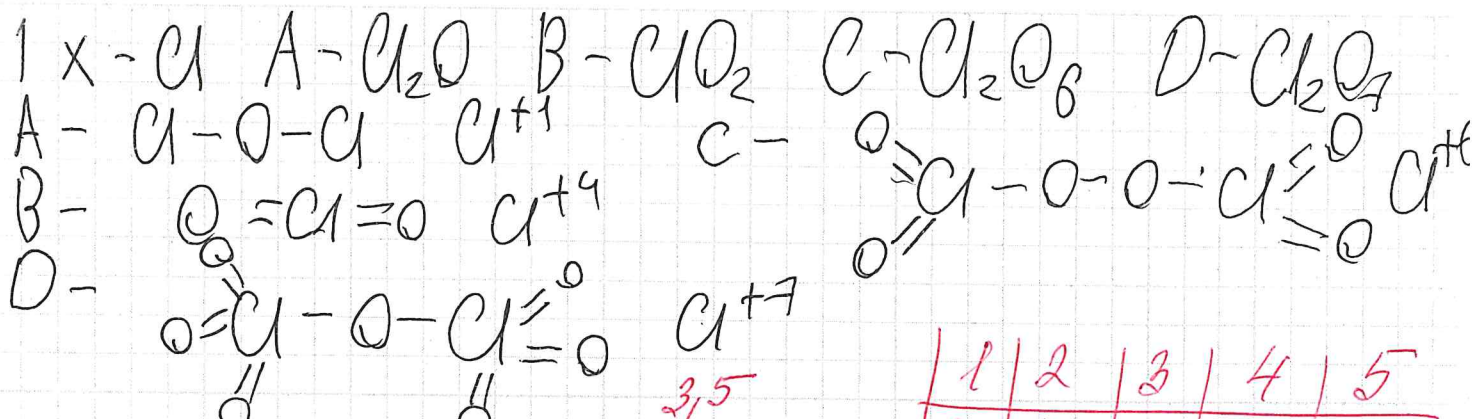
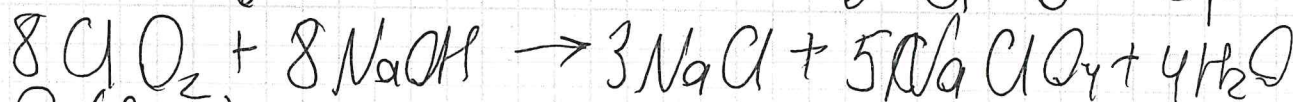
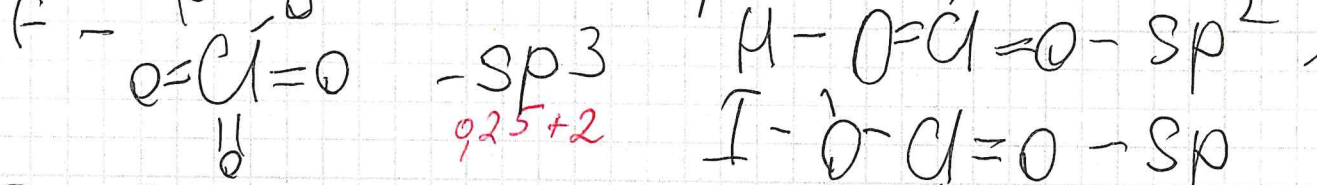
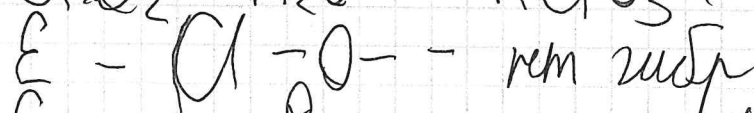
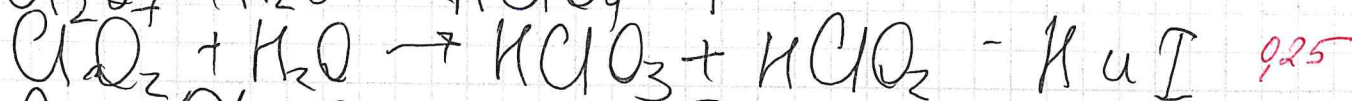
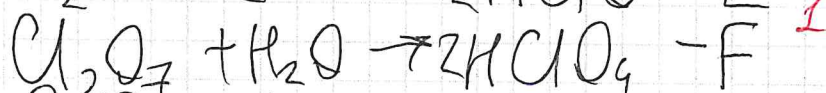
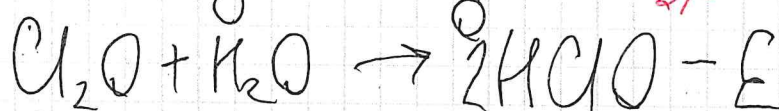


Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
35	18.03.25	Рагунова	<i>[Signature]</i>
Шифр			919420



1	2	3	4	5
9	14	6	5	1



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

$m(\text{H}_2\text{O}) = 90 \cdot 1,309 = 117,81 \text{ г}$

$m(\text{NaOH}) = 117,81 \cdot 0,12 = 14,137 \text{ г}$

$\nu(\text{NaOH}) = \frac{14,137}{40} = 0,353 \text{ моль}$

$\nu(\text{ClO}_2) < \nu(\text{NaOH})$ - считаем по ClO_2 2

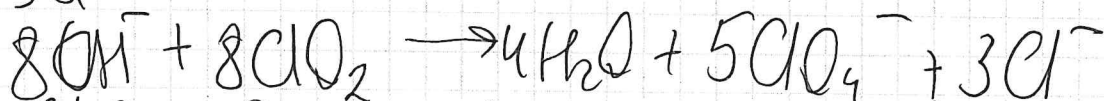
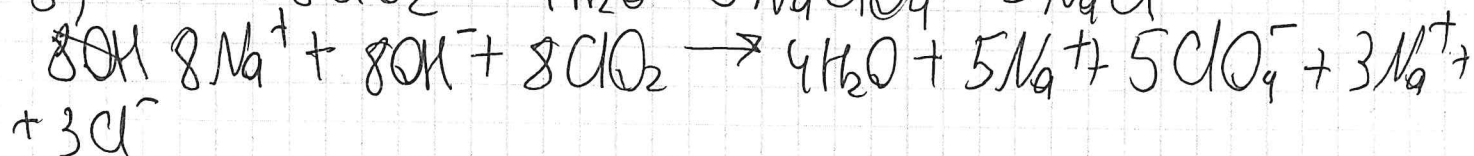
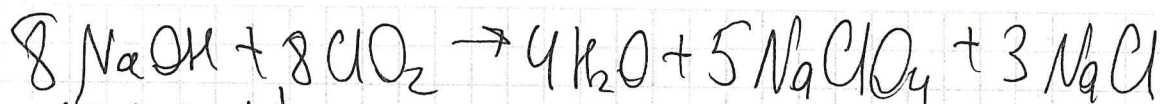
$m(\text{NaCl}) = \frac{0,2 \cdot 3}{8} = 0,075 \text{ (моль)} \quad m(\text{NaCl}) = 0,075 \cdot 58,5 = 4,388$

$\nu(\text{NaClO}_4) = \frac{0,2 \cdot 5}{8} = 0,125 \text{ (моль)} \quad m(\text{NaClO}_4) = 0,125 \cdot 123,5 = 15,313 \text{ г}$
 $\omega(\text{NaCl}) = \frac{4,388}{117,81} = 0,037$

