

## 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. ,  $\mathbf{5}$ 

$$M(\text{Fe}) = 56 \text{ г/моль} , \quad \mathbf{5}$$

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

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

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.  $- m$  .

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

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

$n_1$ :

2

$$n_1( ) = w( ) \cdot m / M( ) \quad \mathbf{1}$$

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

2.

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

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

$$n(S) : n_1( ) = 1 : 2, \quad \text{SO}_2 \quad \mathbf{1}$$

- 6

2.

$$- 100 \quad \mathbf{1}$$

$$- 50 \quad ,$$

$$- 50 \quad \mathbf{1}$$

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

$$n = \frac{50( )}{16} = 3,125 \quad \mathbf{1}$$

$$n : n = 1,5625 : 3,125 = 1 : 2 \quad \mathbf{1}$$

SO<sub>2</sub>  $\mathbf{1}$

- 6

5.

:

:

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

:

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

- 18