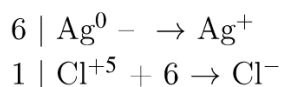


Ответы: ОГЭ по Химии

1	15
2	25
3	321
4	142
5	15
6	24
7	4
8	34
9	322
10	412
11	2
12	112
13	45
14	15
15	212
16	12
17	423
18-19	18. 17 19. 205

20

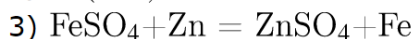
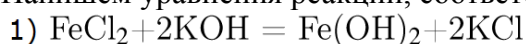
1) Составим электронный баланс:



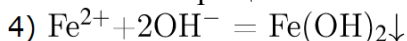
2) Расставим коэффициенты в уравнении реакции:

3) Укажем, что Ag — восстановитель, а HClO₃ — окислитель**21**

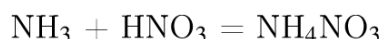
Напишем уравнения реакции, соответствующие схеме превращений:



Составим сокращённое ионное уравнение для второго превращения:

**22**

1. Составим уравнение реакции:



2. Рассчитаем массу и количество вещества прореагировавшей азотной кислоты:

$$\begin{aligned} m(\text{HNO}_3) &= 25,2 \text{ г} \cdot 0,2 = 5,04 \text{ г}; \\ \nu(\text{HNO}_3) &= 5,04 \text{ г} : 63 \text{ г/моль} = 0,08 \text{ моль}. \end{aligned}$$

3. Определим количество вещества и объём вступившего в реакцию аммиака:

$$\begin{aligned} \nu(\text{NH}_3) &= \nu(\text{HNO}_3) = 0,08 \text{ моль}; \\ V(\text{NH}_3) &= 0,08 \text{ моль} \cdot 22,4 \text{ л/моль} = 1,792 \text{ л}. \end{aligned}$$

23-24

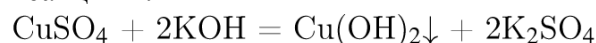
23. Элементы ответа:

Составлены уравнения двух реакций, характеризующих химические свойства сульфата меди(II), и указаны признаки их протекания:

1. $\text{CuSO}_4 + 2\text{KOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2\downarrow + \text{K}_2\text{SO}_4$ — выпадение синего осадка (+ пропадание голубой окраски раствора);2. $\text{CuSO}_4 + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{BaSO}_4\downarrow$ — выпадение плотного белого осадка.

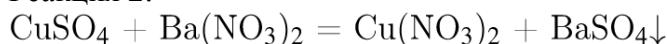
24. Элементы ответа:

Реакция 1:



В результате реакции ионного обмена наблюдается выпадение синего осадка нерастворимого основания (+ пропадание голубой окраски раствора).

Реакция 2:



В результате реакции ионного обмена наблюдается выпадение плотного белого осадка нерастворимой соли (+ пропадание голубой окраски раствора)