

Задача №1:

Стано:

$$m_1(\text{смеси}) = 272$$

$$m_2(\text{смеси}) = 132$$

$$m_3(\text{смеси}) = 19.20\text{г.}$$

$$V(H) = 4,81\text{л}$$

Найти:

- 1) простые вещества и их мольные доли в смеси.
- 2) Возможно ли растворение исходной навески смеси (полное или частичное) в растворе гидроксида калия и рассчитайте, какой объем 25% раствора щелочи ( $\rho = 1,185 \text{ г/мл}$ ) для этого потребуется.

Решение:

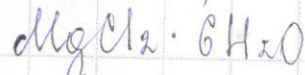
$$\begin{array}{r} x \quad \text{---} \quad 27 \\ 13 \quad \text{---} \quad 19.20 \end{array}$$

$$x = \frac{27 \cdot 13}{19.20} = 18$$

Задача №3:

Дано:

$$V(\text{CH}) = 4 \text{ л}$$



$$m_1(\text{A}) = 0,2812$$

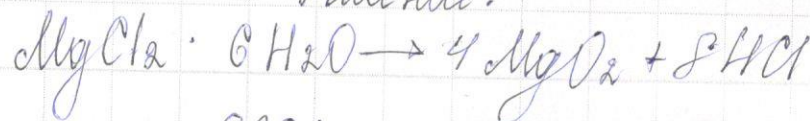
$$\rho(\text{HCl}) = 0,9 \text{ г/мл}$$

$$V_1 = 50 \text{ мл}$$

$$V_2 = 100 \text{ мл}$$

$$m_2 = 0,0322$$

Решение:



$$m(\text{CH}) = \frac{0,2812}{91} \cdot 100\%$$