

Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
39,75	14 03 25	Файтлова	
Шифр			019424

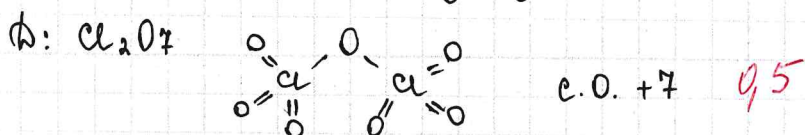
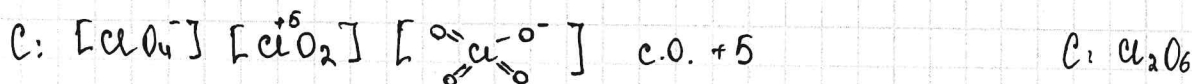
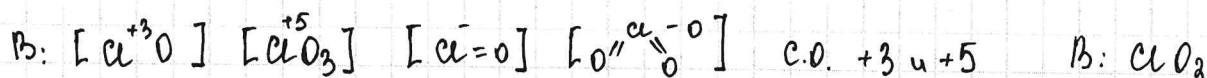
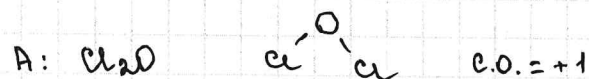
Задание 10-1

1. А: $\omega_1 = \frac{1}{4,44} = \frac{16}{16n+35,5} \Rightarrow M_x = 2 M(Cl)$, значит Cl_2O

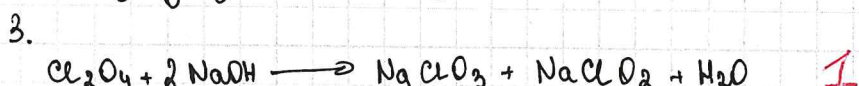
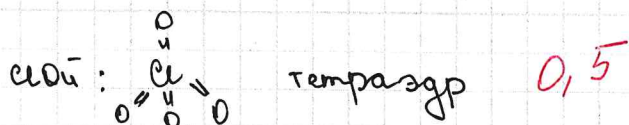
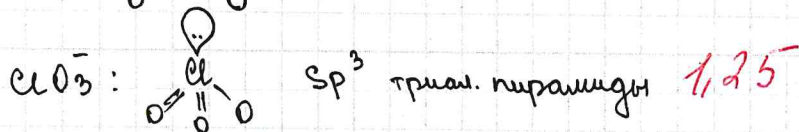
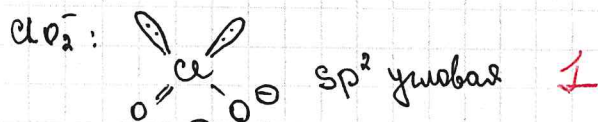
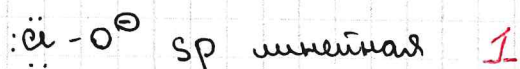
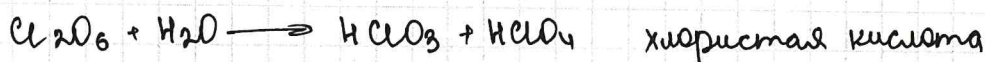
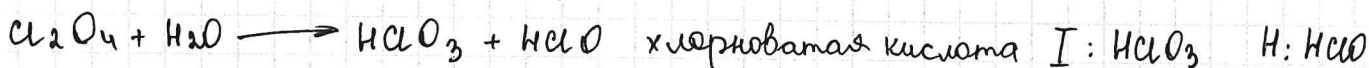
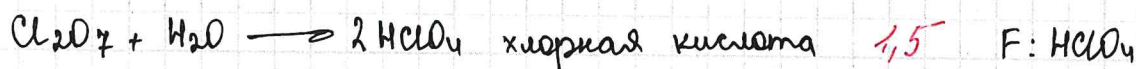
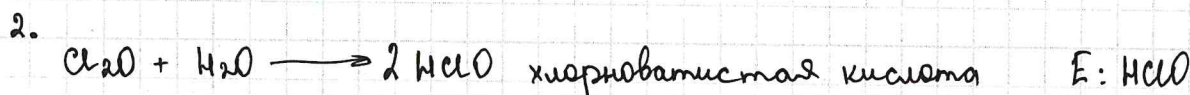
В: $\frac{4}{4,44+4} = \frac{16}{16n+35,5} \Rightarrow n=2 \Rightarrow ClO_2$

