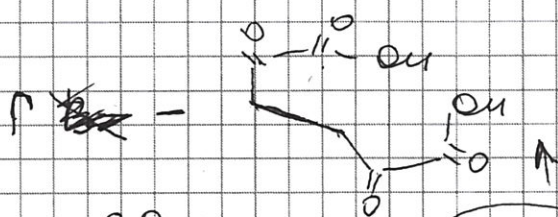
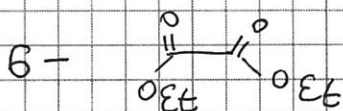
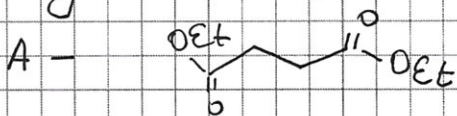


ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача №1

Вариант - 1

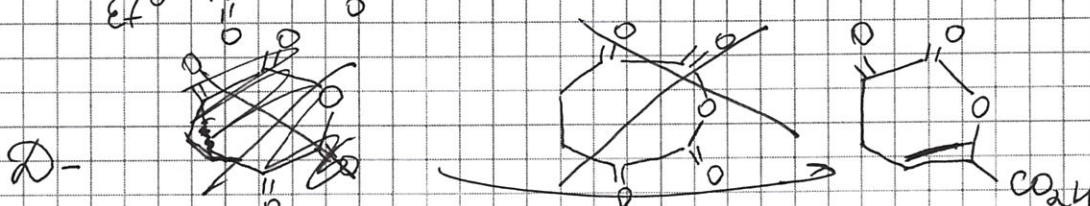
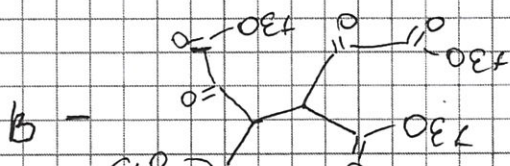


$C_8O_4H_{14}$

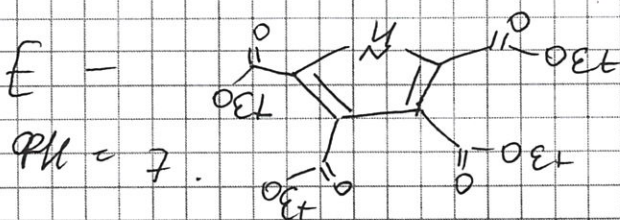
$C_6O_6H_6$

$PHI = 8 - 7 + 1 = 2$

$PHI = 4$



уходит вода, т.к. $\Delta H = 182$ (моль)



$PHI = 7$

$C_{16}N_2O_8H_{21}$

$\xrightarrow{K_2Cr_2O_7}$

черновик

чистовик

Страница № 1 из 10 стр.

(поставьте галочку в нужном поле)

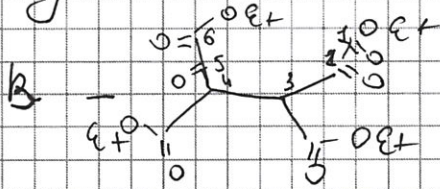
(нумеруются только чистовики)

