

N 11-6.  $C_1 (b_{11} - b_{12}) \text{ через } b_{1/2} = \frac{0,2}{2} = 0,1 \text{ М}$

1)  $\frac{\Gamma_2}{\Gamma_1} = \left( \frac{C_2}{C_1} \right)^X$       $2,83 = \left( \frac{0,2}{0,1} \right)^X$   
 $X = 1,5$

4

Выбор: 1,5 года  $b_{11} - b_{12} A$ .

2) через 5 мин  $P(B) = 10 \text{ кПа}$   
 $P(X) = 20$  кПа      $P(Y) = 20$  кПа

Через 2,5 мин раздается 15 кПа  $B \Rightarrow$

Означает 15 кПа (B) + 15 кПа (X) + 15 кПа (Y).

Значит раздается еще 1,5 кПа

через 2,5 мин - через  $b_{1/2} = 1$

$$\left\{ \begin{aligned} \frac{1}{1,5^{n-1}} &= \frac{1}{30^{n-1}} + 2,5k(n-1) \\ \frac{1}{1,6^{n-1}} &= \frac{1}{30^{n-1}} + 5k(n-1) \end{aligned} \right.$$

$$-1 + \frac{1}{30^{n-1}} = \frac{2}{15^{n-1}}$$

берем значение n, получаем

Ответ: ~~n=1~~ порядок

всего B=2.

стационарно для e

т.е. обоснование порядка  $+0,5$

$$\frac{1}{0,05^{n-1}} = \frac{1}{0,1^{n-1}} + 5(n-1)K$$

$$\frac{1}{0,1^{n-1}} = \frac{1}{0,2^{n-1}} + 2,5K(n-1)$$

$$\frac{1}{0,05^{n-1}} + \frac{2}{0,2^{n-1}} = \frac{3}{0,1^{n-1}}$$

берем n, получаем n=2  
 ответ: порядок по формуле (1) = 2

длина e (в мин) = 0,001, тогда:

Государственное автономное образовательное учреждение Тюменской области дополнительного профессионального образования «Тюменский областной государственный институт развития регионального образования» (ГАОУ ТО ДПО «ТОГИРРО»)

$$\frac{1}{0,001^{n-1}} = \frac{1}{0,2^{n-1}} + 5K(n-1)$$

$$\frac{1}{0,1^{n-1}} = \frac{1}{0,2^{n-1}} + 2,5K(n-1)$$

$$\frac{1}{0,001^{n-1}} + \frac{1}{0,2^{n-1}} = \frac{2}{0,1^{n-1}}$$

Если  $n > 1$ , то первое слагаемое будет очень большим, но если же получим равенство.

Если  $n = 1$  или  $\frac{1}{2}$ , то равенство  $\Rightarrow n = 0$  2

Ответ: порядок по n = 0.

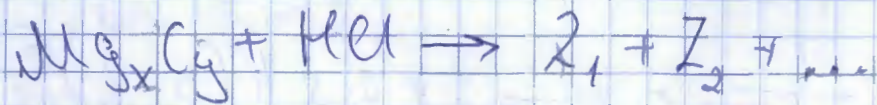
5) Для решения T, порядок хранения крайних значений e, через  $+0,5$  равное промежуткам времени,  $+3$  но если e (t) образуют зам.

Док-во - подробнее!

попробуем.

Сумма:  $n = 1$ .

A	B	C	D	E
1,5	2	2	0	1



$$n_{\text{массы}} = \frac{V}{V_m} = \frac{26 \text{ л}}{22,4 \frac{\text{л}}{\text{моль}}} = 1,16 \text{ моль}$$

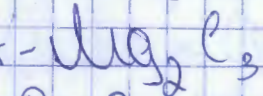
$$n(Mg_x C_y) = \frac{m}{M} = \frac{12}{11,92 \text{ г/моль}} = 1,01 \text{ моль}$$

