

8

1.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
4	2	3	1	3	4	3	4	4	1

- 10

2.

1. ()

2. $2 \text{Fe} + 3 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{H}_2\text{O} \quad \mathbf{1}$ 3. « » , $\mathbf{1}$ 4. , $\mathbf{5}$ 
 $M(\text{Fe}) = 56 \text{ г/моль}$

$$n(\text{Fe}) = \frac{m(\text{Fe})}{Ar(\text{Fe})} = \frac{5 \text{ г}}{56 \frac{\text{г}}{\text{моль}}} = 0,09 \text{ моль.} \quad \mathbf{1}$$

$$n(\text{H}_2) = n(\text{Fe}) = 0,09 \quad \mathbf{1}$$

5.

$$V(\text{H}_2) = n(\text{H}_2) \times M(\text{H}_2) = 0,09 \times 22,4 \text{ л} = 2 \text{ л.} \quad \mathbf{1}$$

- 6

3.

1. $m(\text{Fe}) = m(\text{образца}) - m(\text{примесей}) = 1,789 \text{ г} - 1,778 \text{ г} = 0,011 \text{ г.} \quad \mathbf{1}$ 2. $m(\text{Fe}) = \frac{m(\text{примесей})}{m(\text{образца})} \times 100\% = \frac{0,011 \text{ г}}{1,789 \text{ г}} \times 100\% = 0,6\% \quad \mathbf{1}$ 3. $\mathbf{1}$

- 3

4.

1.

1. $- m$.

$$w(S) = n(S) \cdot M(S) / m()$$

$$n(S) = w(S) \cdot m / M(S).$$

n_1 :

$$n_1() = w() \cdot m / M()$$

$$w() = 1 - w(S), \quad n_1() = (1 - w(S)) \cdot m / M()$$

2.

$$n(S) : n_1() = w(S) \cdot m / M(S) / (1 - w(S)) \cdot m / M()$$

$$n(S) : n_1() = 0,5 / 32 : (1 - 0,5) / 16$$

$$n(S) : n_1() = 1 : 2, \quad SO_2$$

- 6

2.

$$- 100$$

$$- 50$$

$$- 50$$

$$n = \frac{50()}{32} = 1,5625$$

$$n = \frac{50()}{16} = 3,125$$

$$n : n = 1,5625 : 3,125 = 1 : 2$$

SO₂

- 6

5.

:

:

1. ; 3. ; 4. ; 5. ; 6. ;
7. ; 10. ; 13. ; 15. ; 17. ; 18.

:

2. ; 4. ; 8. ; 9. ; 11. ;
12. ; 14. ; 16.

- 18