

Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
55,25	17.03	Семашин	
Шифр			042895

№ 111

$$\frac{4,44}{20} = \frac{1}{6} \quad 20 = 41,04$$

$$\frac{41}{16} = 2,5625 \quad x = 41 (\div) = 712 = 35,5 (\div) = 0,1$$

$$\frac{4,44}{20} = \frac{4}{16} \quad 20 = 14,46$$

$$\frac{7}{8} = 0,875 \quad 20 = 35,5 (\div) = 35,5 / 1 = 35,5 (\div) = 0,1$$

$$\frac{4,44}{20} = \frac{6}{16} \quad 20 = 11,84$$

$$\frac{7}{11,84} = 0,591 \quad 20 = 35,5 (\div) = 35,5 / 1 = 35,5 (\div) = 0,1$$

$$\frac{4,44}{20} = \frac{7}{16} \quad 20 = 10,15$$

$$\frac{7}{10,15} = 0,69 \quad 20 = 72,05 (\div) = 11,05 / 2 = 35,5 (\div) = 0,1$$

Решения подтверждаются численно (или)
анализ $A(C_1O_1)$ - светло-розового цвета (или)

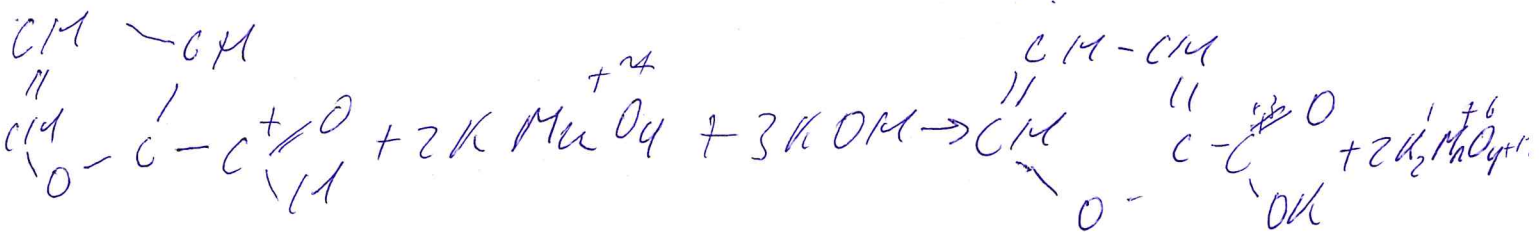
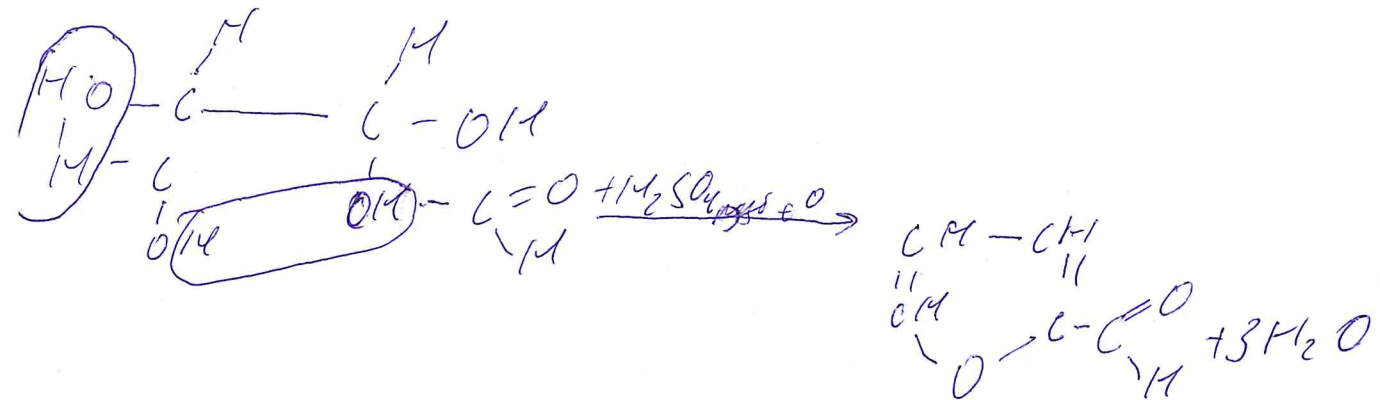
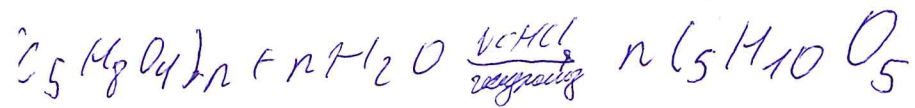
анализ $B(C_1O_1)$ - светло зеленого цвета