Поэтому скорее всего в реакцию

$\rightarrow Z_2$  происходит изомеризация

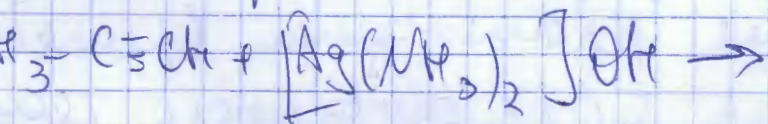
наиболее вероятен  $\rightarrow$  газометан

ионизированный  $3 \text{ C} \rightarrow$



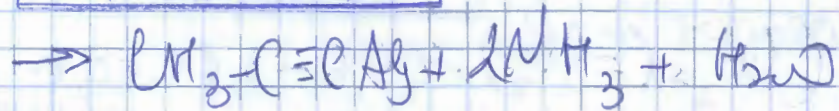
В 2, формула имеет структуру

или тройная связь  $\rightarrow CH_3-C \equiv CH$



Государственное автономное образовательное учреждение Тюменской области дополнительного профессионального образования «Тюменский областной государственный институт развития регионального образования» (ГАОУ ТО ДПО «ТОГИРРО»)

$$n_{\text{массы}} = \frac{V}{V_m} = \frac{100 \text{ мл}}{22,4 \frac{\text{л}}{\text{моль}}} = 4,46 \text{ моль}$$

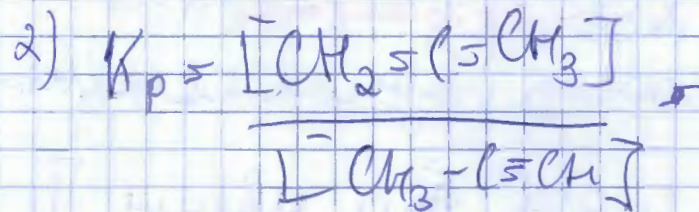
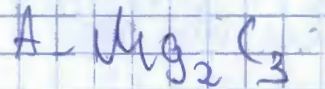
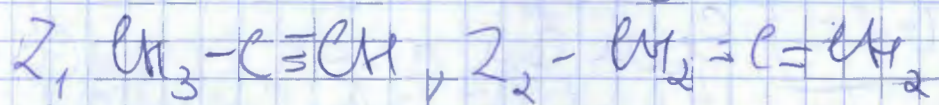
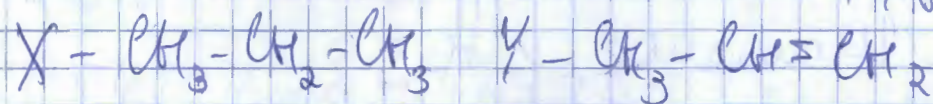


$$n_{\text{массы}}(CH_3-C \equiv CH) = n(CH_3-C \equiv CAg)$$

$$n_{\text{массы}}(CH_3-C \equiv CH) = \frac{m}{M}$$

$$= \frac{0,53462}{11,92 \frac{\text{г}}{\text{моль}}} = 0,045 \text{ моль}$$

$$n_{250^\circ C}(CH_3-C \equiv CH) = \frac{m_{\text{ост}}}{M} = \frac{0,53462}{11,92 \frac{\text{г}}{\text{моль}}} = 0,045 \text{ моль}$$



4

$$\Delta_2 = (\Delta C_{T_2}) = \Delta \ln - \ln(Z_1) =$$

$$4,6 - 4,22 = 0,39 \text{ мм/ч}$$

$$\Delta C (\Delta_2 = \Delta C_{T_2}) = 4,46 - 3,64 = 0,8 \text{ мм/ч}$$

$$\frac{0,39}{4,03} = 0,096$$

$$\frac{0,8}{3,66} = 0,219$$

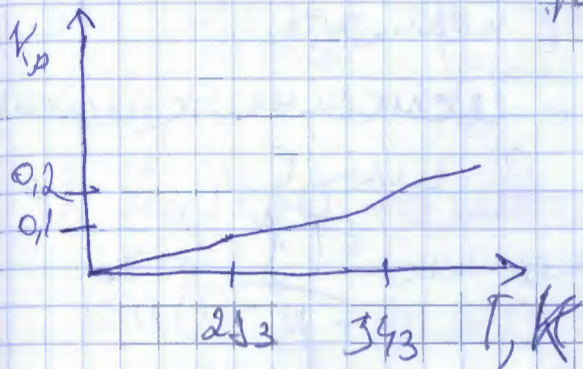
и увеличением  $T$  равновесие смещается вправо  $\Rightarrow$  по принципу Ле Шателье  $\Delta H > 0$

