

2020年天津河西区初三二模化学试卷(答案)

一、单选题

1. C

2. B

3. A

4. B

5. D

6. C

7. A

8. B

9. C

10. B

二、不定项选择题

11. BC

12. D

13. AD

14. C

15. BD

三、填空题

16. (1) ① ②

② ④

③ ⑤

④ ①

(2) ① ⑥

② ⑤

③ ④

爱智康

17. (1) B

爱智康

爱智康

(2) 吸附

(3) 乳化

爱智康

(4) 天然气; A

爱智康

爱智康

18. (1) KNO_3

(2) 饱和

爱智康

(3) KNO_3

爱智康

爱智康

(4) $20^\circ\text{C} < t < 40^\circ\text{C}$

(5) 降温结晶

爱智康

(6) $\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\Delta} \text{Fe}(\text{OH})_3 \downarrow + 3\text{HCl}$

爱智康

爱智康

四、简答题

19. (1) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$

爱智康

(2) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$

爱智康

爱智康

(3) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

20. (1) ① B、D

爱智康

② A、D

爱智康

爱智康

③ 二

④ 最外层电子数

(2) ① 原子

爱智康

② 16 : 9

爱智康

爱智康

21. (1) 玻璃棒

(2) ① $2\text{NaOH} + \text{MgCl}_2 = \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow + 2\text{NaCl}$

爱智康

② 4

爱智康

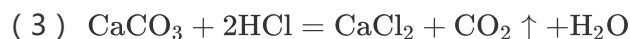
爱智康

③ 恰好不再产生气泡

(3) 蒸发皿; 较多

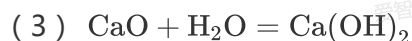
五、实验题

22. (1) 集气瓶



(4) 连续均匀

23. (1) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$



24. (1) 导热

(2) 金属

(3) 隔绝氧气和水

(4) ① 不一定



(5) $\text{Al} > \text{Mg} > \text{Fe} > \text{Zn}$

六、计算题

25. (1) 15

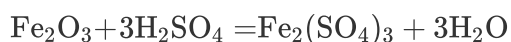
(2) 84 : 5 : 32 : 23

(3) 碳

(4) 2.3

26. (1) 该赤铁矿样品中氧化铁的质量为: $10 \text{ g} - 2 \text{ g} = 8 \text{ g}$

(2) 设参加反应的硫酸的质量为 x , 生成硫酸铁的质量为 y 。



$$\begin{array}{ccc} 160 & 294 & 400 \end{array}$$

$$\begin{array}{ccc} 8 \text{ g} & x & y \end{array}$$

$$\frac{160}{8 \text{ g}} = \frac{294}{x}, \quad \frac{160}{8 \text{ g}} = \frac{400}{y},$$

$$x = 14.7 \text{ g}, \quad y = 20 \text{ g},$$

$$\text{则加入稀硫酸的溶质质量分数为 } \frac{14.7 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 100\% = 14.7\%$$

(3) 所得滤液中溶质的质量分数为: $\frac{20 \text{ g}}{10 \text{ g} + 100 \text{ g} + 52 \text{ g} - 2 \text{ g}} \times 100\% = 12.5\%$