анализ $C(C_1O_1) \Rightarrow (C_1O_1)$ для - светло-розового цвета

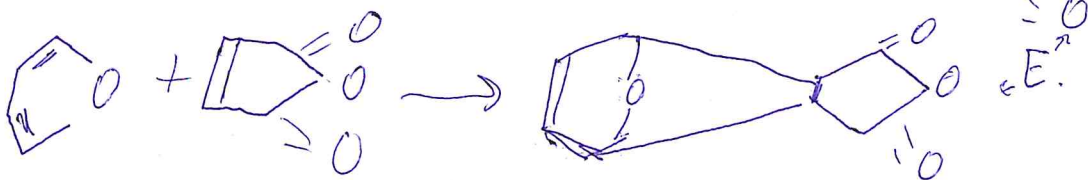
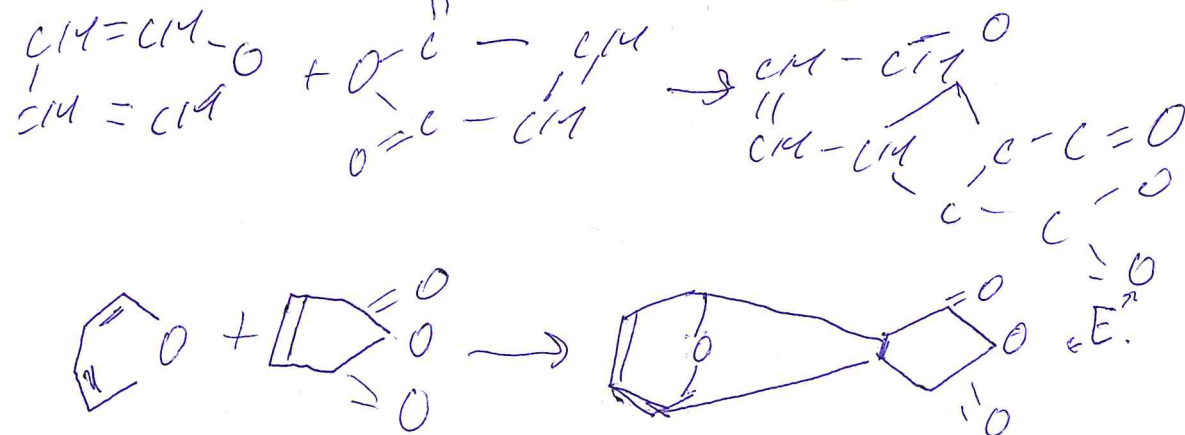
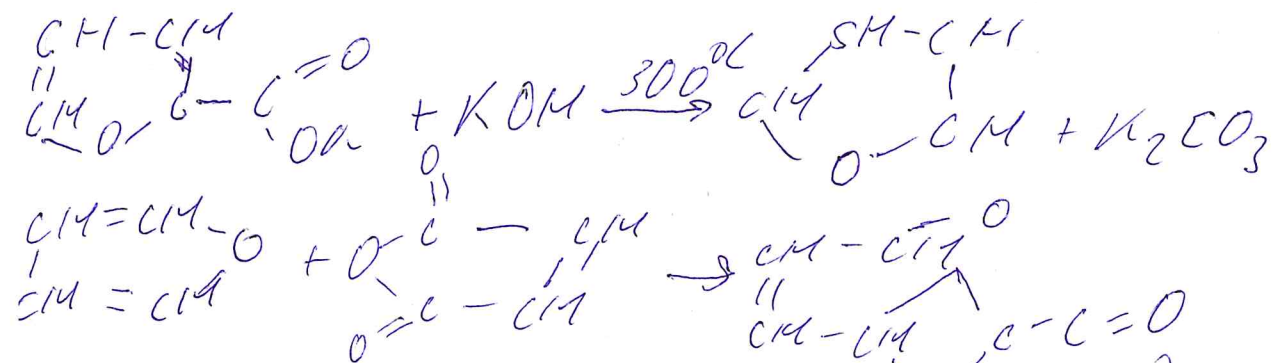
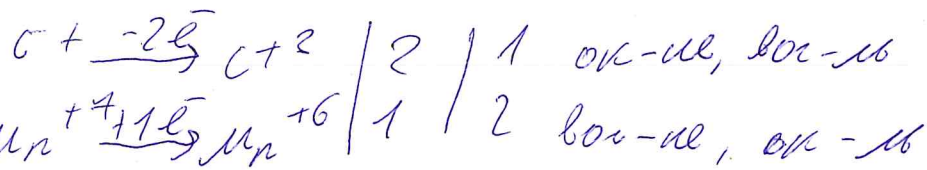
анализ $D(C_1O_1)$ - светло-розового цвета