1	2	3	4	5
15	20	12	0	9

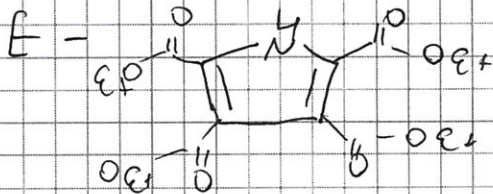
56

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача №1

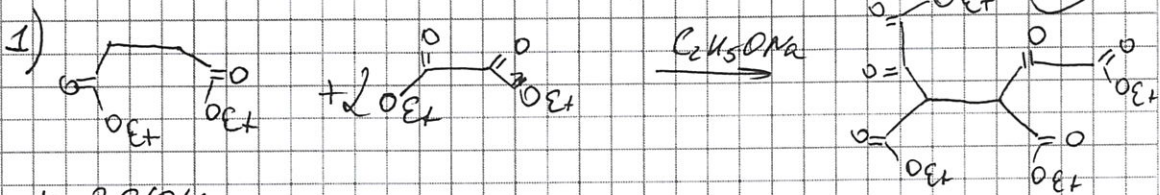


2,5-диоксо-3,4-диэтилгексаат *этиловый эфир*

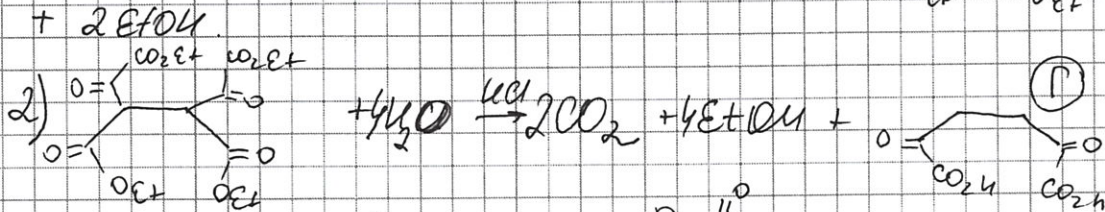


~~2,3,4,5-тетраэтилпирол-2-он~~

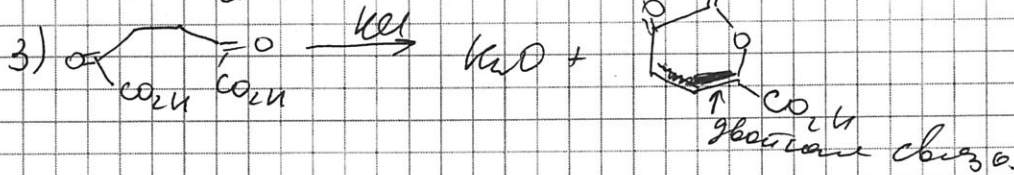
2,3,4,5-тетраэтиловый эфир пирол-2-он



35



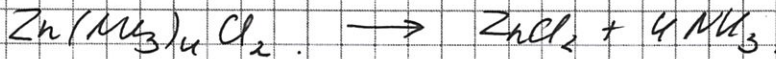
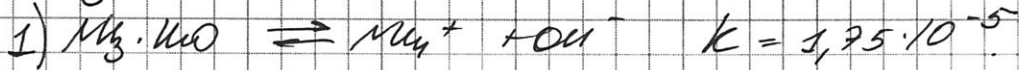
35



35

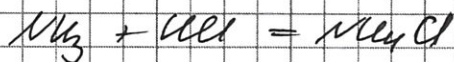
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача №4



$n = \frac{25,5}{65,4 + 17 \cdot 4 + 71} = 0,124755$ моль.

$n(Cl^-) = 0,12$ моль.



$n(NH_3) = 0,5$ моль.

$\Delta n_{Mg} = 0,38$ моль.

$K = \frac{[ClO^-]^2}{0,38 - [ClO^-]} = 1,75 \cdot 10^{-5}$

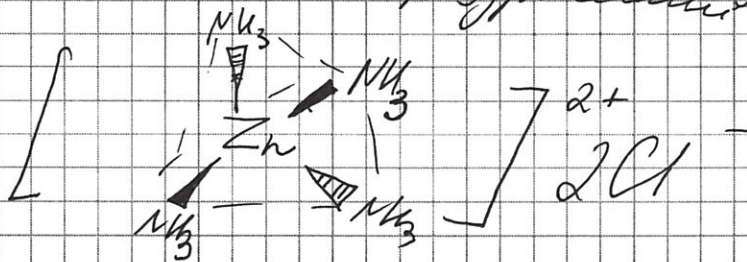
$[ClO^-] = 2,57 \cdot 10^{-3} M$.

$p_{ClO^-} = - \lg [ClO^-] = 2,59$.

$pH = 14 - 2,59 = 11,41$

2) sp^3 - гибридизация

комплексе - тетраэдрический.



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача №3.

A → B

r = 0,005 $\frac{\text{моль/л}}{\text{мин}}$

по размерности скорости пометлю, что k будет в размер. мин⁻¹ => реакция первого порядка.

k_t = k₀ · e^{-k·t}

$\frac{r_1}{r_2} = f^{\frac{T_2-T_1}{10}} = 3,163^{\frac{20}{10}} = 3,163^2 = 10$ 45

0,8 = e^{-k·t} , нужно узнать k, для того, чтобы найти время 25

$c = \frac{p}{kT} = \frac{101,325}{293 \cdot 8,314} = 0,0416 \text{ М.}$ k = $\frac{0,005}{0,0416} = 0,1202 \text{ мин}^{-1}$ 25

$c_{O_2} = \frac{101,325 \cdot 2}{293 \cdot 313 \cdot 8,314} = 0,07787 \text{ М.}$ 25

r₂ = 0,05 М/мин.

k = 0,642098 мин⁻¹.

