

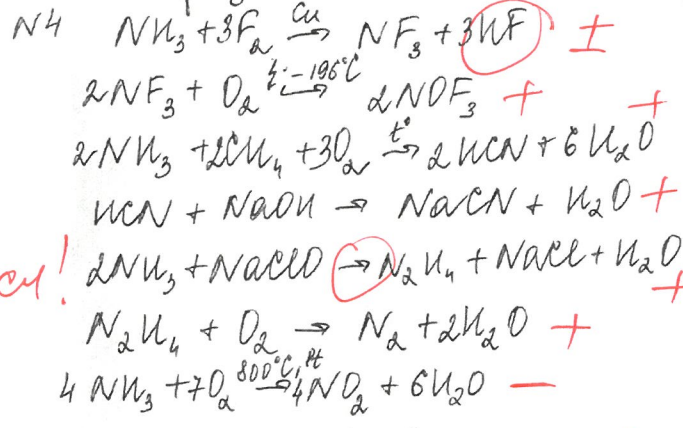
1	2	3	4	5	6
18	8	6,5	23,5	2	8

изучить

665 уф
(шестьдесят шесть)

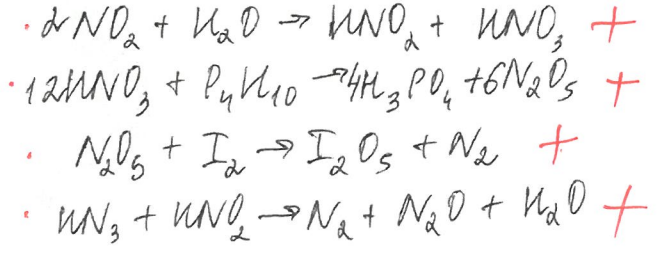
~~N4 Это может быть Рамий, т.к. в не возбужденном состоянии он содержит 4 неспаренных d-электрона, а в высшей степени окисления (Ds⁸⁺) всего содержит 76-8=68 e, что в 17 раз больше кон-ва электронов в возбужденном состоянии.~~

N1 Это может быть Осий, т.к. в невозбужденном состоянии он содержит 4 неспаренных d-электрона, а в высшей степени окисления (Ds⁸⁺) всего содержит 76-8=68 e, что в 17 раз больше кон-ва электронов в невозбужденном состоянии.

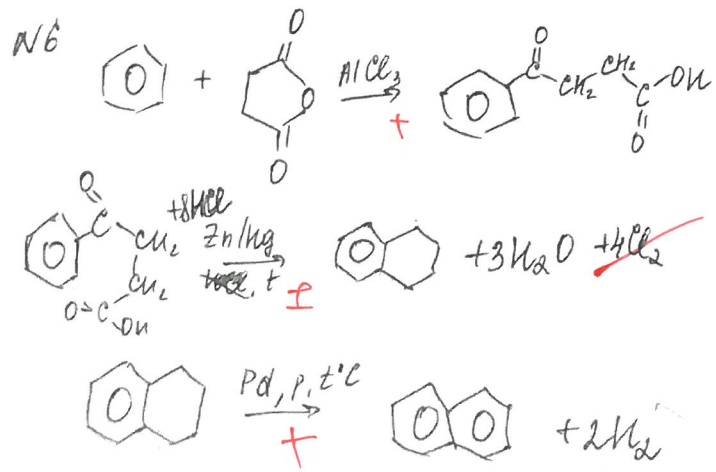


- Вещества:
- A - это NH₃ +
 - Б - это NO₂ +
 - В - KNO₃ +
 - Г - KNO₂ +
 - Д - N₂O₅ +
 - Е - N₂ +
 - Ж - KN₃ +
 - З - N₂O +
 - И - N₂H₄ +
 - К - NF₃ +
 - Л - NOF₃ +
 - М - HCN +
 - Н - NaCN +

уч!

