

2.

$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ нитрат железа 2

FeCO_3 карбонат железа 2

FeSO_4 сульфат железа 2

$\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$ нитрат железа 3

FeCl_3 хлорид железа 3

$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ сульфат железа 3

3.

$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

$M_r(\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}) = A_r(\text{Fe}) + A_r(\text{S}) + 11 \cdot A_r(\text{O}) + 14 \cdot A_r(\text{H}) = 56 + 32 + 11 \cdot 16 + 14 \cdot 1 = 278$

$A_r(\text{Fe}). \quad 56$

$W(\text{Fe}) = \frac{56}{278} = 0,201 \text{ или } 20,1\%$

$M_r(\text{FeSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}). \quad 278$

10.

Б)

1) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{KOH} = \text{Fe}(\text{OH})_3$ (стр. вниз)

2) $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

3) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \rightarrow 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

4) $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$ (стр. вверх)

5) $2\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{FeCl}_3$