

2022-2023 学年度第一学期期末教学质量监测

九年级化学参考答案

说明：化学方程式 2 分，写对化学式 1 分，其余有错扣 1 分。

一、选择题：本大题共 15 小题，每小题 3 分，共 45 分。

1. D 2. B 3. A 4. D 5. C 6. B 7. C 8. D
9. C 10. B 11. D 12. A 13. B 14. D 15. A

二、非选择题：本大题共 6 小题，共 55 分。

16. (7 分)

- (1) 4:1
(2) 能助燃 (或能支持燃烧) 分子间有间隔 (或分子间有间隙)
(3) ① 四 1:4 ② 2 质子数相同 (或核电荷数相同)

17. (8 分)

- (1) BC (完全正确才给分)
(2) 天然气 温室效应 (或酸雨、全球气候变暖等合理即可)
(3) ① 混合物 ② $4\text{CO} + 2\text{NO}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} 4\text{CO}_2 + \text{N}_2$ ③ 原子 没有

18. (10 分)

- (1) 长颈漏斗
(2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ (或 $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$) 难溶于水
(3) 大理石与稀盐酸 (或石灰石与稀盐酸) 块
(4) 反应随时发生随时停止 c
(5) 蓝紫 通风橱

19. (10 分)

- (1) 增强水的导电性
(2) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$ 分解
(3) 【设计实验】 II 氢气或 H_2
【实验反思】 $2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow + \text{Cl}_2 \uparrow$
【反思与评价】 不可以 会产生氯气，影响实验结果。

20. (10 分)

(1) (3 分) 增大接触面积, 使反应充分进行; $2\text{MoS}_2 + 7\text{O}_2 \xrightarrow{\text{焙烧}} 2\text{MoO}_3 + 4\text{SO}_2$

(2) (2 分) 过滤 难溶性杂质

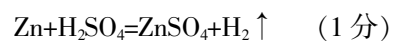
(3) (2 分) 酸雨 H_2O

(4) (3 分) +6 $\text{MoO}_3 + 3\text{H}_2 \xrightarrow{\text{高温}} \text{Mo} + 3\text{H}_2\text{O}$

21. (10 分)

(1) (2 分) 6.5 36.1

(2) 设生成 H_2 的质量为 x 。(1 分)



65 2

6.5g x (1 分)

$$\frac{65}{6.5\text{g}} = \frac{2}{x} \quad (1 \text{ 分})$$

$$x = 0.2\text{g} \quad (1 \text{ 分})$$

答: 生成 H_2 0.2g。(1 分)

(3) 如图所示 (线条正确 1 分, 数据标对 1 分, 共 2 分)