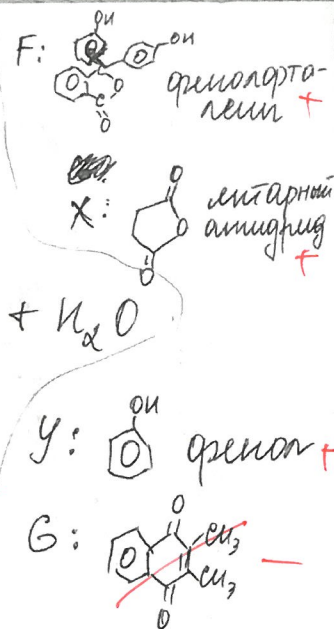
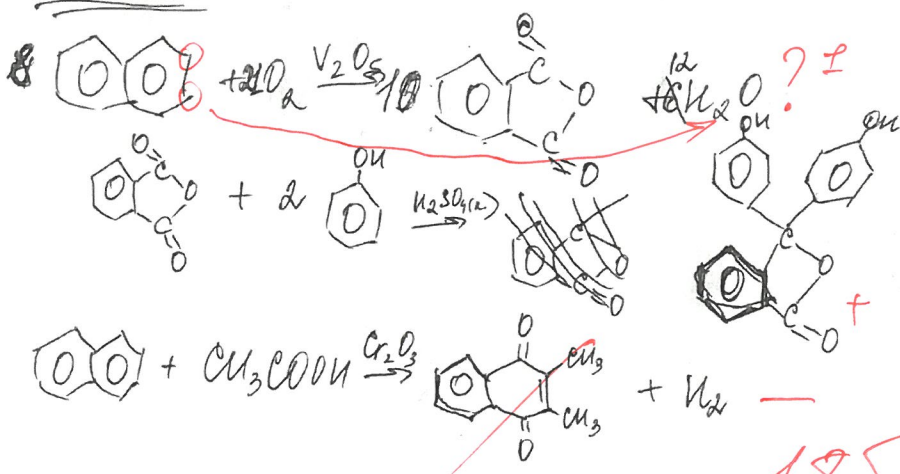


23,5



- Вещества:
- A: c1ccccc1 Бензол +
 - B: O=C1C=CC(=O)O1c2ccccc2 ацетилокси-бензол +
+ O=C1C=CC(=O)O1
 - C: c1ccc2ccccc2c1 тетралин +
 - D: c1ccc2c(c1)ccc3ccccc32 нафталин +
 - E: O=C1C=CC(=O)O1c2ccccc2 ортамовый амидинг +

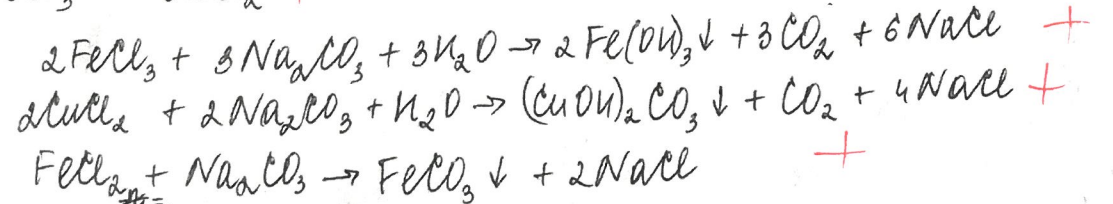
вариант 2



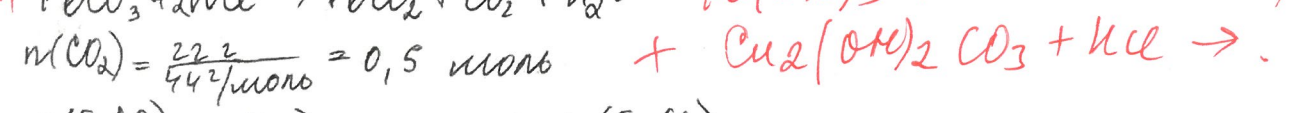
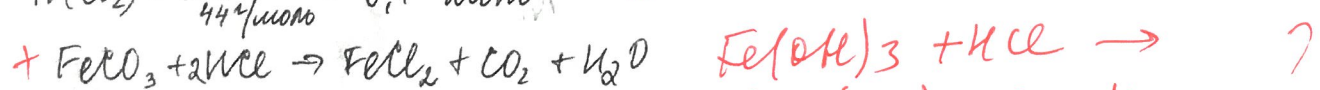
185

