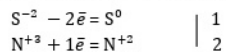
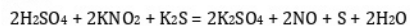


Ответы

[1]	[2]	[3]	[4]	[5]	[6]	[7]	[8]	[9]	[10]
24	235	45	24	937	54	2342	6322	21	341
[11]	[12]	[13]	[14]	[15]	[16]	[17]	[18]	[19]	[20]
34	145	24	1533	1651	34	235	14	241	541
[21]	[22]	[23]	[24]	[25]	[26]	[27]	[28]		
1324	1312	56	2521	431	600	171	60		

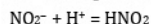
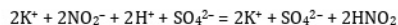
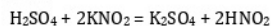
№29



S^{-2} (K_2S) – восстановитель, N^{+3} (KNO_2) – окислитель.

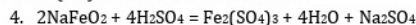
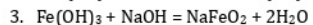
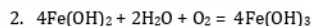
Максимальный балл: 2

№30



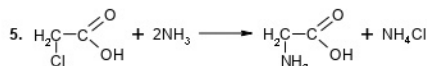
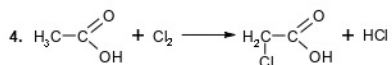
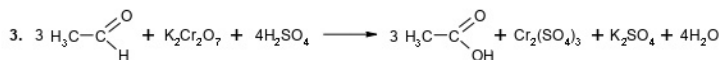
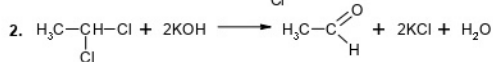
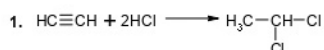
Максимальный балл: 2

№31



Максимальный балл: 4

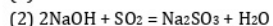
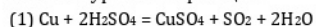
№32



Максимальный балл: 5

№33

1. Запишем уравнения реакций



2. Вычислим теоретическое количество газа

$$n(\text{Cu}) = m : M = 11,52 : 64 = 0,18 \text{ моль}$$

$$n_{\text{теор.}}(\text{SO}_2) = n(\text{Cu}) = 0,18 \text{ моль}$$

3. Вычислим практическое количество газа

$$m_{\text{наш}} \text{ р-ра} = 83,16 - 1,26 = 81,9 \text{ г}$$

В 130 г р-ра – 30 г соли

В 81,9 г р-ра – х г соли

$$x = 30 \cdot 81,9 : 130 = 18,9 \text{ г}$$

$$m_{\text{общ.}}(\text{Na}_2\text{SO}_3) = 18,9 + 1,26 = 20,16 \text{ г}$$

$$n(\text{Na}_2\text{SO}_3) = m : M = 20,16 : 126 = 0,16 \text{ моль}$$

$$n_{\text{практ.}}(\text{SO}_2) = n(\text{Na}_2\text{SO}_3) = 0,16 \text{ моль}$$

4. Вычислим выход

$$\eta = n_{\text{практ.}}(\text{SO}_2) : n_{\text{теор.}}(\text{SO}_2) \cdot 100\% = 0,16 : 0,18 \cdot 100\% = 88,89\%$$

Максимальный балл: 4

№34

1. Формула вещества $\text{C}_x\text{H}_y\text{O}_z$

$$n(\text{CO}_2) = n(\text{C}) = m(\text{CO}_2) : M(\text{CO}_2) = 105,6 : 44 = 2,4 \text{ моль}$$

$$n(\text{H}_2\text{O}) = m : M = 36 : 18 = 2 \text{ моль}$$

$$n(\text{H}) = 2n(\text{H}_2\text{O}) = 4 \text{ моль}$$

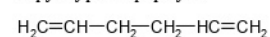
$$m(\text{O}) = 32,8 - 2,4 \cdot 12 - 4 \cdot 1 = 0 \Rightarrow \text{вещество X не содержит кислород}$$

$$x : y = 2,4 : 4 = 1 : 1,667 = 3 : 5$$

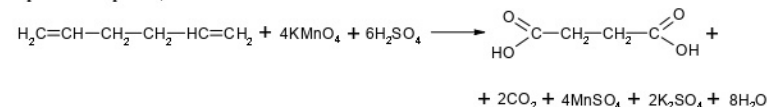
Вещества с простейшей формулой C_3H_5 не существует

Молекулярная формула: C_6H_{10}

2. Структурная формула



3. Уравнение реакции



Максимальный балл: 3