

Место для скрепки

1/2/3/4/5/Σ
2/20/12/10/26

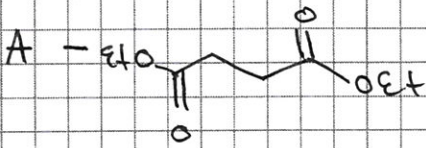


Идентификационный номер
11-1-916

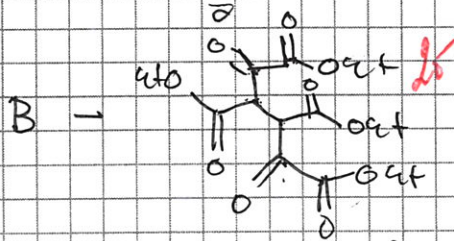
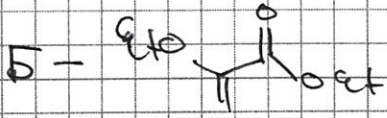
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Вариант № 2

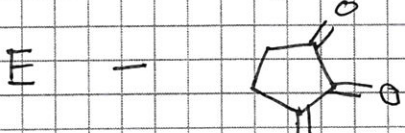
Задача 11-1



~~АА~~



В - 1,6-оксогепт-3,4-дионат - 2,5-дион-гексан.



Е - 1,2,3-триуксалоуксалин

~~Задача № 11-2~~

~~А - ...~~

~~Для ...~~

~~...~~

~~...~~

~~...~~

1

черновик чистовик
(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 1 из 3 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача № 11-3.

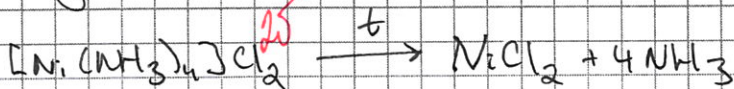
$$r = v_0 \cdot \gamma \frac{t_2 - t_1}{10}$$

откуда r при $30^\circ\text{C} = 0,12 \frac{\text{моль}}{\text{л} \cdot \text{мин}}$.

Из единицы измерения скорости реакции известно, что у реакции $X \rightarrow Y$ кинетический порядок тогда, $r = k$ при 30°C .

$$A = A_0 - kt \quad \text{отсюда} \quad kt = A_0 - A \quad , \quad t = \frac{A_0 - A}{k} = 1,25 \text{ мин}$$

Задача № 11-4.



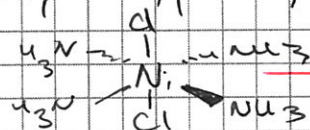
$$\frac{11,6}{58,69 + 14 \cdot 4 + 12 \cdot 1 + 35,5 \cdot 2} = 0,0587 \text{ моль}$$

$$n(\text{NH}_3) = 4n([\text{Ni}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2) = 0,2348 \text{ моль}$$

При поглощении этого количества NH_3 при помощи HCl получается буфер, т.е. pOH будет - т.е. по формуле:

$$1) \text{pOH} = \text{p}K_b + \lg \frac{c_{\text{основ}}}{c_{\text{солевая}}} \Rightarrow \text{pOH} = 4,627 ; \text{pH} \approx 9,37$$

2) sp^3d^2 ; Октаэдрическая структура



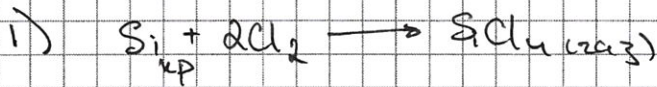
3

4

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача № 5

5



$\Delta_r H^\circ(SiCl_4(газ)) = \Delta_f H^\circ(SiCl_4(жид)) + \Delta_r H^\circ(SiCl_4(жид) \rightarrow SiCl_4(газ))$
 $= -687 + 30 = -657 \text{ кДж/моль}$

2) Это можно посчитать из реакции 1), используя данные о ЭФ.

$\Delta_r H^\circ(Si_{кр} - Si_2) = -657 + 2E_{эф} Cl_2 - Cl + 4E_{эф} Si - Cl =$
 $= 453 \text{ кДж/моль}$

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

Задача № 11-2.

2

Уравнение:

$$\frac{0,325}{35,5 + 12 \cdot 2 + 4 + R} = \frac{1,04412}{32 + 16 \cdot 3 + 12 \cdot 3 + 6 + 23 + R}$$

Значит, что R - C5H11

