

Место для скрепки

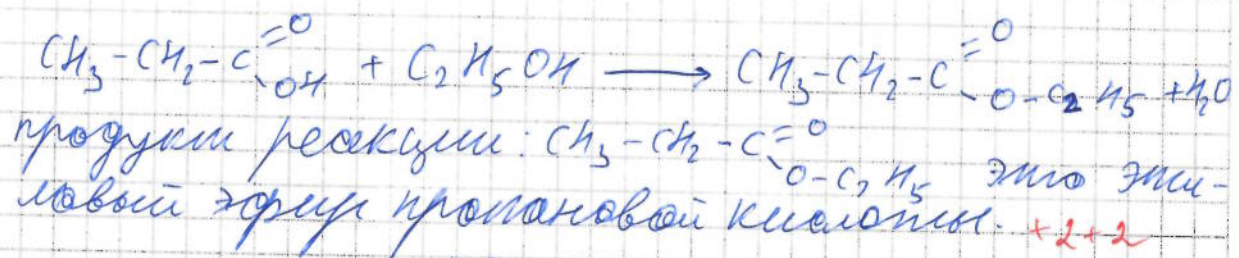
В 1



10-2-1115

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

N 10-16x2



$$n(\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}) = \frac{342}{742 \text{ г/моль}} = 0,5 \text{ моль}$$

$$n(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = 50 \cdot 0,96$$

$$V(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = 50 \text{ мл} = 50 \text{ см}^3$$

$$n(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = \frac{50 \text{ см}^3 \cdot 0,96 \cdot 0,8 \text{ г/см}^3}{46 \text{ г/моль}} = \frac{38,42}{46 \text{ г/моль}} =$$

$$= 0,8348 \text{ моль}$$

$$n_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{10,5 \text{ см}^3 \cdot \rho_{\text{H}_2\text{O}}}{18 \text{ г/моль}} = \frac{10,5}{18 \text{ г/моль}} = 0,5833 \text{ моль}$$

пропановая кислота в недостатке => она прореагировала полностью и полный выход продукта составит 0,5 моль +2

так как воды выдано больше макс. выхода р-ции => проанализируйте реакцию с оставшимся спиртом (0,8348 - 0,5)

$$0,5833 - 0,5 = 0,0833 \text{ моль}$$



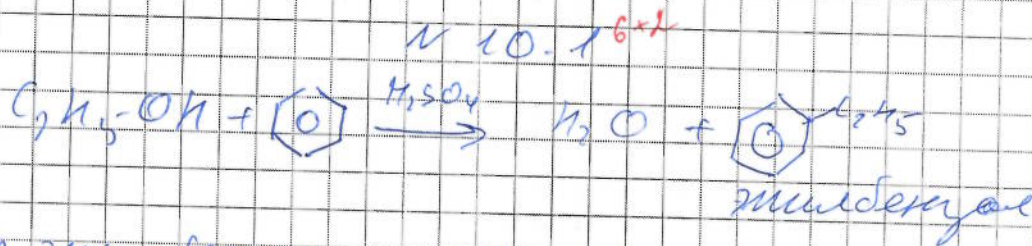
черновик чистовик
(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 1 из 8 стр.

(нумеруются только чистовики)

1	2	3	4	5	Σ
8	12	9	19,5	6	54,5

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



n милбензола = 0,0833 моль

Роль серной кислоты (H_2SO_4): H_2SO_4 является катализатором гидратации и окисления

+2

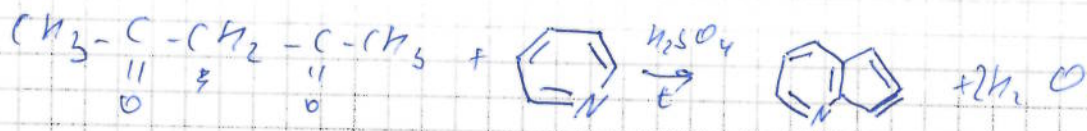
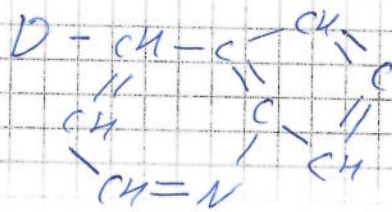
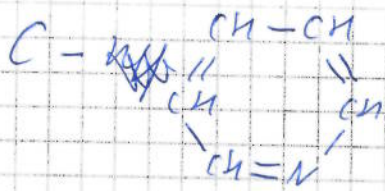
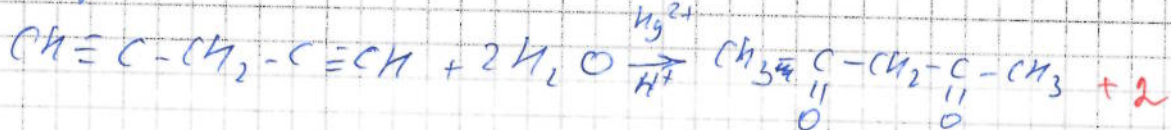
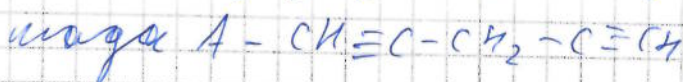
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

