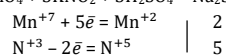
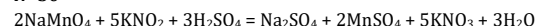


Ответы

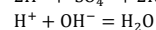
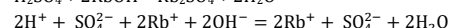
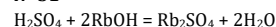
[1]	[2]	[3]	[4]	[5]	[6]	[7]	[8]	[9]	[10]
15	532	14	15	568	15	3521	5261	34	234
[11]	[12]	[13]	[14]	[15]	[16]	[17]	[18]	[19]	[20]
25	145	24	6453	6144	43	45	125	432	231
[21]	[22]	[23]	[24]	[25]	[26]	[27]	[28]		
4231	3213	65	3132	134	189	1058,2	11		

№ 30

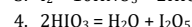
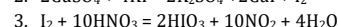
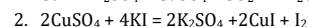
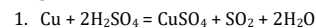


NaMnO_4 (Mn^{+7}) – окислитель, KNO_2 (N^{+3}) – восстановитель.

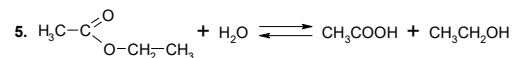
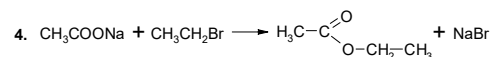
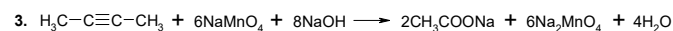
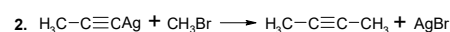
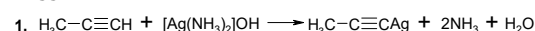
№ 31



№ 32

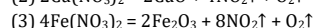
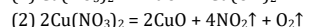
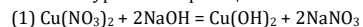


№ 33



№ 34

1. Запишем уравнения реакций



2. Вычислим количество гидроксида натрия

$$m_{\text{в-ва}}(\text{NaOH}) = \omega \cdot m_{\text{р-ра}} = 75 \cdot 0,16 = 12 \text{ г}$$

$$n(\text{NaOH}) = m : M = 12 : 40 = 0,3 \text{ моль}$$

3. Вычислим количество нитрата меди (II) в каждой порции

Пусть на реакцию (1) пошло x моль $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, тогда

$$n_{\text{изр.}}(\text{NaOH}) = 2x \text{ моль, а } n(\text{Cu}(\text{OH})_2) = x \text{ моль}$$

$$n_{\text{ост.}}(\text{NaOH}) = 0,3 - 2x, \text{ а } m_{\text{ост.}}(\text{NaOH}) = 40 \cdot (0,3 - 2x) = 12 - 80x$$

$$m(\text{итог. р-ра}) = m_{\text{р-ра}}(\text{NaOH}) + m_1(\text{Cu}(\text{NO}_3)_2) - m(\text{Cu}(\text{OH})_2)$$

$$m(\text{итог. р-ра}) = 75 + 188x - 98x = 75 + 90x$$

По условию задачи $\omega_{\text{ост.}}(\text{NaOH}) = 0,028$

$$m_{\text{ост.}}(\text{NaOH}) = \omega_{\text{ост.}}(\text{NaOH}) \cdot m_{\text{итог. р-ра}}$$

$$12 - 80x = 0,028 \cdot (75 + 90x)$$

$$x = 0,12 \text{ моль, значит } n_1(\text{Cu}(\text{NO}_3)_2) = n_2(\text{Cu}(\text{NO}_3)_2) = 0,12 \text{ моль}$$

4. Вычислим массу твердого остатка

$$n_2(\text{NO}_2) = 2n_2(\text{Cu}(\text{NO}_3)_2) = 2 \cdot 0,12 = 0,24 \text{ моль}$$

$$n_2(\text{O}_2) = 1/2 n_2(\text{Cu}(\text{NO}_3)_2) = 1/2 \cdot 0,12 = 0,06 \text{ моль}$$

Пусть в реакции (3) образовалось y моль O_2 и $8y$ моль NO_2 , тогда

$$n_{\text{общ.}}(\text{O}_2) = y + 0,06$$

$$n_{\text{общ.}}(\text{NO}_2) = 8y + 0,24$$

По условию задачи $V(\text{O}_2) : V(\text{NO}_2) = 1 : 7$, тогда $n(\text{O}_2) : n(\text{NO}_2) = 1 : 7$

$$(y + 0,06) : (8y + 0,24) = 1 : 7$$

$$y = 0,18 \text{ моль}$$

$$n(\text{CuO}) = n_2(\text{Cu}(\text{NO}_3)_2) = 0,12 \text{ моль,}$$

$$m(\text{CuO}) = n \cdot M = 0,12 \cdot 80 = 9,6 \text{ г}$$

$$n(\text{Fe}_2\text{O}_3) = 2n_3(\text{O}_2) = 2 \cdot 0,18 = 0,36 \text{ моль,}$$

$$m(\text{Fe}_2\text{O}_3) = n \cdot M = 0,36 \cdot 160 = 57,6 \text{ г}$$

$$m(\text{смеси}) = m(\text{CuO}) + m(\text{Fe}_2\text{O}_3) = 9,6 + 57,6 = 67,2 \text{ г}$$

№ 35

1. Общая формула вещества А – $\text{C}_x\text{H}_y\text{Cl}_z$

$$n(\text{CO}_2) = m : M = 18,48 : 44 = 0,42 \text{ моль}$$

$$n(\text{C}) = n(\text{CO}_2) = 0,42 \text{ моль}$$

$$m(\text{C}) = n \cdot M = 0,42 \cdot 12 = 5,04 \text{ г}$$

$$n(\text{HCl}) = V : V_M = 3,136 : 22,4 = 0,14 \text{ моль}$$

$$n(\text{Cl}) = n(\text{HCl}) = 0,14 \text{ моль}$$

$$m(\text{Cl}) = n \cdot M = 0,14 \cdot 35,5 = 4,97 \text{ г}$$

$$m(\text{H}) = 10,71 - 5,04 - 4,97 = 0,7 \text{ г}$$

$$n(\text{H}) = m : M = 0,7 : 1 = 0,7 \text{ моль}$$

Найдем соотношение:

$$x : y : z = 0,42 : 0,7 : 0,14 = 3 : 5 : 1 = 6 : 10 : 2$$

Молекулярная формула – $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{Cl}_2$.

2. Структурная формула:



3. Уравнение реакции:

