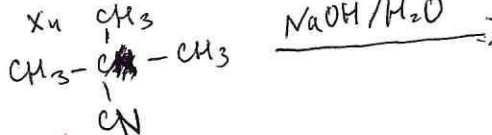
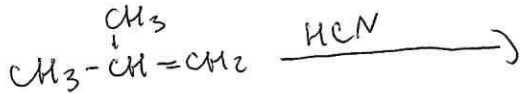
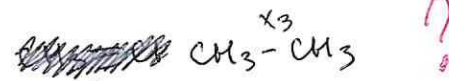
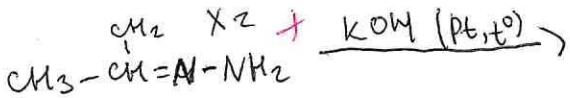
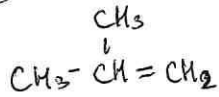
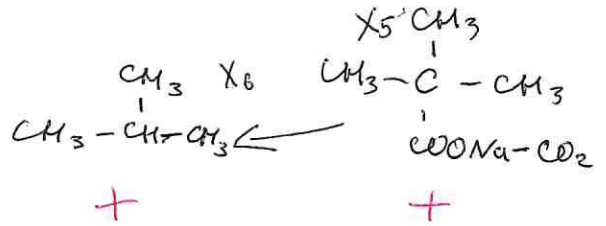


W7

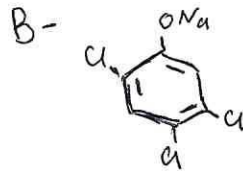
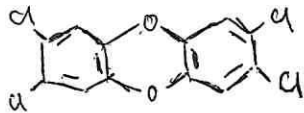


105



W1

A =



$m(\text{прн}) - 102$

$M(\text{диокси}) = 322, 2 \text{ г/моль}$

$322 \cdot 3 \cdot x + 219,4 \cdot 2 \cdot x = 10$

$x = 0,00712 \text{ моль}$

$m(A) 322 \cdot 3 \cdot x = 6,8762$

$\omega = \frac{12 \cdot 12}{322} = 44,72\%$

$m(B) = 3,1242 \quad \omega(B_{\text{вв}}) = \frac{12 \cdot 6}{219,4} = 32,82\%$

$\sqrt{(A):}(B) = 3:2$

$M(B) = 219,4 \text{ г/моль}$

$\omega(C) \text{ в } A =$
 $m(C) = 3,0752$

$m(C_B) = 1,0252$

$1,025 + 3,0752 =$

ответ: $4,12$

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
6	3	6	4	0	9	10	0	0	

65

Σ 38

[Signature]



СЕЧЕНОВСКИЙ
УНИВЕРСИТЕТ

10 X 239

№3

29 г/моль элемент С₁

есть двойная связь и кислотная группа СНО₂ брутто формулы - бутановые, как и М

$$C = \frac{m}{V} \quad n = C \cdot V \quad 0,8 \text{ М} \cdot 0,1 = 0,08 \text{ моль}$$

$$\frac{4,64 \text{ г}}{0,08 \text{ моль}} = 58$$

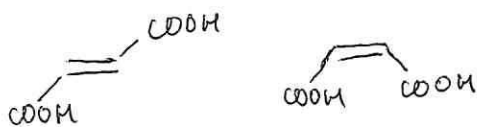
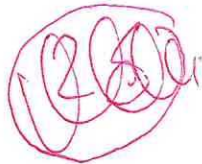
$$n(\text{Вп}_2) = 0,08 \text{ моль} \quad \text{следовательно } M = 100 \text{ г/моль}$$

пусть составляет 4,64 г вещества $\frac{\frac{x}{44}}{\frac{y}{18}} = 4,689$

$$\frac{y}{y} = 2$$

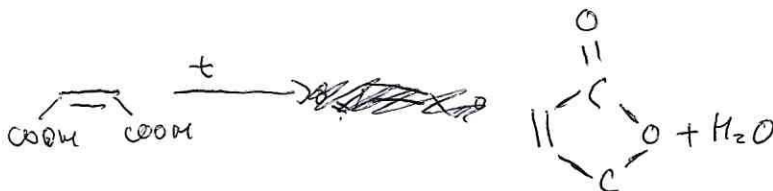
~~20~~ 2C:2H тогда $56 \cdot 2 - 12 \cdot 4 - 4 = 64$ следовательно 4O

