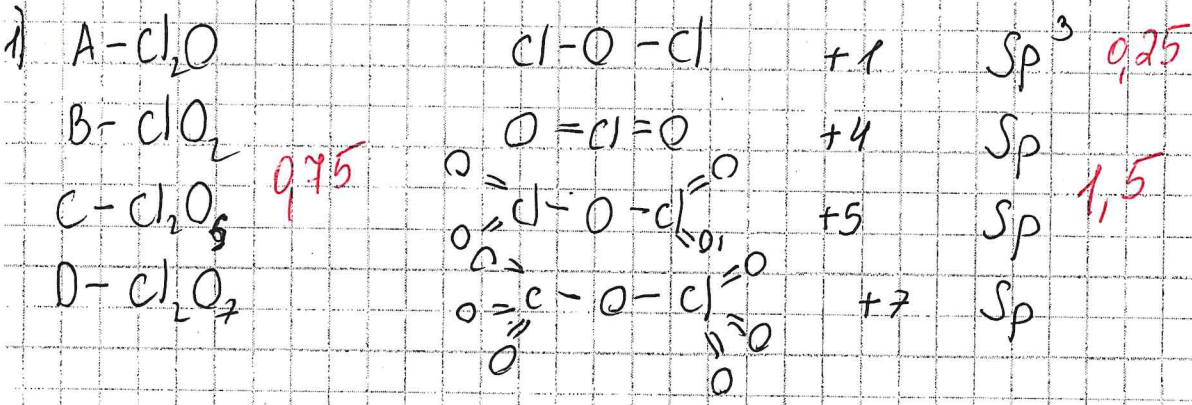


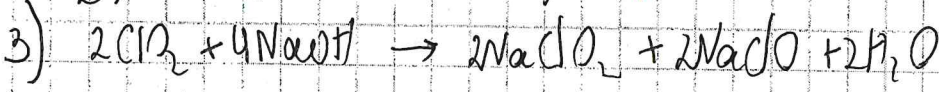
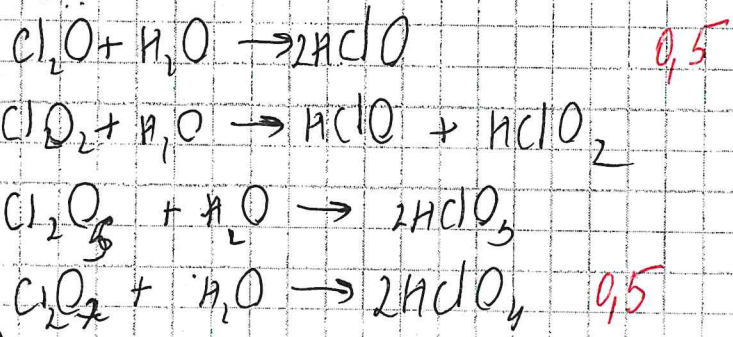
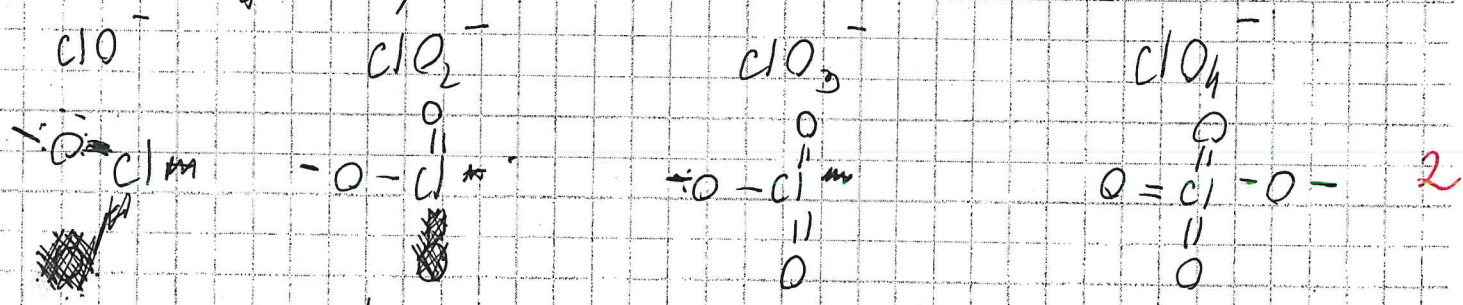
Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
30,5	20.03.25	Фарутова	<i>[Signature]</i>
Шифр			043058

11-1



- X-Cl₂
- H-HClO - хлорноватистая
 - I-HClO₂ - хлористая
 - E-HClO₃ - хлорноватая
 - F-HClO₄ - хлорная

1	2	3	4	5
8,5	15	6	1	-



m.p.m (NaOH) = 30 · 1,1503 = 101,7312
 m(NaOH) = 101,731 · 0,12 = 12,22
 n(NaOH) = 0,305 моль (изд)
 n(ClO₂) = $\frac{442}{22,4}$ = 0,2 моль (изд)

2

Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
39,5	20.03.25	Федустов	
Шифр			043058

