

厦门市翔安区 2022 年九年级适应性考试
化学参考答案及评分标准

注意事项:

1. 化学方程式评分要求: 每个方程式 3 分。所有化学式都正确 1 分, 配平 1 分, 条件和其它正确 1 分。
2. 本卷答案多有开放性, 只要学生的答案合理就给分

第 I 卷 选择题

一、选择题 (每题 3 分, 共 30 分)

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

第 II 卷 非选择题

11. (12 分)

- (1) 40 (1 分) 10 (1 分)
- (2) 65.41 (1 分)
- (3) +4 (1 分)
- (4) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{太阳光}]{\text{催化剂}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$ (3 分)
- (5) $\text{CO}_2 + 3\text{H}_2 \xrightarrow{\text{ZnO-ZrO}_2} \text{CH}_3\text{OH} + \text{H}_2\text{O}$ (3 分)
- (6) AC (2 分, 漏选 1 个得 1 分, 多选、错选不得分)

12. (12 分)

- (1) $2\text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$ (3 分)
- (2) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ (3 分)
- (3) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (3 分)
- (4) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ (3 分)

13. (6 分)

- (1) 干冰(或固态二氧化碳、碘化银)(1 分)
- (2) 用玻璃棒蘸取该雨水样品滴在 pH 试纸上, 把试纸显示的颜色与标准比色卡对比, 即可读出溶液的 pH (2 分)
- (3) ①是(1 分) ②肥皂水(1 分)
③随着放置时间的增长, 该雨水的酸性逐渐增强(1 分)

14. (6 分)

- (1) 分子不断运动, 梅花香气的分子通过运动扩散到周围的空气中(1 分)。
- (2) C (1 分, 写名称不得分)
- (3) CO (1 分) H₂ (1 分) (顺序可调换, 写名称不得分)
- (4) 化学(1 分) 热(1 分, 多写“光”也可得分; 只写“光”不得分)

15. (6 分)

- (1) 8.0 (1 分) 117.9 (1 分)
- (2) 加速固体的溶解(1 分)
- (3) < (1 分)
- (4) NaOH 与 CO₂ 反应生成 Na₂CO₃, Na₂CO₃ 在乙醇中的溶解度极小(2 分)

16. (11 分)

- (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (3 分)
- (2) 不能燃烧, 不能支持燃烧, 密度比空气大 (2 分)
- (3) 能控制反应的发生或停止 (1 分)
- (4) 铁丝能与稀盐酸反应生成 H_2 , 使生成的 CO_2 中混有 H_2 , 干扰 CO_2 性质的探究 (1 分)
- (5) 连接好装置, 往细口瓶中装水至没过 T 形管末端, 轻轻挤压任一乳胶头, 若水中冒气泡, 则装置气密性良好 (2 分)
- (6) 酚酞溶液变红 (1 分)
- (7) 交替挤压 T 形三通管的乳胶头 5-6 次 (或多次) (1 分)

17. (10 分)

- (1) 图 2 (1 分)
- (2) 图 4 吸水树脂 (各 1 分, 共 2 分)
- (3) 不能, 三颈烧瓶内气压减少无法说明一定消耗氧气和水 (答案合理即可。判断正确得 1 分, 理由 1 分, 共 2 分)
- (4) 加快铁的锈蚀 (1 分)
- (5) ④ ⑤ (1 分, 两个都对才能得分)
- (6) 探究因素与药品选择要匹配, 体现控制变量思想 (序号不做要求, 答案合理即可。不变量正确得 1 分, 自变量正确得 1 分, 共 2 分)

探究因素	实验药品
蛭石	5 g 铁粉、1 g 氯化钠、1.5 mL 水、0.5g 活性炭粉
	5 g 铁粉、1 g 氯化钠、1.5 mL 水、0.5g 活性炭粉、0.5g 蛭石

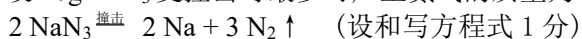
或

探究因素	实验药品
吸水树脂	5 g 铁粉、1 g 氯化钠、1.5 mL 水、0.5g 活性炭粉
	5 g 铁粉、1 g 氯化钠、1.5 mL 水、0.5g 活性炭粉、0.5g 吸水树脂

- (7) 疏松多孔 (1 分)

18. (7 分)

- (1) 解: 设 26g NaN_3 受撞击时最多可产生氮气的质量为 m



$$\begin{array}{ccc} 2 \times 65 & & 3 \times 28 \\ 26\text{g} & & m \end{array} \quad (1 \text{ 分})$$

$$\frac{2 \times 65}{26\text{g}} = \frac{3 \times 28}{m} \quad (1 \text{ 分})$$

$$\text{解得 } m = 16.8\text{g} \quad (1 \text{ 分})$$

$$\text{氮气的体积} = \frac{16.8\text{g}}{1.36\text{g} \cdot \text{L}^{-1}} = 12.4\text{L} \quad (1 \text{ 分})$$

答: 26g NaN_3 受撞击时最多可产生常温下的氮气的体积为 12.3L。 (带单位计算和答 1 分)