

漳州市 2022-2023 学年（上）期末高中教学质量检测

高二化学（化学反应原理）试题参考答案

评分说明：

1. 考生若写出其它正确答案，可参照评分标准给分。
2. 化学式错不得分，化学方程式或离子方程式未能正确配平、未正确标注反应条件、“↑”、“↓”等总扣 1 分。

一、选择题（本题包括 10 小题，每小题 4 分，共 40 分，每小题只有一个正确答案）

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

二、非选择题（本题包括 5 小题，共 60 分）

11. (10 分)

(1) 偏大 (1 分) 醋酸是弱酸，电离过程吸收热量 (2 分)

(2) < (1 分)

(3) $\text{CH}_3\text{OH}(\text{l}) + \frac{3}{2}\text{O}_2(\text{g}) = \text{CO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -736\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分)

(4) 946 (2 分) B (2 分)

12. (10 分)

(1) ① HNO_3 (1 分) ② = (2 分) ③ < (2 分)

(2) ① $c > b > a$ (2 分)

② 酸 (1 分)

$$K_a(\text{HC}_2\text{O}_4^-) = 6.4 \times 10^{-5}, K_h(\text{HC}_2\text{O}_4^-) = \frac{K_w}{K_{a1}} = \frac{1 \times 10^{-14}}{5.9 \times 10^{-2}} = 1.7 \times 10^{-13}$$

$K_a(\text{HC}_2\text{O}_4^-) > K_h(\text{HC}_2\text{O}_4^-)$ ，说明 HC_2O_4^- 的电离程度大于水解程度，因此溶液显酸性 (2 分)

13. (13 分)

(1) $\text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\Delta} 2\text{NH}_3 \uparrow + \text{CO}_2 \uparrow$ (2 分)

(2) 水浴加热 (1 分)

(3) SO_4^{2-} (2 分)

(4) 1.7×10^9 (2 分)

(5) Cu、Ni、 H_2O (H_2O 可不写) (2 分)

(6) ① 阴 (2 分) ② 17 (2 分)

14. (14 分)

(1) 圆底烧瓶 (1 分)

(2) 热的 Na_2CO_3 溶液水解程度较大, 碱性较强, 可有效除去油污。(2 分)

(3) 正极 (2 分)

(4) $[\text{Cu}(\text{P}_2\text{O}_7)_2]^{6-} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cu} + 2\text{P}_2\text{O}_7^{4-}$ (2 分)

(5) 5.6×10^{-5} (2 分)

(6) $\text{pH} = 3$ 酸性强, H^+ 放电产生氢气, $\text{pH} = 10$ 碱性强, 易生成 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 沉淀, 均影响镀件上铜的沉积 (2 分)

(7) 0.5 (或 0.5~0.75 之间) (1 分)

(8) $2\text{Cu}^+ \rightleftharpoons \text{Cu} + \text{Cu}^{2+}$ (2 分)

15. (13 分)

(1) 174.3 (2 分)

(2) ①ACD (2 分) ②1.5 (2 分)

(3) CatI (1 分) 催化剂选择性降低, 生成副产物增多等 (2 分)

(4) ①反应 1 和 2 的正反应都是气体分子数增多的反应, 气体中甲烷的物质的量分数增大, 总压不变, 平衡体系的分压增大, 甲烷的转化率降低。(2 分)

②2.5 (2 分)

关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（网址：www.zizzs.com）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国90%以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

Q 自主选拔在线