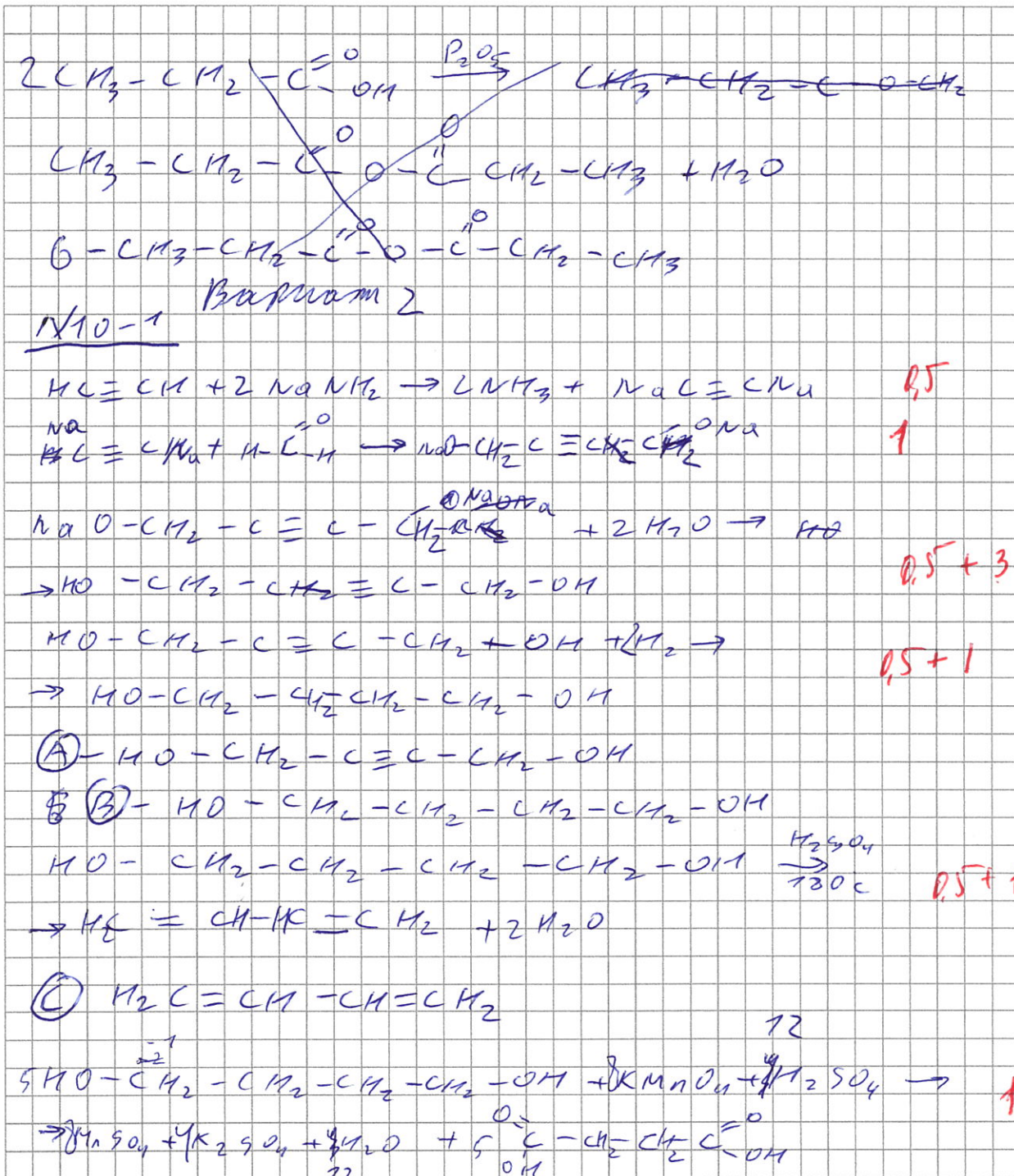


ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



1	2	3	4	5	
10 ^{+2,5}	2	4	5d.	11d.	34,5

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

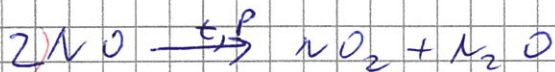
N 10-5

пог ~~кислот~~ соль натрия с мал. массой в 9 г/моль парадокс, например, NaNO_2

$$14 = 2 \cdot 3 + 16 + 14 + 16 \cdot 2 = 69$$



A - NO



Б - N_2O

В - NO_2

проверим:

плотность Б по Аг = 1,1 \Rightarrow

$$\Rightarrow M_B = 40 \cdot 1,1 = 44 \text{ г/моль}$$

$$M(\text{N}_2\text{O}) = 14 \cdot 2 + 16 = 44 - \text{всё верно}$$

$$D(\text{N}_2\text{O}) = \frac{14}{14 + 16 \cdot 2} = 0,304348 \approx 0,3043 -$$

это нам и дано в условии = всё верно.

