

化 学

快速对答案

一、单项选择题(本大题共 10 小题,1-5 题每小题 1 分,6-10 题每小题 2 分,共 15 分)

1-5 DBABC 6-10 AABDA

二、选择与填充题(本大题共 3 小题,每小题 2 分,其中选择 1 分,填充 1 分,共 6 分)

11. B 浓硫酸

12. B ○○○

13. C 氢氧化钠(或 NaOH)

三、填空与说明题(本大题共 4 小题,共 23 分)

14. (4 分)(1) Mg^{2+} (1 分) (2)分子在不断运动(1 分) (3)氮肥(1 分) 氯化铵与熟石灰发生反应放出氨气,降低肥效(1 分)

15. (6 分)(1)石油(1 分) (2)不属于(1 分) (3)①B(2 分) ② O_2 (2 分)

16. (5 分)(1) SO_2 (或二氧化硫)(1 分) (2) $AsCl_3 + 4H_2O + Cl_2 = H_3AsO_4 + 5HCl$ (2 分) (3)B(1 分)
(4)HCl(或氯化氢)(1 分)

17. (8 分)(1)Fe(2 分) (2)去除油污(合理即可)(2 分)
(3) $CuO + H_2SO_4 = CuSO_4 + H_2O$ (2 分) (4)复分解反应(2 分)

四、实验与探究题(本大题共 2 小题,共 16 分)

18. (8 分)(1)试管(1 分) 铜丝表面有固体物质附着,溶液由无色逐渐变为蓝色(1 分) 铝 > 铜 > 银(或 $Al > Cu > Ag$)(1 分) 硫酸铜溶液(或氯化铜溶液,合理即可)(1 分) (2) $4P + 5O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2P_2O_5$ (2 分) CD(2 分)

19. (8 分)【实验探究】稀盐酸(合理即可)(1 分) 溶液不褪色(或溶液仍为红色)(1 分)
【交流讨论】碳酸氢钙与稀盐酸反应也会生成二氧化碳(1 分) 【继续探究】没有气泡产生(或无明显现象)(1 分) 【拓展延伸】 $CO_2 + 2NaOH = Na_2CO_3 + H_2O$ (2 分) 7.5%(2 分)

五、综合计算题(本大题共 1 小题,共 10 分)

20. (10 分)(1)铁与空气中的氧气和水蒸气共同作用(1 分)

(2)1.5(1 分)

(3)解:设 20 g 生铁样品中含铁的质量为 x



56

2

x

0.7 g(1 分)

$$\frac{56}{2} = \frac{x}{0.7 \text{ g}} \quad (1 \text{ 分}) \quad x = 19.6 \text{ g}(1 \text{ 分})$$

则生铁样品中碳单质的质量分数为 $\frac{20 \text{ g} - 19.6 \text{ g}}{20 \text{ g}} \times 100\% = 2\%$ (1 分)

答:该生铁样品中碳单质的质量分数为 2%。(设、答全对得 1 分)

(4)向一定量生铁样品中滴加稀硫酸,直至没有气泡产生,过滤、洗涤、干燥、称量剩余固体的质量(合理即可)(2 分)

详解详析

1. D

2. B

2021 预测 人体中重要的营养素是江西中考的必考点。

(1)近 8 年主要在单项选择题、选择与填充题和填空

与说明题中考查。

(2)考查的形式:判断富含某种营养素的物质(3 次)、判断某物质为人体补充的营养素(2 次)、判断可供能的营养素(2 次)、均衡营养角度考查缺少的营养素(1 次)。