

Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
32,5	200325	Ряукова	<i>[Signature]</i>
Шифр			042059



Расчет для Cl_2O

$$\frac{4,44}{1} = \frac{M(\text{Cl}_2)}{M(\text{O})} = \frac{71}{16} \approx 4,44$$

для ClO_2

$$\frac{4,44}{4} = \frac{35,5}{32} \approx 1,11$$

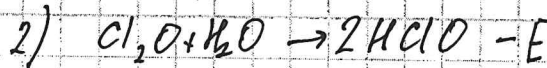
для ClO_3

$$\frac{4,44}{6} = \frac{35,5}{48} \approx 0,74$$

для Cl_2O_4

$$\frac{4,44}{4} = \frac{70}{112} \approx 0,6$$

Структурно-графические формулы: $\text{Cl}-\overset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{O}}}$ $\text{Cl}-\overset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{O}}}$ $\text{O}=\text{Cl}=\text{O}$



E - хлорноватистая кислота



F - хлорная кислота



I - хлорноватая кислота

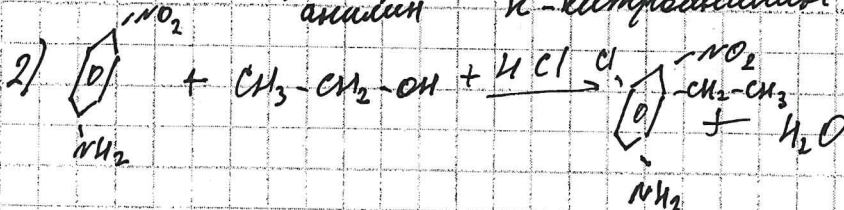
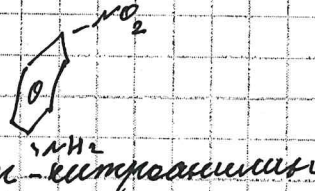
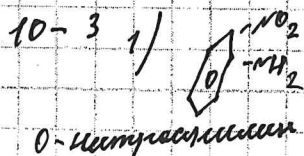
$$n(\text{Cl}_2\text{O}) : n(\text{ClO}_2) = \frac{4,44}{71} : \frac{4,44}{35,5} = 0,2 \text{ моль}$$

H - хлористая кислота

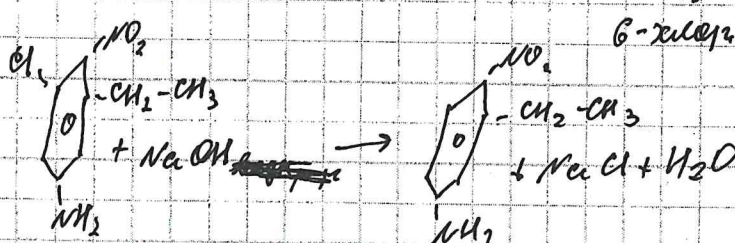
$$m(\text{H}_2\text{O}) = 90 \cdot 1,1309 = 101,8 \text{ г} \quad m(\text{NaOH}) = 101,8 \cdot 0,1 \approx 10,2 \text{ г}$$

$$n(\text{NaOH}) = \frac{10,2}{40} \approx 0,255 \text{ моль} \quad n(\text{NaClO}_2) = n(\text{NaClO}_3) = \frac{1}{2} n(\text{Cl}_2\text{O}) = 0,1 \text{ моль}$$

$$w(\text{NaClO}_2) = \frac{0,1 \cdot 90,5}{1,15} \approx 7,85\% \quad w(\text{NaClO}_3) = \frac{0,1 \cdot 106,5}{1,15} \approx 9,24\%$$