25

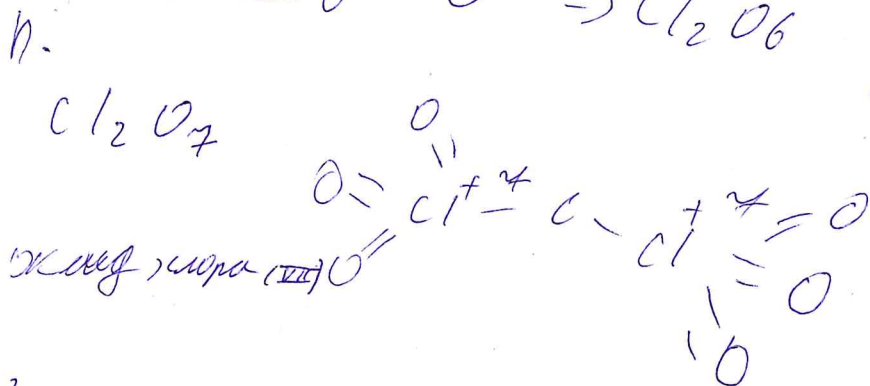
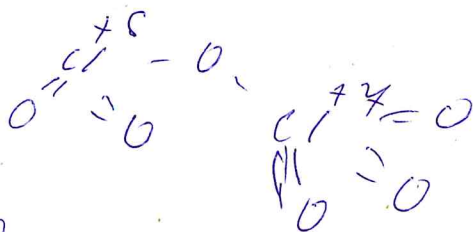
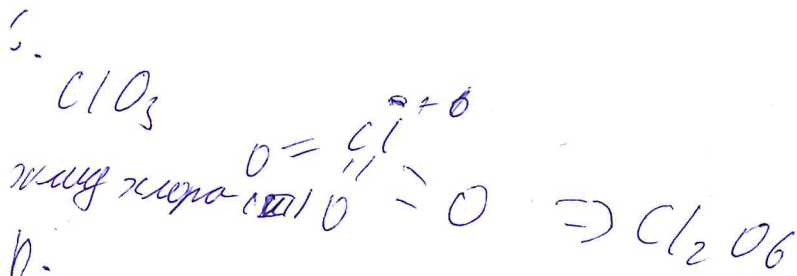
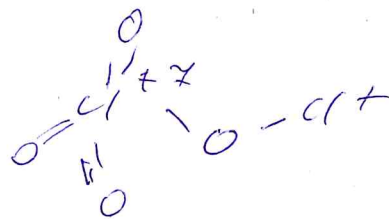
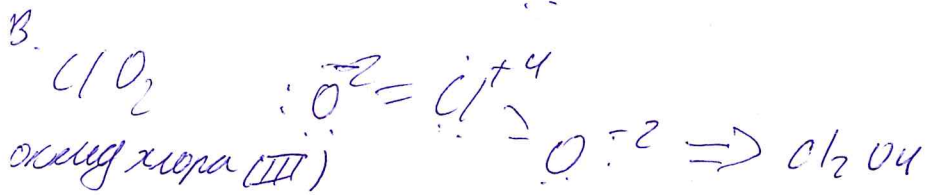
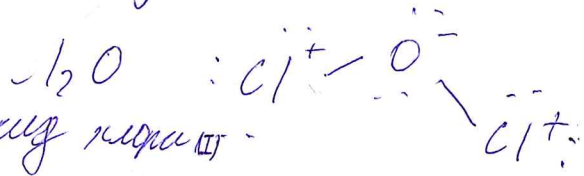
1. перман (C₅H₈O₄)_n



