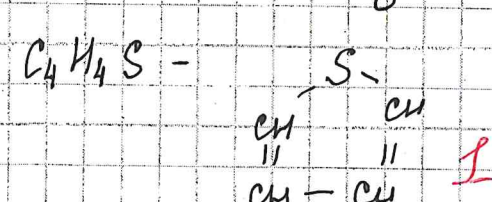
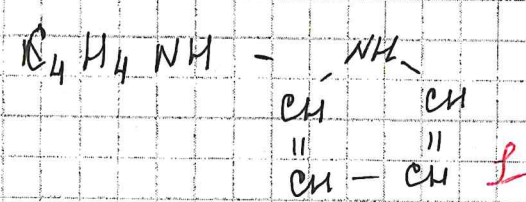
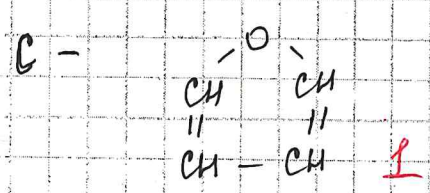
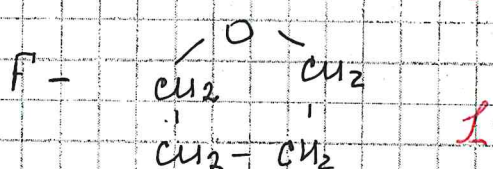
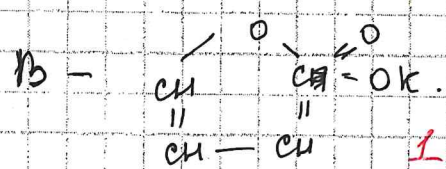
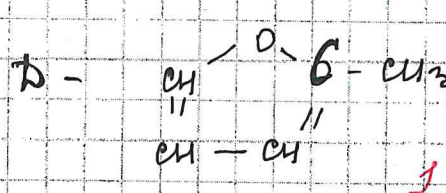
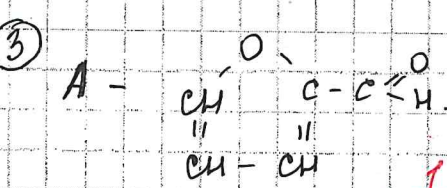
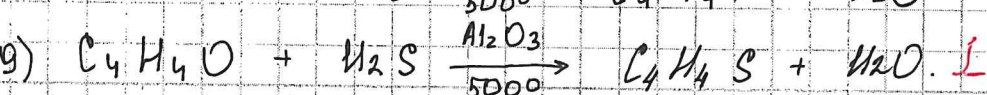
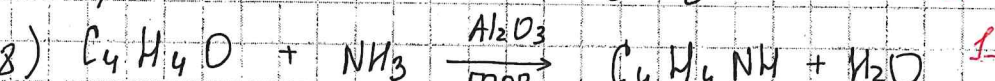
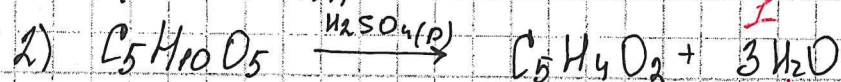
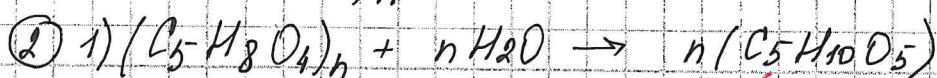
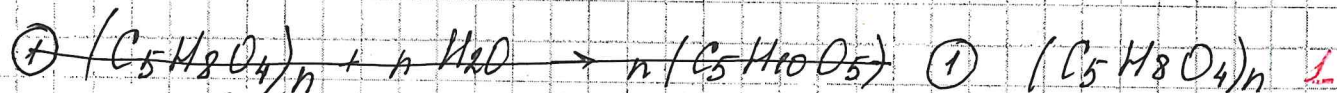