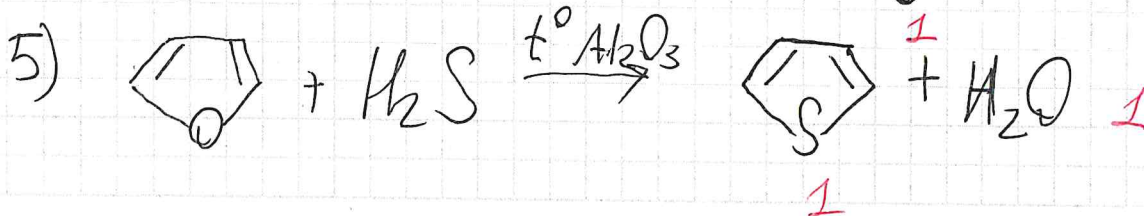
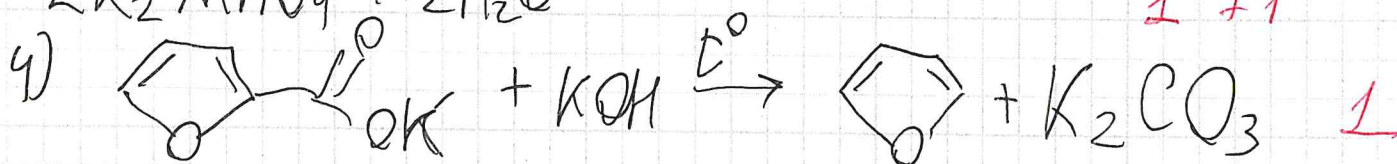
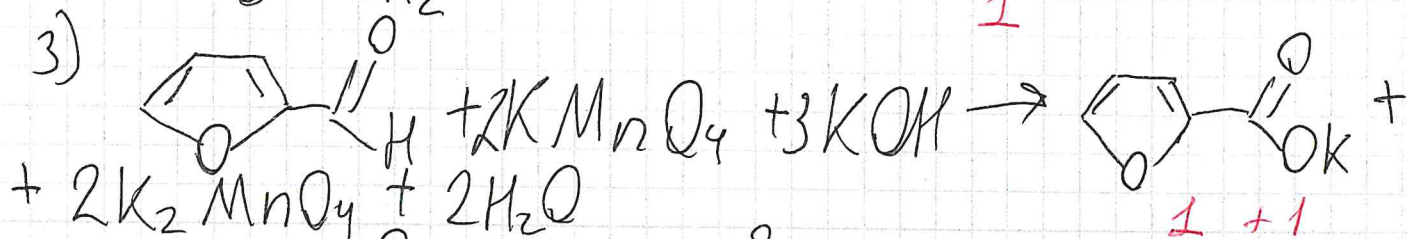
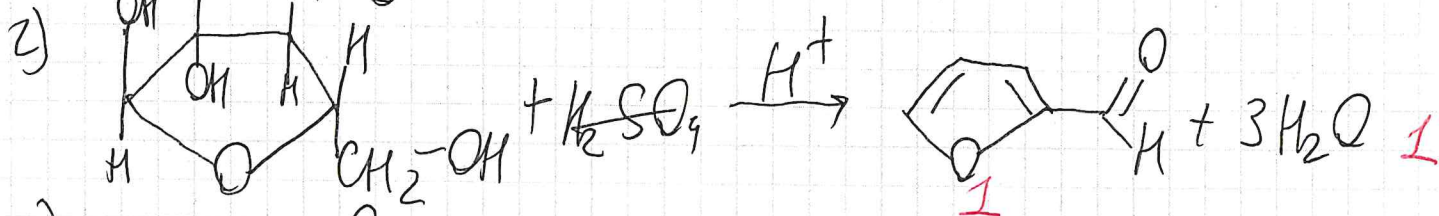
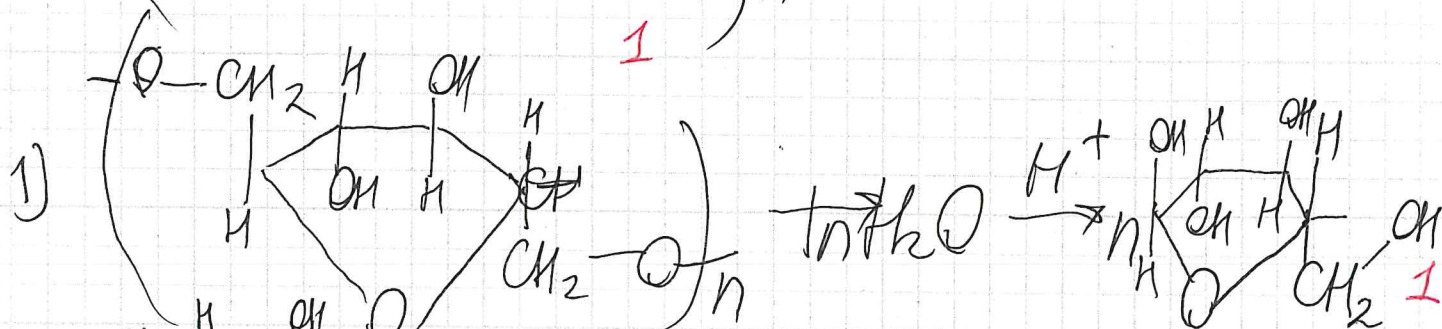
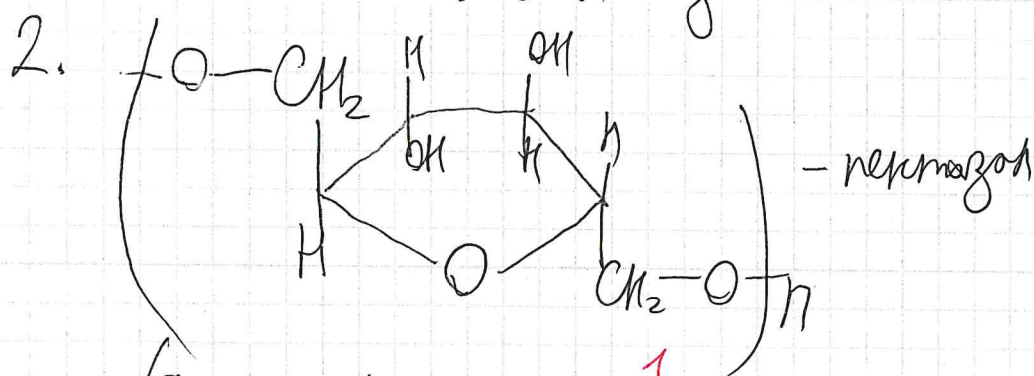
$\omega(\text{NaClO}_4) = \frac{15,313}{117,81} = 0,129$