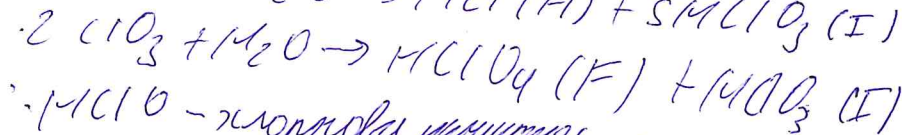
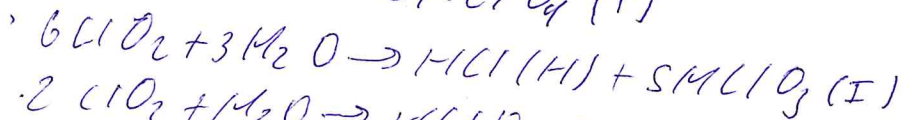
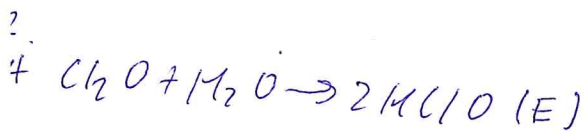
A.



формулы графические орбиталь



38

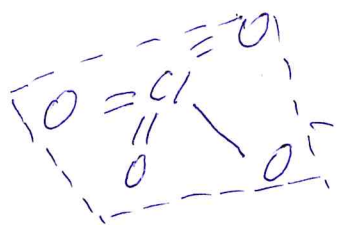


HClO - хлорноватистая кислота

HCl - хлороводородная кислота

HClO_4 - перхлорная кислота

HClO_3 - хлорноватая кислота

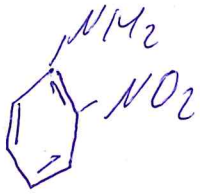


sp^3 гибридные орбитали



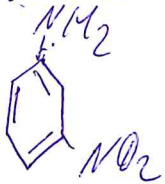
sp^3 гибридные орбитали

345



2-нитроанилин
орто-нитроанилин

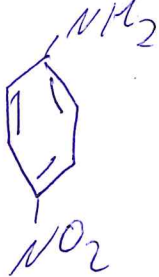
1-амино-2-нитробензол



3-нитроанилин

