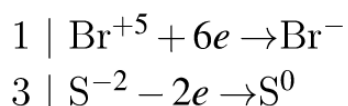


## Ответы: ОГЭ по химии

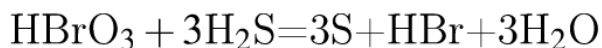
<b>1</b>	13
<b>2</b>	177
<b>3</b>	321
<b>4</b>	242
<b>5</b>	35
<b>6</b>	34
<b>7</b>	3
<b>8</b>	24
<b>9</b>	521
<b>10</b>	421
<b>11</b>	3
<b>12</b>	341
<b>13</b>	34
<b>14</b>	36
<b>15</b>	314
<b>16</b>	134
<b>17</b>	414
<b>18-19</b>	18. 24,66 19. 20

**20**

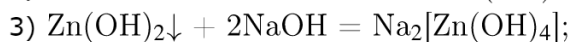
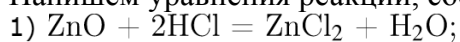
1) Составим электронный баланс:



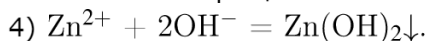
2) Расставим коэффициенты в уравнении реакции:

3) Укажем, что  $\text{H}_2\text{S}$  — восстановитель, а  $\text{HBrO}_3$  — окислитель**21**

Напишем уравнения реакции, соответствующие схеме превращений:

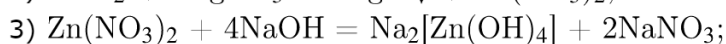
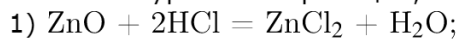


Составлено сокращённое ионное уравнение второго превращения:



Возможен другой вариант ответа:

Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:

**22**

1) Составим уравнение реакции.



2) Рассчитаем количество вещества сульфита натрия, вступившего в реакцию.

$$m(\text{Na}_2\text{SO}_3) = 252 \text{ г} \cdot 0,05 = 12,6 \text{ г};$$

$$\nu(\text{Na}_2\text{SO}_3) = 12,6 \text{ г} : 126 \text{ г/моль} = 0,1 \text{ моль}.$$

3) Определим количество вещества и объём газа, образующегося в ходе реакции.

$$\nu(\text{SO}_2) - \nu(\text{Na}_2\text{SO}_3) = 0,1 \text{ моль};$$

$$V(\text{SO}_2) = 22,4 \text{ л/моль} \cdot 0,1 \text{ моль} = 2,24 \text{ л}.$$

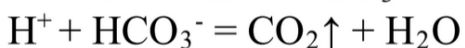
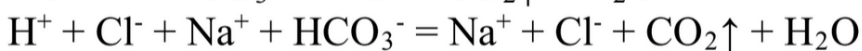
Ответ: 2,24 л.

**23**

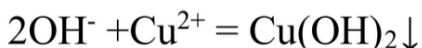
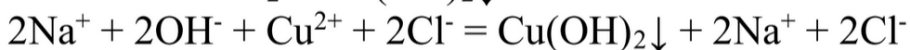
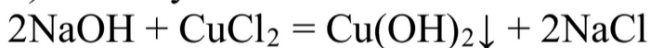
Элементы ответа:

Составлены молекулярное, полное и сокращённое уравнения реакции:

1) к опыту 1:



2) к опыту 2:



3) 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 ( $\text{NaHCO}_3$ )	выделился газ без цвета и запаха	изменений нет
2	Хлорид меди( $\text{CuCl}_2$ )	изменений нет	выпал голубой осадок
	Вывод:	соляная кислота ( $\text{HCl}$ )	гидроксид натрия ( $\text{NaOH}$ )