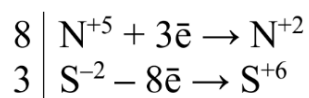


Ответы: ОГЭ по химии

1	34
2	122
3	312
4	432
5	14
6	34
7	34
8	13
9	521
10	243
11	4
12	214
13	25
14	35
15	244
16	12
17	213
18-19	18. 20 19. 1000

20

1) Составим электронный баланс:

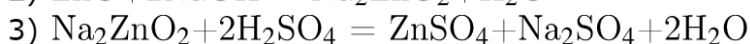
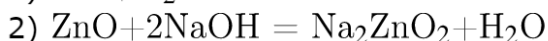
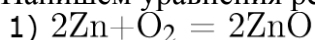


2) Указано, что сера в степени окисления -2 (или K_2S) является восстановителем, а азот в степени окисления $+5$ (или HNO_3) – окислителем.

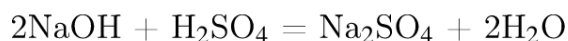
3) Составлено уравнение реакции:

**21**

Напишем уравнения реакции, соответствующие схеме превращений:

**22**

1. Составим уравнение реакции:



2. Рассчитаем массу и количество вещества серной кислоты в растворе:

$$m(\text{H}_2\text{SO}_4) = 245 \text{ г} \cdot 0,2 = 49 \text{ г.}$$

$$\nu(\text{H}_2\text{SO}_4) = 49 \text{ г} : 98 \text{ г/моль} = 0,5 \text{ моль.}$$

3. Определим количество вещества и массу гидроксида натрия:

$$\nu(\text{NaOH}) = 2 \nu(\text{H}_2\text{SO}_4) = 1 \text{ моль.}$$

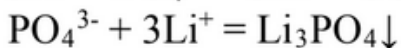
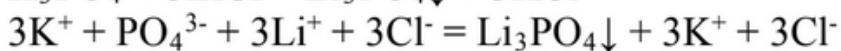
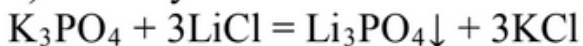
$$m(\text{NaOH}) = 1 \text{ моль} \cdot 40 \text{ г/моль} = 40 \text{ г.}$$

23

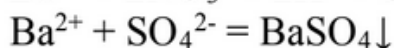
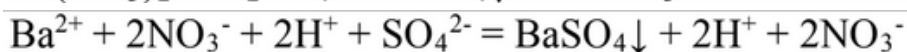
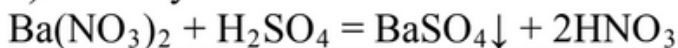
Элементы ответа:

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	Хлорид лития (LiCl)	Выпал белый осадок	Изменений нет
2	Серная кислота (H ₂ SO ₄)	Изменений нет	Выделился белый осадок
	Вывод:	Фосфат калия (K ₃ PO ₄)	Нитрат бария (Ba(NO ₃) ₂)