Ответ: $\omega(\text{NaCl}) = 3,7\%$
 $\omega(\text{NaClO}_4) = 12,9\%$

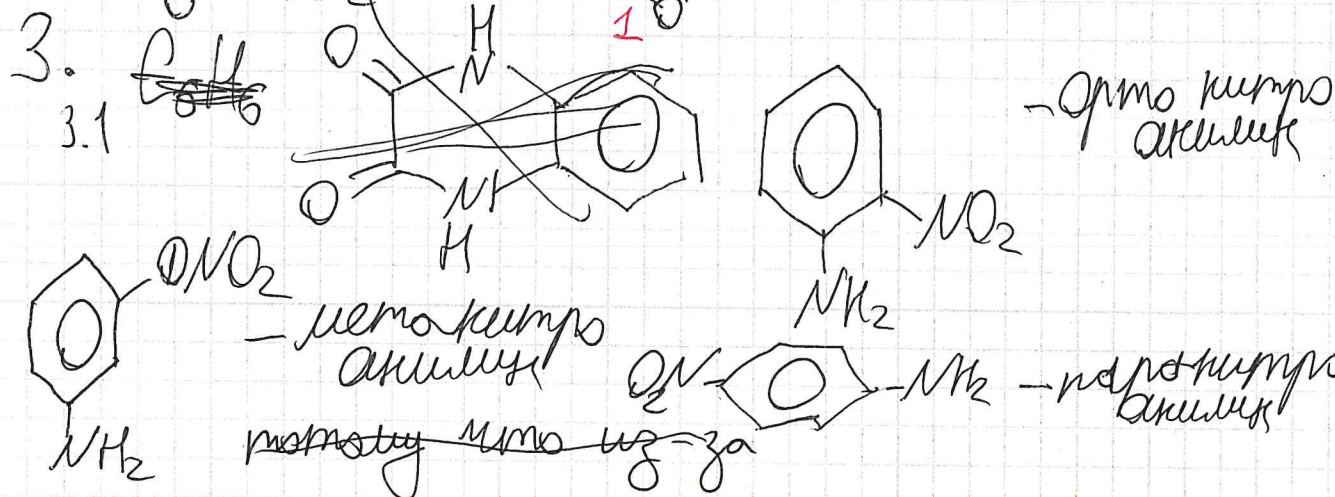
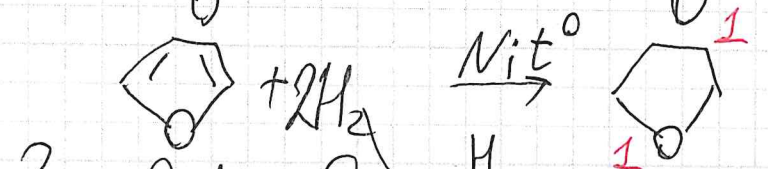
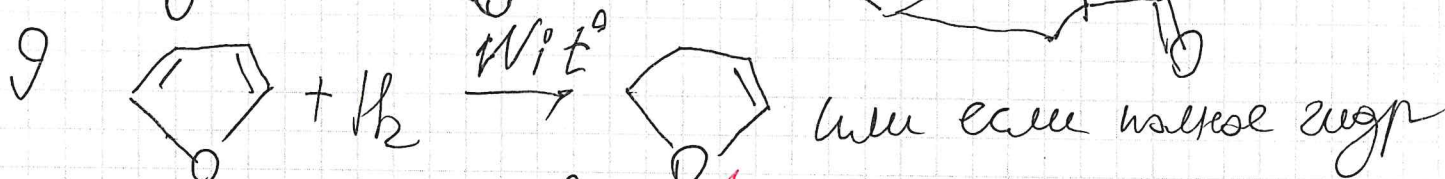
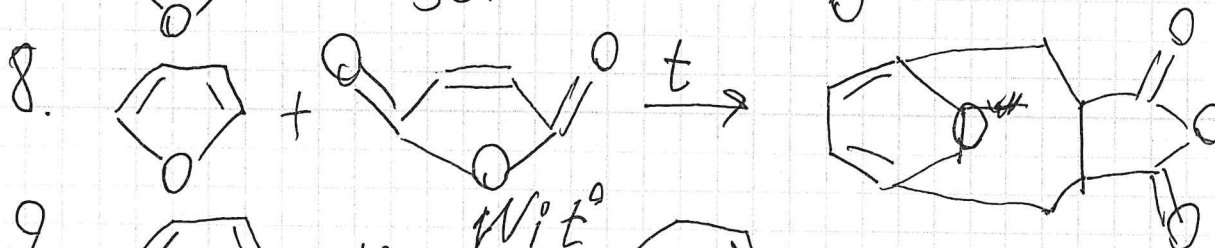
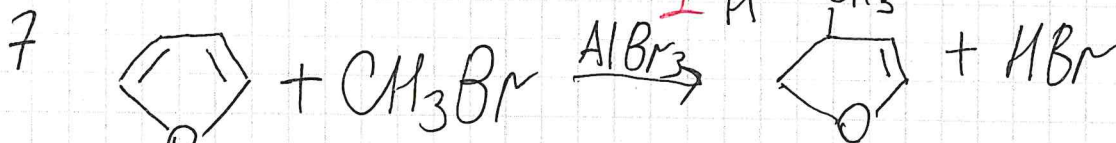
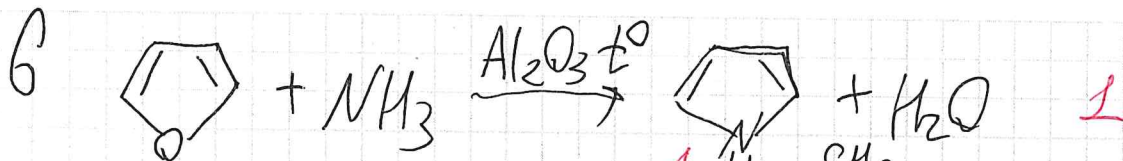
Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
35	18.03.25	Федотов	
Шифр			519420