N 10-2 ¹²

Вещество В имеет формулу $C_n H_{2n+2} O_2$ либо $C_n H_{n-2} O_2$

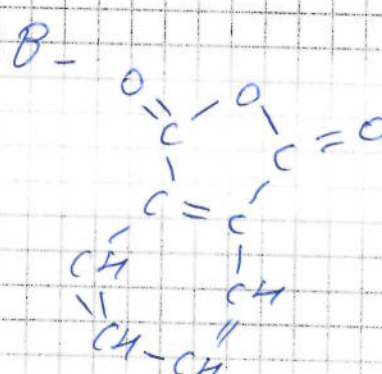
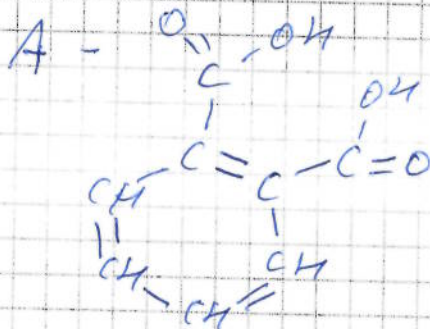
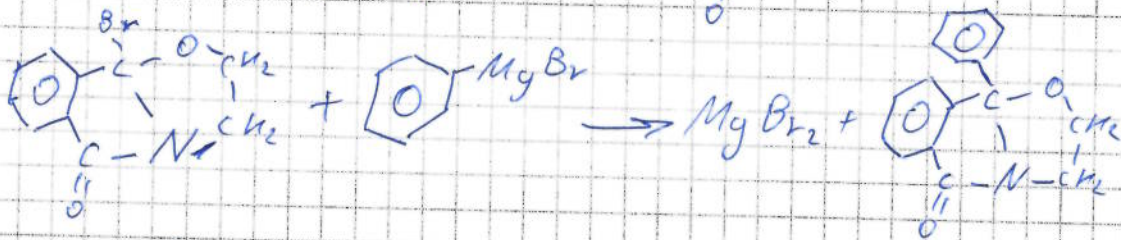
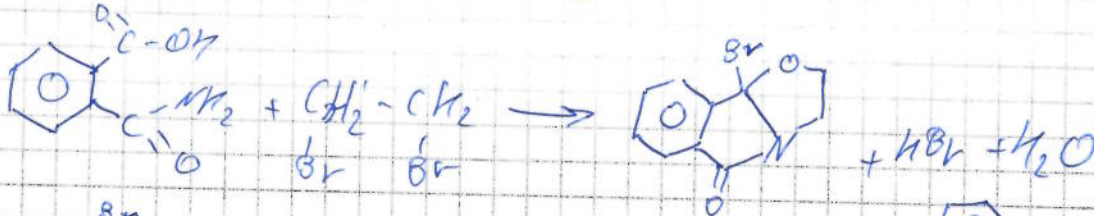
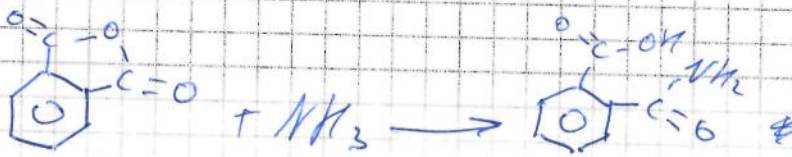
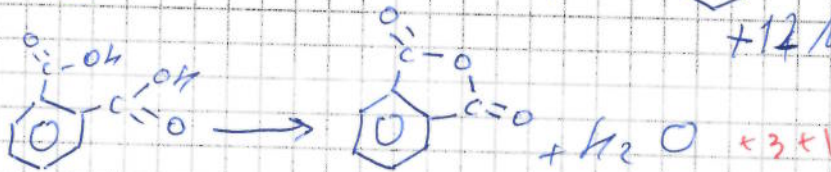
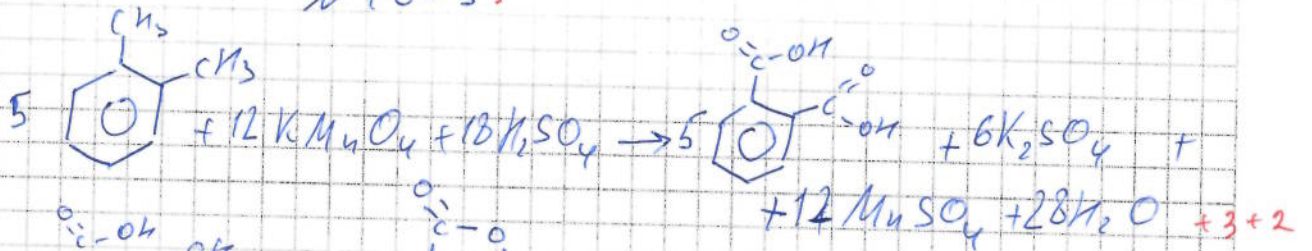
1) $w(C) = 0,6 = \frac{12n}{12n+2n+2+16 \cdot 2}$, $n = 5,67$ - не целое

