



1/2/3/4/5/Σ  
 -/5,5/18/4/17/45,5



Идентификационный номер  
 11-2-1864

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

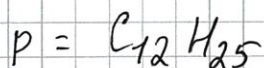
№ 11.2 Вариант № 2

2  
5,5

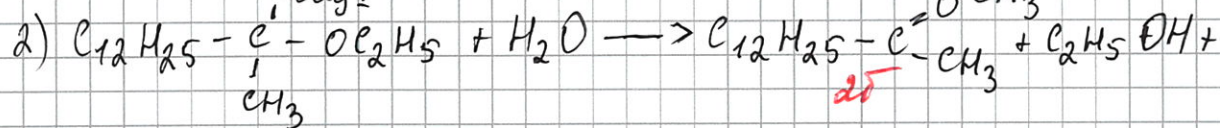
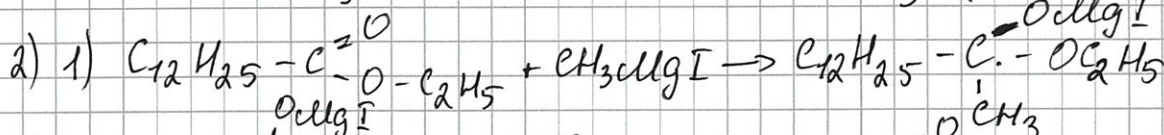
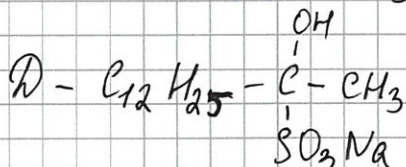
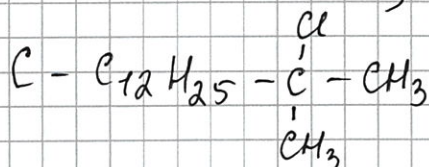
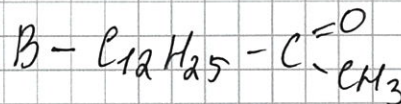
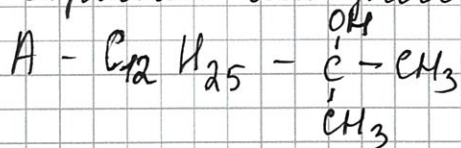
$n(\text{HCl}) = 0,02125 \cdot 0,4 = 8,5 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$  0,5

$8,5 \cdot 10^{-3} = \frac{2 \cdot 0,325}{x + 77,5} + \frac{1,044}{x + 147}$

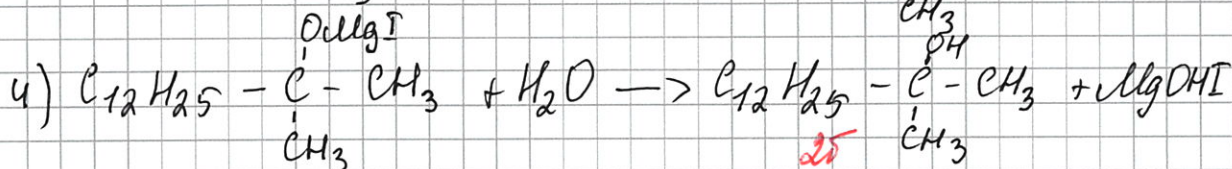
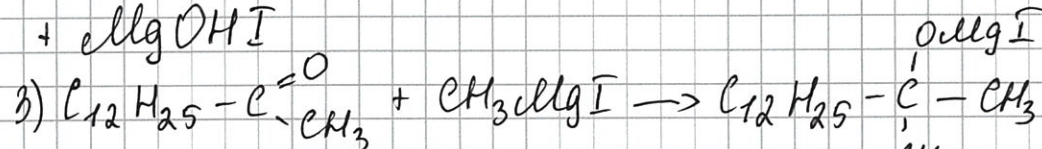
$x = 85$