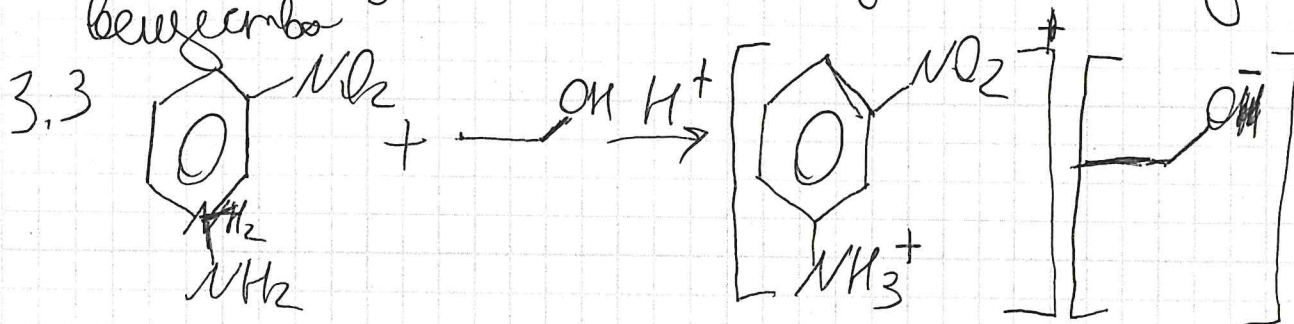
ClO_2 - D-16 и B-16 за счет Cl^{+4} генерализируются



Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
35	18.03.25	Рагустово	<i>Ал</i>
Шифр			



3.2 Потому что при свободном расположении радикалов и пробытков напряжении бензольного кольца возможно сильное излучение флуз св-в вещества



Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
35	18.03.25	Ряусово	<i>[Signature]</i>
Шифр			

$$4. PV = nRT$$

$$0,1256 \cdot x = \frac{x}{239} 8,31 \cdot 194 \cdot 1,239$$

$$0,0028134 x = x$$

6 - ~~судя по величине~~ Cl_2
B - CO_2
Г - N_2

4. A - B - ~~CH_3~~ CH_3 Г - ~~CO_2~~
B - CO_2 2

4.2 A - B

$$\omega(C) = 40\% \quad \omega(O) = 53,3\% \quad \omega(H) = 6,67\%$$

$$C_x H_y O_z = x:y:z = \frac{40}{12} : \frac{53,3}{16} : \frac{6,67}{1} =$$

$$= 3,3 : 3,3 : 1 = 1:2:1 \quad CH_2O \quad 3$$

A - $H_2C=O$ - метаналь

