



ШИФР

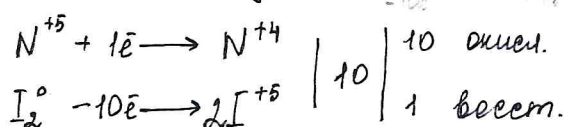
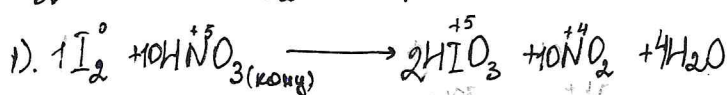
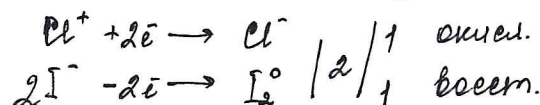
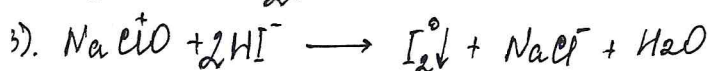
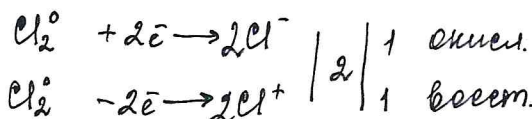
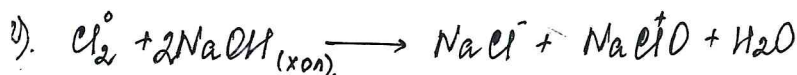
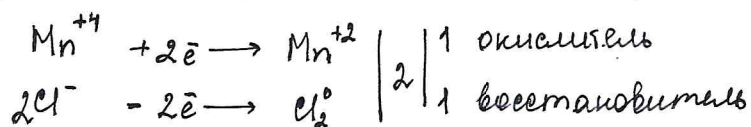
22614

Класс 11 Вариант 7 Дата Олимпиады 24.02.2018

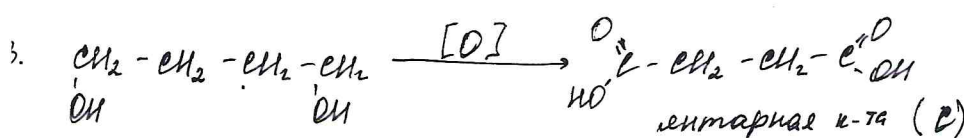
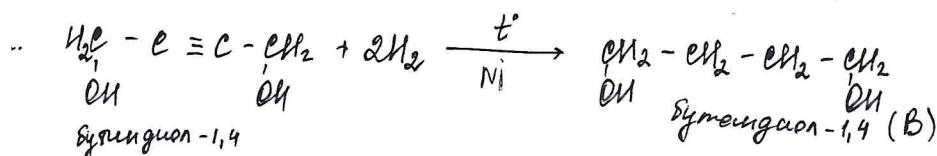
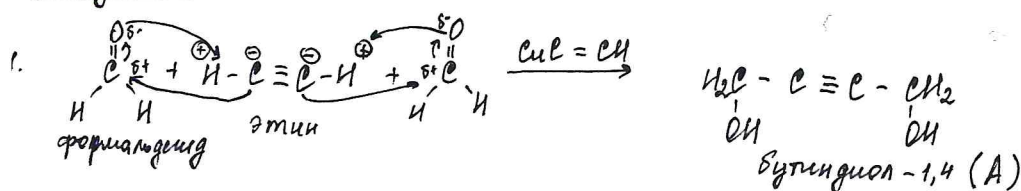
Площадка написания МАОУ СШ № 144

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	5	5	5	5	5	5	30	тридцать	

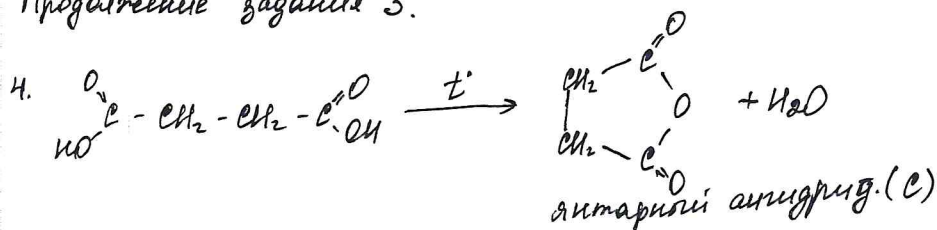
Задание 1



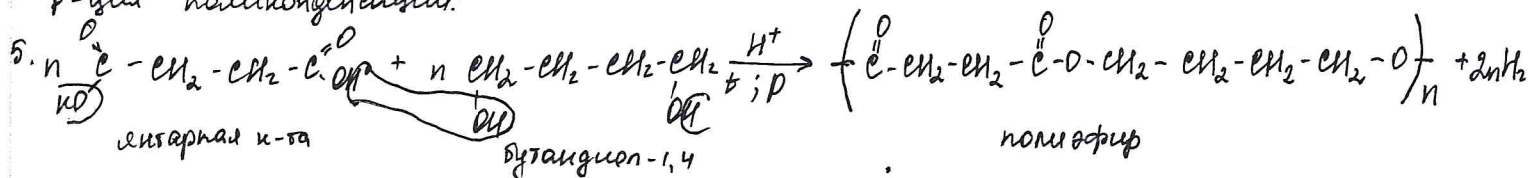
Задание 3.



