

2023~2024 学年福州市高三年级第一次质量检测

化学答案

1. 本答案及评分说明供阅卷评分时使用, 考生若答出其他正确答案, 可参照本说明给分。

2. 化学方程式(包括离子方程式、电极反应式等)中的化学式、离子符号答错, 不得分; 化学式、离子符号书答正确但未配平、“↑”“↓”未标、必须书答的反应条件未答(或答错)、有机反应方程式箭号写成等号等化学用语书答规范错误的, 每个化学方程式累计扣1分。

3. 化学专用名词书答错误不得分。

第 I 卷 (选择题 40 分)

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

第 II 卷 (非选择题 60 分)

11. (20 分)

(1) $3d^74s^2$ (1 分)

(2) 升温 粉碎矿物 (各 1 分, 共 2 分)

$PbSO_4$ (1 分)

(3) 1.0 (2 分)

(4) $S_2O_8^{2-} + 2Co^{2+} = 2SO_4^{2-} + 2Co^{3+}$ (2 分)

(5) 调节溶液 pH, 使铁离子完全沉淀 (2 分)

(6) ① $4Co(OH)_3 \xrightarrow{\Delta} 4CoO + O_2\uparrow + 6H_2O$ (2 分)

② 12 (1 分)

$\frac{300}{8r^3 N_A} \times 10^{21}$ (2 分)

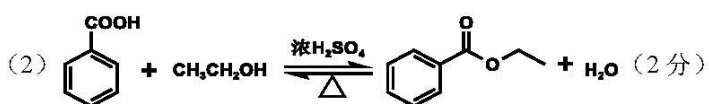
(7) +3 (1 分)

NH_3 、 Cl^- (2 分)

ab (2 分)

12. (13 分)

(1) 冷凝回流 (水和有机物) (1 分)



(3) 提高苯甲酸的转化率或苯甲酸乙酯的产率 (2分)

(4) 分水器内水层高度不再发生变化 (2分)

(5) 蒸馏烧瓶 (1分)

(6) ab (2分)

(7) 212.0 (2分)

(8) 84% (2分)

13. (14分)

(1) $-49.4\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ (2分)

低温 (2分)

(2) bd (2分)

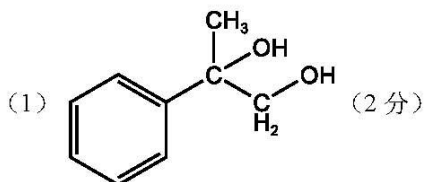
(3) ① a (1分)

反应I是放热反应，温度升高，反应逆向移动，甲醇的选择性降低 (2分)

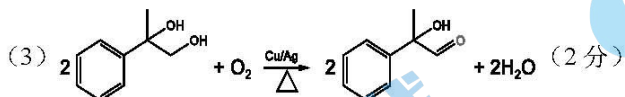
② 4.1% (2分)

(4) 2.5 (2分) < (1分)

14. (10分)



(2) 取代反应 (水解反应) (2分)



(4) (醇) 羟基 羧基 (2分)

(5) 6 (2分)

