

2018年天津和平区初三二模化学试卷(答案)

一、选择题

1. B

2. C

3. C

4. C

5. A

6. D

7. C

8. D

9. A

10. D

二、选择题

11. C

12. AC

13. B

14. A

15. AD

三、填空题

16. (1) ③

(2) ②

(3) ①

(4) ⑤

(5) ④

(6) ⑥

17. (1) 离子; 分子

(2) 金属; 失去; Al^{3+}

(3) B; C、D; A

(4) 14:3

18. (1) 活性炭; 过滤

(2) 8:1; 氢气; 产生淡蓝色火焰; $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$

(3) ① 33.3%

② $c < b < a$

③ BD

(4) 11.2

四、简答题

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

(2) $\text{Al} + 3\text{AgNO}_3 = \text{Al}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{Ag}$

(3) $2\text{HCl} + \text{Mg}(\text{OH})_2 = \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

20. (1) $\text{Ca}(\text{OH})_2$; CO_2

(2) $\text{CO}_2 + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CO}$; $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$;

$\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$

21. (1) A

(2) 小

(3) $4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$

(4) C

(5) 4

(6) 2814.4 t

五、实验题

22. (1) 锥形瓶; 水槽

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

(3) B、D ; $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(4) B

23. (1) 39 ; 5.4

(2) AD

(3) 无法确定

(4) 用大量清水冲洗

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

(2) 不助燃, 不可燃

(3) ① $d \rightarrow e \rightarrow b \rightarrow c$

② CH_4 和 CO

六、计算题

25. (1) 三

(2) 12.6%

(3) 9 : 14

26. (1) 75%

(2) 4.7%