

# 福建省部分地市 2024 届高中毕业班第一次质量检测

## 化学参考答案及评分细则

2024.1

**说明：**化学方程式或离子方程式中，化学式写错的不给分；化学式对而未配平或重要条件错误扣 1 分，气体或沉淀符号未标扣 1 分，以上扣分不累计。

### 一、选择题（每小题 4 分，共 40 分）

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

### 二、填空题（本题包括 4 个小题，共 60 分）

11. (15 分)

(1)  $\text{VO}_2$  、  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  (1 分)

(2)  $\text{VO}_3^- + 2\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{VO}_2^+ + \text{H}_2\text{O}$  (2 分)

(3) A (2 分)

(4) ①  (1 分)

② HA 中 -P-OH 更容易发生阳离子交换反应，HB 中 -P=O 有更强的配位能力。 (2 分)

(5)  $6\text{VO}^{2+} + \text{ClO}_3^- + 9\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 6\text{VO}_3^- + \text{Cl}^- + 18\text{H}^+$  (2 分)

(6) 1.6 (1 分)

(7) ① 6 (1 分)

② C (1 分)

③  $\frac{2 \times (51 + 32)}{(a^2 \times c) \times 10^{-30} \times N_A}$  (2 分)

12. (15 分)

(1) ① 将浓硫酸沿烧杯壁缓缓倒入蒸馏水中，并不断搅拌 (2 分)

② AD (2 分)

③ 尾气出口未加  $\text{H}_2\text{S}$  尾气吸收装置 (2 分)

(2) ①  $\text{sp}^2$  (1 分)

②  (2 分)



(3)①萃取、分液；蒸馏 (各1分，共2分)

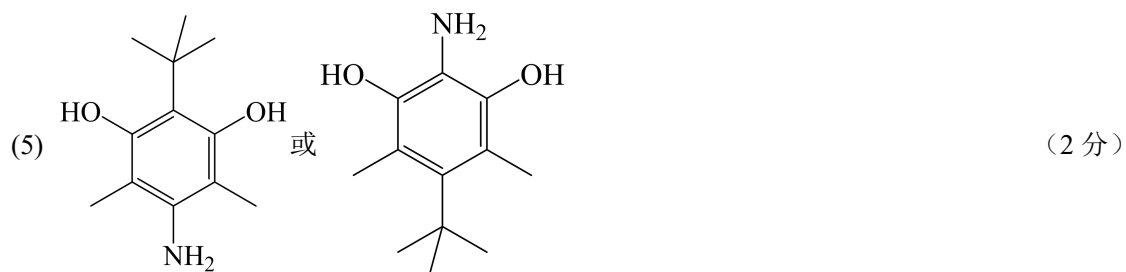
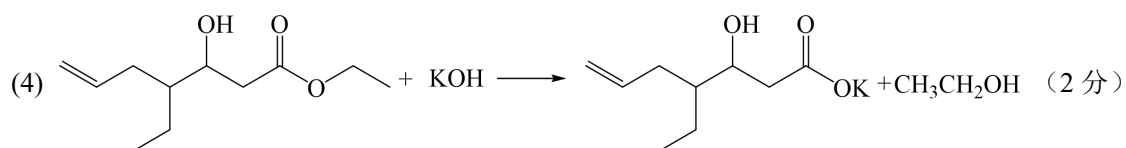
② $K_3PO_4$ 、 $Na_2SO_4$  溶液能降低 ILs 在水中的溶解度 (2分)

13. (15分)

(1) $CH_3COOCH_2CH_3$  (1分)

(2)羰基、酯基 (1分)

(3)3-溴丙烯；取代反应 (各1分，共2分)

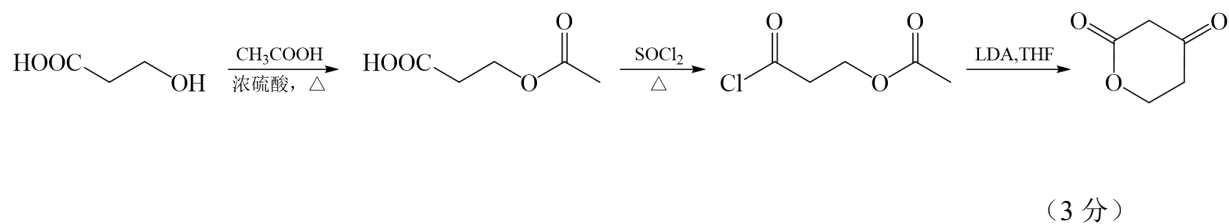


(6)① $-NH_2$  (1分)

$-NH_2$  上有孤对电子能与  $H^+$  形成配位键 (2分)

②< (1分)

(7)



14. (15分)

(1)+44.9 (2分)

(2)①AC (2分)

②升高温度、改良催化剂 (2分)

③5.58 (2分)

0.17 (2分)

(3)① $0.5 \times a \times 0.21 \times 0.98$  (2分)

②C (1分)

③温度过高，甲醇分解和甲酸甲酯分解造成选择性下降

(2 分)