$< 0$ ) Если  $\Delta H > 0$ , то  $\Delta S > 0$  и процесс не идет при  $T$  ~~низкой~~  $\Delta S > 0$  — ~~редокация~~

не можем найти основные моменты. Если увелич.  $T$

Государственное автономное образовательное учреждение Тюменской области дополнительного профессионального образования «Тюменский областной государственный институт развития регионального образования» (ГАОУ ТО ДПО «ТОГИРРО»)

равновесие смещается вправо, но если  $K < T$  будет при переизбытке  $T$ .



3

$$5) \Delta_r G = -RT \cdot \ln K_p$$

$$\Delta_r G_{50^\circ C} = -8,314 \cdot 212 \cdot \ln 0,096 = 5416,3 \text{ Дж}$$

$$\Delta_r G_{298^\circ C} = -8,314 \cdot 543 \cdot \ln 0,219 = 6856 \text{ Дж}$$

$$\begin{cases} 5416,3 = \Delta H - 24819 \\ 6856 = \Delta H - 54319 \end{cases}$$

$$-1439,5 = 26589 \quad \Delta S = -5,43 \text{ Дж/К}$$

$$\Delta H = -3906,46 \text{ Дж}$$

1

0,5  
1

+1  
 Раскрасьте  $\sum$  элементом формулы  
 X

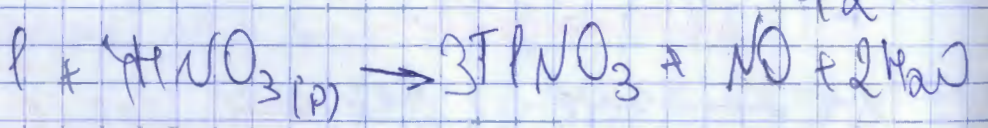
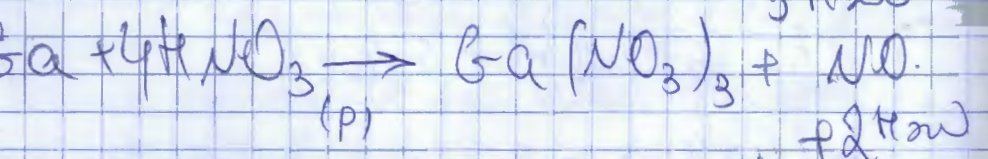
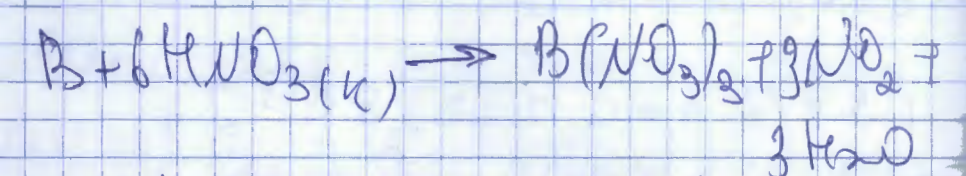
и Z в 2 и 6 периодах  
 в криволинейных составных; можно

