

江西省 2024 年初中学业水平考试

化学模拟卷(二)参考答案

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

11. B 风能(或太阳能等)

12. C 加入适量的碳酸钠溶液,过滤

13. C =

14. (5 分)(1)常温下碳的化学性质不活泼(1 分)

(2)分子在不断运动(1 分)

(3)蛋白质(1 分)

(4)元素(1 分) 34(1 分)

15. (6 分)(1) +3(1 分)

(2)SiO₂(1 分)

(3)红棕色变成黑色(1 分)

(4) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(5)硬度大(或耐高温等)(1 分)

16. (6 分)(1)A(1 分) 碳原子的排列方式不同(1 分)

(2) $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{H}_2\text{O} + 2\text{CuO} + \text{CO}_2 \uparrow$ (2 分)

(3)Fe²⁺(1 分) 有气泡产生,溶液由无色变为浅绿色(1 分)

17. (6 分)(1)增大反应物的接触面积,加快反应速率(1 分)

(2)过滤(1 分) 漏斗(或烧杯、玻璃棒)(1 分)

(3) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu} + \text{FeSO}_4$ (2 分)

(4)Fe(1 分)

18. (7 分)(1)锥形瓶(1 分)

(2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ (2 分) b(1 分)

(3) C(1 分) 浓硫酸(1 分)

(4) 稀硫酸(或稀盐酸)(1 分)

19. (9 分)(1) 剩余的盐(1 分)

(2) pH 试纸(1 分)

(3) 【作出猜想】 Na_2SO_4 (1 分)

【实验探究】产生气泡(1 分)

【分析评价】 $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{BaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$ (2 分)

【补充实验】产生白色沉淀(1 分)

(4) ad(2 分)

20. (10 分)(1) 倾倒试剂时, 标签向着手心(1 分)

(2) 混匀(1 分)

(3) 解: 氢氧化钠恰好完全反应时, 消耗 H_2SO_4 的质量为 $(20 \text{ g} - 10 \text{ g}) \times 4.9\%$
 $= 0.49 \text{ g}$ (1 分)

设该氢氧化钠溶液的溶质质量分数为 x 。

$\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ (1 分)

98 80

0.49 g 10 gx(1 分)

$\frac{98}{80} = \frac{0.49 \text{ g}}{10 \text{ gx}}$ (1 分)

$x = 4\%$ (1 分)

答: 该氢氧化钠溶液的溶质质量分数为 4%。(设、答完整得 1 分)

(4) AD(2 分)