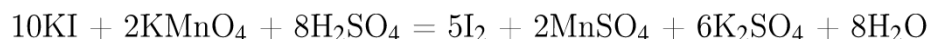


## Ответы: ОГЭ по химии

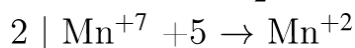
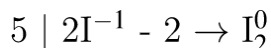
<b>1</b>	35
<b>2</b>	64
<b>3</b>	312
<b>4</b>	114
<b>5</b>	23
<b>6</b>	34
<b>7</b>	3
<b>8</b>	23
<b>9</b>	413
<b>10</b>	314
<b>11</b>	2
<b>12</b>	231
<b>13</b>	24
<b>14</b>	12
<b>15</b>	221
<b>16</b>	234
<b>17</b>	121
<b>18-19</b>	18. 21 19. 226

**20**

1. Иод в степени окисления  $-1$  является восстановителем, а марганец — окислителем.
2. Определим недостающие вещества и запишем полное уравнение реакции:

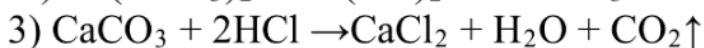
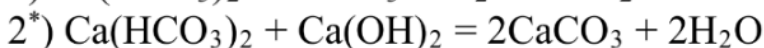


3. Коэффициенты расставлены с помощью метода электронного баланса:

**21**

Элементы ответа:

Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:

**22**

1. Составим уравнение реакции:



2. Рассчитаем массу и количество вещества прореагировавшего нитрата меди (II):

$$m(\text{Cu}(\text{NO}_3)_2) = 376 \text{ г} \cdot 0,075 = 28,2 \text{ г};$$

$$\nu(\text{Cu}(\text{NO}_3)_2) = 28,2 \text{ г} : 188 \text{ г/моль} = 0,15 \text{ моль}.$$

3. Определим количество вещества и массу выпавшего в осадок гидроксида меди (II):

$$\nu(\text{Cu}(\text{OH})_2) = \nu(\text{Cu}(\text{NO}_3)_2) = 0,15 \text{ моль};$$

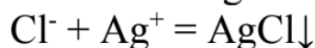
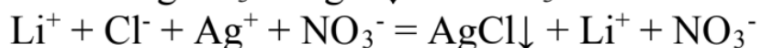
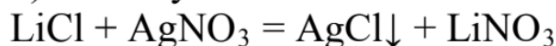
$$m(\text{Cu}(\text{OH})_2) = 0,15 \text{ моль} \cdot 98 \text{ г/моль} = 14,7 \text{ г}.$$

**23**

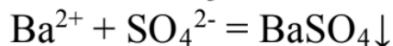
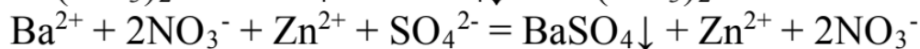
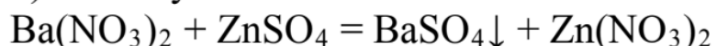
Элементы ответа:

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	нитрат серебра ( $\text{AgNO}_3$ )	выпал белый осадок	изменений нет
2	сульфат цинка ( $\text{ZnSO}_4$ )	изменений нет	выпал белый осадок
	Вывод:	хлорид лития ( $\text{LiCl}$ )	нитрат бария ( $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ )