

# 宁德市 2024—2025 学年第一学期高一期末质量检测

## 化学学科评分标准与评分细则

以下化学方程式的书写中,化学式书写错误、反应物、生成物漏写均不得分,“=”写成“→”、未标注“↑”、“↓”、未配平、配平错误、未标注“ $\triangle$ ”等反应条件扣1分,化学方程式写出离子方程式扣1分,离子方程式写成化学方程式不给分。专业名词出现错别字不给分。

1-10 每小题 4 分,共 40 分

1-5 C B C B A    6-10 A D D B C

11. (16 分)(每空 2 分)

(1) 化学 (0、2 分)

(2) B (0、2 分)

(3) 酸性 (0、2 分)

C (0、2 分)

(4) ①-1 价 (写“-1”也给分) (0、2 分)

$4\text{FeS}_2 + 11\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 8\text{SO}_2$  (0、1、2 分)

②2 (列式正确没有结果给 1 分) (0、1、2 分)

(5)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (写“ $\text{SO}_3$ ”也给分) (0、2 分)

12. (14 分)

(1) 被氧化 (0、1 分)

(2)  $\text{NH}_3$  (0、1 分)

(3)  $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \xrightarrow[\triangle]{\text{催化剂}} 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$  (0、1、2 分)

(4) BC (答对 1 个给 1 分,有错不得分) (0、1、2 分)

(5) ①还原性 (0、2 分)

②  $10\text{Fe}^{2+} + 2\text{NO}_3^- + 12\text{H}^+ = 10\text{Fe}^{3+} + \text{N}_2 \uparrow + 6\text{H}_2\text{O}$  (0、1、2 分)

若氧气过多,会将  $\text{Fe}^{2+}$  氧化为  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{Fe}^{2+}$  过少,不利于还原  $\text{NO}_3^-$

(答到“会将  $\text{Fe}^{2+}$  氧化为  $\text{Fe}^{3+}$ ”等合理答案也给分) (0、1、2 分)

(6) 4 (0、2 分)

13. (16 分)

(1) 分液漏斗 (写错别字不得分) (0、1 分)

$\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{CaO} = \text{NH}_3 \uparrow + \text{Ca}(\text{OH})_2$  (或  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ 、 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ ) (0、1、2 分)

氢氧化钠 (写“氢氧化钾”“碱石灰”等合理答案也给分) (0、1 分)

(2) B (0, 2 分)

(3) 排尽装置内空气 (0, 1, 2 分)

(4) ①  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  (写“四氧化三铁”也给分) (0, 2 分)

② i、ii (写“I、II”也给分) (0, 1, 2 分)

(5) ① 7 (0, 2 分)

② Fe 和  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  (0, 2 分)

14. (14 分)

(1)  $\text{NaHSO}_4$ 、 $\text{ClO}_2$  (0, 1, 2 分)

稀释  $\text{ClO}_2$ , 防止爆炸 (0, 1, 2 分)

(2)  $2\text{ClO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{OH}^- = 2\text{ClO}_2^- + \text{O}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$  (0, 1, 2 分)

便于储存与运输 (答“使用更方便、安全”等合理答案也给分) (0, 1, 2 分)

(3) 碱性 (答出“pH 在 8~10 间”也给分) (0, 2 分)

A (0, 2 分)

(4) 11.2 (0, 2 分)