0,8 = e^{-k·t} => t = 0,3475 мин

на 9-й стр. >



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача №3.

Скорость зависит от c , а вот при увелич.
 r в 2 раза с увелич. в 2 раза и
скорость тоже.

$$r_1 = 0,01 \text{ М/мин.}$$

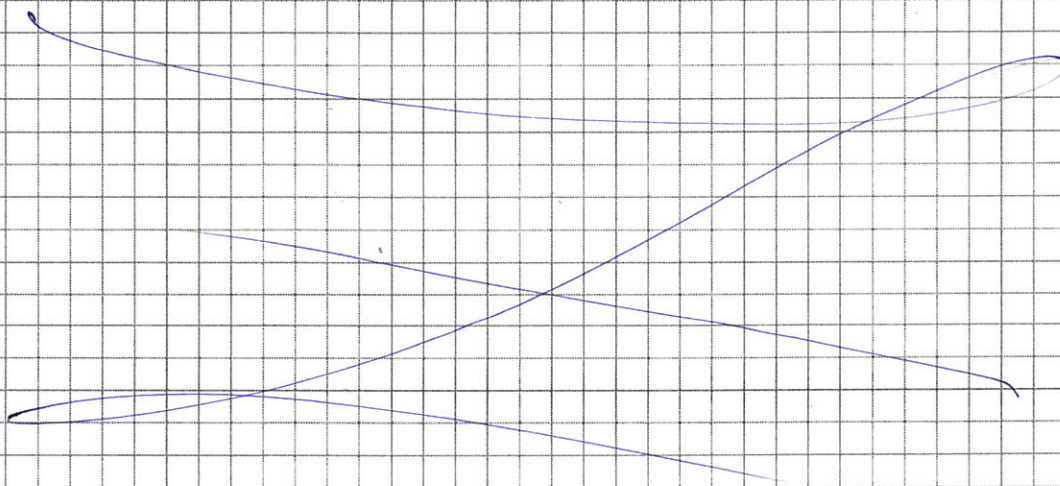
$$\frac{r_2}{r_1} = f \frac{20}{10} = 10.$$

$$r_2 = 0,1 \text{ М/мин.}$$

$$k = \frac{0,1}{0,07757} = 1,2892 \text{ мин}^{-1}.$$

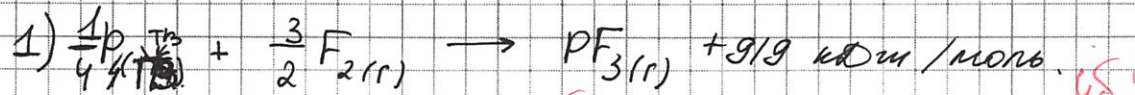
$$0,1 c_0 = c_0 \cdot e^{-kt} \quad 25$$

$$t = 0,17376 \text{ мин.} = 10,4256 \text{ с.}$$



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача №11-5.

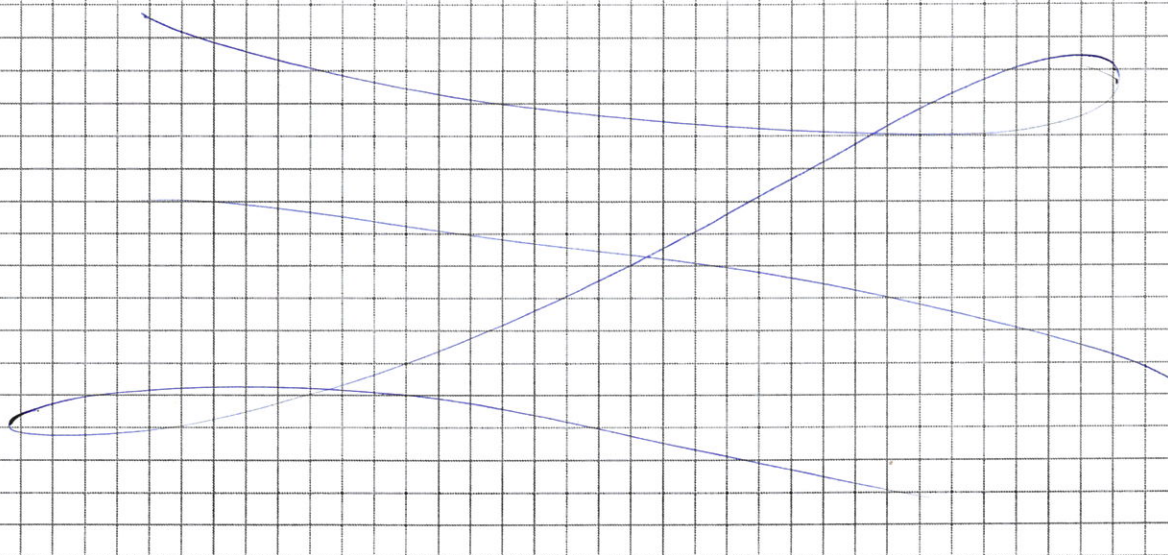
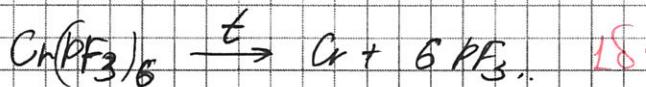


