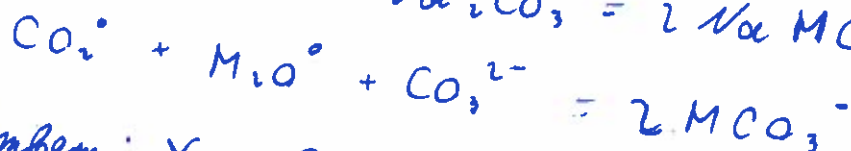
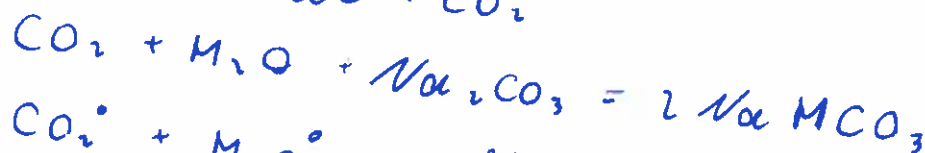
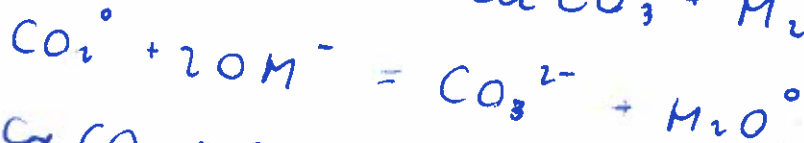
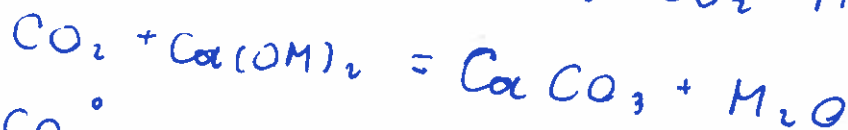
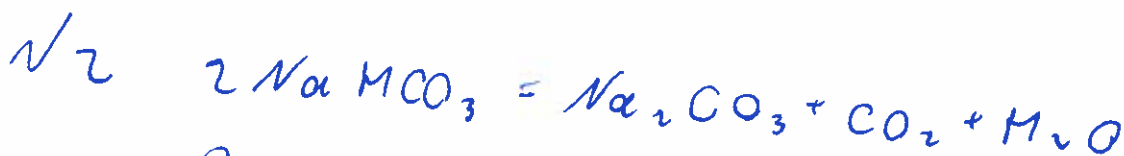
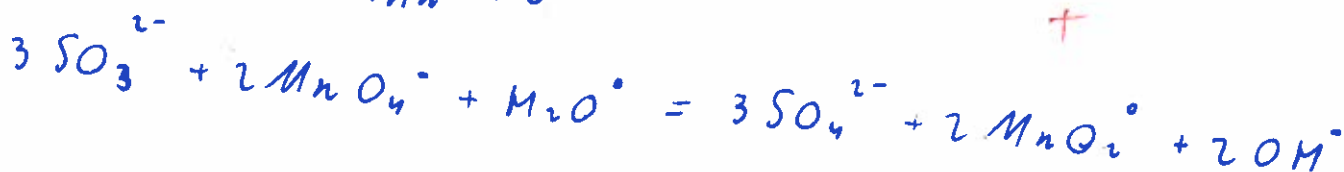
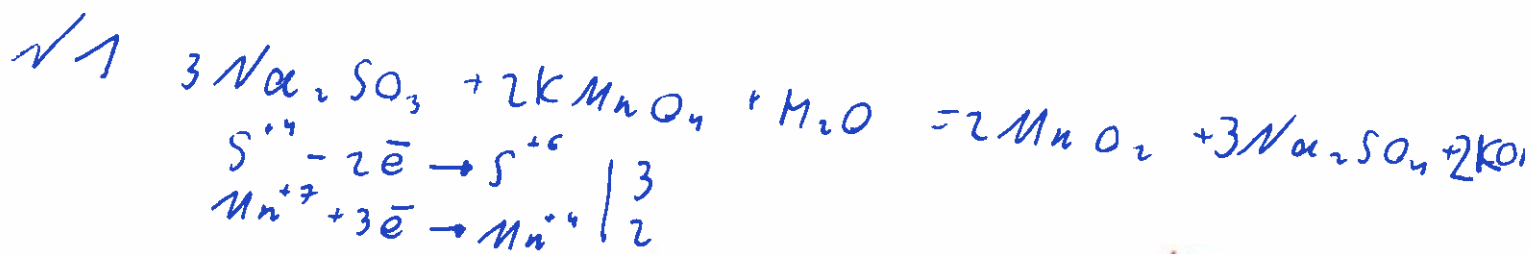