85

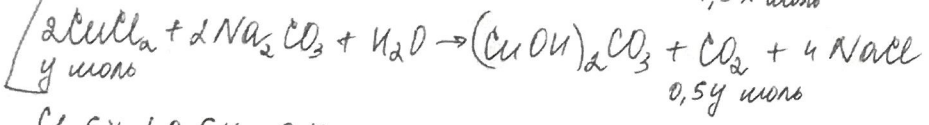
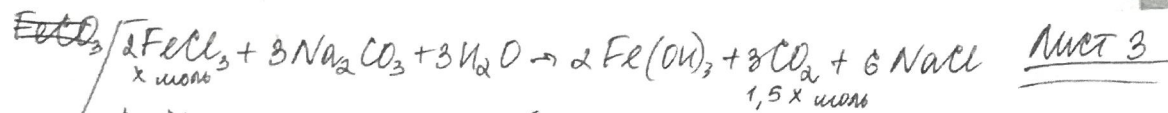
- N2
- 1) $(NH_4)_2 S_2 O_8$ - персульфат аммония +
 - 2) $[Cu(NH_3)_4] SO_4$ - сульфат тетраамминмеди (II) +
 - 3) $Na_4 [Fe(CN)_6]$ - гексацианоферрат (II) натрия +
 - 4) $NH_4 H_2 PO_4$ - дигидроортофосфат аммония +



$n(CO_2) = \frac{30,82}{44 \text{ г/моль}} = 0,7 \text{ моль}$ +



$n(FeCO_3) = n(CO_2) = 0,5 \text{ моль} = n(FeCl_2)$
 $m(FeCO_3) = n \cdot M = 0,5 \text{ моль} \cdot 116 \text{ г/моль} = 58,2$
 $m(FeCl_2) = 0,5 \text{ моль} \cdot 127 \text{ г/моль} = 63,52$
 $m(\text{смеси } CuCl_2 \text{ и } FeCl_3) = 162,72 - 19,92 - 63,52 = 79,28$



$$\begin{cases} 1,5x + 0,5y = 0,7 \\ 162,5x + 135y = 79,3 \end{cases}$$

$$\begin{cases} y = \frac{0,7 - 1,5x}{0,5} \\ 162,5x + 189 - 405x = 79,3 \end{cases}$$

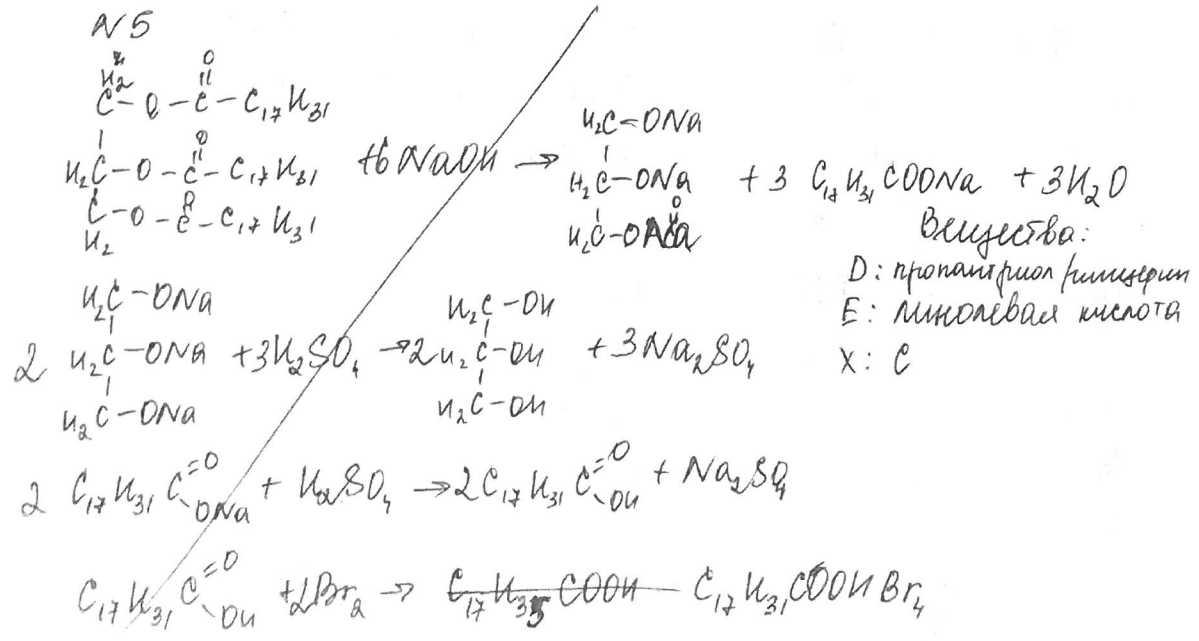
$$\begin{cases} y = \frac{0,7 - 1,5x}{0,5} \\ -242,5x = -109,7 \end{cases}$$

