

2024 年济宁市高考模拟考试

化学参考答案及评分标准

一、选择题：本题共 10 小题，每小题 2 分，共 20 分。每小题只有一个选项符合题意。

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

二、本题共 5 小题，每小题 4 分，共 20 分。每小题有一个或两个选项符合题意，全都选对得 4 分，选对但不全的得 2 分，有选错的得 0 分。

11. B 12. BD 13. AC 14. CD 15. BD

三、非选择题：本题共 5 小题，共 60 分。

16. (12 分)(1)5 (1 分) 否(1 分) $5s^2 5p^5$ (1 分) (2)b(1 分) 正四面体(2 分)
(3) NaCl_7 (2 分) 12(2 分) 0.67(2 分)

17. (12 分)(1) Ga_2O_3 、 GeO_2 、 Bi_2O_3 (1 分) (2) $3 < \text{pH} < 6$ (2 分)

(3)若 pH 过高会生成 $\text{Ge}(\text{OH})_4$ ，pH 过低 $\text{Ge}^{4+} + 2\text{H}_2\text{R} \rightleftharpoons \text{GeR}_2 \downarrow + 4\text{H}^+$ 化学平衡逆向移动，均不利于生成 GeR_2 (2 分)

(4) $\text{HGaCl}_4 + 5\text{NaOH} = \text{NaGaO}_2 + 4\text{NaCl} + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

$\text{GaO}_2^- + 3\text{e}^- + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ga} + 4\text{OH}^-$ (2 分)

(5)获得纯度更高的 GeO_2 (1 分) 4mol(2 分)

18. (12 分)(1)饱和食盐水 (1 分) 恒压滴液漏斗(1 分)

(2) D 中液面上方出现黄绿色气体 (1 分)

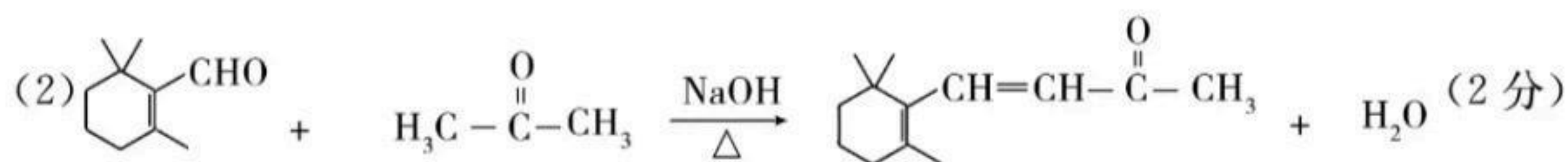
$2\text{NaClO} + (\text{CNO})_3\text{H}_3 = (\text{CNO})_3\text{Cl}_2\text{Na} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

使反应生成的 NaOH 再次生成 NaClO 并参与反应，提高原料的利用率(1 分)

打开 K1，通入 N_2 ，将剩余的氯气排入 E 中，防止污染空气(1 分) 冰水冷却(1 分)

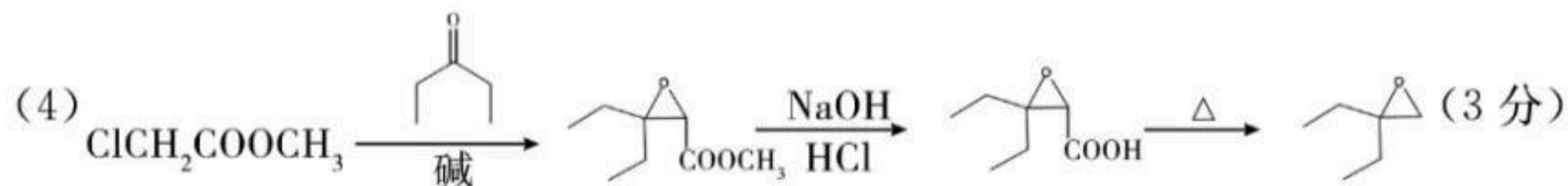
(3) 73.3% (2 分) ad(2 分)

19. (12 分)(1) 加成反应、消去反应 (1 分) 丙酮(1 分) 醚键、酯基(1 分)



4 (2 分)

(3)3 (2 分)



20. (12 分)(1) $+185\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分) 高温(1 分)

(2)b(2 分) 升高温度反应均正向移动，主要发生反应 II (1 分)

(3) a(2 分) ②3 (2 分) ③ 0.24 (2 分)