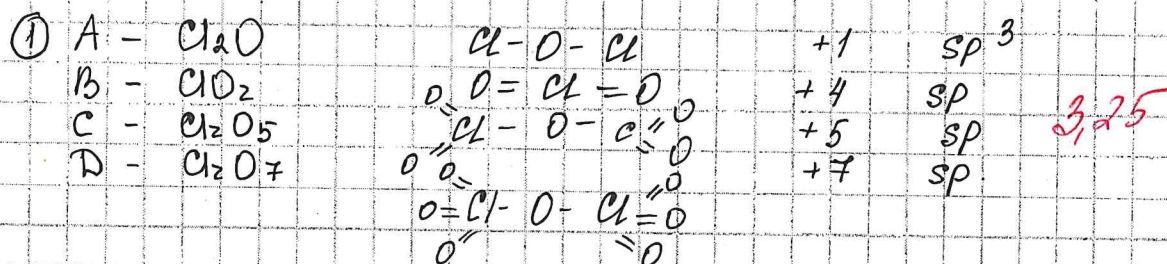
Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
40,25	20.03.25	Райсенов	<i>[Signature]</i>
Шифр			042055

11-2

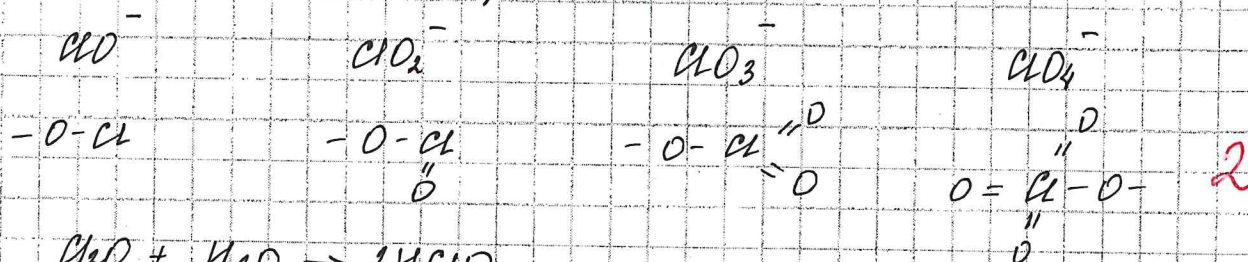


Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
40,25	20.03.25	Ряусов	
Шифр			043055

11-1.



- ② H - HClO - хлорноватистая
 I - HClO_2 - хлористая
 E - HClO_3 - хлорноватая
 F - HClO_4 - хлорная



$m(\text{NaOH}) = 90 \cdot 1,1303 = 101,7812$

$m(\text{NaOH}) = 101,781 \cdot 0,12 = 12,22$

$n(\text{NaOH}) = 0,305 \text{ моль (изб)}$

$n(\text{ClO}_2) = 0,2 \cdot \frac{4,48 \text{ г}}{22,4 \text{ л/моль}} = 0,2 \text{ моль (нег)}$

$m(\text{ClO}_2) = 0,2 \cdot 67,5 = 13,52$

$m_p = 13,52 + 101,7812 = 115,281$

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

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

$m(\text{NaClO}_2) = 18,12$

$m(\text{NaClO}) = 14,92$

$W(\text{NaClO}_2) = \frac{18,12}{115,2812} \cdot 100\% = 15,7\%$

$W(\text{NaClO}) = \frac{14,92}{115,281} \cdot 100\% = 12,925\%$

Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
40,25	20.05.25	Фасутова	<i>[Signature]</i>
Шифр			



$\text{NO}_2 \Rightarrow$ окислитель и восстановитель.

11-3



② За счет расположения функциональных групп; тк ортонитроанилин имеет 2 близко расположенные функциональные группы $\Rightarrow$ более сильные связи между атомами в молекуле $\Rightarrow$ температура кипения и плавления выше, чем у его изомеров. значит за счет того, что у пара-нитробензола функциональные группы расположены на большем расстоянии друг от друга и связь между атомами будет не такой крепкой $\Rightarrow$ температура кипения и плавления значительно ниже.

