

江西省 2025 年初中学业水平考试

化学考前冲刺卷参考答案

化学考前冲刺卷(一)

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

9. A 10. C

11. B 59

12. C Na_2CO_3 饱和溶液

13. C 在蜡烛火焰上方罩一个用澄清石灰水润湿内壁的烧杯,观察现象

14. (5分)(1)常温下,碳单质的化学性质不活泼(1分)

(2)沸点(1分)

(3)天然(1分)

(4)清除可燃物(1分)

(5) SO_2 (1分)

15. (6分)(1)化学(1分) 吸附(1分)

(2)有机化合物(1分)

(3)120(1分)

(4) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ (2分)

16. (6分)(1)可燃物与氧气(或空气)接触(1分)

(2)AB(2分)

(3)搅拌,防止因局部温度过高,造成液滴飞溅(1分)

(4)硫酸铜溶液(合理即可)(1分) $\text{Fe} > \text{Cu} > \text{Ag}$ (1分)

17. (6分)(1)硫酸液滴向四周飞溅(1分)

(2)使氧化镁完全反应(1分)

(3) H_2SO_4 和 MgSO_4 (2分)

(4) $\text{MgSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$ (2分)

18. (7分)(1)水槽(1分)

(2)形成液封,防止气体从长颈漏斗口逸出(1分)

(3) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ (2分)

(4)D(1分) 溶液变红(1分)

二氧化碳能溶于水且会与水反应,使瓶内压强减小(1分)

19. (9分)(1) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ (2分)

(2)酸(1分)

(3)碳酸钙(或 CaCO_3)(1分) 有气泡产生(1分)

(4)白色固体与稀盐酸反应时,锥形瓶内压强变化与碳酸氢钠反应时压强变化几乎一致,且比碳酸钠反应时压强变化大(2分)

(5)碳酸氢钠的价格比碳酸钠低,且与相同浓度柠檬酸反应时比碳酸钠反应更剧烈,能快速产生气体实现气球充气(合理即可)(2分)

20. (10分)(1)玻璃棒(1分)

(2)23.3(1分)

(3)解:设 100 g 废水样品中含有硫酸的质量为 x 。

$\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$ (2分)

98 233

x 23.3 g(1分)

$\frac{98}{233} = \frac{x}{23.3 \text{ g}}$ (1分)

$x = 9.8 \text{ g}$ (1分)

该车间产生的废水中硫酸的质量分数为 $\frac{9.8 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times$

$100\% = 9.8\%$ (1分)

答:该车间产生的废水中硫酸的质量分数为 9.8%。(设、答完整得 1 分)

(4)熟石灰(或氢氧化钙)(1分)