A	Б	В
NO	N_2O	NO_2

вычислим кол-во газа А

$$V_{\text{FeCl}_2} = 9 \text{ л} \quad \left. \begin{array}{l} \\ D = 20 \text{ г} \end{array} \right\} \rightarrow 9 \cdot 0,2 = 1,8 \text{ л FeCl}_2 \text{ в р-ре}$$

$$P = 1120 \text{ КПа}$$

7d (сп.и)
2d (огло ур.и)



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 2 из 8 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

найдем массу $n \cdot 10^{-5}$ молекул

$$\rho = \frac{m}{V}$$

$$1,2 = \frac{m}{118 \text{ л}}$$

$$m = 2,16 \text{ кг}$$

$$m = 2,16 \cdot 1000 = 2160 \text{ г}$$

$$n = \frac{m}{M} = \frac{2160}{727} = 2,97 \text{ моль}$$

$$n \text{ FeCl}_2 = 2,97 \text{ моль}$$

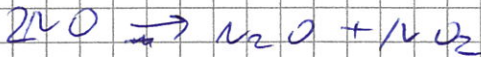
$$\frac{n \text{ FeCl}_2}{2 \text{ моль}} = \frac{n \text{ NO}}{2 \text{ моль}}$$

$$n \text{ NO} = 2,97 \text{ моль}$$

2,97 моль NO - поместить в баллон.

$$P_{\text{NO}} = P_{\text{O}_2} = P$$

$$P_{\text{NO}} = P_{\text{O}_2} = P$$



$$P \cdot V = nRT$$

$$P \cdot 2,5 = 2,97 \cdot 0,082 \cdot (150 + 273)$$

$$P = 180,1048 \text{ АТМ} = 18249118,86 \text{ Па}$$

0 d.
визн.
сделаю по
6.12?

1 d.



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 3 из 8 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

$\rho_{\text{жид}} = \rho_{\text{жид}} \cdot \gamma$ *н 10⁻⁵ предмет*

$1,825 \cdot 10^6 = 18249118,86 \cdot \gamma$

$\gamma_{\text{жид}} = 0,1$

$\gamma_{\text{жид}} = 0,1 \cdot 17 = 1,7 \text{ малл.}$

50

н 10-1 предмет

(E) O=C(O)CC(=O)O

O=C(O)CC(=O)O $\xrightarrow{\text{P}_2\text{O}_5}$ O=C1OC(=O)C1=O + H₂O *0,5+2*

(G) O=C1OC(=O)C1=O

(D) CC1=CC=C1 CC1=CC=C(C)C1

10-

черновик

чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 11 из 2 стр.

(нумеруются только чистовики)

Место для скрепки



Идентификационный номер
10-12-608

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

N10-3

$$n_{CO_2} = \frac{V}{V_m} = \frac{13,44}{22,4} = 0,6 \text{ моль}$$

$n_{KCl} = 0,6 \text{ моль}$

$$n(H_2O) = \frac{m}{M} = \frac{7,2}{18} = 0,4 \text{ моль}$$

$n(H) = 2n(H_2O) = 0,8 \text{ моль}$

~~$n_{Cl} = 0,6$~~ $n_{Cl} : n(H) = 0,6 : 0,8 = 3 : 4$

C_3H_8

~~C_3H_8~~

$$0,1002 = \frac{12 \cdot 3}{4 \cdot 3 + x \cdot 4}$$

$$0,1002 = \frac{12 \cdot 01 \cdot 3}{12 \cdot 01 \cdot 3 + 4 \cdot 1,008 + x \cdot 4}$$

$x = 79,88 \approx 79,9 - \text{грамм (Br)}$

газоген - грам.

$H_2C=CH_2$ - не получится ~~сбалансировать~~ симметрично.

$H_2C=C=CH_2$ - не получится симметрично

получится $H_2C=C_6H_8$

~~$H_2C=CH=CH=CH=CH=CH_2$~~

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

№ 10-24

~~$\text{AlCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O} = 0,0456 \text{ моль}$~~

~~$\text{KCN} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{KOH} + \text{HCN}$~~

~~$\text{K}^+ + \text{CN}^- \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O} \rightarrow$~~ ~~$\text{CN}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCN} + \text{OH}^-$~~

~~$\text{KCN} \rightleftharpoons \text{K}^+ + \text{CN}^-$~~ ~~$\text{K}^+ + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{KOH} + \text{H}^+$~~

~~$\text{M}(\text{OH}) = \text{M}(\text{OH}^+)$~~ ~~$\text{HCN} \rightleftharpoons \text{H}^+$~~

~~$10^6 \text{ моль} = \text{M}(\text{H}^+) \cdot 10^6$~~

~~$10^6 \text{ моль}, 0,01 \text{ ампл/л} \Rightarrow \text{C}(\text{H}^+) = 1 \cdot 10^{-9}$~~

~~$\text{pH} = -\lg(10^{-9}) = 9$~~

~~$\text{pH} = 9$~~

~~$\text{KCN} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{KOH} + \text{HCN}$~~

~~$\text{CN}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCN} + \text{OH}^-$~~

~~$\frac{x}{1-x} = 0,007 \approx 10^{-5}$~~

~~$x = 1 \cdot 10^{-5}$~~

~~$K = \frac{[\text{OH}^-] \cdot [\text{HCN}]}{[\text{CN}^-] \cdot [\text{H}_2\text{O}]}$~~

4d.