мета-нитроанилин

1-амино-3-нитробензол

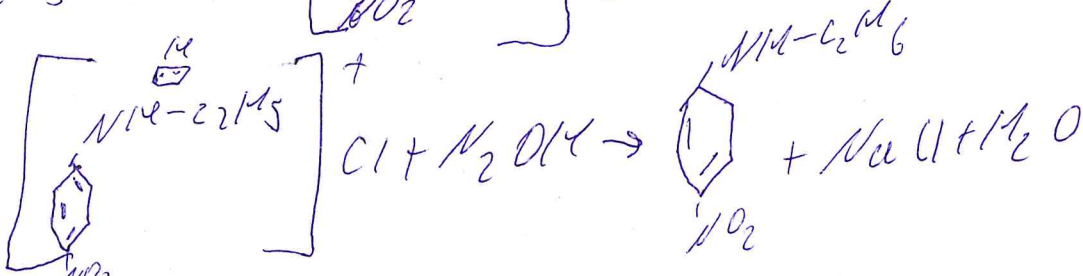
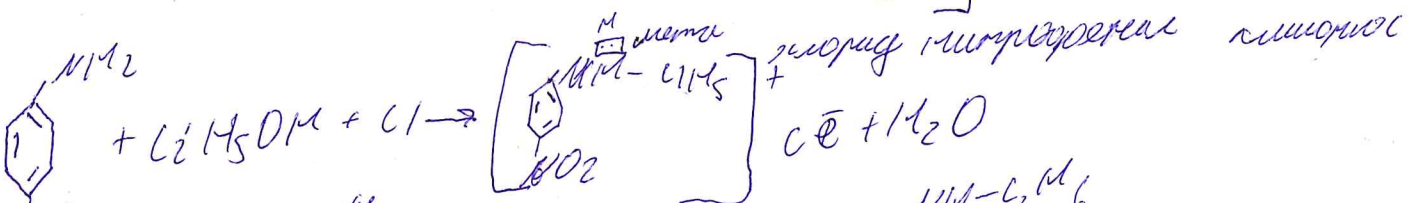
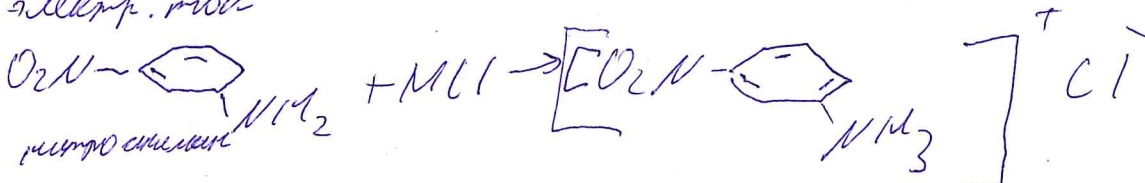


4-нитроанилин

пара-нитроанилин

1-амино-4-нитробензол

амин-, нитро-, аммоний- и др. группы являются основными группами органических соединений, которые образуют соли с сильными кислотными группами, которые не растворяются в воде, а по этой причине являются электролитами.

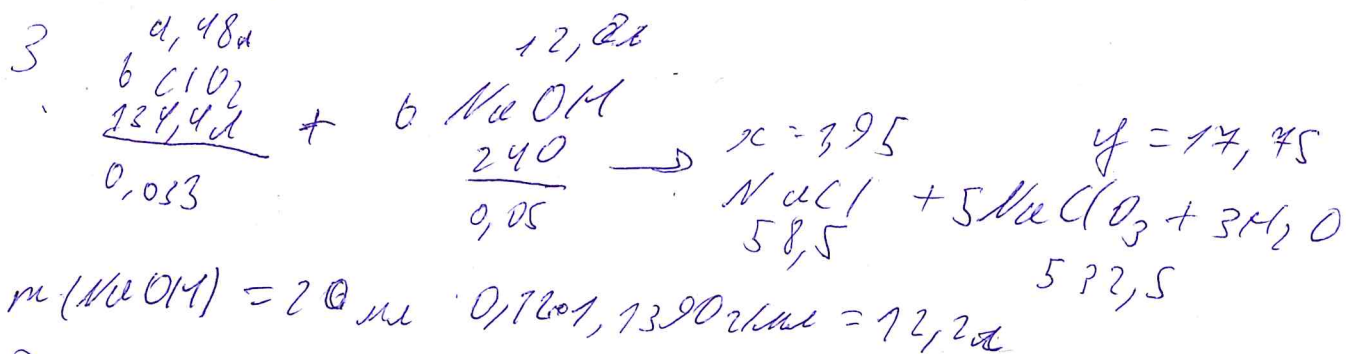


14

анилин с низкими температурами кв. и в.л. из-за возможности образования внутримолекулярных водородных связей

0:

3-модификация



$$V(\text{ClO}_2) = 4,48 / 22,4 = 0,2 \text{ моль}$$

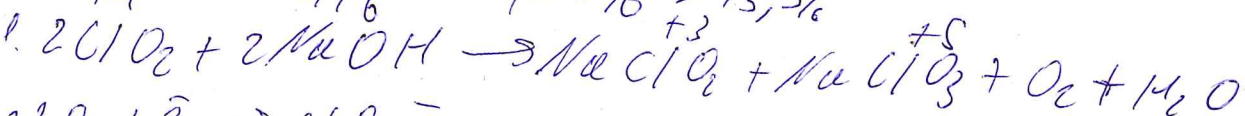
$$m(\text{ClO}_2) = 0,2 \cdot 67,5 = 13,5 \text{ г}$$

$$n(\text{NaOH р-ра}) = 90 \text{ мл} \cdot 1,1309 \text{ г/мл} = 102,5 \text{ г}$$

$$n(\text{р-ра по массе}) = 102,5 + 13,5 = 116 \text{ г}$$

$$\omega(\text{NaCl}) = \frac{1,95}{116} \cdot 100\% = 1,68\%$$

$$\omega(\text{NaClO}_3) = \frac{17,75}{116} \cdot 100\% = 15,3\%$$



$$E_{\text{ClO}_2/\text{ClO}_2^-} = 0,954$$

$$E_{\text{ClO}_3/\text{ClO}_3^-} = 0,401$$

$$E = 0,954 - 0,401 = 0,553 \text{ В} > 0 \text{ реакция возможна}$$

1-4

$$C = \frac{408}{12} = 3,33 / 3,33 = 1$$

$$H = \frac{6,67\%}{1} = 6,67 / 3,33 = 2$$

$$O = \frac{53,33\%}{16} = 3,33 / 3,33 = 1$$

продолжить

1. Титриметрический анализ $D = CM_1 \cdot V$

$$t^0 = 0^\circ C \quad (B, \Gamma) = 0,2375 \text{ моль} \quad 22, \text{ н.м.} = 21 \text{ моль}$$

$$P(B, \Gamma) = 1,1827 \text{ моль} \cdot 22,4 \text{ н.м.} = 26,2 \text{ моль}$$

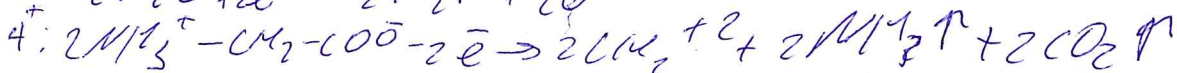
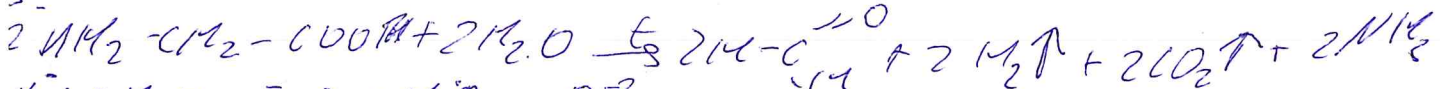
$$t^0 = -75^\circ C \quad B \downarrow$$

$$P(\Gamma) = 912562 \text{ н.м.} \cdot 22,4 \text{ н.м.} = 2,82 \text{ моль}$$

$$B = NH_3; \quad B = CO_2; \quad \Gamma = H_2$$

$$I + = 172 \text{ моль} + 442 \text{ моль} + 22 \text{ моль} = \frac{62}{2,1} = 302 \text{ моль}$$

3.



$$M(NH_2 - CH_2 - COOH) = 752 \text{ н.м.}$$

$$n(\text{раствор}) = 0,025$$

$$= 3,25 = 195$$

$$L = \frac{0,025}{45} = 0,00033 \text{ моль}$$

$$n. n. e^- = 0,00033 \cdot 2 = 0,00066$$

$$Q = n. e^- \cdot F = 0,00066 \cdot 96500 = 64,3$$

$$I = \frac{Q}{t} = \frac{64,3}{195} = 0,33 \text{ А}$$

8,5