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

$$m_{\text{р-ра}} = 101,8 + 13,5 = 115,3 \text{ г}$$

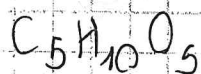
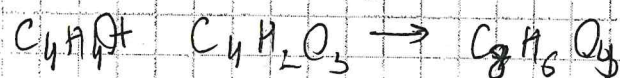
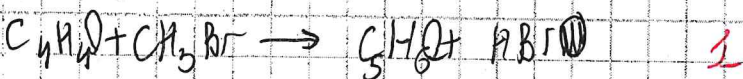
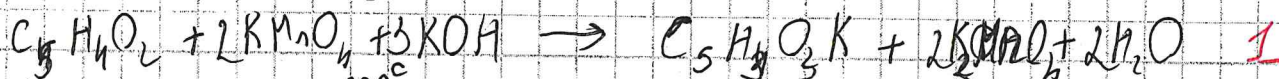
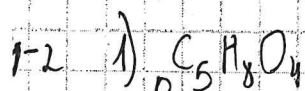
$$n(\text{NaClO}_2) = n(\text{NaClO}) = n(\text{ClO}_2) = 0,2 \text{ моль}$$

$$m(\text{NaClO}) = 74,5 \cdot 0,2 = 14,9 \text{ г}$$

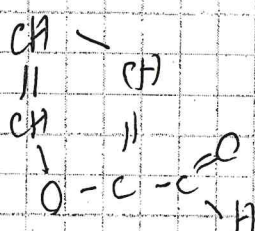
$$m(\text{NaClO}_2) = 90,5 \cdot 0,2 = 18,1 \text{ г}$$

$$\omega(\text{NaClO}_2) = \frac{18,1}{115,3} \cdot 100\% = 15,7\%$$

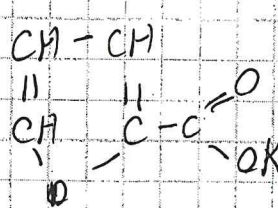
$$\omega(\text{NaClO}) = \frac{14,9}{115,3} \cdot 100\% = 12,9\%$$



A



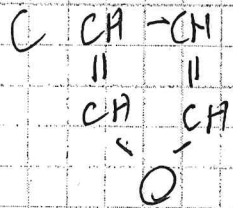
B



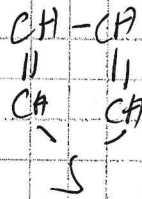
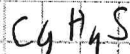
1

1

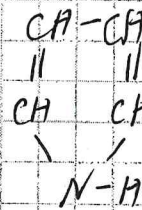
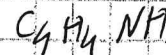
Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
30,5	20.03.25	Рябенков	<i>[Signature]</i>
Шифр			



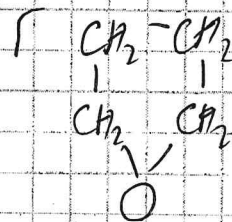
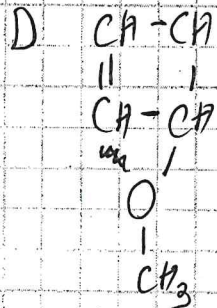
1



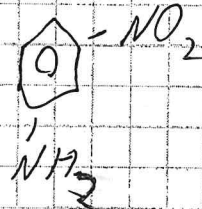
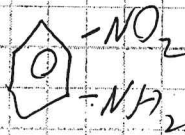
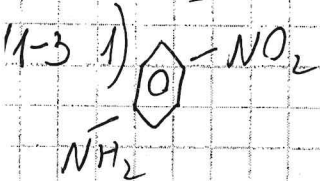
1



1



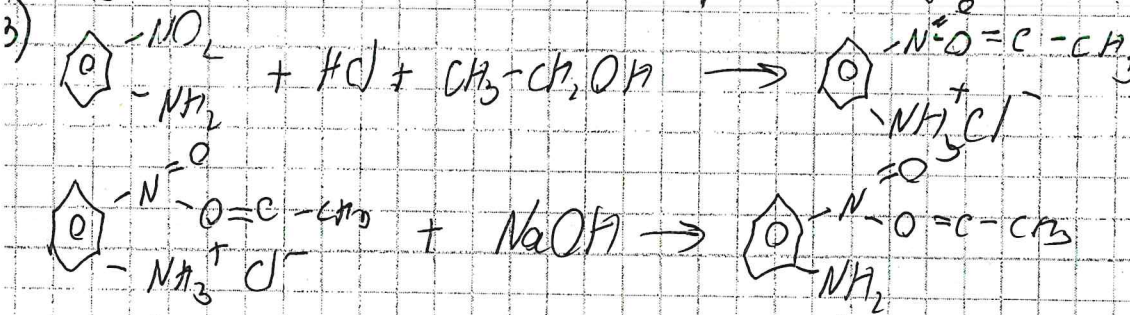
1



6

1-нитроанилин o-нитроанилин m-нитроанилин

2) CH_3 -за неметаллические водородные связи и катализаторы



2) пусть $m_{\text{B}} - \text{в} = 100$
тогда $m(\text{C}) = 100 \cdot 34 = 40$
 $n(\text{O}) = 100 \cdot 0,5333 = 53,332$
 $m(\text{H}) = 100 \cdot 0,067 = 6,672$
 $n(\text{C}) = \frac{40}{12} = 3,33 \text{ моль}$



Открытая региональная
межвузовская олимпиада

Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
30,5	20.03.25	Феутов	
Шифр			

$$n(O) = \frac{53,33}{16} = 3,33 \text{ моль}$$

$$n(H) = \frac{6,67}{1} = 6,67 \text{ моль}$$

$$n(C) : n(H) : n(O) = 1 : 2 : 1$$

можно предположить, что в-во А это формовая кислота

