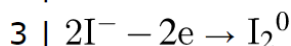


Ответы: ОГЭ по химии

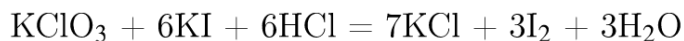
1	45
2	33
3	213
4	441
5	45
6	15
7	3
8	15
9	325
10	341
11	3
12	214
13	34
14	46
15	212
16	123
17	423
18-19	18. 65 19. 4,2

20

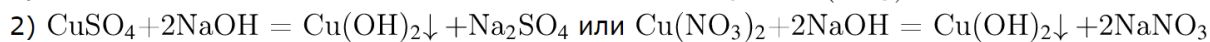
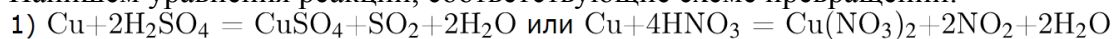
1) Составим электронный баланс:



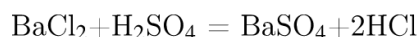
2) Расставим коэффициенты в уравнении реакции:

3) Укажем, что I^{-1} — восстановитель, а Cl^{+5} — окислитель**21**

Напишем уравнения реакции, соответствующие схеме превращений:

**22**

1) Составим уравнение реакции:



2) Рассчитаем массу и количество вещества хлорида бария, содержащегося в растворе:

$$m(\text{BaCl}_2) = m_{(p-pa)} \cdot \frac{\omega}{100} = 80 \cdot 0,065 = 5,2 \text{ г};$$

$$n(\text{BaCl}_2) = m(\text{BaCl}_2) / M(\text{BaCl}_2) = 5,2 : 208 = 0,025 \text{ моль.}$$

3) Определим массу вещества, выпавшего в осадок:

по уравнению реакции $n(\text{BaCl}_2) = n(\text{BaSO}_4) = 0,025 \text{ моль};$

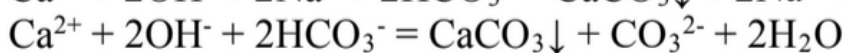
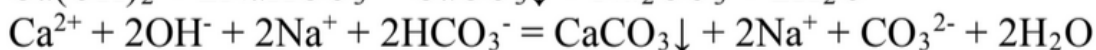
$$m(\text{BaSO}_4) = n(\text{BaSO}_4) \cdot M(\text{BaSO}_4) = 0,025 \cdot 233 = 5,825 \text{ г.}$$

Ответ: 5,825 г.

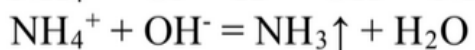
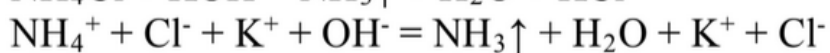
23**Элементы ответа:**

Составлены молекулярное, полное и сокращённое уравнения реакции:

1) к опыту 1:



2) к опыту 2:



Заполнена таблица, отражающая результаты выполнения опытов

№ опыта	Реактив (формула или название)	Наблюдаемые признаки реакции	
		Вещество из склянки № 1	Вещество из склянки № 2
1	Гидрокарбонат натрия (NaHCO_3)	Выпал белый осадок	Изменений нет
2	Гидроксид калия (KOH)	Изменений нет	Выделился газ с резким запахом
	Вывод:	Гидроксид кальция (Ca(OH)_2)	Хлорид аммония (NH_4Cl)