

2020年天津和平区初三二模化学试卷(答案)

一、单选题

1. C

2. D

3. D

4. C

5. C

6. B

7. D

8. D

9. B

10. C

二、不定项选择题

11. D

12. AC

13. B

14. AC

15. BD

三、填空题

16. (1) ②

(2) ①

(3) ④

(4) ⑤

(5) ③

(6) ⑥

17. (1) ClO_2 ; 氯元素

(2) $2\text{ClO}_2 + 2\text{HCN} \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{N}_2 + 2\text{CO}_2 + 2\text{HCl}$; 7 : 22

(3) ① Cl_2

② 氯酸钠

③ 分子

18. (1) 吸附水中的悬浮物, 加速沉降; 物理

(2) 肥皂水; 煮沸

(3) 负; 将燃着的木条放在尖嘴口处, 若木条燃烧更旺, 则为氧气

(4) ②

四、简答题

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

(2) $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$

(3) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2 \xrightarrow{\text{酶}} 6\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$

20. (1) A

(2) $t_2^\circ\text{C}$

(3) <

(4) 5

(5) AD

21. (1) 乳化

(2) 碳原子的排列方式

(3) 硒; 微量

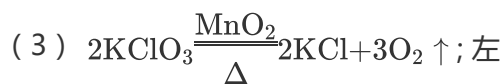
(4) D

(5) CO

五、实验题

22. (1) 水槽

(2) BD; $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$; 饱和 NaHCO_3 ; 饱和 NaHCO_3 溶液



(4) ③

爱智康

23. (1) ① 铁质外筒 (或铝合金内筒)

爱智康

爱智康

② 可回收

③ 氧气、水蒸气

爱智康

(2) 甲 > 丙 > 乙

爱智康

爱智康

(3) A

(4) 2976.7

(5) BC

爱智康

24. (1) CaCO_3

爱智康

爱智康

(2) ① 溶液由无色变成黄色, 有气泡产生; 澄清石灰水变浑浊; $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

爱智康

② NaOH 、 Na_2CO_3

爱智康

(3) ① 使碳酸钠完全反应, 以防止对检验氢氧化钠产生影响

② Fe 、 Fe_2O_3 、 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 、 Na_2CO_3

六、计算题

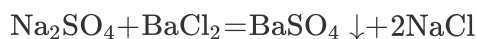
25. (1) 有机物

(2) 100

(3) 20

(4) 80 g

26. (1) 设 Na_2SO_4 质量为 x , BaCl_2 质量为 y , 生成的 NaCl 质量为 z , NaCl 总质量为 A ,



142 208 233 117

x y 23.3 g z

$$\frac{142}{x} = \frac{233}{23.3 \text{ g}}, \quad \frac{208}{y} = \frac{233}{23.3 \text{ g}}, \quad \frac{117}{z} = \frac{233}{23.3 \text{ g}},$$

$$x = 14.2 \text{ g}, \quad y = 20.8 \text{ g}, \quad z = 11.7 \text{ g},$$

$$\text{BaCl}_2 \text{ 溶液的质量分数为: } \frac{20.8 \text{ g}}{208 \text{ g}} \times 100\% = 10\%,$$

所加 BaCl_2 溶液的质量分数为 10%

$$(2) \quad \frac{142}{x} = \frac{233}{23.3 \text{ g}}, \quad \frac{208}{y} = \frac{233}{23.3 \text{ g}}, \quad \frac{117}{z} = \frac{233}{23.3 \text{ g}},$$

$$x = 14.2 \text{ g}, \quad y = 20.8 \text{ g}, \quad z = 11.7 \text{ g},$$

原固体混合物中 Na_2SO_4 的质量为 14.2 g

$$(3) \quad \text{NaCl} \sim \text{Cl}$$

$$58.5 \quad 35.5$$

$$\text{A} \quad 21.3 \text{ g}$$

$$\frac{58.5}{\text{A}} = \frac{35.5}{21.3 \text{ g}}, \quad \text{A} = 35.1 \text{ g}, \quad \text{NaCl}_{\text{原}} = 35.1 \text{ g} - 11.7 \text{ g} = 23.4 \text{ g},$$

溶液质量 = $23.4 \text{ g} + 14.2 \text{ g} + 208 \text{ g} - 23.3 \text{ g} = 222.3 \text{ g}$, 反应后溶液的溶质质量分数为

$$\frac{35.1 \text{ g}}{222.3 \text{ g}} \times 100\% = 15.8\%.$$