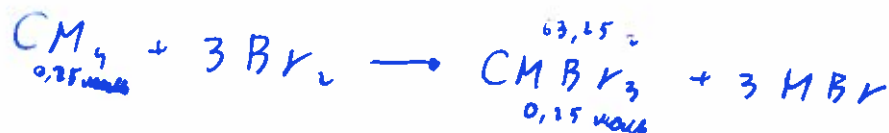


Вариант № 6

Оценка выполнения олимпиадной работы (заполняется проверяющим)											
№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	Σ
Полученный балл	5	15	9	20	0	8/12					48/67
I проверка	Фамилия И.О. проверяющего			Подпись			Σ баллов прописью	сорок восемь			
	Фамилия И.О. проверяющего			Подпись			Σ баллов прописью	шестьдесят семь			
II проверка	Фамилия И.О. проверяющего			Подпись			Σ баллов прописью	шестьдесят один			
	Фамилия И.О. проверяющего			Подпись			Σ баллов прописью	шестьдесят три			



Ответ: $X_1 = \text{CO}_2$; $X_2 = \text{CaCO}_3$; $X_3 = \text{CO}_2$; $X_4 = \text{H}_2\text{O}$



$$m_T(\text{CHBr}_3) = \frac{253}{0,4} = 63,25$$

$$M(\text{CHBr}_3) = 253$$

$$n(\text{CHBr}_3) = \frac{63,25}{253} = 0,25 \text{ моль}$$

$$n(\text{CH}_3\text{COOK}) = n(\text{CH}_4) = n(\text{CHBr}_3) = 0,25 \text{ моль}$$

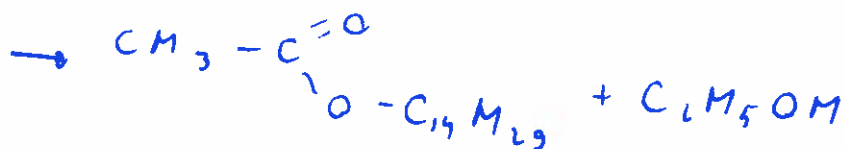
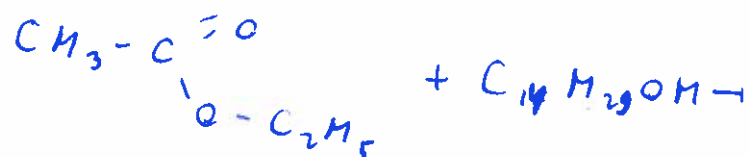
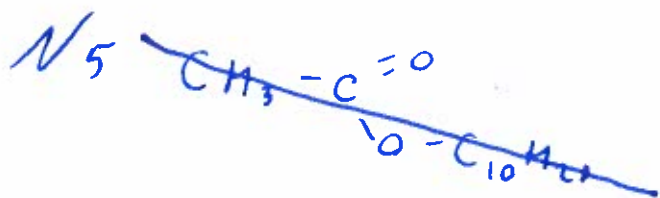
$$M(\text{CH}_3\text{COOK}) = 98$$

