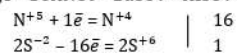
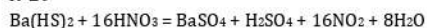


## Ответы

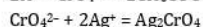
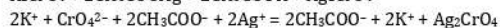
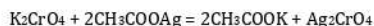
[1]	[2]	[3]	[4]	[5]	[6]	[7]	[8]	[9]	[10]
45	251	12	35	826	54	4521	4231	45	324
[11]	[12]	[13]	[14]	[15]	[16]	[17]	[18]	[19]	[20]
13	14	25	4562	3641	25	24	134	214	362
[21]	[22]	[23]	[24]	[25]	[26]	[27]	[28]		
4213	1132	43	4241	421	18	56440	25		

### №29

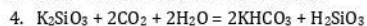
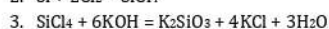
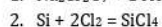


$\text{HNO}_3$  ( $\text{N}^{+5}$ ) – окислитель,  $\text{Ba}(\text{HS})_2$  ( $\text{S}^{-2}$ ) – восстановитель.

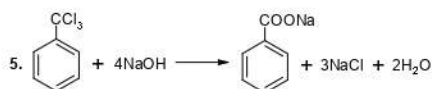
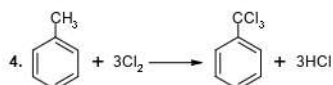
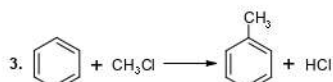
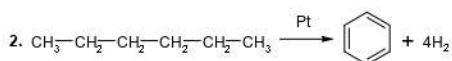
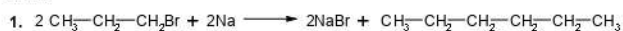
### №30



### №31

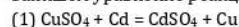


### №32



### №33

1. Запишем уравнение реакции:



2. Вычислим количество сульфата меди (II) в порции:

384 г раствора – x г  $\text{CuSO}_4$

120 г раствора – 20 г  $\text{CuSO}_4$

$$x = 384 \cdot 20 : 120 = 64 \text{ г}$$

$$n_{\text{исх.}}(\text{CuSO}_4) = m : M = 64 : 160 = 0,4 \text{ моль}$$

$$n_{\text{доб.}}(\text{CuSO}_4) = n(\text{КТ}) = m : M = 72,5 : 250 = 0,29 \text{ моль}$$

$$n_{\text{в р-ре}}(\text{CuSO}_4) = 0,69 \text{ моль}$$

$$m_{\text{исх. р-ра}} = 384 + 272,5 \cdot 1 + 72,5 = 729 \text{ г}$$

$$729 : 486 = 0,69 : n_{\text{в порц.}}(\text{CuSO}_4)$$

$$n_{\text{в порц.}}(\text{CuSO}_4) = 0,46 \text{ моль}$$

3. Вычислим количество сульфата кадмия

Пусть  $n_{\text{прореаг.}}(\text{CuSO}_4) = x$  моль, тогда  $n_{\text{ост.}}(\text{CuSO}_4) = 0,46 - x$ ,  $n(\text{CdSO}_4) = x$

$$160 \cdot (0,46 - x) = 208x$$

$$x = 0,2 \text{ моль}$$

4. Вычислим массовую долю сульфата кадмия

$$m(\text{CdSO}_4) = n \cdot M = 0,2 \cdot 208 = 41,6 \text{ г}$$

$$m(\text{р-ра}) = m(\text{порц.}) + m(\text{Cd}) - m(\text{Cu}) = 486 + 112 \cdot 0,2 - 64 \cdot 0,2 = 495,6 \text{ г}$$

$$\omega(\text{CdSO}_4) = 41,6 : 495,6 \cdot 100\% = 8,39\%$$

### №34

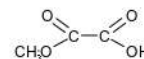
1. Общая формула вещества  $\text{C}_x\text{H}_y\text{O}_z$

$$\omega(\text{O}) = 100 - 34,62 - 3,85 = 61,53\%$$

$$x : y : z = \frac{34,62}{12} : \frac{3,85}{1} : \frac{61,53}{16} = 2,885 : 3,85 : 3,85 = 1 : 1,33 : 1,33 = 3 : 4 : 4$$

Молекулярная формула –  $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_4$ .

2. Структурная формула:



3. Уравнение реакции:

