

2019年天津红桥区初三二模化学试卷(答案)

一、单项选择题

1. D

2. B

3. A

4. B

5. B

6. A

7. B

8. A

9. C

10. B

二、不定项选择题

11. C

12. B

13. AB

14. C

15. BC

三、非选择题

16. (1) O_2

(2) H_2

(3) $Ca(OH)_2$

(4) CO

(5) CH_4

(6) CO_2

17. (1) ① $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

② PbO_2

(2) ① 导电性

② 76

③ $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$; 放热

④ $2\text{H}_2 + \text{SiCl}_4 \xrightarrow{\text{高温}} \text{Si} + 4\text{HCl}$

18. (1) 19.00

(2) 12

(3) D、E

(4) F

(5) C、E

19. (1) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

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

(3) $\text{C} + 2\text{CuO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Cu} + \text{CO}_2 \uparrow$

20. (1) C

(2) ③; ①; ④

(3) ① $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$; AgNO_3 ; NH_4NO_3

② $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 = 2\text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{BaSO}_4 \downarrow$

21. (1) BaSO_4

(2) 2

(3) Mg^{2+}

(4) M

22. (1) 铁架台; 长颈漏斗

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

(3) 澄清石灰水变质

(4) 右

23. (1) ① 加速溶解

② AB

③ 较多

④ C

(2) ① 4.0 ; 50 ; 46

② 8%

③

NaCl溶液
8%

④ BD

⑤ 7.5

24. 71%

25. (1) 7 : 24

(2) 13.9%

(3) 80

26. (1) $m(\text{Na}_2\text{CO}_3) = \frac{0.48 \text{ g}}{\frac{12}{106}} = 4.24 \text{ g}.$

(2) 设 HCl 的质量为 x , 生成的 NaCl 质量为 y , 生成



106 73 117

4.24 g x y

$$\frac{106}{4.24 \text{ g}} = \frac{73}{x}, \quad x = 2.92 \text{ g},$$

$$\frac{106}{4.24 \text{ g}} = \frac{117}{y}, \quad y = 4.68 \text{ g},$$

稀盐酸中溶质的质量为 2.92 g

(3) 反应后 $m(\text{NaCl}) = 15 \text{ g} \times 10\% = 15 \text{ g},$

原混合物中 $m(\text{NaCl}) = 15 \text{ g} - 4.68 \text{ g} = 10.32 \text{ g},$

$$\text{原混合物 NaCl \%} = \frac{10.32 \text{ g}}{10.32 \text{ g} + 4.24 \text{ g}} \times 100 \% = 70.9 \%.$$