и B, или C  
 по формуле  $\frac{Tr}{B} \rightarrow$

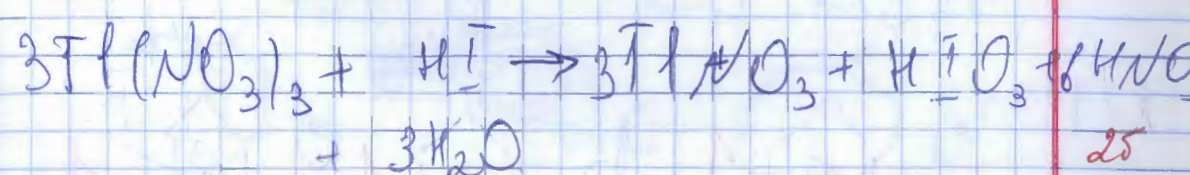
X - B, Y - Tl, Z - Ga

$\frac{M(Tl)}{M(Ga)} = 20,4 \approx 3$

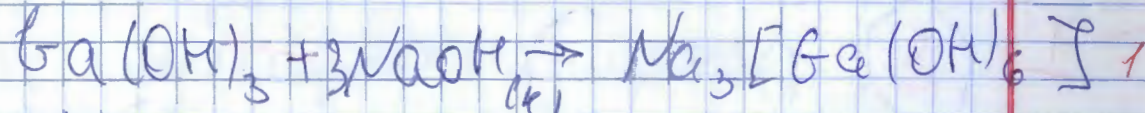
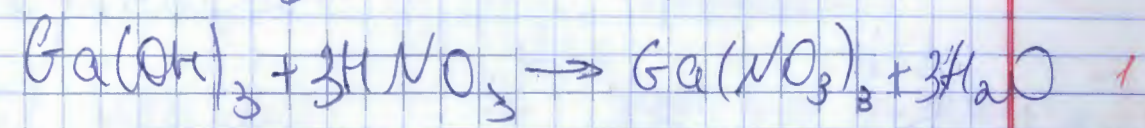
$M(Ga) 69,7$



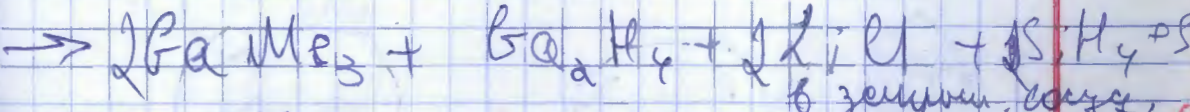
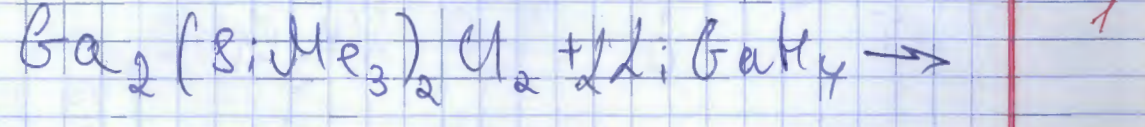
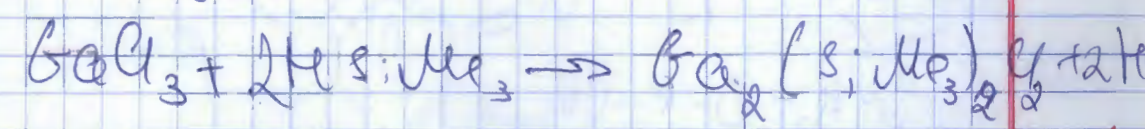
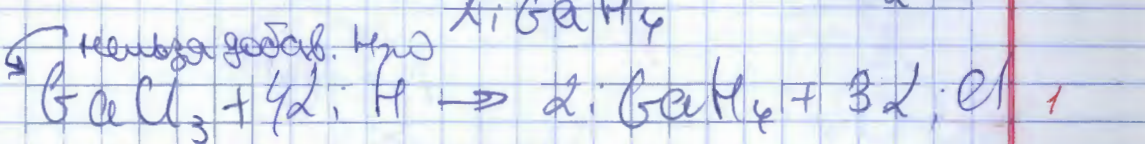
$Tl(NO_3)_3$  - амбипольный окислитель



