

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

ВАРИАНТ 1.

№ 10-3

$$C_n H_m + O_2 \rightarrow n CO_2 + \frac{m}{2} H_2O$$

4,2г. 6,72г. 5,4г.

$$n(CO_2) = \frac{6,72г.}{44г.} = 0,3 \text{ моль}$$

$$n(H_2O) = \frac{5,4г.}{18г.} = 0,3 \text{ моль}$$

$n(C) = 0,3 \text{ моль}$; $n(H) = 2n(H_2O) = 0,6 \text{ моль}$.

$C_{0,3}H_{0,6} = C_3H_6$ - ЦИКЛОПРОПАН ИЛИ ПРОПЕН

ТАК КАК ПОЛУЧАЕТСЯ СИММЕТРИЗ. ГАЛОГ., ТО ЦИКЛОПРОПАН 65

$$\triangle + X_2 \rightarrow X \triangle X$$

~~(0,1785 = 12,3)~~ $0,1785 = \frac{12,3}{M}$

$M = 201,68$ (~202).

$202 - 12 \cdot 3 - 6 = 160$

$\frac{160}{2} = 80$; ~~Br~~ $X-Br$; X_2-Br_2 ; $HX-HBr$ 45

$$\triangle + HBr \rightarrow \triangle Br$$

ПРОВЕРКА.

$$\frac{12,3}{125} = 0,293 - \text{СХОДИТСЯ}$$

$$\triangle + \frac{9}{2} O_2 \rightarrow 3 CO_2 + 3 H_2O$$
 ; $\triangle + HBr \rightarrow \triangle Br$ 10

$$\triangle + Br_2 \rightarrow Br \triangle Br$$

1	2	3	4	5
2	0,5	20	2д.	17д.

41,5

Место для скрепки



Идентификационный номер
10-1-3001

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

№ 10.1.

CC1=CCCCC1 + 8 KMnO4 + 2 H2SO4 $\xrightarrow{t^\circ}$ CC1(O)CCCC(=O)C1=O + 4 K2SO4 + 8 MnSO4 + 12 H2O 15

CC1(O)CCCC(=O)C1=O + Ba(OH)2 $\xrightarrow{t^\circ}$ CC1=CCCC1 + BaCO3 + 2 H2O 9,25

CC1=CCCC1 + C2H5MgBr + H2O $\xrightarrow[H^+]{H^+}$ CC1(O)CCCC1 + Mg(OH)Br 9,5

CC1(O)CCCC1 $\xrightarrow[t^\circ]{H2SO4(конц.)}$ CC1=CCCC1 + H2O 9,25

№ 10.5.

Б': $\frac{M(B)}{M(O_2)} = 0,62$; $M(B) = 71 \cdot 0,62 = 44$
~~B-N2O~~ B-N2O

В': $\frac{x}{x+y} = 0,333$; x - моль N
y - моль O
 $x = 0,333x + 0,333y$
 $0,667x = 0,333y$
 $2x = y$; $x = \frac{y}{2}$; B-NO2

2 д.
2 д.



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 2 из 4 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

≈ 10.5

$A \xrightarrow{415^\circ C} N_2O + NO_2$

$A - NO$; $3NO \longrightarrow N_2O + NO_2$

$M(\text{СОЛИ КАЛИЯ}) = 85 \frac{г}{\text{моль}}$

$85 - 39 = 46 \frac{г}{\text{моль}}$ - ПОДХОДИТ NO_2^-

$2KNO_2 + 2KI + 2H_2SO_4 \longrightarrow 2NO \uparrow + I_2 + 2K_2SO_4 + 2H_2O$

$m(\text{р-ра KI}) = 7л \cdot 1,33 \frac{кг}{л} = 9,31 кг = 9,31 \cdot 10^3 г.$

$m(KI) = 9,31 \cdot 10^3 г \cdot 0,35 = 3,2585 \cdot 10^3 г.$

$n(KI) = \frac{3,2585 \cdot 10^3 г}{166 \frac{г}{\text{моль}}} = 19,63 \text{ моль}$

$n(NO) = n(KI) = 19,63 \text{ моль}$; $n(B) = 19,63 \text{ моль} \cdot 0,6 \cdot \frac{1}{3} = 3,926 \text{ моль}$

~~$n(N_2O) = \frac{1}{2} n(NO) = 9,815 \text{ моль}$~~

$PV = nRT$ - ур. М-К.

$P = \frac{nRT}{V}$

$P(A \text{ ВНАЧАЛЕ}) = \frac{19,63 \text{ моль} \cdot 8,314 \cdot 318 K}{1,75 л.}$

$P(A \text{ ВНАЧАЛЕ}) = 29.656 \text{ кПа}$

~~$P(A \text{ В КОНЦЕ}) = 29.656 \text{ кПа} \cdot 0,6 = 17.793,6 \text{ кПа}$~~

$P(B) = 0,6 \cdot 29.656 \text{ кПа} \cdot \frac{2}{3} \cdot \frac{1}{3} = 3.954 \text{ кПа}$ (5)

Юлия

1) ~~CH_3COOH~~

2д
2д
1д
2д
2д
4д

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

№10.4

1) $CH_3COO^- + Na^+ + H_2O \rightarrow Na^+ + OH^- + CH_3COOH$
 $CH_3COO^- + H_2O \rightarrow OH^- + CH_3COOH$

№10.2

$n(HCl) = 0,0291 \cdot 0,2M = 0,00582 \text{ моль}$ 0,5

$MgRR' + \begin{matrix} O \\ || \\ R-C-R' \end{matrix} \rightarrow \begin{matrix} OMgR \\ | \\ R' \end{matrix} + \begin{matrix} OMgR' \\ | \\ R \end{matrix}$

$\begin{matrix} OMgR \\ | \\ R' \end{matrix} + H_2O \rightarrow \begin{matrix} OH \\ | \\ R' \end{matrix} + MgOHR$

$\begin{matrix} OMgR' \\ | \\ R \end{matrix} + H_2O \rightarrow \begin{matrix} OH \\ | \\ R \end{matrix} + MgOHR'$

$MgOHR + MgOHR' + 2HCl \rightarrow MgRCl + MgR'Cl + 2H_2O$

~~6.0021~~

~~2.0021~~

2d.