2) $\Delta H = \frac{1}{4} \cdot 4 \cdot 201 + \frac{3}{2} \cdot 159 - 3 \cdot E(P-F) = -919$

$E_{св}(P-F) = \frac{434,5}{3} = 144,83 \text{ кДж/моль}$

3) $M = 580 \text{ г/моль}$, при $n = 6$.

$M(PF_3)_n$ $Cr(PF_3)_6$ металл - Cr (хром) 28

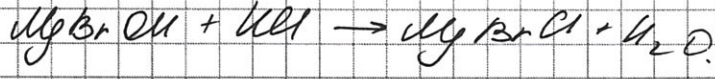
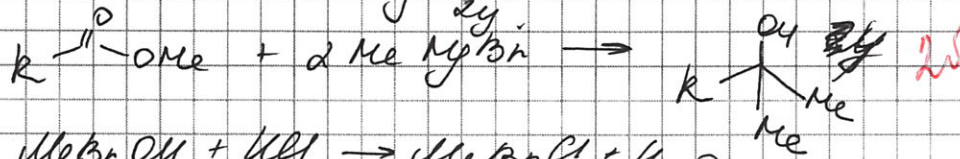
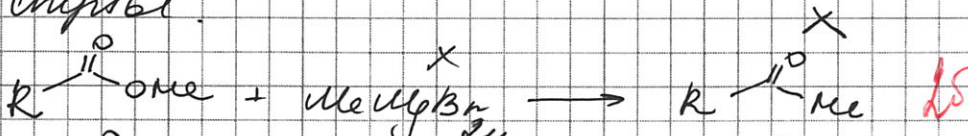


ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача №2.

n(Ис) = 6,5 · 10⁻³ моль

известно что при реакции дают третичные спирты.



x + 2y = 6,5 · 10⁻³ x = 6,5 · 10⁻³ - 2y

(M(R) + 43) · x = ...

y = 3,25 · 10⁻³ · x

(M(R) + 147) · x = 0,56

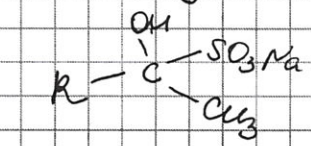
(M(R) + 77,5) · (3,25 · 10⁻³ - x/2) = 0,309