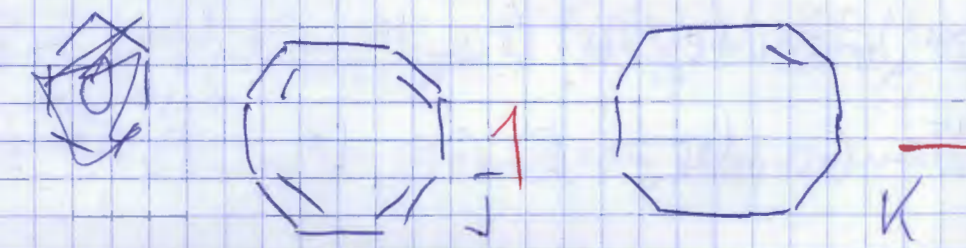
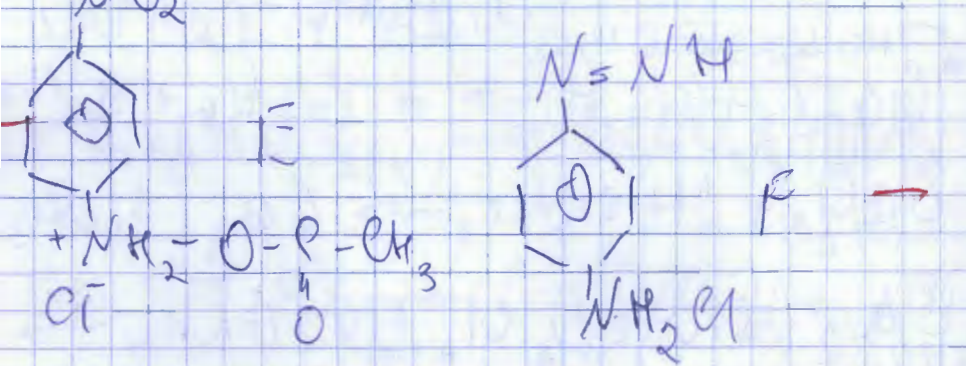
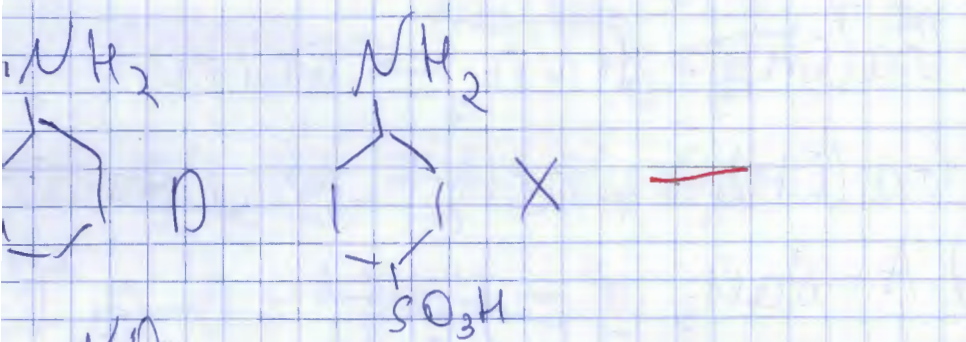
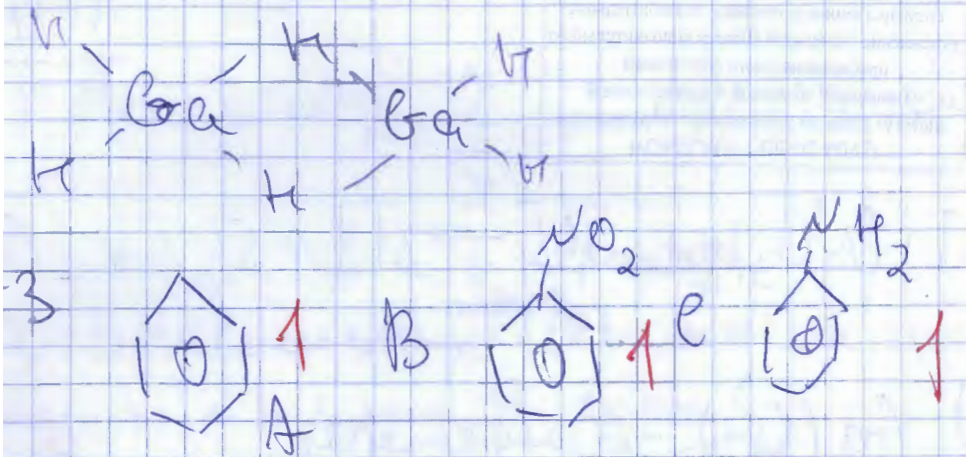
4)  $Ga(OH)_3$  - амфотерен. 15



