

2021~2022 学年度第一学期期末教学监测

九年级化学试题参考答案及评分标准

一、选择题(本大题共 15 小题,每小题 2 分,计 30 分。每小题只有一个选项是符合题意的)

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

二、填空及简答题(本大题共 6 小题,计 40 分)

16. (5 分) (1) ① 2N_2 ② O^{2-} ③Ne
(2) ①1 个三氧化硫分子中含有 3 个氧原子 ②3 个铜原子(每空 1 分)
17. (5 分) (1) 温室效应 (2) 煤 不可再生
(3) 光合作用 (4) BD(每空 1 分)
18. (7 分) (1) B (2) 加热煮沸
(3) 吸附水中的色素和异味 b
(4) 正 8:1 氢元素和氧元素或 H、O 元素(每空 1 分)
19. (7 分) (1) 63 (2) 氧元素 分子
(3) Cl 最外层电子数相同 失去 AlCl_3 (每空 1 分)
20. (8 分) (1) $2\text{HCl} + \text{CaCO}_3 = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (2 分) 可以控制反应的发生与停止(1 分)
(2) 将燃着的木条放在 a 导管口,若木条熄灭,证明二氧化碳已经收集满(2 分)
(3) ④ H_2CO_3 大(每空 1 分)
21. (8 分) (1) 恢复到刻度 5 处或恢复到原处
(2) 使温度达到白磷的着火点 $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$ (2 分)
(3) B
(4) 先上升后下降 4 没有(其余每空 1 分)

三、实验及探究题(本大题共 2 小题,计 22 分)

22. (10 分) (1) 锥形瓶 长颈漏斗(每空 1 分)
(2) BD 未出现连续均匀气泡就开始收集或装置漏气等(每空 1 分)
(3) A 或 C(1 分) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ (2 分)
(4) A 不易(难)溶于水 b(每空 1 分)
23. (12 分) (1) $2\text{Mg} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{MgO}$ (2 分) 化合反应
(2) 试管内有气泡产生,湿润的红色石蕊试纸变蓝
(3) MgO 是白色固体
(4) H_2O $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)
(5) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 中没有碳元素,加热后不会观察到澄清石灰水变浑浊的现象(2 分)
(6) A D(调换顺序也可)(其余每空 1 分)

四、计算与分析题(8 分)

24. (8 分) (1) 0.96(2 分)
(2) 解:设参加反应的高锰酸钾质量为 x 。
$$\begin{array}{rcl} 2\text{KMnO}_4 & \xrightarrow{\Delta} & \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow \quad (2 \text{ 分}) \\ 316 & & 32 \\ x & & 0.96 \text{ g} \quad (1 \text{ 分}) \end{array}$$
$$\frac{316}{32} = \frac{x}{0.96 \text{ g}}, x = 9.48 \text{ g} \quad (1 \text{ 分})$$

该样品中高锰酸钾的质量分数为 $\frac{9.48 \text{ g}}{10.00 \text{ g}} \times 100\% = 94.8\%$ (2 分)

答:略。

试卷单设卷面分(满分 3 分):

- (1) 3 分:书写认真,连线规范,卷面整洁。
(2) 1~2 分:书写较认真,连线较规范,卷面较整洁。
(3) 0 分:书写不认真,卷面不整洁,乱涂乱抹。