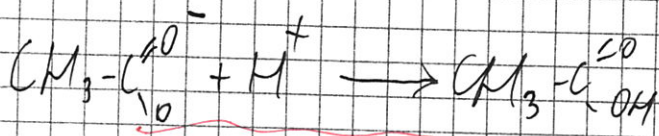
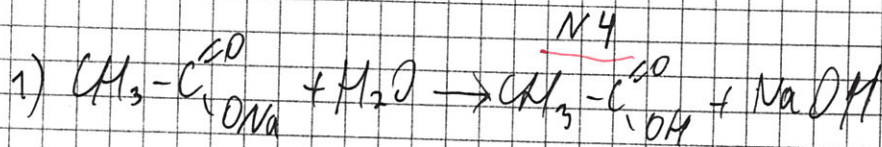
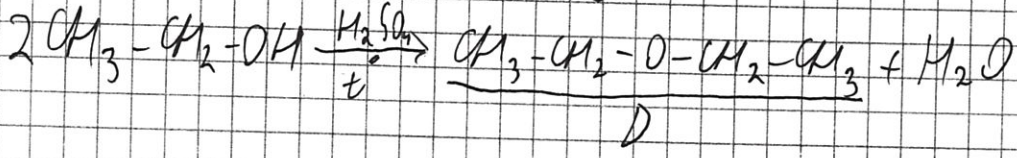
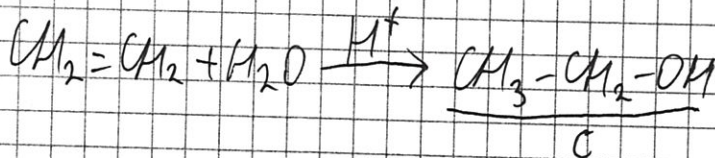
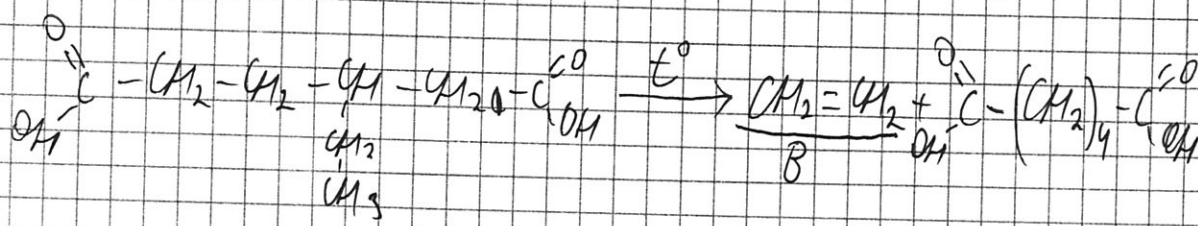
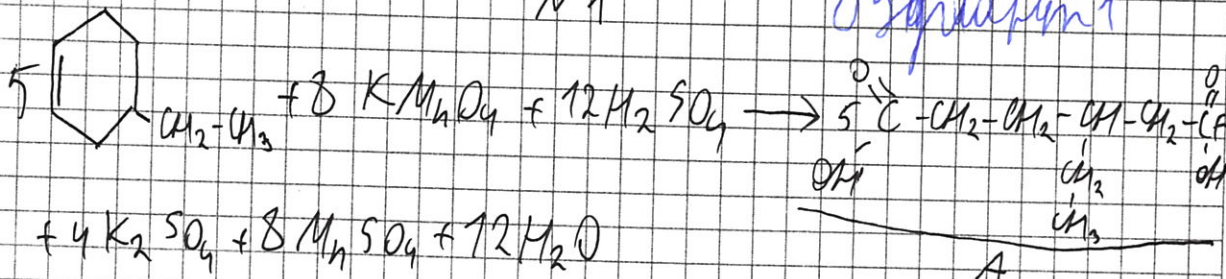


ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

N 1

Эфир



2d.

N 3

Дано: $m(\text{C}_x\text{H}_y) = 9,22$ | Фермент: $\text{C}_x\text{H}_y + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 Структурная формула - см. лист 2

черновик чистовик
 (поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 1 из 3 стр.
 (нумеруются только чистовики)

1	2	3	4	5
1	-	20	2d.	11d.