С: $\frac{6}{4,44+6} = \frac{16}{16n+35,5} \Rightarrow n=3 \Rightarrow ClO_3$, но учитывая с.о. ^{+6y} этого быть не может, значит Cl_2O_6 4

Д: $\frac{4}{4,44+7} = \frac{16}{16n+35,5} \Rightarrow n=3,5 \Rightarrow Cl_2O_7$



Х: Cl



Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
39,75	14.03.25	Фаустова	
Шифр			919424

$$n(\text{Cl}_2\text{O}_4) = \frac{4,48}{22,4} = 0,2 \text{ моль} - \text{в избытке}$$

$$n(\text{NaOH}) = \frac{90 \cdot 1,1309 \cdot 0,12}{40} = 0,305 \text{ моль} - \text{в недостатке}$$

$$m \text{ p-ра} = 0,2 \cdot 135 + 90 \cdot 1,1309 = 128,78 \text{ г}$$

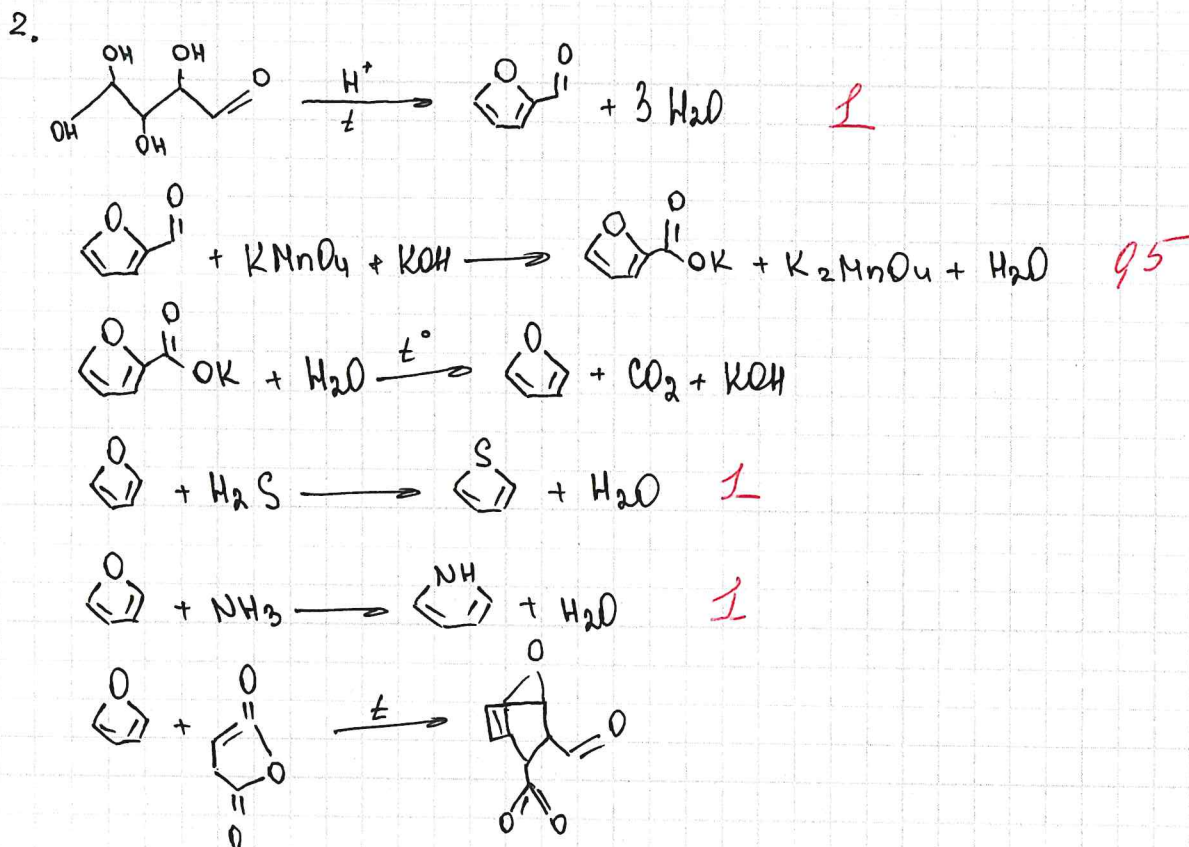
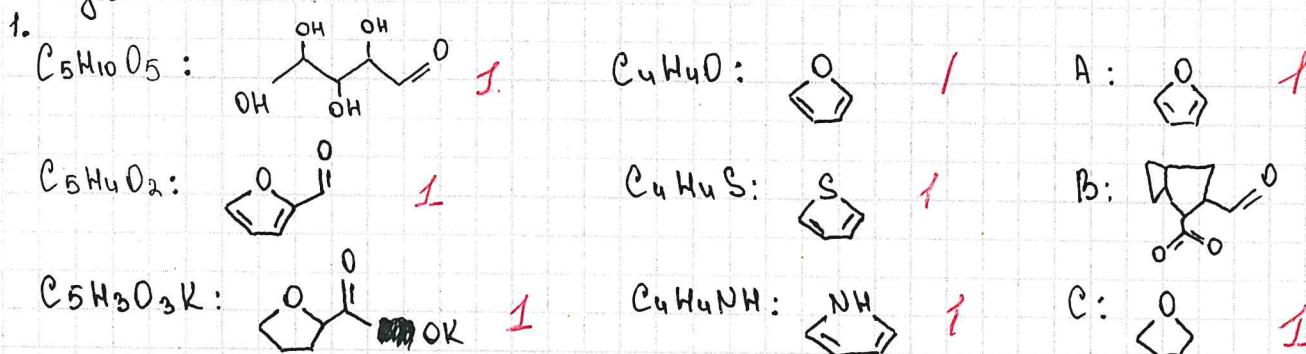
$$m(\text{NaClO}_2) = \frac{0,305}{2} \cdot 90,5 = 13,8 \text{ г}$$

