48 (2 分)

(2) d a (各 1 分) B (2 分)

