

泉州市 2021 届高中毕业班质量监测（五）

化学试卷评分细则

总说明：

1. 本答案及评分说明供阅卷评分时使用，考生若写出其他正确答案，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、离子符号写错，不得分；化学式、离子符号书写正确，但未配平、“↑”“↓”未标、必须书写的反应条件未写（或写错）等化学用语书写规范错误的，每个化学方程式累计扣 1 分。
3. 化学专用名词书写错误均不得分。

1~10 C B C A B D D B A D (每小题 4 分)

11. (12 分)

(1) KSCN 溶液和氯水 或 酸性 KMnO_4 溶液 或 $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ 溶液 (2 分)

(说明：写试剂名称或合理答案均给分)

(2) $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- = \text{Cu}$ (2 分)

(3) 2.5V, 3.1h (各 1 分, 共 2 分)

(4) $2.46 \times 10^{-12} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (2 分)

(说明：没写单位扣 1 分)

(5) 稀硫酸 (或 H_2SO_4) (2 分)

(6) $\text{NiSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

12. (14 分)

(1) $2\text{Al} + 2\text{NaOH} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaAlO}_2 + 3\text{H}_2\uparrow$ 或 $2\text{Al} + 2\text{NaOH} + 6\text{H}_2\text{O} = 2\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4] + 3\text{H}_2\uparrow$ (2 分)

(2) C (2 分)

(3) 关闭 K_1 , 打开 K_2 (或打开 K_2 , 关闭 K_1) (2 分)

(说明：写对一个得 1 分)

(4) 水浴加热 (1 分)

(说明：写“水浴”也得分)

增大压强, 加快反应速率 (2 分)

(说明：“加快反应速率”、“增大压强”、“增大产率”或“增大转化率”均可得分)

储氢筒中液面不再上升或保持不变 (或长颈漏斗中液面不再下降) (2 分)

(5) $\frac{37b}{56a} \%$ (2 分)

(说明： $\frac{37b}{5600a}$ 、 $\frac{148b}{22400a}$ 等其他合理表达也得分)

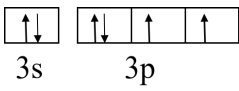
(6) 蒸馏 (1 分)

(说明：“分馏”或“减压分馏”也得分)

13. (14 分)

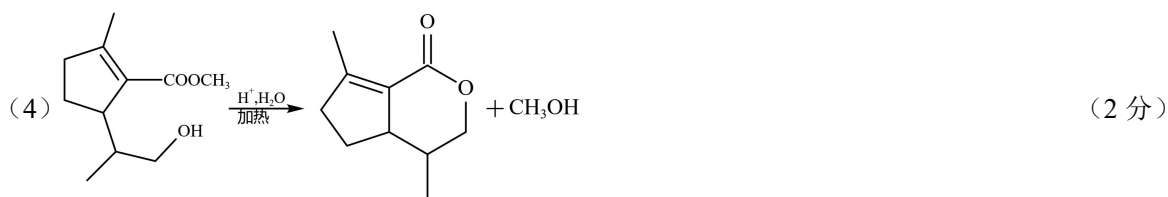
- (1) ① -663.5 (2分)
 ② D (2分)
- (2) ① D (2分)
 ② 4 4 1 4 6 4 H⁺ (2分)
- (3) 72% (或 0.72) (2分)
- (4) 1.792 × 10⁻⁴ (2分)
 (说明: 1.79 × 10⁻⁴ 或 1.8 × 10⁻⁴ 均可给分)
- (5) 0.27 (或 $\frac{27}{100}$) (2分)

14. (10分)

- (1)  (1分)
- (2) [S-C≡N]⁻ 或 [S=C=N]⁻ (1分)
- (3) ① H-C<N 或 H C N (1分)
 sp² 杂化 (1分)
 ② 甲脒存在分子间氢键, 丙烷分子间只存在范德华力 (1分)
- (4) 分子晶体 (1分)
 e (2分)
 (说明: 错选、多选不得分)
- (5) 12 (2分)

15. (10分)

- (1) 羟基、醛基 (各1分, 共2分)
 (说明: 错写一个扣1分)
- (2) AB (2分)
 (说明: 漏选得1分, 错选、多选不得分)



- (5) 8 (2分)