

9.6

165

Домашняя работа
ученицы 9А класса
Сенюшкиной А.М.

9.6

№ 1

3 —

№ 2

4 +

№ 3

4 —

№ 4

2 +

№ 5

25

Дано:



$$V(\text{H}_2) = 4,48 \text{ л.}$$

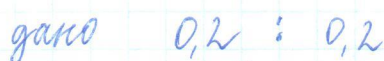
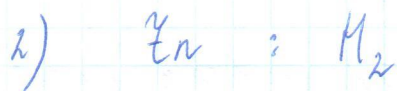
$$m(\text{Cu}) = 5 \text{ г.}$$

$$V_m = 22,4 \frac{\text{л}}{\text{моль}}$$

Cu - медь, неактивный металл,
не будет реагировать с солевой
кислотой.

$$1) V(\text{H}_2) = 4,48 = \nu \cdot V_m =$$

$$\nu(\text{H}_2) = \frac{V_{\text{H}_2}}{V_m} = \frac{4,48}{22,4} = 0,2 \text{ моль}$$



$$m(\text{Zn}) = M(\text{Zn}) \cdot \nu = 0,2 \cdot 65 = 13 \text{ г.}$$

$$w(\text{Zn}) = \frac{m(\text{Zn})}{m_{\text{р-вещи}}} = \frac{m(\text{Zn})}{m(\text{Zn}) + m(\text{Cu})} = \frac{13}{13+5} = \frac{13}{18} \approx 0,72$$

$$0,42 \cdot 100\% = 42\%$$

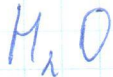
$$100\% - 42\% = 28\%$$

$$w(\text{Cu}) = \frac{m(\text{Cu})}{m_{\text{мисси}}} = \frac{5}{18} \approx 0,277 \approx 0,28$$

$$0,28 \cdot 100\% = 28\%$$

Ответ: $m(\text{Zn}) = 132$; $w(\text{Cu}) \approx 0,28$; $w(\text{Zn}) \approx 0,28$

№ 8



порядковый номер кислорода: 8

водорода: 1

^{1,0}
масса
водорода

электронов в молекуле воды: $8 + 1 + 1 = 10$

протонов такое же количество, что и электро-

нов: 10.

число нейтронов: ^{моларная масса}
~~номер группы~~ кислорода:

$$16; \text{число нейтронов: } 16 - 8 = 8$$

моларная масса водорода:

$$1; \text{число нейтронов: } 1 - 1 = 0$$

число нейтронов в молекуле воды: $0 + 8 = 8$

Ответ: $p = 10$; $n = 8$; $e = 10$.

Дано, № 7

$$m_1(\text{H}_2\text{O}) = 200\text{г}$$

$$m(\text{NaCl}) = 10\text{г}$$

Решение:

$$w_1(\text{NaCl}) = \frac{m(\text{NaCl})}{m_{\text{р-ра}}} = \frac{m(\text{NaCl})}{m_1(\text{H}_2\text{O}) + m(\text{NaCl})}$$

$$m_{p-pa_2} = 160 \text{ г.}$$

$$m(H_2O) = 100 \text{ г.}$$

$$w_1(NaCl) - ?$$

$$w_2(NaCl) - ?$$

$$w_3(NaCl) - ?$$

$$= \frac{10}{210} \approx 0,047$$

$$0,047 \cdot 100\% = 4,7\%$$

$$w_2(NaCl) = \frac{m(NaCl)}{m_{p-pa}} =$$

$$= \frac{10}{160} = 0,0625$$

$$0,0625 \cdot 100\% = 6,25\%$$

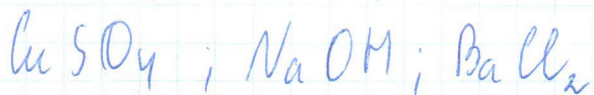
$$w_3(NaCl) = \frac{m(NaCl)}{m_{ppa}} =$$

$$= \frac{10}{160+100} = \frac{10}{260} \approx 0,038$$

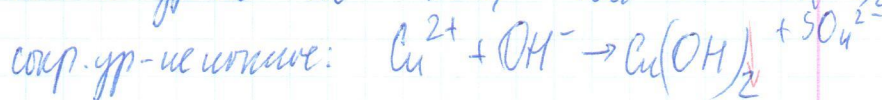
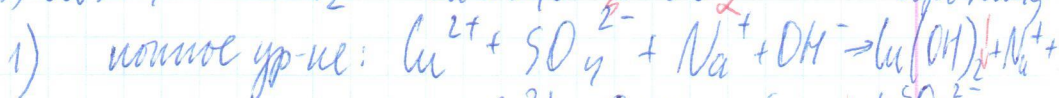
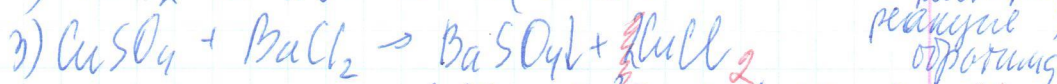
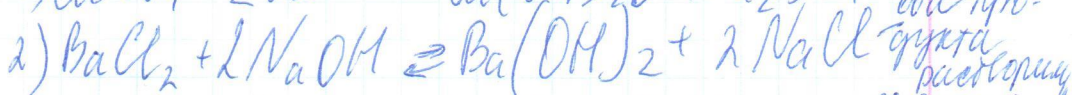
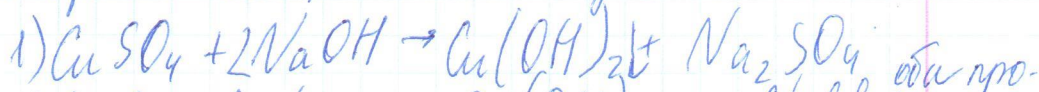
$$0,038 \cdot 100\% = 3,8\%$$

Ответ: 4,7%; 6,25%; 3,8%

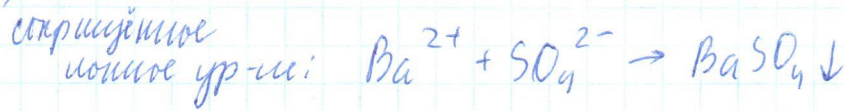
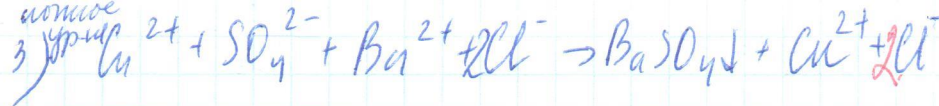
№ 6



~~при реакции~~ веществ в отдельных пробирках все реагенты по два.



35



46

Таким образом, будет только одна обратная реакция, в остальных случаях впадет ~~каждый~~ остаток. Значит мы можем понять, где находится гидроксид натрия и хлорид бария.

Итого:
16 баев
Результат -