

宁德市 2023 - 2024 学年第一学期期末高二质量检测

化 学 参 考 答 案

选择题 (本题包括 10 小题, 共 40 分, 每小题 4 分)

1-5 ACDDD 6-10 ABCCB

11. (14 分)

(1)  $\text{CH}_3\text{COOH} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+$  (2 分)

(2) I (2 分) (3) > (2 分) (4) 1.5 (2 分) (5) Q (2 分)

(6)  $10^{(1-2b)}$  或  $10^{-2b}/(0.1-10^{-b})$  (2 分) (7) AC (2 分)

12. (16 分)

(1)  $-747.0 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$  (2 分)

(2) ①BC (2 分)

②该反应的正反应是气体分子数减小的反应, 温度不变时, 增大压强, 平衡正向移动,  $\varphi(\text{CO}_2)$  增大 (2 分)

③ 80% (2 分)  $\frac{256}{\rho_1}$  (2 分)

(3) ①正 (2 分) ②  $\text{CO} - 2\text{e}^- + \text{O}^{2-} = \text{CO}_2$  (2 分) ③ 11.2 (2 分)

13. (16 分)

(1)  $\text{Cu} + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

(2) ①直形冷凝管 (2 分)

②作脱水剂, 与水反应生成的 HCl 可以抑制氯化铜的水解 (2 分)

③防止回收的  $\text{SOCl}_2$  挥发 (2 分) ④A (2 分)

(3) ①淀粉溶液 (2 分) 当滴入最后半滴标准溶液时蓝色退去, 且半分钟内不恢复原色 (2 分) ② 90% (2 分)

14. (14 分)

(1) 将含钴催化剂废料粉碎 (或充分搅拌、适当增加硫酸浓度、提高酸浸温度等合理答案) (2 分)

(2)  $\text{SiO}_2$  (2 分)

(3)  $2\text{Fe}^{2+} + \text{ClO}^- + 2\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$  (2 分) 滴入几滴 KSCN 溶液, 振荡, 溶液不变红, 则不含  $\text{Fe}^{3+}$  (2 分)

(4)  $6.3 \times 10^{-3}$  (2 分)

(5)  $4\text{CoC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{煅烧}} 2\text{Co}_2\text{O}_3 + 8\text{CO}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

(6)  $\text{Co}_3\text{O}_4$  (2 分)