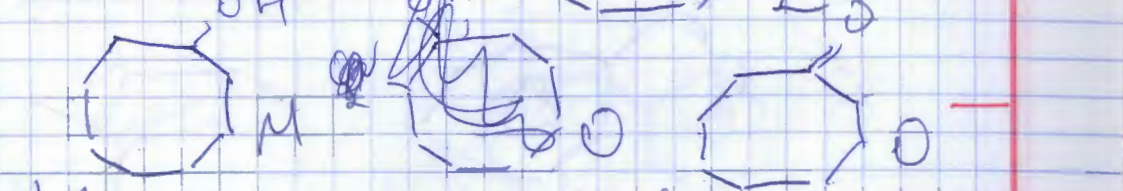
5) A -  $GaCl_3$  C -  ~~$GaCl_4$~~  D -  $Ga_2H_4$



E -  $GaMe_3$  D -  $Ga_2H_4$  0,5

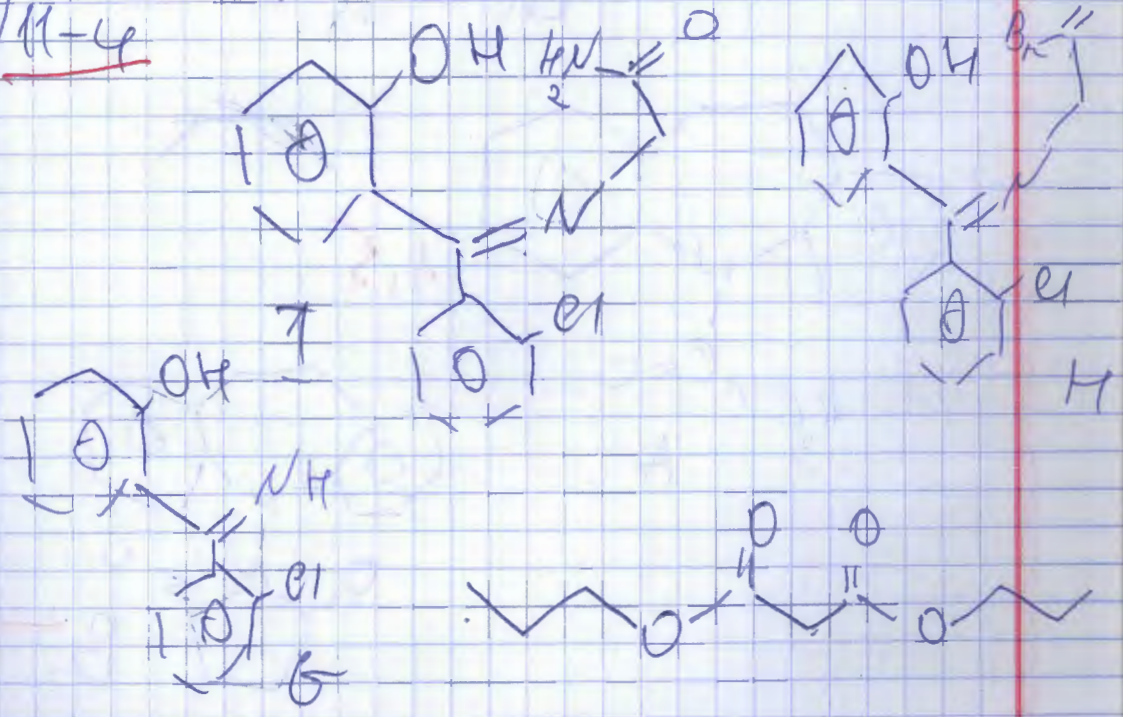


Государственное автономное образовательное  
 учреждение Тюменской области дополнительного  
 профессионального образования  
 «Тюменский областной государственный  
 институт развития регионального образования»  
 (ГАОУ ТО ДПО «ТОГИРРО»)