$$\begin{cases} y = 0,05 \\ x = 0,45 \end{cases}$$

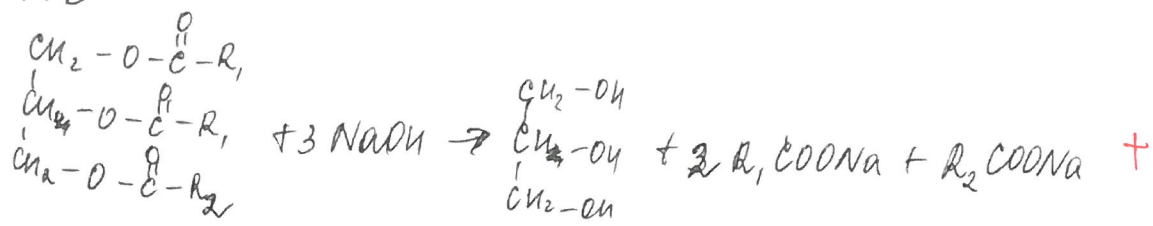
Значит, $m(FeCl_3) = 0,45 \text{ моль} \cdot 162,5 = 73,125 \text{ г}$
 $m(CuCl_2) = 0,05 \text{ моль} \cdot 135 \text{ г/моль} = 6,75 \text{ г}$

Ответ: $m(FeCl_2) = 63,5 \text{ г}$ —
 $m(FeCl_3) = 73,125 \text{ г}$ —
 $m(CuCl) = 19,9 \text{ г}$ +
 $m(CuCl_2) = 6,75 \text{ г}$ —

6,50



Лист № 4
NS



$$n(\text{NaOH}) = \frac{360 \cdot 1}{1000} = 0,36 \text{ моль} \\
 m(\text{NaOH}) = 0,36 \text{ моль} \cdot 40 \text{ г/моль} = 14,4 \text{ г}$$

$$\frac{90,842}{m \text{ эфира}} = \frac{14,42}{170 \text{ г/моль}} \Rightarrow M(\text{эфира}) = 832 \text{ г/моль}$$

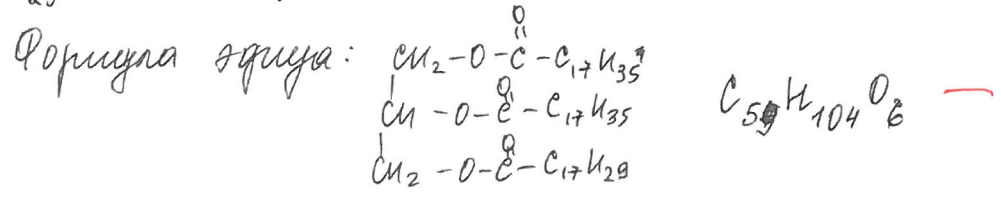
$$n(\text{Br}_2) = \frac{96 \text{ г} : 0,02}{160 \text{ г/моль}} = 0,12 \text{ моль} \Rightarrow n(\text{NaOH}) = 3 \text{ моль}$$

$$\frac{12}{23} = \frac{3 \cdot 16}{M_r} \Rightarrow M_r = 92 \text{ г/моль}$$



$$M(\text{R}_1 + \text{R}_2 + \text{R}_3) = 832 - 173 = 659 \text{ г/моль}$$

$\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$ - вещество **Д** - стеариновая к-та
 $\text{C}_{17}\text{H}_{29}\text{COOH}$ - вещество **Е** - миристиновая к-та



вещество **В** или **С** - $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COONa}$ - стеарат натрия
 вещество **С** или **В** - $\text{C}_{17}\text{H}_{29}\text{COONa}$ - мирициат натрия

вещество **Г**: $\text{C}_{17}\text{H}_{29}\text{COONa}$ Br_2 - бромид мирициата натрия
 вещество **И**: миристиновая кислота $\text{C}_{14}\text{H}_{27}\text{COOH}$
 вещество **К**: стеариновая кислота $\text{C}_{18}\text{H}_{35}\text{COOH}$