Строение исходного эфира:  $C_{12}H_{25}-C(=O)-O-C_2H_5$



+  $\text{CH}_3\text{COCl}$



черновик



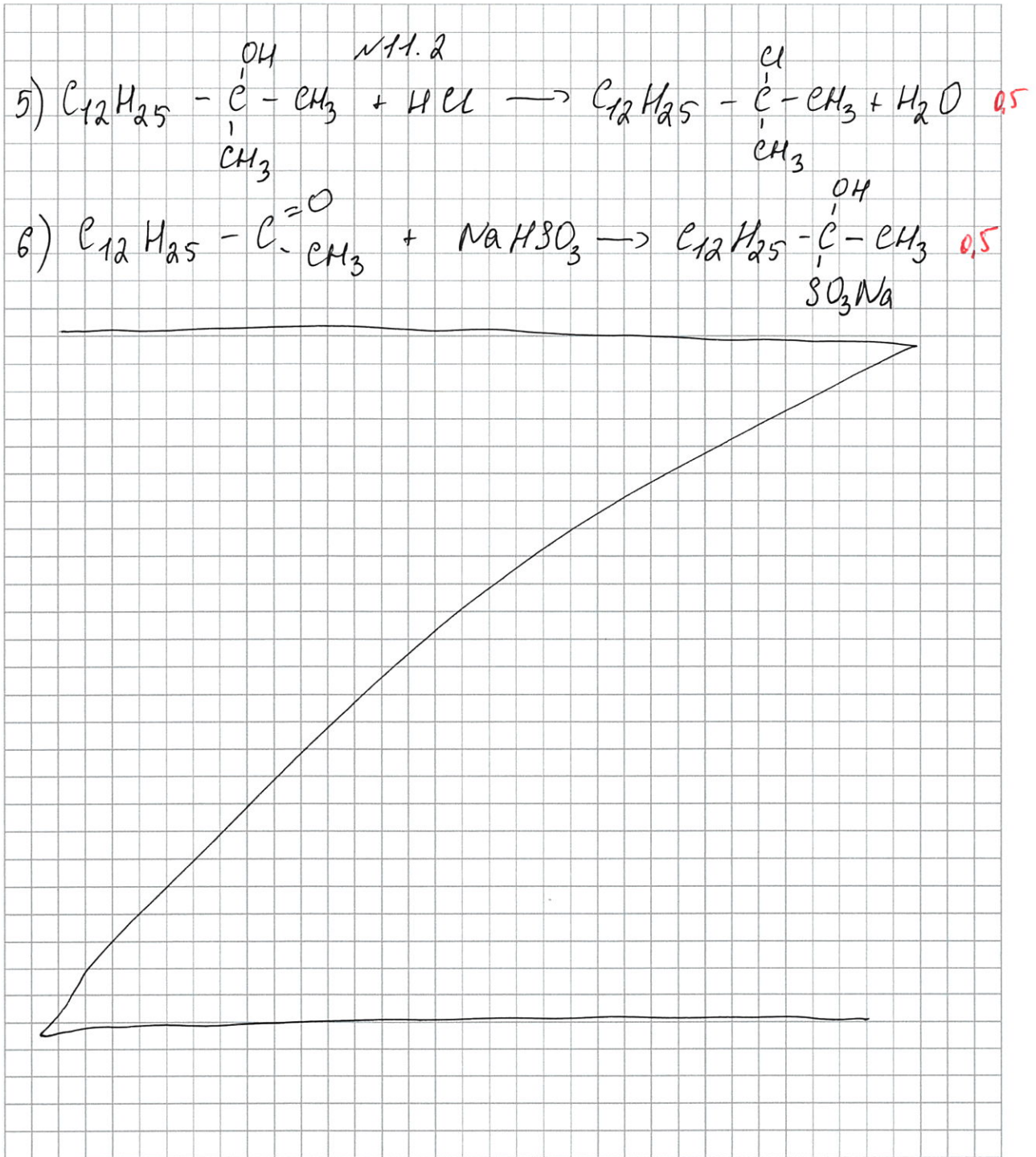
чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 1 из 5 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



черновик

чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

3

№ 11.3 *ком?*

$$C_0(\text{при } 0^\circ\text{C}) = 0,0892 \text{ моль/л, тогда } v_0 = k_1 \cdot C_0(\text{при } 0^\circ\text{C}),$$

тогда  $k_1 = \frac{v_0}{C_0(\text{при } 0^\circ\text{C})} = \frac{0,015}{0,0892} = 0,168 \text{ мин}^{-1}$ , тогда