Продолжение задания 3.

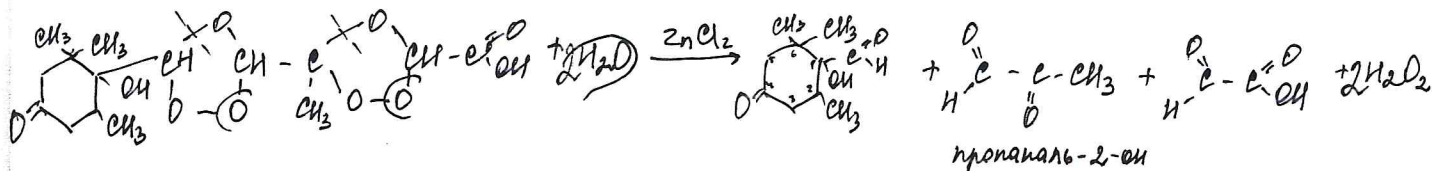
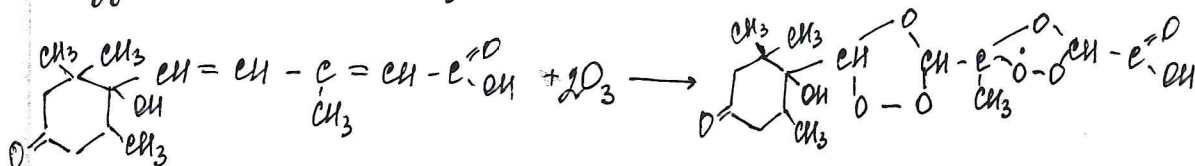


р-ция поликонденсации:



Задание 5.

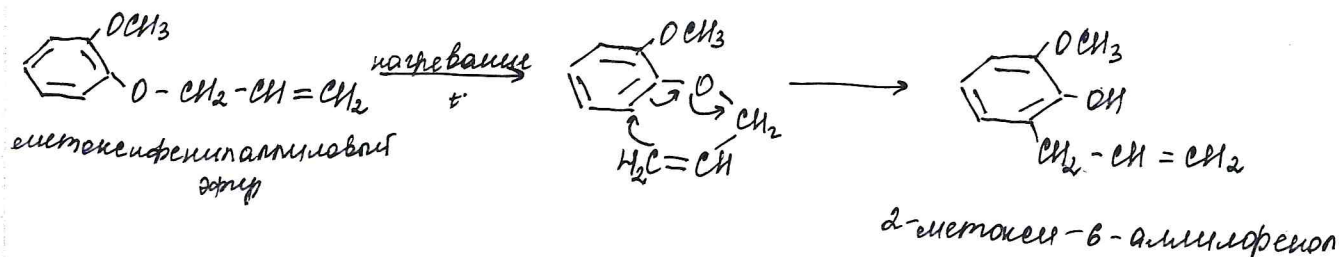
Продуктами р-ции окисления являются альдегид и кетон.



пропаналь-2-он

кетон

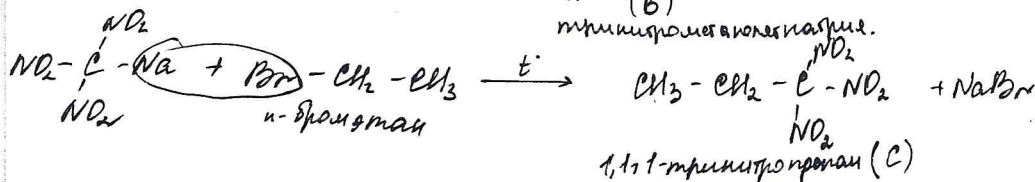
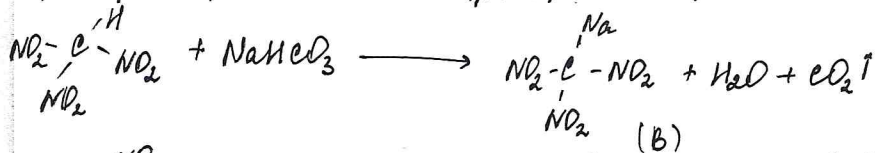
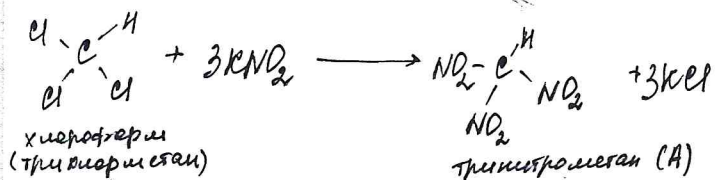
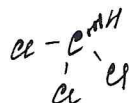
Задание 2



Ответ: в результате перегруппировки Филлиппса из метоксифенилаллилового эфира образуется 2-метоксифенил-6-аллилфенол.