$$m(\text{CH}_3\text{COOK}) = 98 \cdot 0,25 = 24,5$$

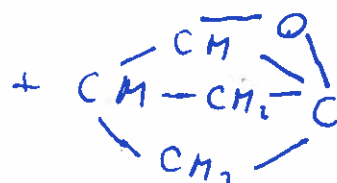
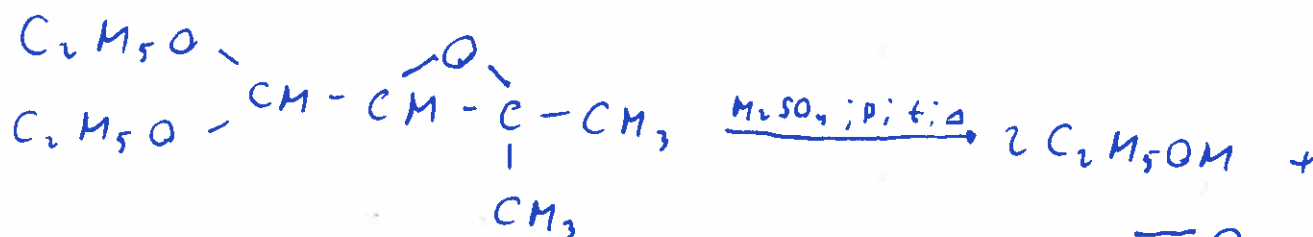
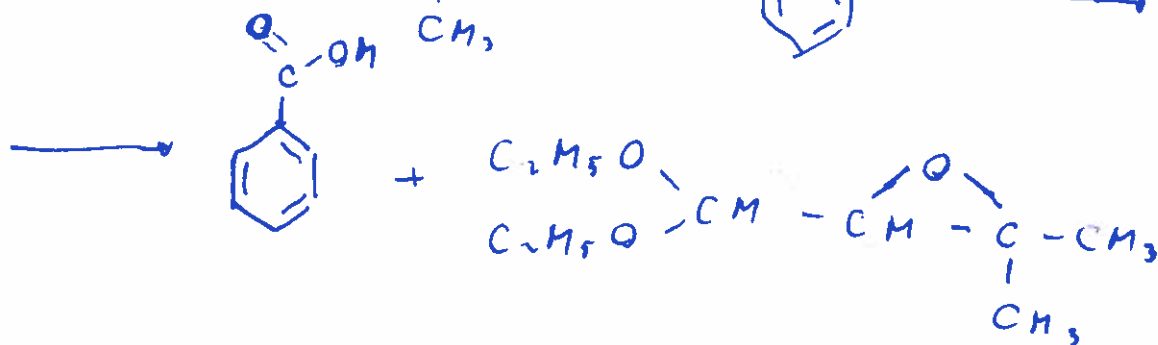
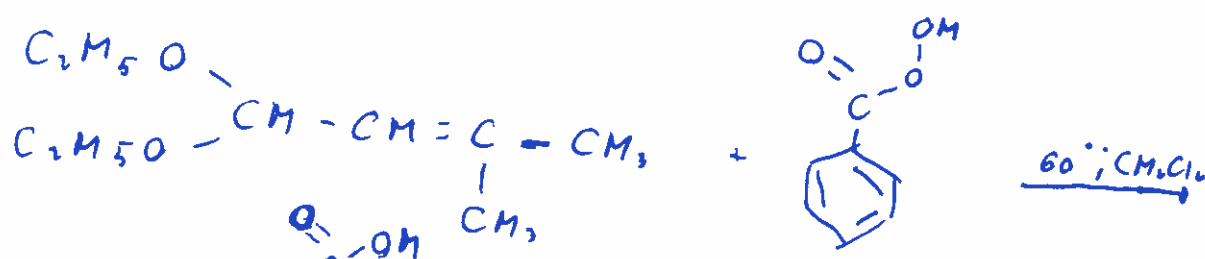
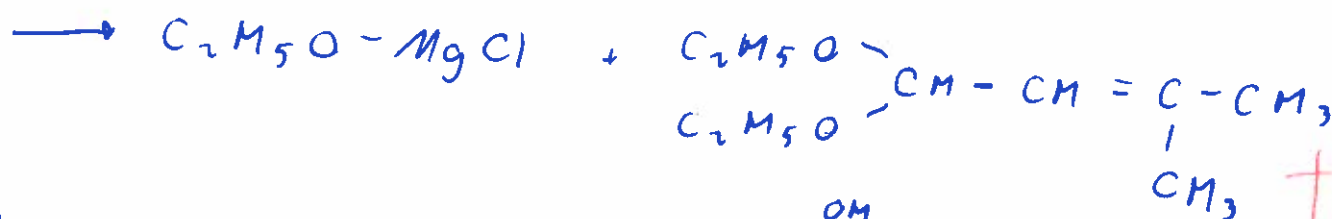
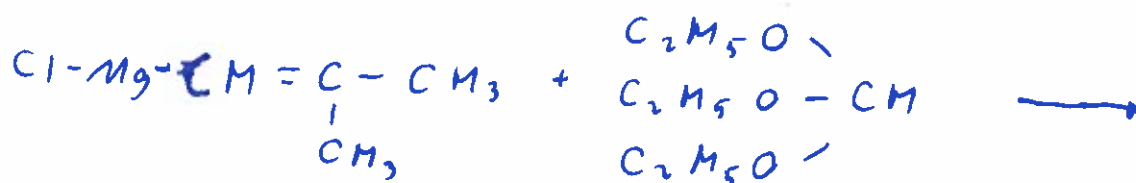
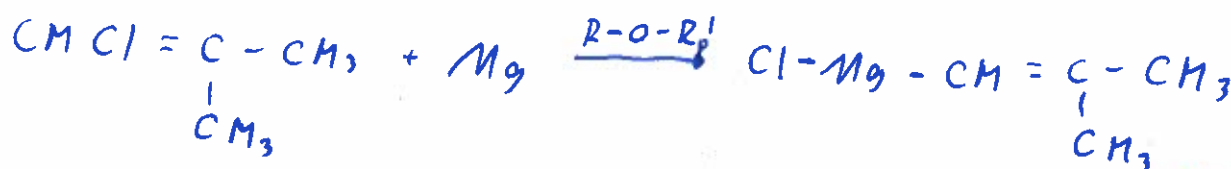
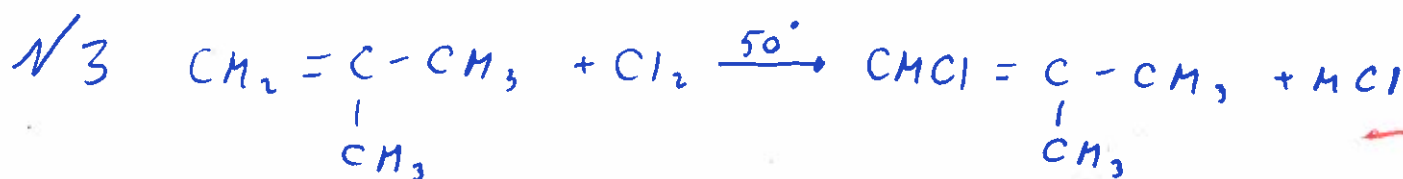
$$\omega(\text{CH}_3\text{COOK}) = \frac{24,5}{49} \cdot 100\% = 50\%$$

