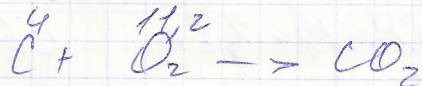


1) Дано: $n_{\text{C}} = 4$ Реш-е.

$$m(\text{C}) = 42.$$

$$V(\text{O}_2) = 11,2 \text{ л.}$$



$$n(\text{C}) = \frac{4}{12} = 0,33 \quad n = \frac{m}{M}$$

$$V(\text{CO}_2) = ?$$

$$n(\text{CO}_2) = ?$$

$$0,33 \cdot 22,4 = 7,392 \text{ л.} > \frac{V}{V_{\text{н.}}}$$

углерод в недостатке

$$\frac{n(\text{CO}_2)}{n(\text{C})} = \frac{1}{1} \cdot 0,33 = 0,33 \text{ моль}$$

$$n(\text{CO}_2) =$$

$$V = n \cdot V_{\text{н.}}$$

$$V(\text{CO}_2) = 0,33 \cdot 22,4 \text{ л. моль} = 7,392 \text{ л.}$$

Ответ: $n(\text{CO}_2) = 0,33 \text{ моль}$

$$V(\text{CO}_2) = 7,392 \text{ л.}$$

CO_2 - углекислый газ, диоксид углерода.

$$d) \text{ Дано: } n. \gamma. \quad \text{Решение}$$

$$m(\text{CH} \equiv \text{CH}) = 2,82 \quad \text{CH} \equiv \text{CH} + 2\text{H}_2 \xrightarrow{282 \quad 9897} \text{C}_2\text{H}_6$$

$$V(\text{H}_2) = 0,8971 \quad n = \frac{V}{V_{\text{н.}}} \quad n(\text{H}_2) = \frac{0,8971}{17,4 \text{ ф.м.м.}} =$$

$$M(\text{C}_2\text{H}_6) = ? \quad = 0,04$$

$$0,04 \cdot 26 = 1,04$$

т. н. н. >

водород в неостатке

$$n(\text{C}_2\text{H}_6) = 1,04 \text{ моль}$$

$$M(\text{C}_2\text{H}_6) = 30 \text{ ф.м.м.} \cdot 1,04 \text{ моль} =$$

$$= 31,22$$

$$\text{Ответ: } M(\text{C}_2\text{H}_6) = 30 \text{ ф.м.м.}$$

$$m(\text{C}_2\text{H}_6) = 31,22$$

По формулам
уравнений:

Получено: 8-983-257-16-98