Задание 4

Хлороформ имеет формулу $CHCl_3$





Задание 6

Вещество А

$$\omega = \frac{Ar \cdot n \cdot 100\%}{M(B)}$$

$$n = \frac{\omega M}{Ar \cdot 100\%}$$

$$\omega(C) = 40,4\%$$

$$\omega(H) = 7,91\%$$

$$\omega(N) = 15,7\%$$

$$\omega(O) = 100\% - 40,4\% - 7,91\% - 15,7\% = 35,99\%$$



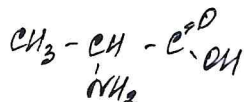
$$x : y : z : k = \frac{40,4}{12} : \frac{7,91}{1} : \frac{15,7}{14} : \frac{35,99}{16} = 3,367 : 7,91 : 1,1214 : 2,249 \approx 3 : 7 : 1 : 2 \Rightarrow$$

Эмпирическая формула в-ва А - $C_3H_7NO_2$

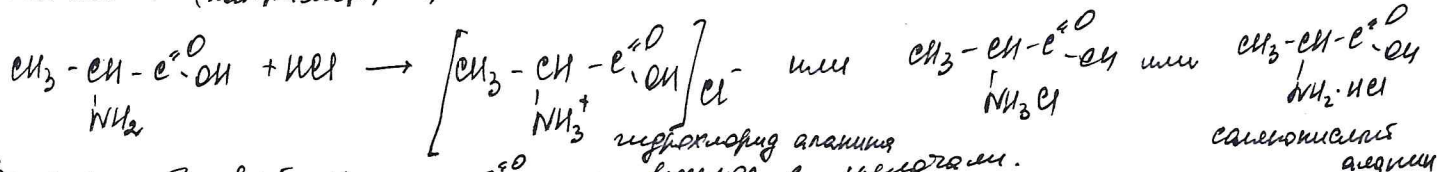
Проверим по молярной массе.

$$M(C_3H_7NO_2) = 12 \cdot 3 + 7 \cdot 1 + 14 \cdot 1 + 16 \cdot 2 = 89 \text{ г/моль} \Rightarrow \text{молярная формула в-ва А - } C_3H_7NO_2$$

Вероятнее всего это аланин.



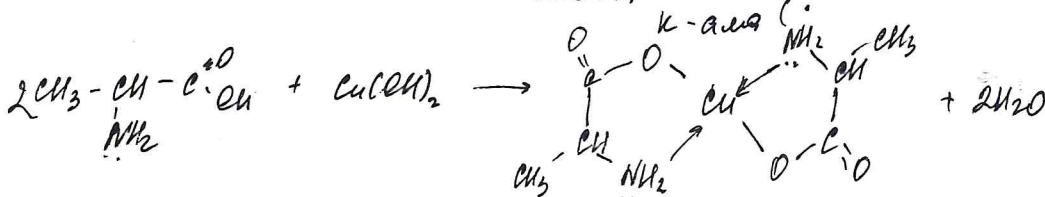
За счет неподеленной электронной пары азота аланин взаимодействует с ионами (например, H^+)



За счет карбоновой группы $-\text{C}^{\text{O}}\text{OH}$ он взаимодействует с ионами.

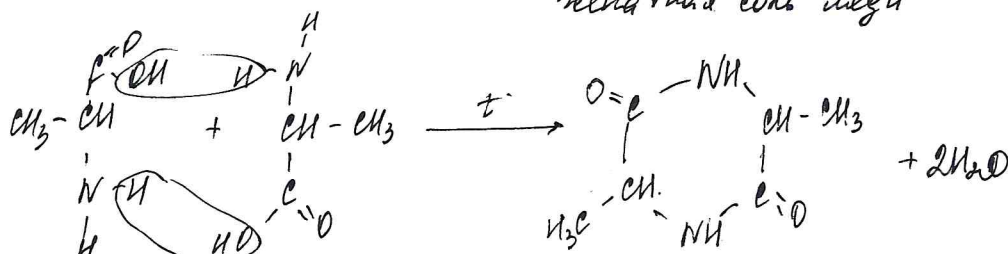


Защипотропная калия



непечная соль меди

За счет неподеленной электронной пары азота. Образуется связь с Cu по донорно-акцепторному механизму.



дигетониперазин аланина