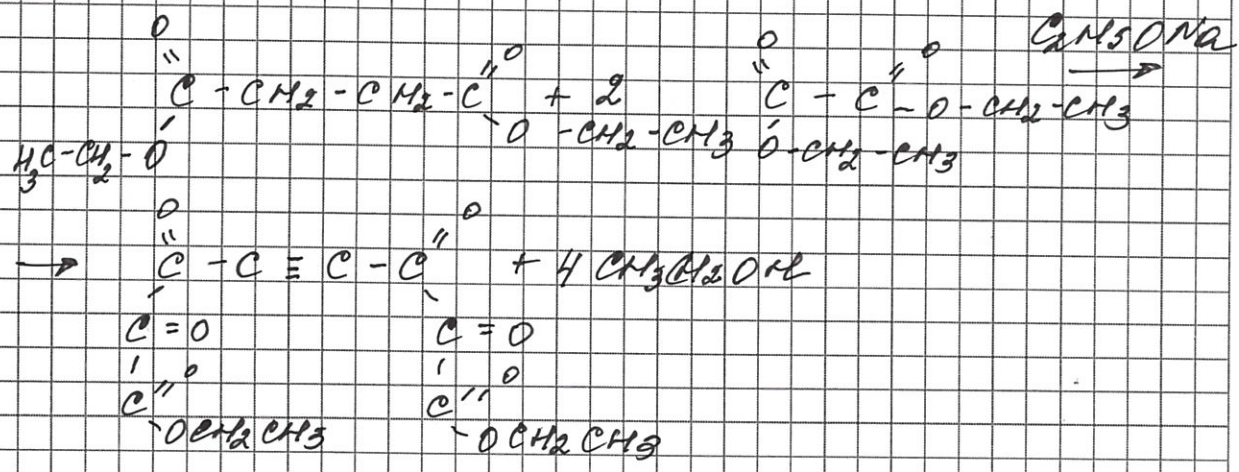


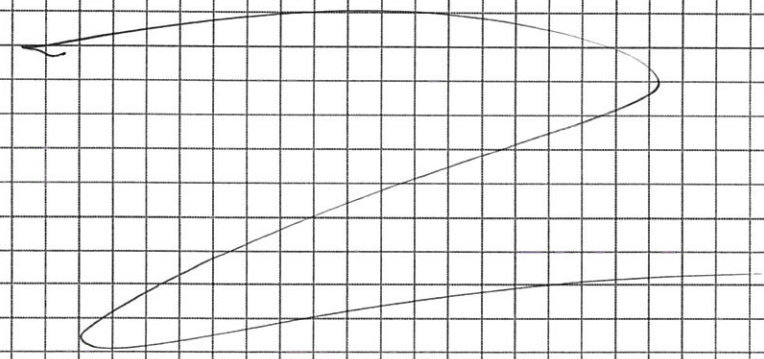
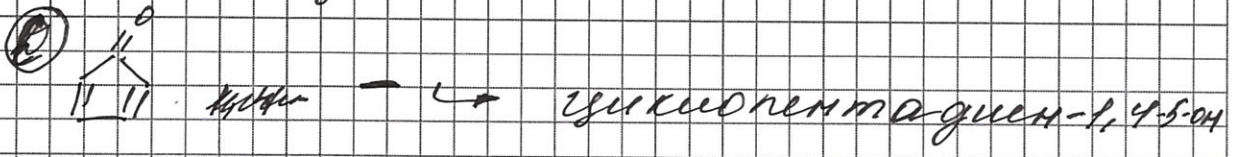
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача № 11-1



10

В) диэтилсоединение эфир 2,3,6,7 - тетракетон
в том-4-диовой кетон



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 11-3

$v_0 = 0,015 \text{ м/сек}$
 $\rho = 2 \text{ атм} = 202,6 \text{ кПа} \Rightarrow pV = \nu RT \text{ (ур. Клапейн.-Мендел.)}$
 $T = 273 \text{ К}$
 Пусть $V = 1 \text{ м}^3$

$202,6 \text{ кПа} = \nu \cdot 8,314 \text{ Дж/моль}\cdot\text{К}$

$\nu = \frac{202,6 \text{ кПа}}{8,314 \frac{\text{кПа}}{\text{моль}\cdot\text{К}} \cdot 273 \text{ К}} = 0,089 \text{ моль}$

по ур. Вант-Гоффа:

$\frac{v_1}{v_0} = 2 \Rightarrow v_1 = 2 \cdot 0,015 \text{ м/сек} = 0,03 \text{ м/сек}$

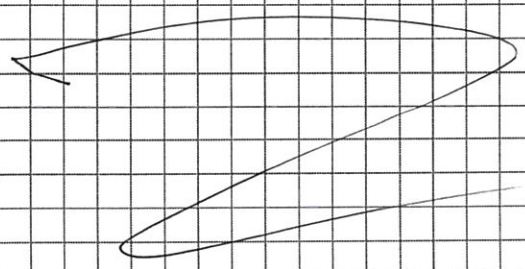
$\frac{dV_1}{dt} = \frac{dC}{dt} = 0,03 \text{ м/сек}; \Delta C = C_1 - C_0$