$$\frac{k_2}{k_1} = 8 \Rightarrow k_2 = 0,168 \cdot 8 = 1,344 \text{ мин}^{-1}$$

$$k_1 = 0,168 \text{ мин}^{-1}$$

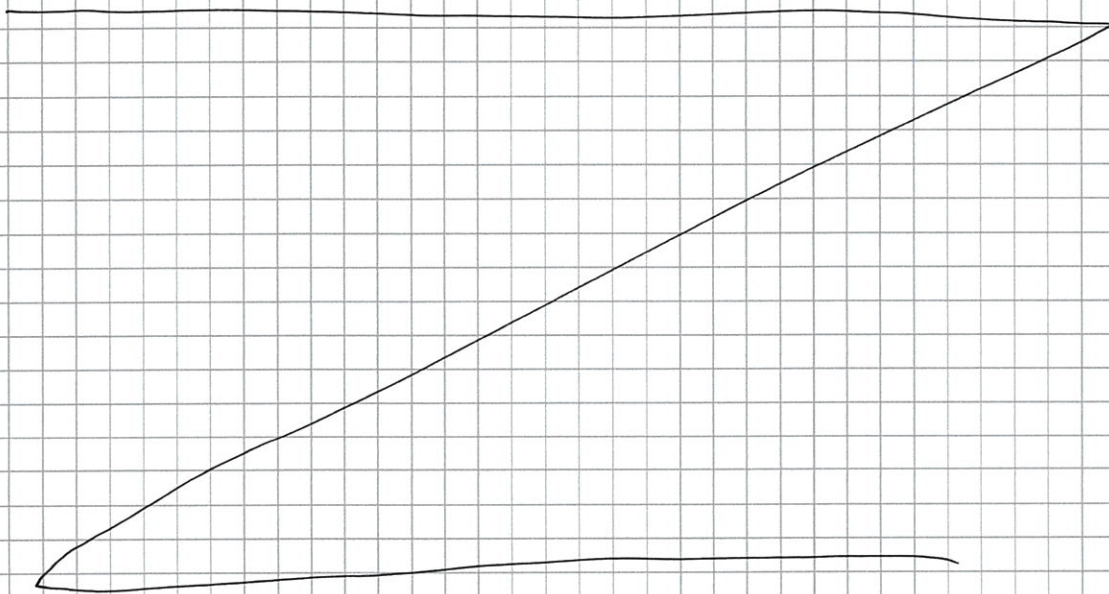
$$C_0(\text{при } 30^\circ\text{C}) = \frac{0,5}{0,082 \cdot 303} = 0,0201$$

$$C = C_0 \cdot e^{-k_1 t}$$

$$0,7 = e^{-k_2 t}$$

$$k_2 t = -\ln 0,7 \Rightarrow t = \frac{-\ln 0,7}{k_2} \approx 16 \text{ секунд}$$

~~195~~



черновик



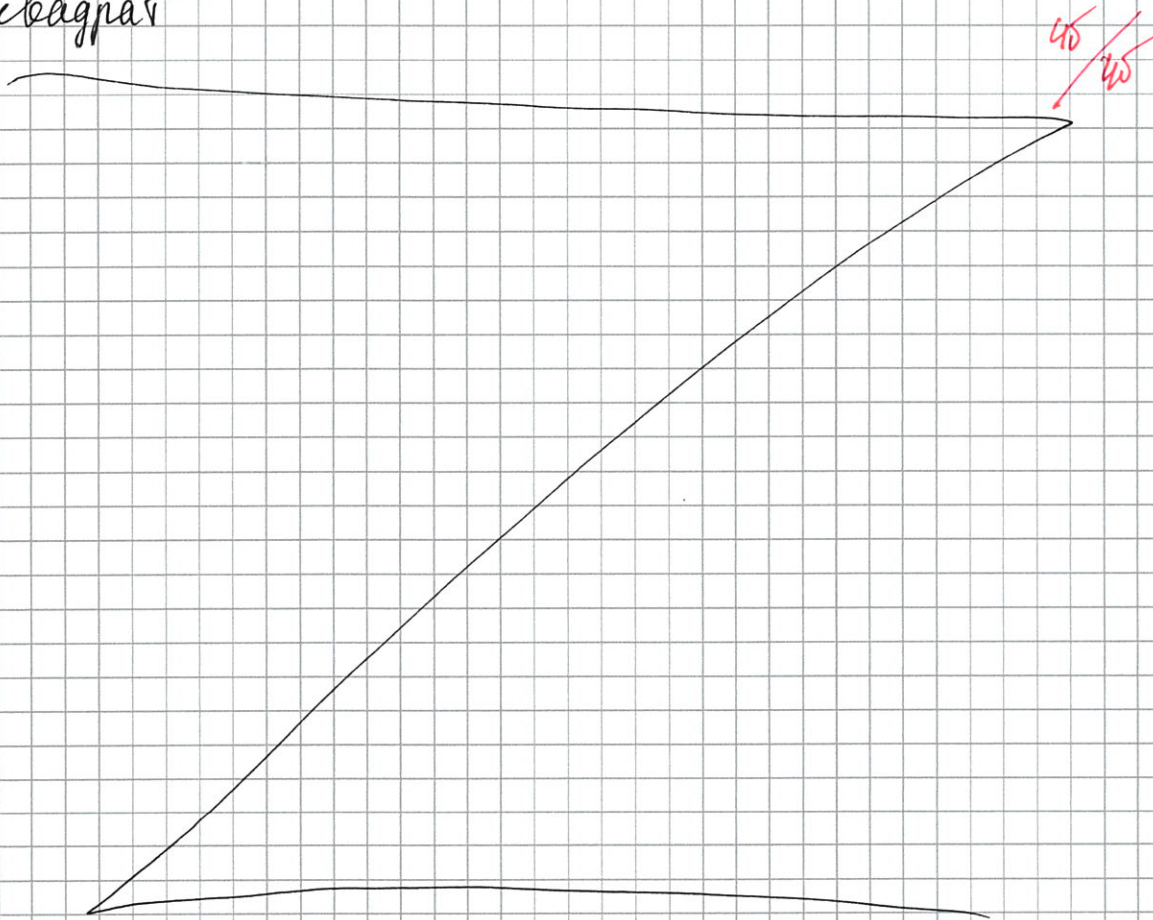
чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

### ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

1)  $pH = pK_a + \lg \left( \frac{\overset{\text{№ И.ч}}{\text{основание}}}{\text{кислота}} \right)$   
 $pK_a = 14 - pK_b = 9,244$ , тогда  $pH = 9,244 + \lg \left( \frac{0,13468}{0,1} \right) = 9,37$

2) Гибридизация  $d^2sp^2$ , геометрическая структура квадрат



4



черновик



чистовик

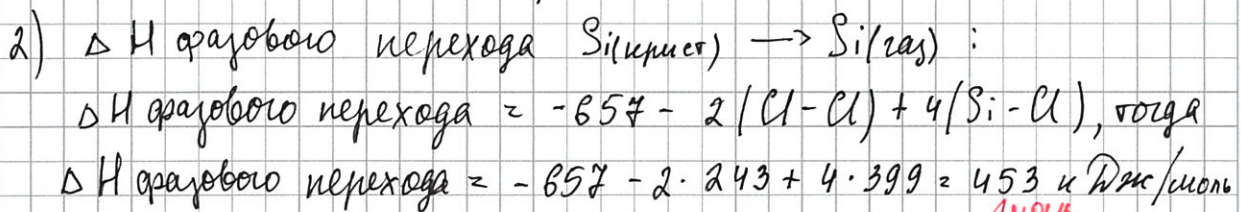
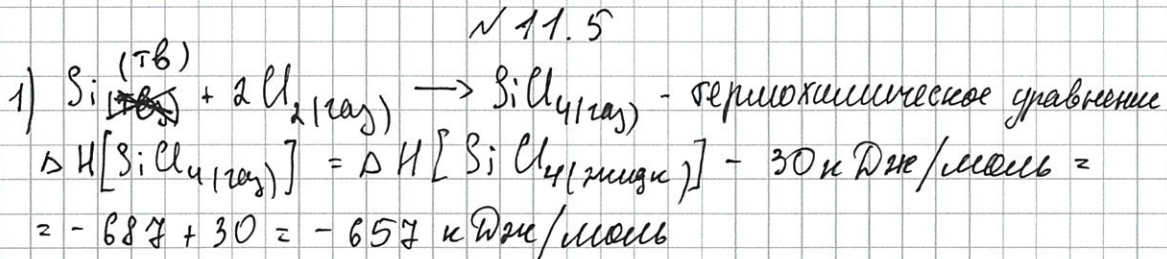
(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 4 из 5 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

5



3) плотность паров по воздуху = 9,793

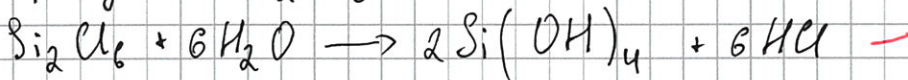
$M = 9,793 \cdot 29 = 284 \text{ г/моль}$

$\text{Si} = 28 \text{ г/моль}$

$284 - 28 - 1 = \text{не име}$  -

$\text{H} = 1 \text{ г/моль}$

формула:  $\text{Si}_2\text{Cl}_6$  -



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)