

2020 年中考试题猜想·化学

参 考 答 案

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

14. A

15. (1)在不断地运动

(2)蛋白质

(3)乳化

16. (1)化学 生成物是水,对环境无污染

(2)质量和化学性质

17. (1)天然 延展

(2)C

18. 软塑料瓶变瘪 二氧化碳能溶于水,且能与水反应,使软塑料瓶内的压强减小

19. (1)CO₂(或 CaO) NaOH (或 CaO)

(2) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ 化合反应 (或 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$ 复分解反应)

(3)过滤

20. (1)过滤 滤纸紧贴漏斗内壁(合理即可)

(2) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ 使纯碱充分反应(或充分利用)

(3)复分解反应

21. (1)除铁锈(合理即可)

(2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ (或 $2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 4\text{Fe} + 3\text{CO}_2 \uparrow$) (合理即可)

(3)红棕色固体逐渐减少,溶液由无色逐渐变为黄色

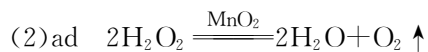
(4)氢离子和氢氧根离子结合生成水分子(或氢离子和碳酸根离子反应生成水分子和二氧化碳分子) 反应物均可溶、有沉淀生成

22. (1)锥形瓶

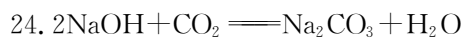


(3) AC(或 AF) 浓硫酸

23. (1) 集气瓶



(3) 检查装置的气密性 试管口没塞棉花



稀盐酸(或稀硫酸)

【猜想与假设】 Na_2CO_3 和 NaOH

【进行实验】取剩余溶液少许于试管中,滴加足量(或过量)的 CaCl_2 溶液(或 BaCl_2 溶液) 有白色沉淀生成

25. (1) 0.4 g

(2) 解: 设稀盐酸中氯化氢的质量为 x 。



56 73

11.2 g x

$$\frac{56}{73} = \frac{11.2 \text{ g}}{x}$$

$$x = 14.6 \text{ g}$$

所用稀盐酸中溶质的质量分数为 $\frac{14.6 \text{ g}}{189.2 \text{ g}} \times 100\% = 7.7\%$

答: 所用稀盐酸中溶质的质量分数为 7.7%。