(M(R) + 147) · (6,25 · 10⁻³ - 2y) = 0,56

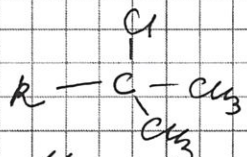
(M(R) + 65,5) · y = 0,309

M(R) · 6,25 · 10⁻³ - y · M(R) + 0,47775 - 147y = 0,56

M(R) · y + 65,5y = 0,309



M = M_R + 147



M_R = M_R + 77,5

Решение B

Место для скрепки

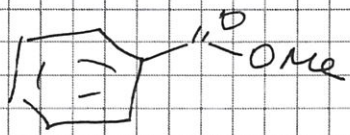


ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

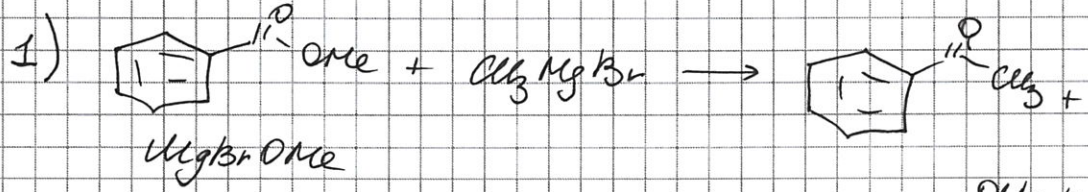
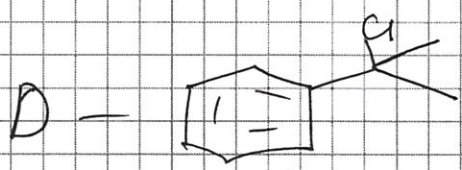
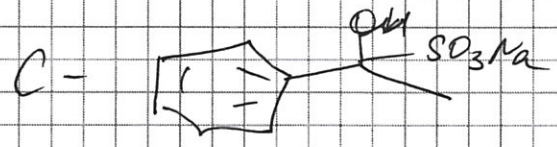
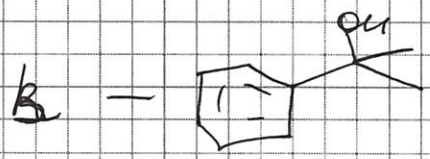
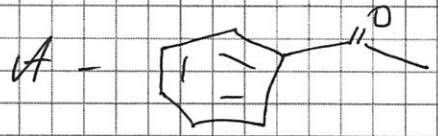
$$M(K) = 77 \text{ г/моль} - \text{C}_6\text{H}_5$$

$$K = 2,5 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$$

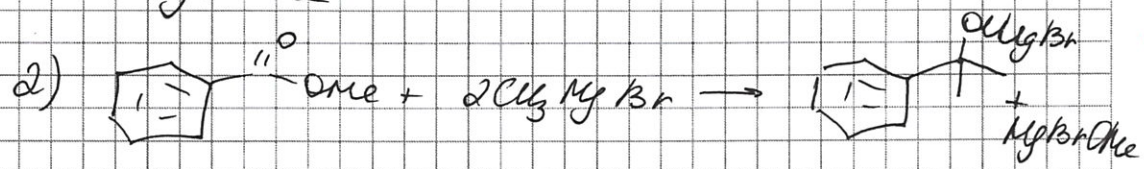
Иск. эфир:



формула 2,5

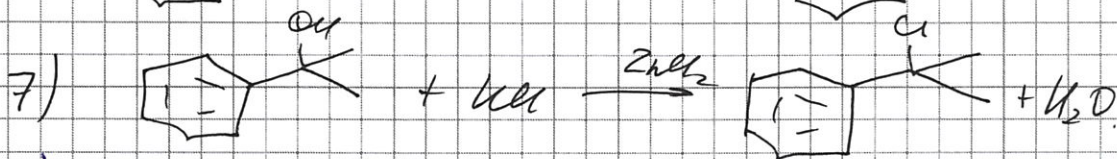
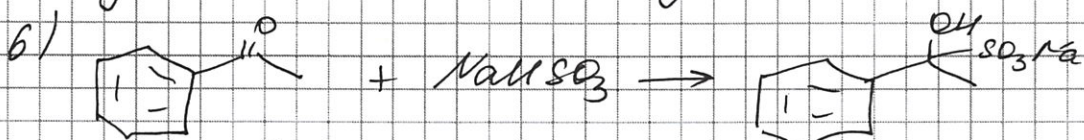
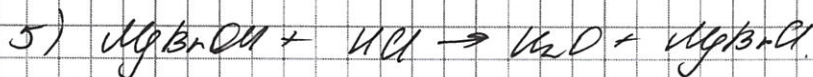
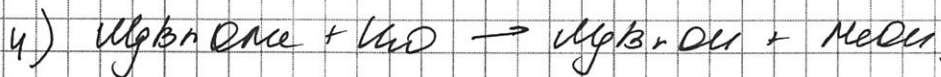
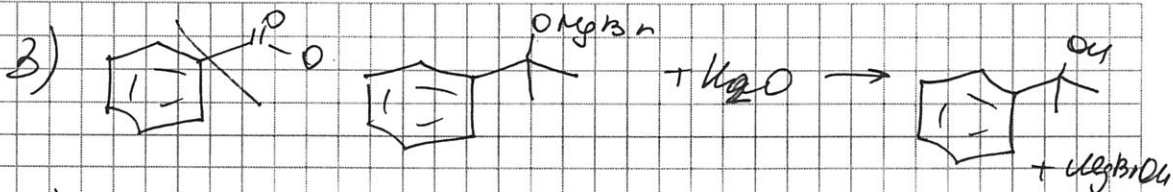


2,5



2,5

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 10 из 10 стр.

(нумеруются только чистовики)