$pV = \nu RT \Rightarrow \nu_1 = \frac{50,65 \text{ кПа}}{8,314 \frac{\text{кПа}}{\text{моль}\cdot\text{К}} \cdot 273 \text{ К}} = 0,02 \text{ моль}$

$\frac{\Delta C}{t} = 0,03 \text{ моль} = \frac{(0,089 - 0,02 \text{ м}) \cdot 0,7}{t} = 0,03 \text{ моль/сек}$

$t = \frac{0,069 \text{ м} \cdot 0,7}{0,03 \text{ м/сек}} = 1,61 \text{ сек}$

пропаривали 30%, значит осталось 70%



45.

3

Место для скрепки



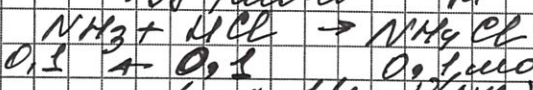
Идентификационный номер
11-9-1560

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 11-4



$V = \frac{11,8 \cdot 2}{198} = 0,119 = 0,1$



$C = 0,1 \text{ моль/л}$

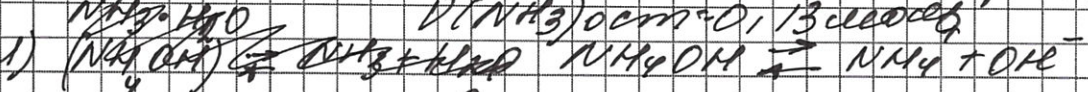
$(m.k. 1/1 = V(NH_3)/V(HCl)) V = 10$

$\Rightarrow V = 0,1 \text{ моль}$

$V(\text{сол. конц}) = \frac{1}{4} \Rightarrow V(NH_3) = C = \frac{V}{4}$

$V(NH_3) = 0,23 \text{ моль}$

поиск на стр. 2 и 3



$C_0 = 0,13$

C_{sp} / α

$d \quad \alpha$

$d^2 \quad C_p \quad 0,13 - d$

$d \quad \alpha$

$\beta = \frac{0,13 - d}{0,13 d} = 1,75 \cdot 10^{-5}$

by Kuch.

$0,13 - d = 1,75 \cdot 10^{-5} d$

$1,75 \cdot 10^{-5} d + d - 0,13 = 0$

$D = 1 + 4 \cdot 1,75 \cdot 10^{-5} \cdot 0,13 = 9,1 \cdot 10^{-6}$

$d_{1,2} = \frac{-1 \pm \sqrt{D}}{1,75 \cdot 10^{-5} \cdot 2} = \text{не условие } d > 0$

$d/d = -1 -$

4

Место для скрепки



Идентификационный номер
11-9-1560

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

$d^2 = 1,75 \cdot 10^{-5} (0,13 - d)$
 $dd = -1,75 \cdot 10^{-5} d + 2,275 \cdot 10^{-6}$
 $dd + 1,75 \cdot 10^{-5} d - 2,275 \cdot 10^{-6} = 0$
 $D = 3,0625 \cdot 10^{-10} \pm \sqrt{4 \cdot 1,75 \cdot 2,275 \cdot 10^{-6}} = 3,1 \cdot 10^{-6}$
 $d_1 = \frac{-1,75 \cdot 10^{-5} + \sqrt{D}}{2} = 13 \cdot 10^{-3} = 0,013$
 $d_2 = \frac{-1,75 \cdot 10^{-5} - \sqrt{D}}{2}$ — не учитываем (поступаемости)

$d = pOH = -\log_{10} \left[\frac{1,5 \cdot 10^{-3}}{0,1285} \right] = 0,89 \Rightarrow$
 $\Rightarrow pM = 14 - 0,89 = \underline{13,1}$

2) № введенные с четворной
 ионизацией, равновесие
 по энергии \Rightarrow широким
 диапазон имеет валентность 4,
 имеет 3рз широким диапазоном
 геометрия слай факта. Са имеет
 тетраэдрическую

12/25

черновик чистовик
 (поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 5 из 7 стр.
 (нумеруются только чистовики)



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

№0 прояснее: № перисофа будет равна число.

3) Si^0 ; $D(10) = 9,793 \Rightarrow 9,793 \cdot 29 = 284 \text{ г/моль} = 1$
 H^+ ; $= MB$

№ 8 кем $Si^0 x H_2 y N_m$ (N пункт бюджет F)
 $\Rightarrow Si^0 x H_2 y F_m$
 $28x + 2y + 14m = 284$

$Na[Si^0 F]_6$ - это вещество

~~$Na[Si^0 F]_6 + 6H_2O \rightarrow 6HF + 6NaOH$~~

$Na[Si^0 F]_6 + 6H_2O \rightarrow 6HF + 6NaOH$