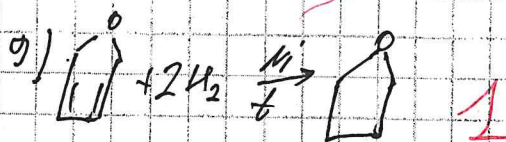
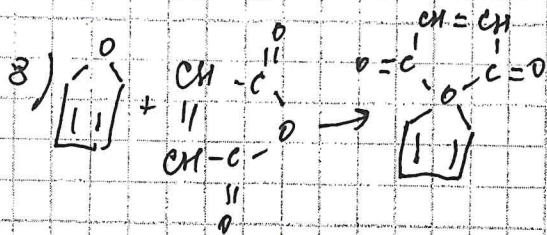
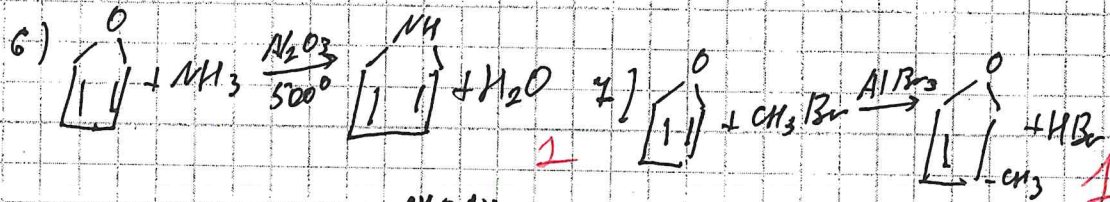
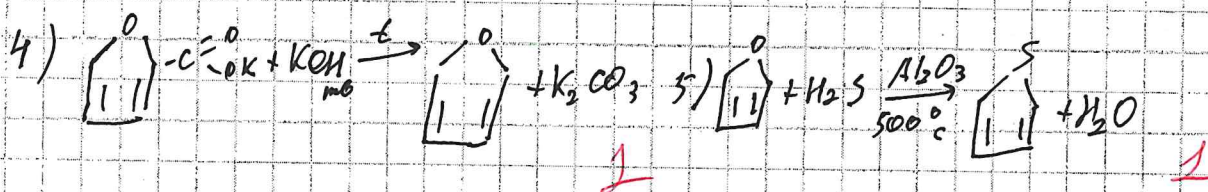
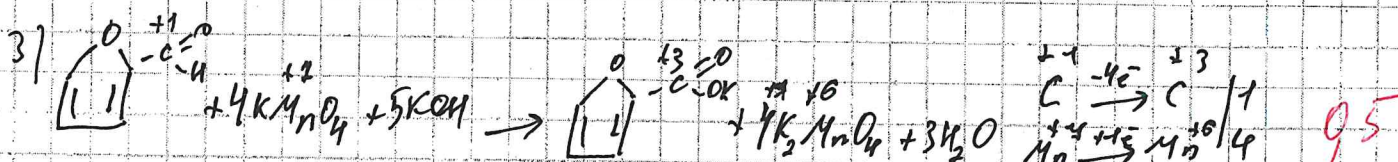
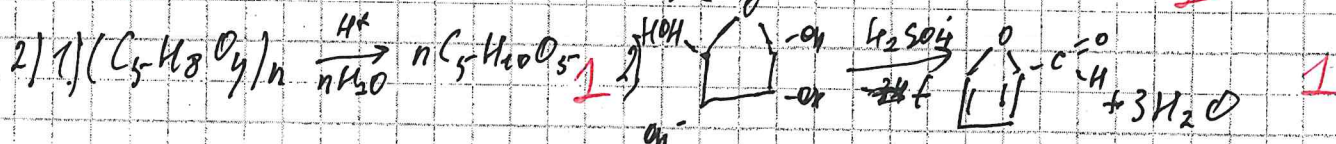
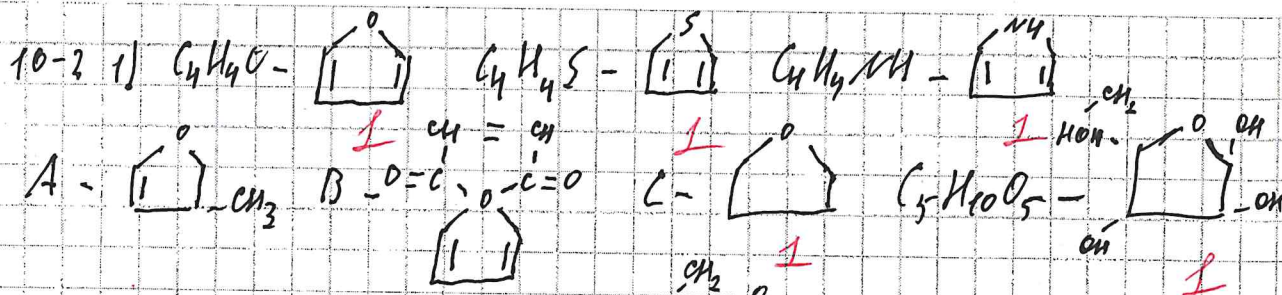
6-хлор-2-этил-пара-нитроанилин



2-этил-пара-нитроанилин

1	2	3	4	5
14	12,5	6	-	-

Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
32,5	200325	Федотов	
Шифр			043059



95