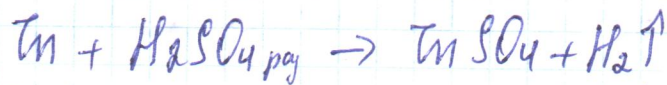
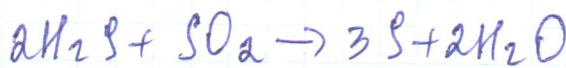
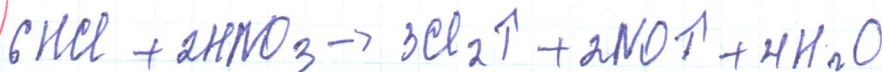
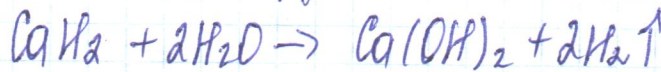


Задание А - 100% баллов

Умножить на 280



9x18
просто



65



25

№1

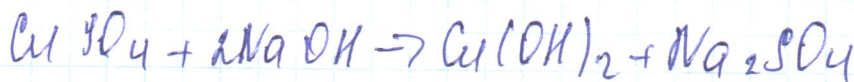
Дано:

$$m(\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}) = 52$$

$$m(\text{CuO}) = 1,52$$

В каком (CuSO4 · 5H2O) - ?

Решение



$$M(\text{CuO}) = 80 \text{ г/моль}$$

$$M(\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}) = 250 \text{ г/моль}$$

$$n(\text{CuO}) = \frac{1,52}{80} = 0,01875 \text{ моль}$$

↑

$$n(\text{CuO}) = n(\text{Cu(OH)}_2) = n(\text{CuSO}_4) = n(\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}) = 0,01875$$

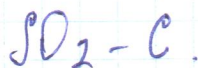
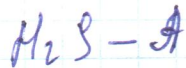
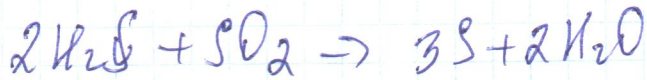
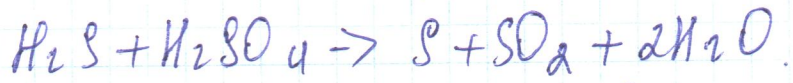
$$n(\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}) = \frac{5}{250} = 0,02 \text{ моль}$$

$$\text{Вещества } (\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}) = \frac{0,01875 \cdot 100}{0,02} = 93,75\%$$

80

Отв: 93,75%

№4.



70

№5.

Даны:

