

2019年天津和平区初三二模化学试卷(答案)

一、选择题

1. A

2. B

3. C

4. D

5. D

6. A

7. C

8. B

9. B

10. D

二、选择题

11. B

12. AC

13. D

14. A

15. AD

三、填空题

16. (1) ④

(2) ①

(3) ③

(4) ⑧

(5) ⑥

(6) ②

17. (1) AD

(2) ① 金属; 44.96

② B

(3) $\text{N}_2\text{O}_4 + 2\text{N}_2\text{H}_4 \xrightarrow{\text{点燃}} 3\text{N}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$

18. (1) BD

(2) H_2 ; 氢氧元素

(3) 增强水的导电性; ; 5

(4) 肥皂水; 煮沸; 吸附

(5) ① $\text{B} > \text{C} > \text{A}$

② 65

③ $\text{A} < \text{C} < \text{B}$

四、简答题

19. (1) $2\text{Mg} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{MgO}$ 。

(2) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$

(3) $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

20. (1) Mg; H_2

(2) B

(3) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MgSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

(4) $\text{MgSO}_4 + \text{Ba}(\text{OH})_2 = \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{BaSO}_4 \downarrow$

21. (1) ① 过滤; 三层滤纸

② 用玻璃棒不断搅拌

③ 80%

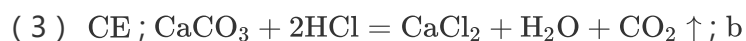
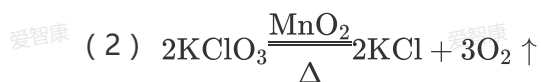
④ 混合物

(2) ① ③④⑤②①或④③⑤②①或③⑤④②①

② $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{BaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$

五、实验题

22. (1) 铁架台;水槽



(4) F;防止熔融物溅落炸裂瓶底

爱智康 (5) 既不聚成水珠, 又不成股流下 爱智康

(6) AD;氧化钙, 氢氧化钠或者碱石灰

23. (1) A

爱智康 (2) 18;A 爱智康

(3) 搅拌, 加速溶解

(4) AB

(5) 9.2

爱智康 24. (1) H_2SO_4 爱智康



(3) 65:7

(4) 相同

(5) 19.5

六、计算题

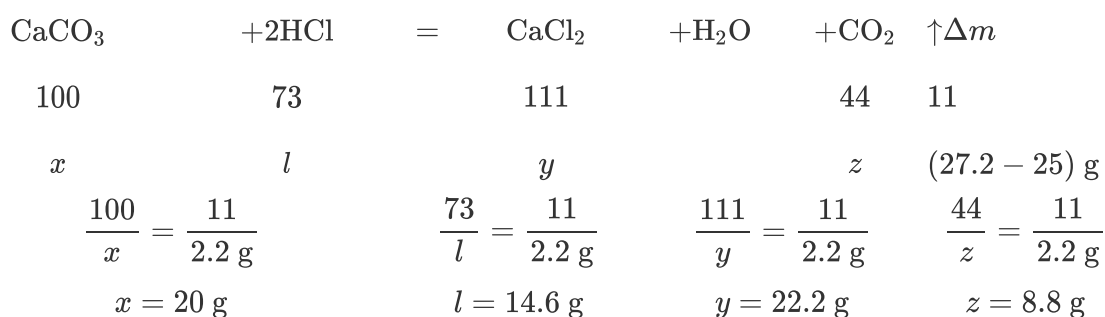
25. (1) 4

(2) 49

(3) 72:11

(4) 9.3%

26. (1) 设碳酸钙的质量为 x , 氯化钙的质量为 y , 产生 CO_2 的质量为 z 。反应前后固体质量变化量为 Δm , 盐酸质量为 l 。



碳酸钙含量为 $\frac{20}{25} \times 100\% = 80\%$ 。

故答案为：碳酸钙的含量为 80%。

(2) 溶质为 CaCl_2 , 质量为 22.2 g

溶液质量为 $25 \text{ g} + 14.6 \text{ g} \div 14.6\% - (25 \text{ g} - 20 \text{ g}) - 8.8 \text{ g}$

$= 111.2 \text{ g}$

溶质质量分数为 $\frac{22.2 \text{ g}}{111.2 \text{ g}} \times 100\% \approx 20.0\%$ 。

故答案为：所得溶液溶质质量分数为 20.0%。