2) $w(C) = 0,6 = \frac{12n}{12n+2n-2+16 \cdot 2}$, $n = 5$ - целое число \Rightarrow



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

N 10-39



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

масса осадка после прокалки
уменьшается за счёт выгорания H_2O .

Полученный оксид содержит 68,42%
металла по массе:

$$0,6842 = \frac{2M(\text{Me})}{2M(\text{Me}) + 16n}$$

$$2M(\text{Me}) = 1,3684M(\text{Me}) + 10,9472n$$

$$0,6316M(\text{Me}) = 10,9472n$$

$$M(\text{Me}) = 17,325n$$

при $n=3$ $M(\text{Me}) = 52$ г/моль, это $Cr \Rightarrow$

$\Rightarrow X - (n(\text{хром}))$ т.е. первый металл - хром
тогда, это оксид - $Cr_2O_3 \Rightarrow n(Cr_2O_3) =$

$$n = \frac{265,22}{152 \text{ г/моль}} = 1,75 \text{ моль}; \text{ по ур-ю реакции}$$

$$n(Cr(OH)_3) = 2n(Cr_2O_3) = 3,5 \text{ моль} \Rightarrow Cr(OH)_3$$

было по реакции 3,5 моль \Rightarrow в шихтовке
при смеси двух металлов Cr было 3,5 моль

(по р-ции).

$$m(Cr) \text{ в шихтовочной смеси} = 265,22 - 3,5 \text{ моль} \cdot$$

$$52 \text{ г/моль} = 265,22 - 182,00 = 83,22$$

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

По реакции хлорирования крахмала $n(Cl_2)$ прохлорированного $= \frac{n(Cl)}{2} \cdot 3 = 4,05$ моль с крахмалом

и всего $Cl_2 = \frac{134,4 \text{ г}}{71 \text{ г/моль}} = 6$ моль $\Rightarrow n(Cl_2)$ прохлорированного с вторым метанолом $= 6 - 4,05 =$

$= 1,95$ моль.

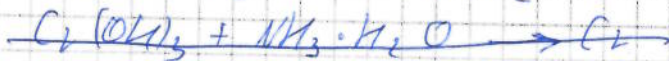
По реакции хлорирования второго метанола $n = \frac{n(Cl_2)}{2} \cdot 2 = \frac{1,95 \text{ моль}}{2} \cdot 2 = \frac{3,9 \text{ моль}}{2}$

тогда $M(Y) = \frac{m(Y)}{z}$

$M(Y) = \frac{124,8 \text{ г}}{\frac{3,9 \text{ моль}}{2}} \cdot z$ $M(Y) = 32z$

при $z = 2$ $M(Y) = 64 \text{ г/моль}$ это метанол (C_1) значит второй метанол в исходной смеси это метанол (C_1)

Уравнения реакций



черновик



чистовик

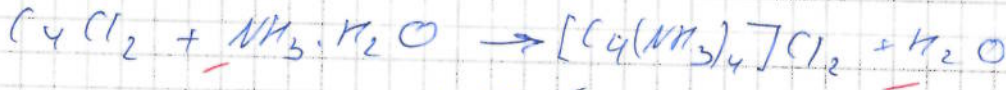
(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 7 из 8 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

к10-4



1,5d.

к10-5

Б-NO так много, что по воздуху
равна ~~30%~~ $1,037 = \frac{30\%}{29\%}$

А- H₂O (вода)

В- ~~AlCl₃~~ Al₂O₃

Г- AlCl₃