$$m(\text{NaClO}_3) = \frac{0,305}{2} \cdot 106,5 = 16,24 \text{ г}$$

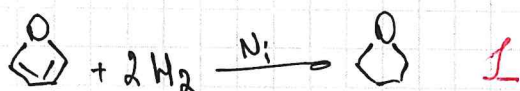
$$\omega(\text{NaClO}_5) = \frac{16,24}{128,78} = 0,126 = 12,6 \%$$

$$\omega(\text{NaClO}_2) = \frac{13,8}{128,78} = 0,107 = 10,7 \%$$

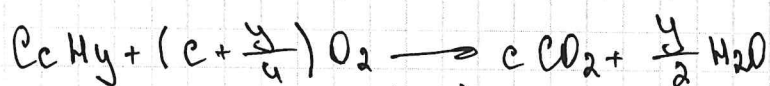
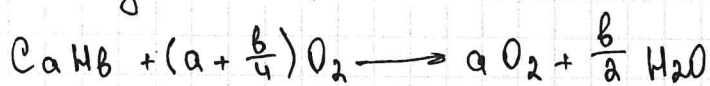
Задание 10-2



Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
39,75	14.03.25	Раусов	
Шифр			



Задание 10-4

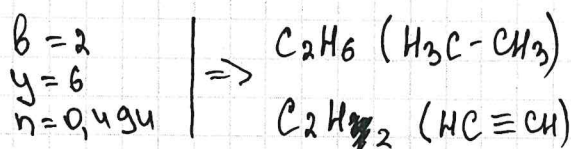


$$3,14 = \frac{44an + 44c \cdot (1-n)}{n(12a \cdot b) + (1-n)(12c + y)}$$

5,5

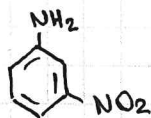
$\Rightarrow x=a$ газ C_2H_2 - ацетилен

C_2H_6 , C_2H_4 при $x=a=2$



Задание 10-3

1. $C_6H_6N_2O_2$ - нитроанилин:

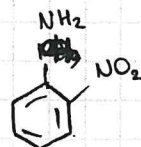


мета-нитроанилин



пара-нитроанилин

6



орто-нитроанилин

2.