34

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

$V(\text{CO}_2) = 6,72 \text{ л}$ $n(\text{CO}_2) = n(\text{C}) = \frac{V}{V_m} = \frac{6,72}{22,4} = 0,3 \text{ моль}$
 $m(\text{H}_2\text{O}) = 5,4 \text{ г}$ $n(\text{H}) = 2n(\text{H}_2\text{O}) = \frac{2m}{M} = \frac{10,8}{18} = 0,6 \text{ моль}$
 $n(\text{C}) : n(\text{H}) = 0,3 : 0,6 \Rightarrow \text{C}_1\text{H}_2$

П.к. газ имеет δ -во-заз, то значит это $\text{C}_1 - \text{C}_4$, и т.к. при взаимодействии с H_2 образуется газ, то это либо C_2H_4 , либо C_4H_8

$m(\text{C}) = n \cdot M = 0,3 \cdot 12 = 3,6 \text{ г}$ Требуем, это
 $m(\text{H}) = n \cdot M = 0,6 \cdot 1 = 0,6 \text{ г}$ используем $\text{M}_{\text{Br}_2} = 160$
 $m(\text{C}) = 17,85\%$ и к-та - M_{Br}

$m(\text{C}_x\text{H}_y\text{Br}_z) = 100\%$
 $m(\text{C}_x\text{H}_y\text{Br}_z) = \frac{m(\text{C}) \cdot 100\%}{17,85\%} = \frac{3,6 \cdot 100\%}{17,85\%} = 20,182$

$m(\text{Br}) = m(\text{C}_x\text{H}_y\text{Br}_z) - m(\text{C}) - m(\text{H}) = 20,18 - 3,6 - 0,6 = 15,98$
 $n(\text{C}) : n(\text{H}) : n(\text{Br}) = 0,3 : 0,6 : 0,2$
 $n(\text{Br}) = \frac{m}{M} = \frac{15,98}{80} = 0,2 \text{ моль}$
 $n(\text{C}) : n(\text{H}) : n(\text{Br}) = 0,3 : 0,6 : 0,2 = 3 : 6 : 2 \Rightarrow \text{C}_3\text{H}_6\text{Br}_2$

$\Delta + \text{Br} \rightarrow \text{C}_3\text{H}_5\text{Br} + \text{C}_3\text{H}_7\text{Br}$
 Требуем, см. на листе 3

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

$$m(C) = 29,3\%$$

$$m(CxMyBr_k) = 100\%$$

$$m(H) = 5,74\%$$

$$12,29 = 100\%$$

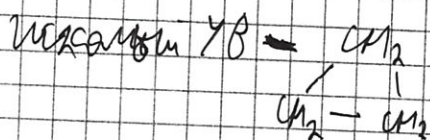
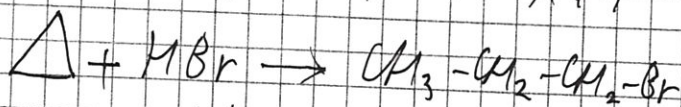
$$m(H) = \frac{12,29 \cdot 5,74}{100} = 0,72$$

$$m(CxMyBr_k) = \frac{m(C) \cdot 100}{29,3} = \frac{3,6 \cdot 100}{29,3} = 12,292$$

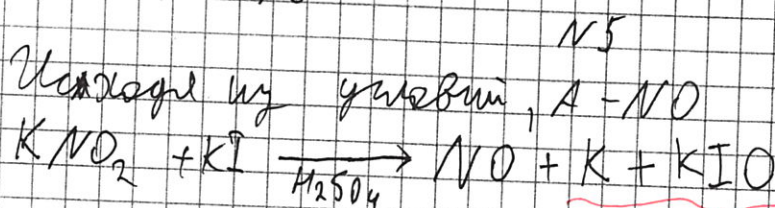
$$m(Br) = m(CxMyBr_k) - m(C) - m(H) = 12,29 - 3,6 - 0,72 = 8,97$$

$$n(Br) = \frac{m}{M} = \frac{8,97}{80} = 0,112$$

$$n(C) : n(H) : n(Br) = 0,3 : 0,7 : 0,1 = 3 : 5 : 1 \Rightarrow C_3H_5Br$$

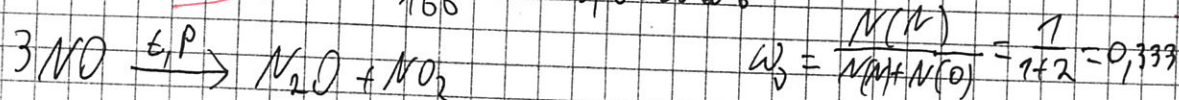


Используем закон сохранения массы - Br_2 и HBr соответственно



$$m(KI) = \omega \cdot \rho \cdot V = 0,35 \cdot 1,33 \cdot 7 = 3,2585 \text{ кг} = 3258,52$$

$$n(KI) = n(NO) = \frac{m}{M} = \frac{3258,52}{155} = 20,99$$



$$M(B) = D_{Cl_2} \cdot M(Cl_2) = 0,67 \cdot 71 = 47,67 \text{ г/моль} = M(N_2O) \Rightarrow N_2O - B$$

$$n(N_2O) = \frac{1}{3} n(NO) = \frac{20,99}{3} = 6,99 \text{ моль}$$

1д. (KIO)
2д. (A)
2д. (n NO)
2д. (прив)
4д.