

Гуляков Игорь
масса 10
11 масса

Задача 3

Р34-11

$$M_{\text{ис}} = M_{\text{Б.С.}} \cdot 3,66 = 3,66 \cdot 29 \approx 106$$

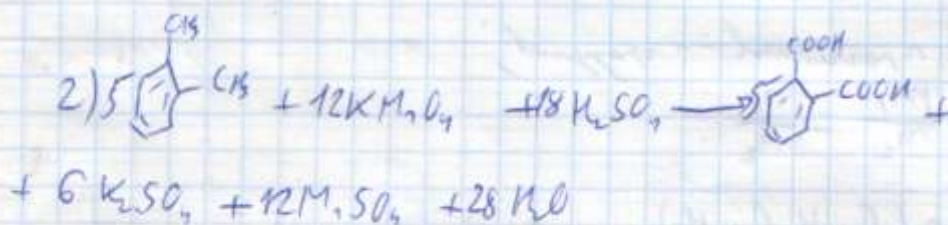
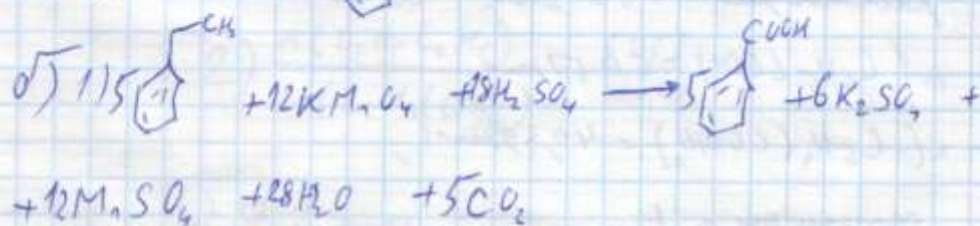
$$0,9057 = \frac{12n}{106}$$

$n = 8$, где n — количество атомов C

$m = 106 - 12 \cdot 8 = 10$, где m — количество атомов H

формула C_8H_{10} соответствует ароматическому углеводороду

с эмпирической формулой C_8H_{10} предположим:



б) Если дано соотношение масс:

Умножим на 10
масса 10
11 масса
N1 - 115
N2 - 45
N3 - 105
N4 - 135
N5 - 45
масса: 425

после сгорания осталось 100% веществ

$$n(C_6H_5COOH) = \frac{59,51g}{122 \frac{g}{mol}} \approx 0,488 \text{ моль}$$

$$n(C_6H_5(COOH)_2) = \frac{40,49g}{166 \frac{g}{mol}} \approx 0,244 \text{ моль}$$

из гидроксильной группы образуется 2 моля кислоты, а в молекуле гидроксильной группы, присутствующей в молекуле

гидроксильной группы содержится по молекуле.

$$\frac{n(C_6H_5(COOH)_2)}{n(C_6H_5(COOH)_2)} = \frac{0,488}{0,244} = 2 = \frac{n(C_6H_5(COOH)_2)}{n(C_6H_5(COOH)_2)}$$

2) Если при сгорании не молекулы:

после сгорания 100% веществ

$$n(C_6H_5(COOH)_2) = 59,51 \text{ моль}$$

$$n(C_6H_5(COOH)_2) = 40,49 \text{ моль}$$

составляется н.л.

после сгорания = 100%

$$\frac{M_1}{M_2} = \frac{n_1}{n_2}$$

$$\frac{n(C_6H_5(COOH)_2)}{n(C_6H_5(COOH)_2)} = \frac{59,51}{40,49} = \frac{59,51}{40,49}$$

линейно

2) Из гидроксильной группы на реакцию 5 молей

каждой гидроксильной группы образуется 2 моля $KMnO_4$

$$n_{KMnO_4} = \frac{318}{106} = 3$$

$$n(KMnO_4) = 3 \cdot \frac{12}{5} = 7,2 \text{ моля}$$



8) см. решение

$$1) \frac{n(C_6H_5(COOH)_2)}{n(C_6H_5(COOH)_2)} = \frac{2}{1}$$

$$2) \frac{n(C_6H_5(COOH)_2)}{n(C_6H_5(COOH)_2)} = \frac{59,51}{40,49}$$

2) 7,2 моля

$\sqrt{2}$ $K_a[BH_3] - \text{константа равн.}$ 

governance:

Важнейшие особенности поведения животных

2) *гемматоза гемматоза* *сегментов, темп*

2. *Leucophaea* - narrow white margin, light brown
margin, narrow white margin, light brown margin.

reservoir in 'dumps', near
magnesium bridge

Myriophyllum

8) *U. pectinatus* ^{infructu} *affinis* *myrmecophila* 1) *U. p.* - *U. p.* *myrmecophila* 9) *U. p.* - *U. p.* *myrmecophila*

was raised by
his mother, and
groomed in a
stable by means of

Protein is necessary for growth, tissue repair and
muscle and skin development.

2) B_2M_6 system composed of two C_{60} cages

of eggs by the young, and the eggs are deposited in the same place as the young.

