

2020年天津红桥区初三二模化学试卷(答案)

一、单选题

1. A

2. C

3. A

4. C

5. D

6. D

7. B

8. A

9. B

10. D

二、不定项选择题

11. D

12. BD

13. C

14. D

15. B

三、填空题

16. (1) ④

(2) ③

(3) ⑥

(4) ⑤

(5) ①

(6) ②

17. (1) 9; 8

(2) 质子数

(3) B、C

(4) B

18. (1) AC

(2) 肥皂水; 煮沸

(3) 石油

(4) ① Cl_2

② 不断运动

(5) CuSO_4 ; 酸性

(6) 2000

四、简答题

19. (1) $4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$

(2) $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$

(3) $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

20. (1) 乙、甲、丙

(2) >

(3) 冷却热饱和溶液

(4) ① 9.1%

② 甲; 小于 30°C

21. (1) 可再生; $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

(2) ① CaO

② 溶解; 过滤; $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

五、实验题

22. (1) 酒精灯; 长颈漏斗

(2) 导管稍过胶塞即可

(3) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$; 在试管口塞一团棉花

(4) ① CO

② $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

23. (1) ②⑤①④③

(2) 搅拌, 加速溶解

(3) 13.2

(4) 小于

(5) 68.8

24. (1) 漏斗

(2) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{CuO} = \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

(3) CuSO_4 和 H_2SO_4

(4) ①

(5) Cu

六、计算题

25. (1) 油脂、蛋白质

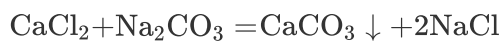
(2) 四

(3) 0.28

(4) 2

26. (1) 样品中钠元素和钙元素的质量比为 23 : 20, 可求出氯化钠和氯化钙的质量比为:

$$\frac{\frac{23}{23}}{23 + 35.5} : \frac{\frac{40}{40}}{40 + 35.5 \times 2} = 117 : 222, \text{ 设原样品中氯化钙的质量为 } x, \text{ 碳酸钠质量为 } y,$$



$$\begin{array}{ccc} 111 & 106 & 100 \end{array}$$

$$\begin{array}{ccc} x & y & 10 \text{ g} \end{array}$$

$$\frac{111}{x} = \frac{100}{10 \text{ g}}, \quad \frac{106}{y} = \frac{100}{10 \text{ g}},$$

$$x = 11.1 \text{ g}, \quad y = 10.6 \text{ g}$$

即原样品中氯化钙的质量为 11.1 g

- (2) 原样品中氯化钠的质量为 $\frac{11.1 \text{ g} \times 117}{222} = 5.85 \text{ g}$, 加入的碳酸钠溶液的质量为 $10 \text{ g} + 112.8 \text{ g} - 11.1 \text{ g} - 5.85 \text{ g} = 105.85 \text{ g}$, 则碳酸钠溶液的溶质质量分数为 $\frac{10.6 \text{ g}}{105.85 \text{ g}} \times 100\% = 10.0\%$
- (3) 碳酸钠溶液的体积为 $\frac{105.85 \text{ g}}{1.19 \text{ g/cm}^3} = 96.2 \text{ cm}^3 = 96.2 \text{ mL}$