C₄H₄O₄



разлагается при высокой температуре, только cis, судя по температуре

вещ-ва



$$n(\text{H}_2\text{O}) = 0,03 \text{ моль} = n(\text{малеицик})$$

$$m(\text{cis}) = 3,46 \text{ г} \quad m(\text{транс}) = 4,64 \text{ г} - 3,46 \text{ г} = 1,18 \text{ г}$$

$$\omega(\text{cis}) = 75\%$$

$$\omega(\text{транс}) = 25\%$$

65



СЕЧЕНОВСКИЙ
УНИВЕРСИТЕТ

□ □ □ □ □

W4

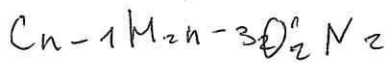
$$\frac{0,957}{127} : \frac{0,0305}{12} : \frac{0,0025}{1}$$

$$0,0075 : 0,00254 : 0,0025 \quad | : 0,0025$$

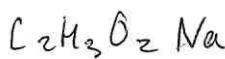
$$3 : 1 : 1$$

2,771 углеводорода
C_nH_{2n+2} углеводород

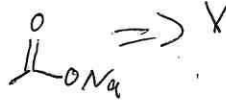
C_nI₃
кетон
C_nH_{2n}O



$$n(I_2) = 0,0901 \text{ моль}$$



или



если n1 = 100%, то $n(C_2H_3O_2) =$

$$= 0,0901 \text{ моль} \oplus$$

$$n(\text{углеводорода } 100\%) = 0,0901 \text{ моль} \cdot 44 \text{ г/моль} = 3,9644 \text{ г}$$

$$m(I_2) = 0,0901 \text{ моль} \cdot 254 \text{ г/моль} = 22,8852 \text{ г} = 69,67\%$$

$$= 22,8852 \text{ г} \ominus$$

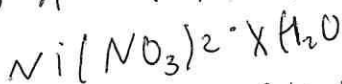
W6

определим $M(X) = \frac{17 \cdot 6 + 17 \cdot 2}{1 - 0,3015} = 194,7 \text{ г/моль}$

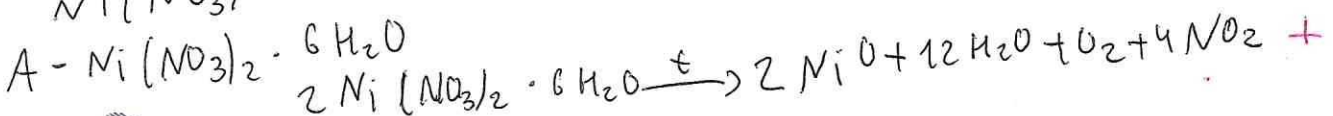
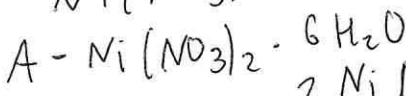
$$194,7 \text{ г/моль} \cdot 0,3015 = 58,7 \text{ г/моль}$$

X - Ni

$$\beta \text{ A } n(O) : n(H) = 1 : 1$$



очевидно, что $x = 6$



**СЕЧЕНОВСКИЙ
УНИВЕРСИТЕТ**

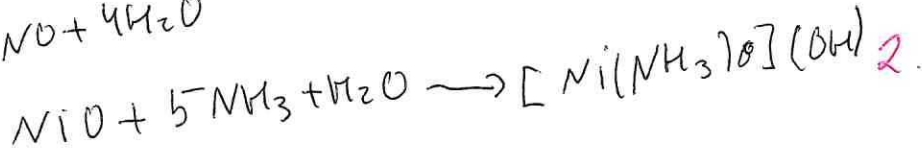
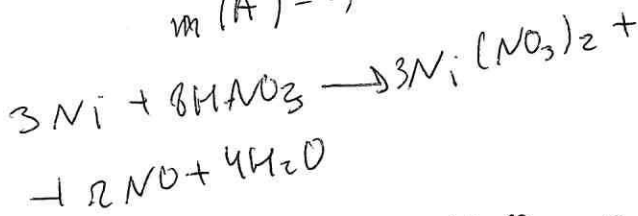
10 1 2 3 9

$$PV = \nu RT$$

$$\nu = \frac{PV}{RT} = 0,3746 \text{ моль}$$

$$I(t) = \frac{0,3748}{12} \cdot 2 = 0,0441$$

$$m(A) = 0,0441 \cdot 290,7 \text{ г/моль} = 12,82 \text{ г}$$



$\sqrt{2}$

1 $\frac{мг}{мл}$ → ~~0~~ мг взяли, развели

до $\frac{6 \text{ мг}}{20 \text{ мл}}$ или $0,3 \frac{мг}{мл}$

В условии сказано считать, что $\tau \frac{1}{2}$ не зависит от c -ва. Это значит, что реакция 1 порядка

$$k = \frac{\ln 2}{\tau \frac{1}{2}}$$

$$c = c_0 e^{-kt}$$

$$k = \frac{\ln 2}{40} = 0,01733$$

$$c = 1 \cdot e^{-0,01733 \cdot 70}$$

$$c = 0,2973 \text{ или } 29,75\%$$

ответ: $0,3 \frac{мг}{мл}$; 29,73%

