

Тапсырма №1.1 Селсөз белгісін

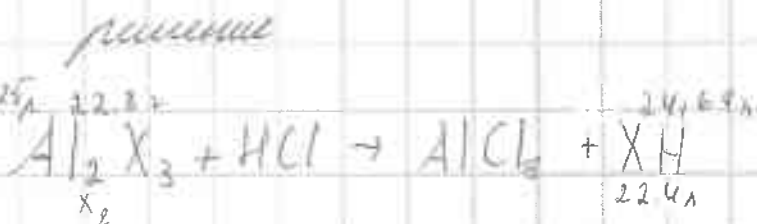
$$m(\text{смеси}) = 22,82$$

X - белгісіз элементтің атомдық массасы

$$V(\text{ХН}) = 24,64 \text{ л}$$

н-ге

$$\omega(\text{X})$$



$$\frac{22,82}{x} = \frac{2 \cdot 27 + 3 \cdot 24,64}{22,4}$$

$$\frac{22,82 \cdot 22,4}{22,4} = 192$$

X = 192 (атомдық масса) (молярлық масса)

$$M = 192$$

$$(X - 6) = \text{Al}(\cdot) \text{X} = \frac{192 - 54}{3} = \frac{138}{3} = 46$$

атомдық масса б-ға = 46 = Sc

$$\omega = \frac{m(\text{Sc})}{m(\text{б-ға})} \cdot 100\% = \frac{22,82}{46} = 50\%$$

$$50\% \cdot 125 = 62,5$$

Осымен: $\omega(\text{Sc}) = 62,5\%$

Тапсырма №1.2