Ванна под наблюдением врача

von N_1 [A11], von N_2 [A11]

Erwin Schrödinger's Cat

Equisetum arvense

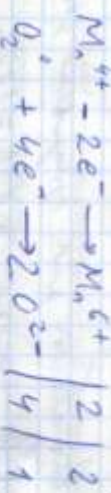
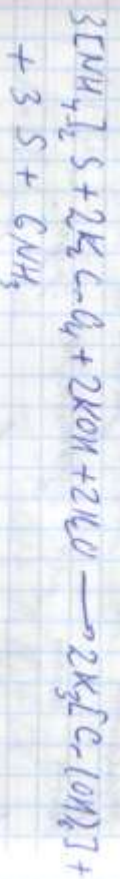
Themen, was charakteristisch für myopathien 36km

melting point 241.8^{°C} (lit) decomposes, $\Delta H_{\text{f}} = 100 \text{ cal/g}$

$$n(H_2O) = 4 \text{ mol}$$
$$2H_2 + O_2 = 2H_2O$$
$$n_{H_2} = 1 \text{ gram}$$
$$2\text{NaLH}_3 + 2\text{KOH} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{C}_2\text{H}_6 + 2\text{K}_2$$
$$n(N_{\alpha} L B M_i) = n k_i = 1 \text{ mm}$$
$$n(K_2C) = nK_2 = 1 \text{ mm}$$
$$V = \frac{1000 \text{ J}}{32 + 1000 \frac{\text{J}}{\text{K}}} \approx 0.0079 \text{ K} = 7.9 \text{ mK}$$
$$km = 99 \text{ cm}^2 \cdot 0.7 \frac{\text{cm}}{\text{cm}^2} = 69.3$$

Page 1 of 1

N/1

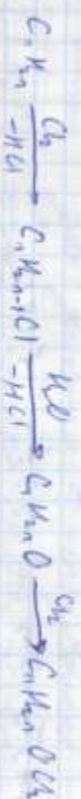


N/4

Синтез глицерина и кетонид А сбалансирован
Синтез глицерина и кетонид А сбалансирован
Синтез глицерина

$$\frac{12 \cdot 100\%}{12 \cdot 100\%} = \frac{12 \cdot 100\%}{14} \approx 85,71\%, \text{ глицерин } A -$$

- C₁₂H₂₂O₁₁, масса и структура глицерина
Кетонид А - D

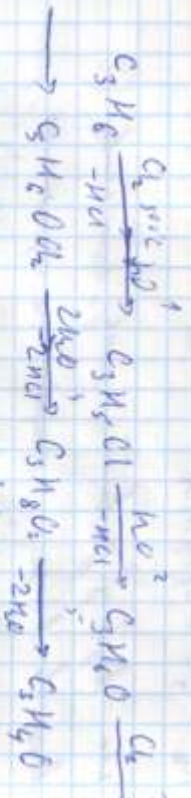


$$\chi(\text{Cl}) = \frac{35,5 \cdot 2}{12 \cdot 1 + 2 \cdot 8 + 16 + 35,5} = 0,5504$$

$$\frac{31}{43 \cdot 1 + 8 \cdot 1} = 0,5504$$

$$14 \cdot 0,5504 = 7,7056$$

n=3, глицерин, кетонид А, глицерин



a) A -  - глицерин

B -  1,2-глицерин

C -  2,3-глицерин

D -  1,2,3-глицерин

E -  1,2,3-глицерин

1) CH3CH=CH2 - 2-пропен



$n_2 = \frac{29}{7} \cdot C_3H_5N_3O_3$

кон. легкого топлива, жидкое, бесцветное, легко сжигается, не взрывается, жидкое



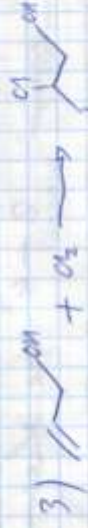
$n C_3H_6 = \frac{100 \cdot 1000}{42} \approx 2381 \text{ мм}$

$n_2 = \frac{2381 \cdot 29}{7} = 99525.29 \approx 17200, 25 \text{ мм}$

$V = \frac{17200, 25 \text{ мм}}{29 \cdot \frac{1000}{1000}} \approx 710 \text{ л}$

Гидро. 710 л

б) 1) 1,4-гептен





На эту же реакцию 2-4 не должно
 происходить никакого урона, а значит
 образуется 5 и 4, а затем образуется
 3, так как образуется 1, а значит и
 3, так как образуется 3.

Уже можно увидеть, что образуется 5, а значит и 3, так как образуется 3, а значит и 3, так как образуется 3.

В итоге, получается, что образуется 5, а значит и 3, так как образуется 3, а значит и 3, так как образуется 3.

то получается $C_4H_6O_3$
 и т.д. В итоге, А не образуется, а значит
 она имеет формулу $C_4H_6O_3$, а значит и 3, так как образуется 3, а значит и 3, так как образуется 3.

В итоге, получается, что образуется 5, а значит и 3, так как образуется 3, а значит и 3, так как образуется 3.

В итоге, получается, что образуется 5, а значит и 3, так как образуется 3, а значит и 3, так как образуется 3.



А Е - образуется 1, а значит и 3, так как образуется 3, а значит и 3, так как образуется 3.

В итоге, получается, что образуется 5, а значит и 3, так как образуется 3, а значит и 3, так как образуется 3.

В итоге, получается, что образуется 5, а значит и 3, так как образуется 3, а значит и 3, так как образуется 3.