$$\omega(\text{KOM}) = 100\% - 50\% = 50\%$$

Ответ: $\omega(\text{KOM}) = 50\%$; $\omega(\text{CH}_3\text{COOK}) = 50\%$.



Условие проведения данного процесса
является наличием различных спиртов.





$$\sqrt{6} \quad m(H_2O) = 1000 \text{ т} \cdot 0,12 = 120 \text{ т}$$

$$V(H_2O) = \frac{120 \cdot 10^6 \text{ г}}{1,02 \frac{\text{г}}{\text{см}^3}} = 117,63 \cdot 10^3 \text{ м}^3$$

28.

$$m(CO_2) = 1,3 \frac{\text{т}}{\text{м}^3} \cdot 117,63 \cdot 10^3 \text{ м}^3 = 152919 \text{ т}$$

$$n(CO_2) = \frac{152919 \text{ т}}{44 \frac{\text{т}}{\text{моль}}} = 3475,4 \text{ моль}$$

$$n((NH_4)_2CO_3) = n(CO_2) = 3475,4 \text{ моль} \quad 28.$$

$$m(N) = 1000 \text{ т} \cdot 0,034 = 34 \text{ т} \quad 28.$$

$$m(N)_{m_1} = 34 \text{ т} \cdot 0,15 = 5,1 \text{ т} \quad 28.$$

$$M(NH_3) = 17 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$$

$$5,1 \text{ т} = 14 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$$

$$x \text{ т} = 17 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$$

$$x = \frac{5,1 \text{ т} \cdot 17 \frac{\text{г}}{\text{моль}}}{14 \frac{\text{г}}{\text{моль}}} = 6,19 \text{ т} \quad 28. \quad x = m(NH_3)$$

$$m(S) = 8 \frac{\text{т}}{\text{м}^3} \cdot 117,63 \cdot 10^3 \text{ м}^3 = 941040 \text{ т} \quad 28.$$

$$m(S)_{m_{1,5}} = 941040 \text{ т} \cdot 0,1364 = 128357,9 \text{ т} \quad 28.$$

$$m(NH_3)_{m_{10}} = 6,19 \text{ т} \cdot 0,2 = 1,24 \text{ т}$$