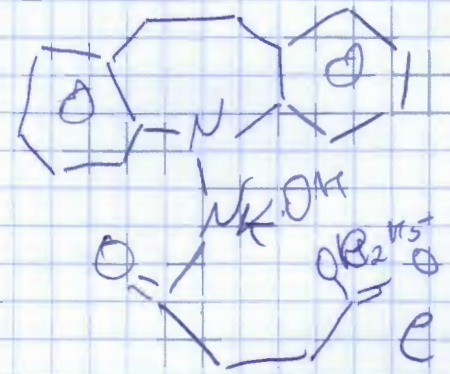
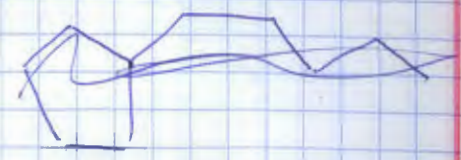


3) C1=CC=C(C=C1)N не взаимодействует  
 с раствором HNO3 и NH2-группой. 1

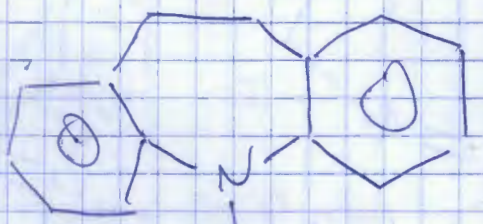
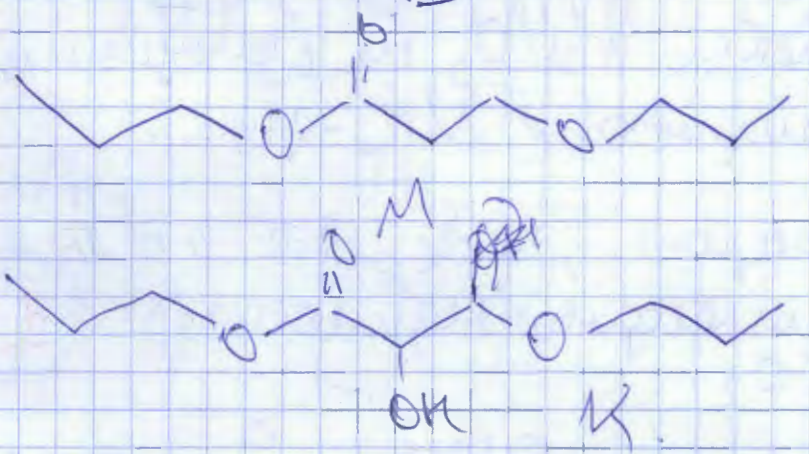
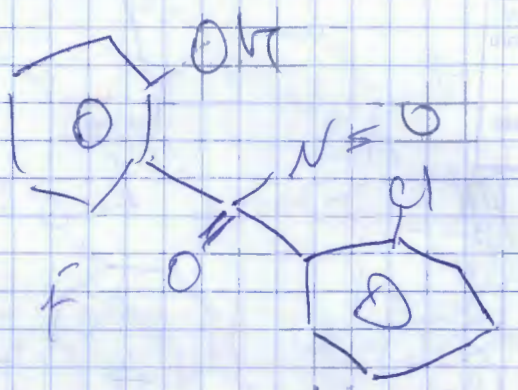
5) C1=CC=C(C=C1)N, C1=CC=C(C=C1)N и C1=CC=C(C=C1)N  
 и C1=CC=C(C=C1)N C1=CC=C(C=C1)N  
 4) C1=CC=C(C=C1)N 1



Государственное автономное образовательное учреждение Тюменской области дополнительного профессионального образования «Тюменский областной государственный институт развития регионального образования» (ГАОУ ТО ДПО «ТОГИРРО»)



1,58.



1,5

