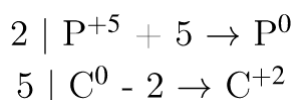


## Ответы: ОГЭ по Химии

|              |                    |
|--------------|--------------------|
| <b>1</b>     | 15                 |
| <b>2</b>     | 133                |
| <b>3</b>     | 213                |
| <b>4</b>     | 221                |
| <b>5</b>     | 14                 |
| <b>6</b>     | 25                 |
| <b>7</b>     | 34                 |
| <b>8</b>     | 24                 |
| <b>9</b>     | 322                |
| <b>10</b>    | 214                |
| <b>11</b>    | 1                  |
| <b>12</b>    | 231                |
| <b>13</b>    | 25                 |
| <b>14</b>    | 36                 |
| <b>15</b>    | 122                |
| <b>16</b>    | 123                |
| <b>17</b>    | 121                |
| <b>18-19</b> | 18. 41<br>19. 12,3 |

**20**

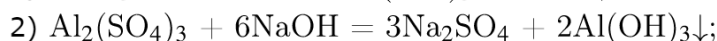
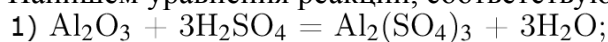
1) Составим электронный баланс:



2) Расставим коэффициенты в уравнении реакции:

3) Укажем, что  $\text{C}^0$  — восстановитель, а  $\text{P}^{+5}$  — окислитель**21**

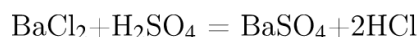
Напишем уравнения реакции, соответствующие схеме превращений:



Составлено сокращенное ионное уравнение

**22**

1) Составим уравнение реакции:



2) Рассчитаем массу и количество вещества хлорида бария, содержащегося в растворе:

$$\begin{aligned} m(\text{BaCl}_2) &= m_{(p-pa)} \cdot \frac{\omega}{100} = 80 \cdot 0,065 = 5,2 \text{ г}; \\ n(\text{BaCl}_2) &= m(\text{BaCl}_2) / M(\text{BaCl}_2) = 5,2 : 208 = 0,025 \text{ моль}. \end{aligned}$$

3) Определим массу вещества, выпавшего в осадок:

по уравнению реакции  $n(\text{BaCl}_2) = n(\text{BaSO}_4) = 0,025 \text{ моль}$ ;

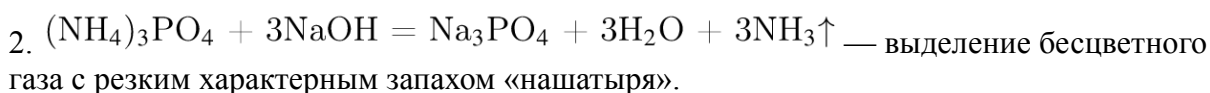
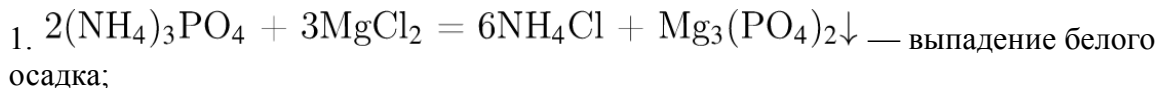
$$m(\text{BaSO}_4) = n(\text{BaSO}_4) \cdot M(\text{BaSO}_4) = 0,025 \cdot 233 = 5,825 \text{ г}.$$

Ответ: 5,825 г.

**23-24**

23. Элементы ответа:

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



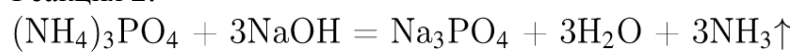
24. Элементы ответа:

Реакция 1:



В результате реакции ионного обмена наблюдается выпадение белого осадка нерастворимой соли.

Реакция 2:



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