

参考答案

第一部分

本部分共 25 题，每题 1 分，共 25 分。在每题列出的四个选项中，选出最符合题目要求的一项。

化学与生活、生产息息相关。回答 1~8 题。

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

化学在农业发展中具有重要作用。回答 15~18 题。

15. 【答案】A 16. 【答案】D 17. 【答案】D 18. 【答案】D

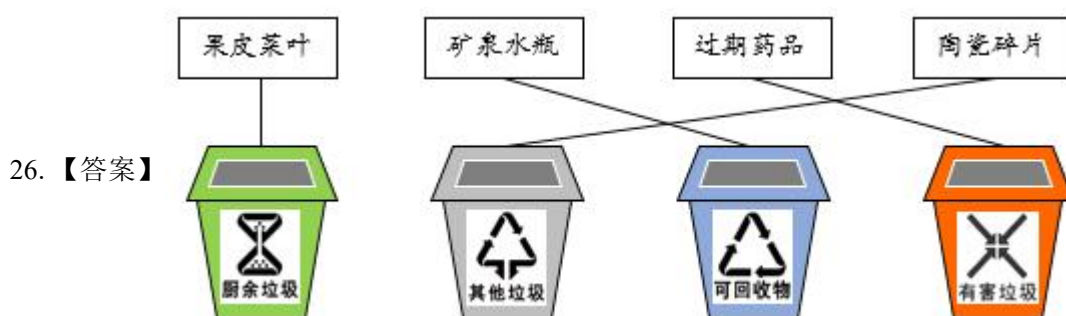
实验是学习化学的重要途径。回答 19~22 题。

19. 【答案】D 20. 【答案】D 21. 【答案】D 22. D 23. B 24. C 25. C

第二部分

本部分共 13 题，共 45 分。

【生活现象解释】



27. 【答案】(1) 3: 1 (2) 1: 3

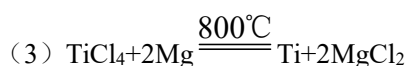
28. 【答案】(1) BC (2) ABCD (3) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} 2\text{H}_2\text{O}$

【科普阅读理解】

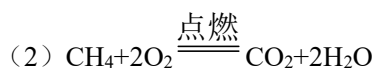
29. 【答案】(1) AC (2) 易溶于水(或无色有刺激性气味的气体，易挥发)
(3) 40~45 (4) ①. 错 ②. 对
(5) ①. 80~180 ②. 鸟巢状 MnO_2 的甲醛去除效果最好

【生产实际分析】

30. 【答案】(1) +4 (2) A

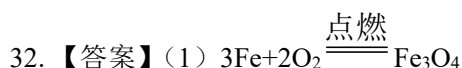


31. 【答案】(1) 使反应物充分接触，使其在焙烧炉中更充分的反应



(3) 过滤 (4) 硫酸钠 Na_2SO_4

【基本实验及其原理分析】



(2) 生成黑色固体 (3) ①②

(4) 保持干燥(答案合理即可)

33. 【答案】(1) 10 (2) ③②④①

34. 【答案】 ①. CuSO_4 溶液 ②. $6\text{HCl} + \text{Fe}_2\text{O}_3 = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ ③. 红色溶液褪色

35. 【答案】(1) ①⑤##⑤①

(2) 石灰水显碱性，可使紫色石蕊变为蓝色

(3) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$ (4) CD

36. 【答案】(1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(2) 二氧化碳比空气密度大且不与空气中任一成分反应

(3) CO_2 与 NaOH 反应，使瓶内气压减小 (4) 稀盐酸

【科学探究】

37. 【答案】(1) 化学变化

(2) 38 (3) 1-1、1-4、1-7(或 1-2、1-5、1-8，或 1-3、1-6、1-9)

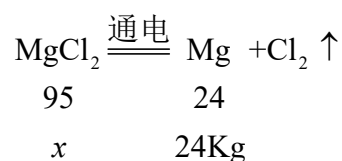
(4) 在发酵温度等条件相同时，当发酵时间在 6~8h 范围内时，发酵时间越长，酸奶稳定状态越好

(5) 偏酸 (6) 发酵温度 40°C 、发酵时间 8h

(7) 不能。对比 2-2 和 2-3，2-3 中白砂糖添加量较大，但口感效果得分较低，即口感比 2-2 差

【实际应用定量计算】

38. 【答案】解：设参加反应的 MgCl_2 的质量为 x 。



$$\frac{95}{24} = \frac{x}{24\text{kg}}$$

$$x = 95\text{kg}$$

答：参加反应的 MgCl_2 的质量为 95kg。