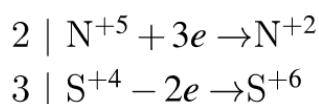


Ответы: ОГЭ по химии

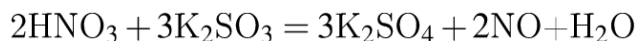
1	14
2	86
3	132
4	242
5	45
6	15
7	1
8	15
9	524
10	324
11	2
12	342
13	23
14	13
15	211
16	134
17	241
18-19	18. 9 19. 80

20

1) Составим электронный баланс:

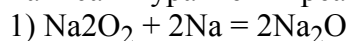
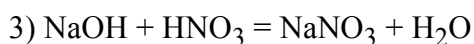
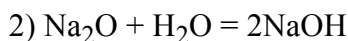


2) Расставим коэффициенты в уравнении реакции:

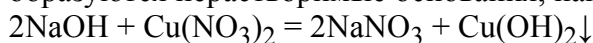
3) Укажем, что K_2SO_3 — восстановитель, а HNO_3 — окислитель**21**

Элементы ответа:

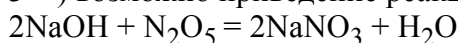
написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:

(возможны варианты, например X, — Na_2CO_3 , Na_2SO_4 и т. д.)

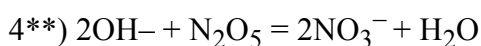
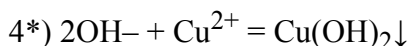
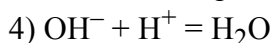
3*) возможно приведение реакций с растворами нитратов, в результате которых образуются нерастворимые основания, например:



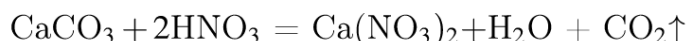
3**) возможно приведение реакций с оксидом азота(V):



составлено сокращённое ионное уравнение третьего превращения:

**22**

1) Составлено уравнение реакции:



2) Рассчитано количество вещества углекислого газа и карбоната кальция:

$$n(\text{CO}_2) = V(\text{CO}_2) : V_m = 34,27 : 22,4 = 1,53 \text{ моль};$$

$$n(\text{CaCO}_3) = n(\text{CO}_2) = 1,53 \text{ моль}.$$

3) Определена масса чистого карбоната кальция и его массовая доля:

$$m(\text{CaCO}_3) = n(\text{CaCO}_3) \cdot M(\text{CaCO}_3) = 1,53 \cdot 100 = 153 \text{ г};$$

$$\omega(\text{CaCO}_3) = m(\text{CaCO}_3) \cdot 100 / m(\text{известняка}) = 153 \cdot 100 / 180 = 85 \text{ \%}.$$

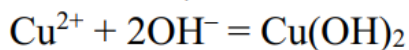
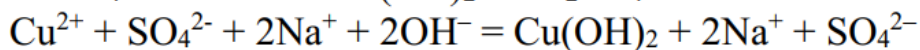
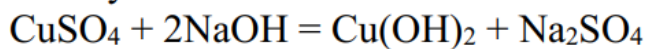
Ответ: 85 %.

23

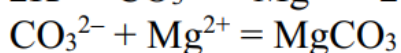
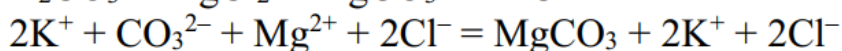
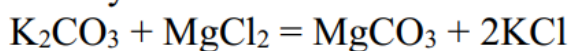
Элементы ответа:

Составлены молекулярное, полное и сокращённое ионные 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	Сульфат меди(II) (CuSO ₄)	Выпал голубой осадок	Изменений нет
2	Карбонат калия (K ₂ CO ₃)	Изменений нет	Выпал белый осадок
ВЫВОД:		Гидроксид натрия (NaOH)	Хлорид магния (MgCl ₂)