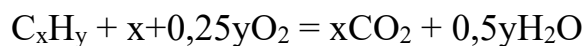
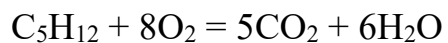


№ 9-5-17



$$\omega(\text{C}_5\text{H}_{12}) = 100 - 85 = 15\%; \quad n(\text{C}_5\text{H}_{12}) = 1 \text{ моль}; \quad m(\text{C}_5\text{H}_{12}) = 72 \text{ г}$$

$$n(\text{C}_x\text{H}_y) = a \text{ моль}; \quad m(\text{C}_x\text{H}_y) = 72/0,15 - 72 = 408 \text{ г}$$

Составим систему

$$(1+a)6,5 = 8 + (x + 0,25y)a$$

$$(12x + y)a = 408$$

Отсюда подходит $x = 4$

Ответ: C_4H_8

Задача 9. 9 класс

Смесь образуется обычно при прокаливании нитратов которые разлагаются до оксида, NO_2 и кислорода:



$$\frac{2\text{Me}+16x}{2\text{Me}+124x} = 0.27$$

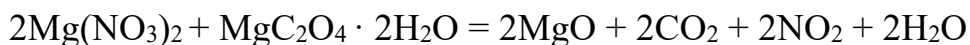
$$X = 1 \text{ тогда } \text{Me} = 12$$

$$X = 2 \text{ тогда } \text{Me} = 24 \text{ (Mg)}$$

$$X = 1 \text{ тогда } \text{Me} = 36$$

Соль А – $2\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

В состав трех газов не входит NO_2 или кислород. Не исключено что вода не газ. Соотношение газов 1:1:2.



Ответы: Соль А – $2\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, В - $\text{MgC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$