

Задача 1

Дано:

$m(\text{Me}) = 22.80 \text{ г}$

$V(\text{H}_2\text{SO}_4) = 24.64 \text{ л}$

$\rho(\text{Al} + \text{Me})$

Me - ?  $\text{H}_2\text{SO}_4$  - ?

Решение:

$\nu(\text{Al}) \rightarrow x \Rightarrow \nu(\text{Me}) x = 1,25$

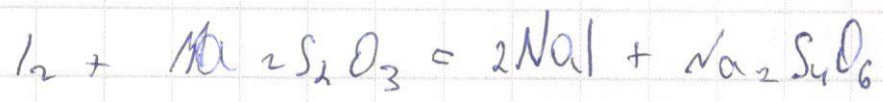
$n = \frac{m_{\text{чист}}}{m_{\text{неош}}}$

$\frac{\text{Me} - x \cdot 1,25}{\text{Al} - x} \Rightarrow \text{Al} = \frac{22.80 \cdot 1,25}{1} = 18.24$

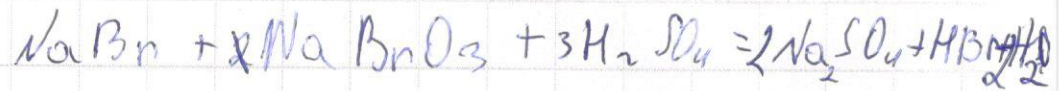
$\omega(\text{Me}) = \frac{22.80 \cdot 100\%}{22.80 + 18.24} = \frac{22.80}{41.04} = 55\%$

Задача 2

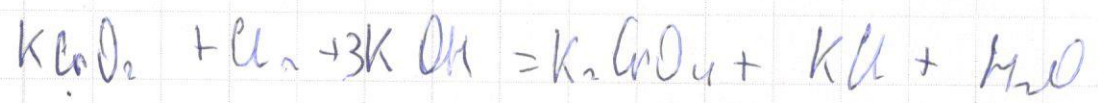
Реакция 1



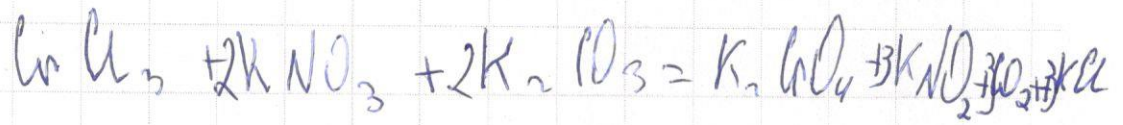
Реакция 2



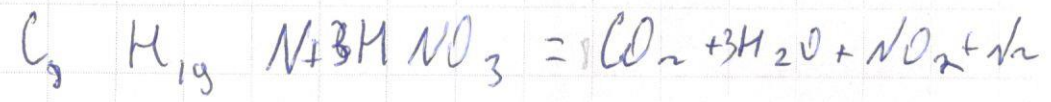
Реакция 3



Реакция 4



Реакция 5



Фамилия Имя

Класс

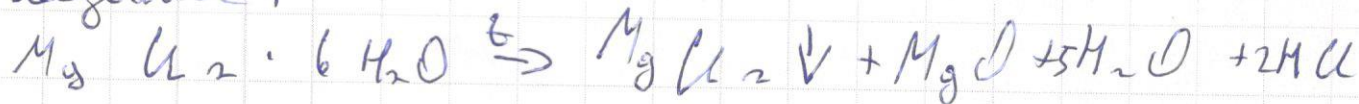
Область

Предмет

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница №

Задание 4



$$m(MgCl_2 \cdot 6H_2O) = 200 \text{ г}$$

$$t_2(MgCl_2 \cdot 6H_2O) = 20$$

