

## 2020年天津河北区初三二模化学试卷(答案)

### 一、单选题

1. C

2. B

3. B

4. A

5. B

6. A

7. B

8. D

9. A

10. C

### 二、不定项选择题

11. B

12. CD

13. C

14. AD

15. AC

### 三、填空题

16. (1) ⑥

(2) ①

(3) ③

(4) ④

(5) ②

(6) ⑤

17. (1) 吸附; 沉降

(2) 等量的肥皂水

(3) 2:1



18. (1) 离子; 分子

(2)  $\text{CuSO}_4$

(3) 两个二氧化碳分子

(4) 离子

(5) A

#### 四、简答题

19. (1)  $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$

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

(3)  $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{NaCl}$

20. (1)  $\text{HCl}$ ;  $\text{CO}_2$

(2)  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(3)  $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

21. (1) +3

(2)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

(3) 加热融合; 0.03% ~ 2%

(4) Fe、Cu;  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$

(5) 66.7%

#### 五、实验题

22. (1) 试管

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

(3)  $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ ; B 或 E

(4)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ; b

23. (1) 液体; NaCl

(2) ③①②④

(3) ① 甲

② >

(4) 饱和; 13.0%

24. (1)  $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$

(2)  $\text{H}_2\text{O}$

(3) NaCl

(4) 24

## 六、计算题

25. (1) 四

(2) 75

(3) 7:16

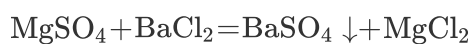
(4) 32%

26. (1) 12 g

根据质量守恒定律, 产生硫酸钡的质量为:

$$15 \text{ g} + 120 \text{ g} + 100 \text{ g} - 211.7 \text{ g} = 23.3 \text{ g},$$

设参加反应的硫酸镁的质量为  $x$ , 生成氯化镁的质量为  $y$ ,



$$\begin{array}{ccc} 120 & 233 & 95 \\ x & 23.3 \text{ g} & y \end{array}$$

$$\frac{120}{x} = \frac{233}{23.3 \text{ g}}, \quad \frac{95}{y} = \frac{233}{23.3 \text{ g}},$$

$$x = 12 \text{ g}, \quad y = 9.5 \text{ g},$$

得到产生硫酸镁的质量为 12 g。

(2) 5.9%

$$\text{反应所得滤液中溶质的质量分数为 } \frac{(15 \text{ g} - 12 \text{ g}) + 9.5 \text{ g}}{211.7 \text{ g}} \times 100\% = 5.9\%.$$