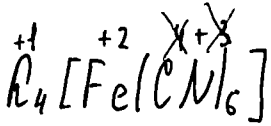




Линия отреза

Задача 1

(30)



Задача 2

$$D/\rho_{газ} = 0,517 \Rightarrow M_{исх.1} = 0,517 \cdot 29 \text{ г/моль} = 15 \text{ г/моль}$$

$$V_{исх.1} = V_{исх.2}$$

$$D/\rho_{газ} | V_m = D/\rho_{газ.2} | V_m \Rightarrow D/\rho_{газ.1} = D/\rho_{газ.2} \quad \text{Пусть } D/\rho_{газ.1} = D/\rho_{газ.2} = 1 \text{ моль}$$

Т.е. вво 1 моль, то

$$M_{исх.1} + M_{исх.2} = 30 \text{ г/моль}$$

$$M_{исх.1} = \frac{m_{исх.1} + m_{исх.2}}{D/\rho_{газ.1} + D/\rho_{газ.2}} = \frac{m_{исх.1} + m_{исх.2}}{2 \text{ моль}} \Rightarrow m = 30$$

I

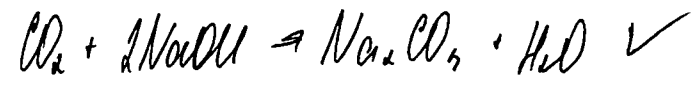
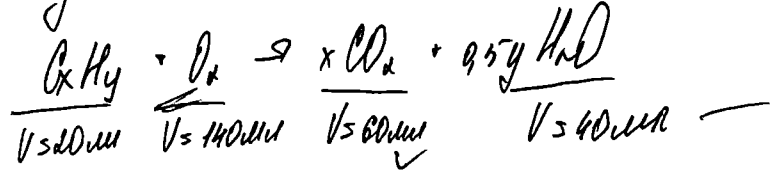
- исх.1 C_2H_4 $M(C_2H_4) = 28 \text{ г/моль}$
- исх.2 H_2 $M(H_2) = 2 \text{ г/моль} \quad \checkmark$

II

- исх.1 - CO $M(CO) = 28 \text{ г/моль}$
- исх.2 - H_2 $M(H_2) = 2 \text{ г/моль} \quad \checkmark$

У

Задача 3



$$V(CO_2) = 100 \text{ мл} - 40 \text{ мл} = 60 \text{ мл}$$

$$\frac{V(C_2H_4)}{V(CO_2)} = \frac{1}{x} = \frac{20}{60} \Rightarrow x = 3 \quad \checkmark$$

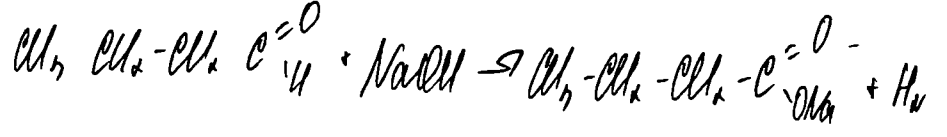
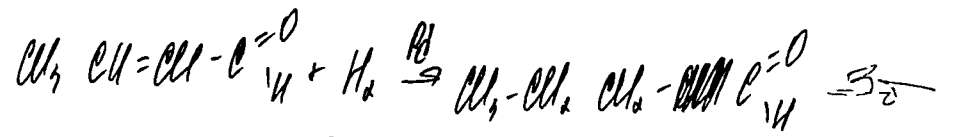
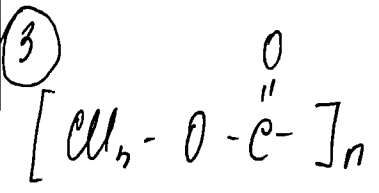
$$\frac{V(O_2)}{V(CO_2)} = 40 \text{ см}^3 \Rightarrow \frac{V(O_2)}{V(CO_2)} = 140 - 40 = 100 \text{ см}^3 \checkmark$$

$$\frac{V(O_2)}{V(CO_2)} = 60 \text{ л} = 120 \text{ см}^3 - V_{\text{H}_2O} = 60 \text{ см}^3 \Rightarrow \frac{V(O_2)}{V(H_2O)} = 100 - 60 = 40 \text{ см}^3 \checkmark$$

$$\frac{V(C_xH_y)}{V(H_2O)} = \frac{1}{954} = \frac{20}{40} \Rightarrow y = 4$$



Задача 5 C₁₂



2 $w(O) = 11,88\%$
 $w(Me) = 88,12\%$

MeO
 11,881 - 16
 88,121 - x

$x = 118,68 - S_n$ $\underline{\quad}$

$Me - S_nO$



$X - S_{2n}O_5$ $\underline{\quad}$

Линия отреза

Бланк ответов

Задача 4

С

4) Соединение $V_1(СН_3)_5$ не существует в
установившемся состоянии, потому что происходит разложение осью $С-С$



Линия отреза

Бланк ответов

