

初三期中考试化学答案

一、单项选择题 (25×2=50 分)

| | | | | | | | | | | | | | |
|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| 答案 | D | D | C | B | C | D | C | B | B | D | C | D | D |
| 题号 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | |
| 答案 | D | D | A | B | C | C | C | A | D | C | B | C | |

二、填空题 (32 分)

26、(5 分) (1) 2N (2) SO_4^{2-} (3) 2CO (4) $\overset{+2}{\text{CuO}}$ (5) $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$

27、(11 分) (1) 混合物、肥皂水、煮沸

(2) 漏斗、烧杯, 引流, 活性炭

(3) $\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} \text{H}_2 + \text{O}_2$ H_2 水由氢元素、氧元素组成

28、(9 分) (1) $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{P}_2\text{O}_5$

(2) 淡蓝色、明亮的蓝紫色 $\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{SO}_2$

(3) 四氧化三铁 $\text{Fe} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$

29、(6 分) (1) Na^+ Cl

(2) MgCl_2 (3) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, -3, Na_2S

三、实验题 (8 分)

30、(1) E、 $\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\text{加热}} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$

(2) B C $\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$ (3) B

四、计算题

31、(4 分) (1) 160 (2) 1:1 (3) 40% (2 分)

32、(7 分) (1) 解: 假设铁的氧化物的化学式为 Fe_xO_y

解法一: 根据题意得: $56x / (56x + 16y) \times 100\% = 70\%$

解得 $x:y=2:3$

所以化学式为 Fe_2O_3

解法二: 根据题意得: $56x : 16y = 7 : 3$

解得 $x:y=2:3$

所以化学式为 Fe_2O_3

(2) 设需要 Fe_2O_3 质量为 X, $X \times 70\% = 3.5\text{g}$ 解得 $X = 5\text{g}$ 答: 略