1d.



черновик

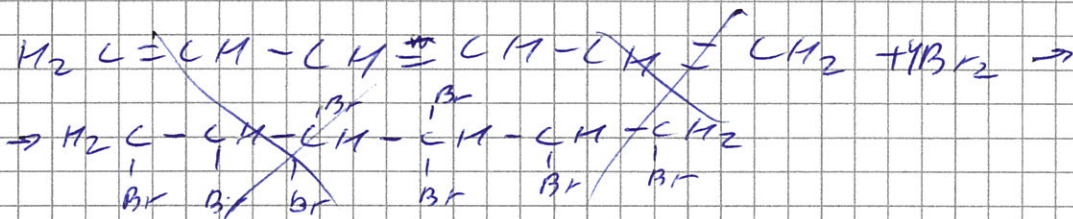


чистовик

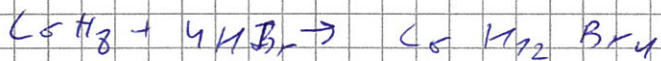
(поставьте галочку в нужном поле)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

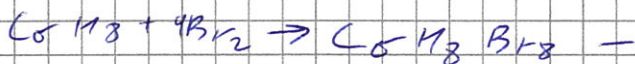
№10-3 - продолжением



C_5H_8



12.01

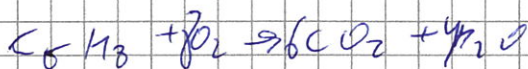
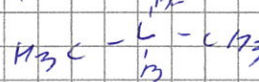
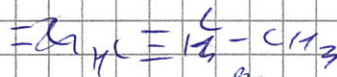
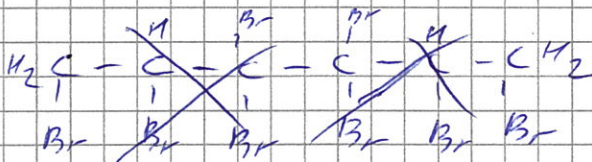
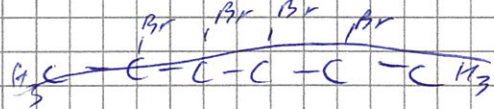


12.06

$\frac{12 \cdot 6}{12 \cdot 6 + 8 + 79 \cdot 2} = 9,10012$

11.01

$\approx 0,1002$ - в поле сдвинулся



$\text{C}_3\text{H}_4 +$



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

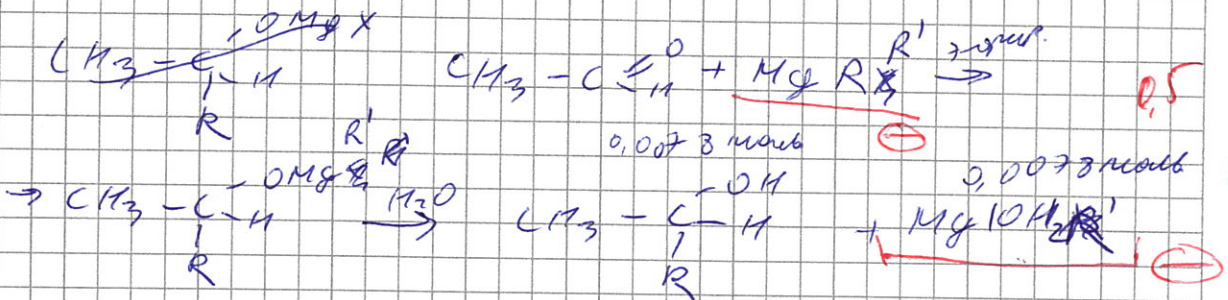
Страница № 67 из 8 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

УТО-2

$n_{CH_3-C(=O)-H} = 0,343$



0,5

0,5 + 1



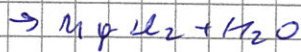
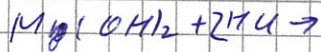
~~$n_{HCl} = n_{MgOHX} \cdot n_{MgCl_2}$~~

~~$0,0156 \cdot 0,5 = n_{MgOHX}$~~

~~$0,0078 = n_{MgOHX}$~~

~~$n_{MgCl_2} = 0,0078 \text{ ммоль}$~~

$n_{CH_3-C(=O)-H} = \frac{0,343}{44} = 0,0078 \text{ ммоль}$

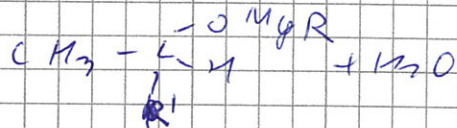


~~0,5~~

~~$2n_{HCl} = n_{Mg(OH)_2}$~~

~~$0,0078 \cdot 2$~~

~~$0,0156 = n_{Mg(OH)_2}$~~



$n_{Mg(OH)_2} = 0,0156 \text{ ммоль}$



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)