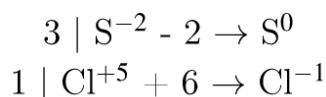


## Ответы: ОГЭ по Химии

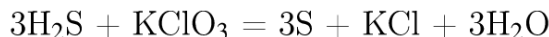
<b>1</b>	23
<b>2</b>	27
<b>3</b>	312
<b>4</b>	233
<b>5</b>	12
<b>6</b>	34
<b>7</b>	4
<b>8</b>	25
<b>9</b>	142
<b>10</b>	234
<b>11</b>	4
<b>12</b>	234
<b>13</b>	35
<b>14</b>	24
<b>15</b>	112
<b>16</b>	34
<b>17</b>	434
<b>18-19</b>	18. 46 19. 7,1

**20**

1) Составим электронный баланс:



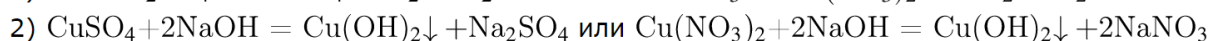
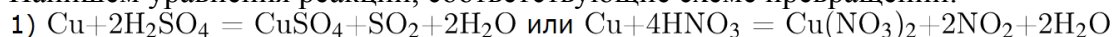
2) Определены коэффициенты, и составлено уравнение реакции:



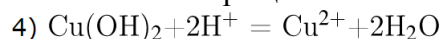
3) Указаны окислитель и восстановитель:

окислитель —  $\text{KClO}_3$  ( $\text{Cl}^{+5}$ ) восстановитель —  $\text{H}_2\text{S}$  ( $\text{S}^{-2}$ )**21**

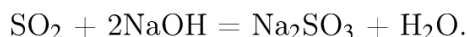
Напишем уравнения реакции, соответствующие схеме превращений:



Составлено сокращенное ионное уравнение

**22**

1. Составлено уравнение реакции:



2. Рассчитано количество вещества сульфита натрия, полученного в результате реакции:

$$\begin{aligned} \nu(\text{SO}_2) &= \frac{V(\text{SO}_2)}{V_M} = \frac{4,48}{22,4} = 0,2 \text{ моль}; \\ \nu(\text{Na}_2\text{SO}_3) &= \nu(\text{SO}_2) = 0,2 \text{ моль}. \end{aligned}$$

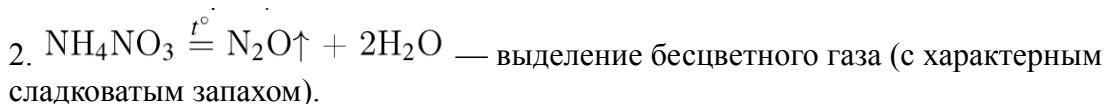
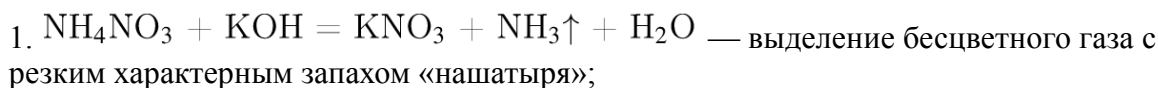
3. Определена массовая доля сульфита натрия в растворе:

$$\begin{aligned} m(\text{Na}_2\text{SO}_3) &= \nu(\text{Na}_2\text{SO}_3) \cdot M(\text{Na}_2\text{SO}_3) = 0,2 \cdot 126 = 25,2 \text{ г}; \\ \omega(\text{Na}_2\text{SO}_3) &= m(\text{Na}_2\text{SO}_3) \cdot 100 : m_{(\text{р-ра})} = 25,2 \cdot 100 : 126 = 20 \text{ \%}. \end{aligned}$$

**23-24**

23. Элементы ответа:

Составлены уравнения двух реакций, характеризующих химические свойства нитрата аммония, и указаны признаки их протекания:



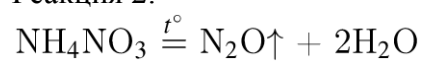
24. Элементы ответа:

Реакция 1:



В результате реакции ионного обмена образуются соль и слабый летучий гидроксид аммония, который разлагается с выделением бесцветного газа с резким характерным запахом «нашатыря».

Реакция 2:



При нагревании нитрата аммония наблюдается выделение бесцветного газа (с характерным сладковатым запахом).