

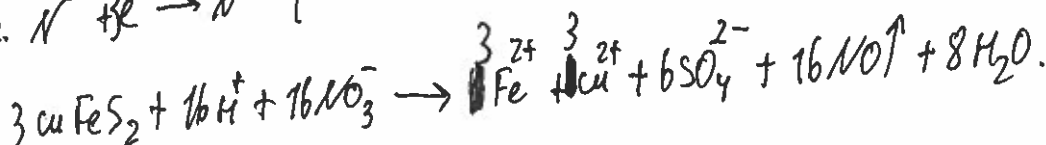
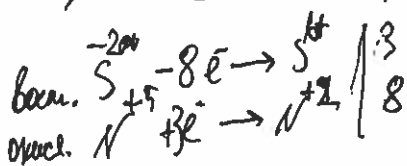
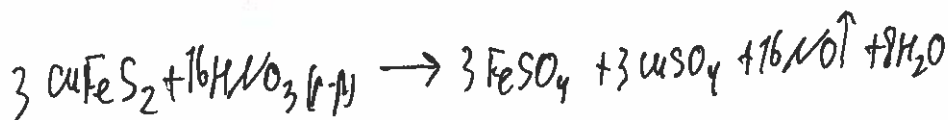


Вариант № 1

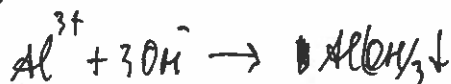
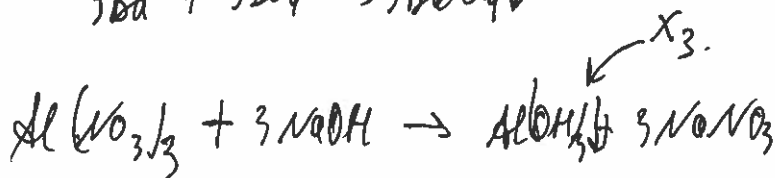
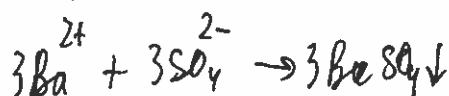
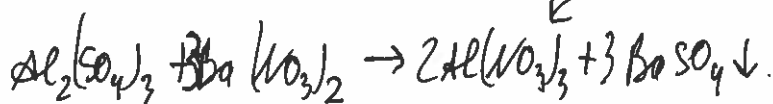
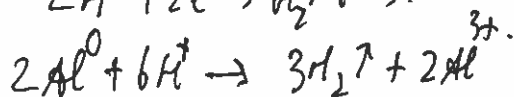
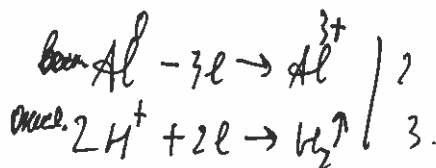
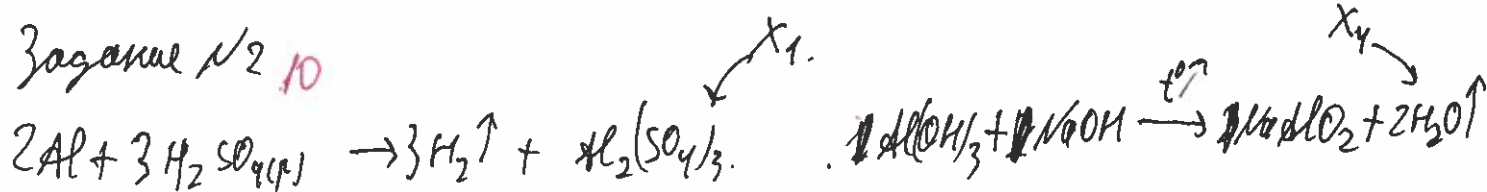
Оценка выполнения олимпиадной работы
(заполняется проверяющим)

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	Σ
Полученный балл	5	10	0	20	6	0					41
I проверка	Фамилия И.О. проверяющего	Кремлев		Подпись	[Подпись]		Σ баллов прописью	сорок один			
	Фамилия И.О. проверяющего	Игорев		Подпись	[Подпись]		Σ баллов прописью	сорок один			
II проверка	Фамилия И.О. проверяющего	Лыткин		Подпись	[Подпись]		Σ баллов прописью	сорок один			
	Фамилия И.О. проверяющего			Подпись			Σ баллов прописью				

Задание №1. 5



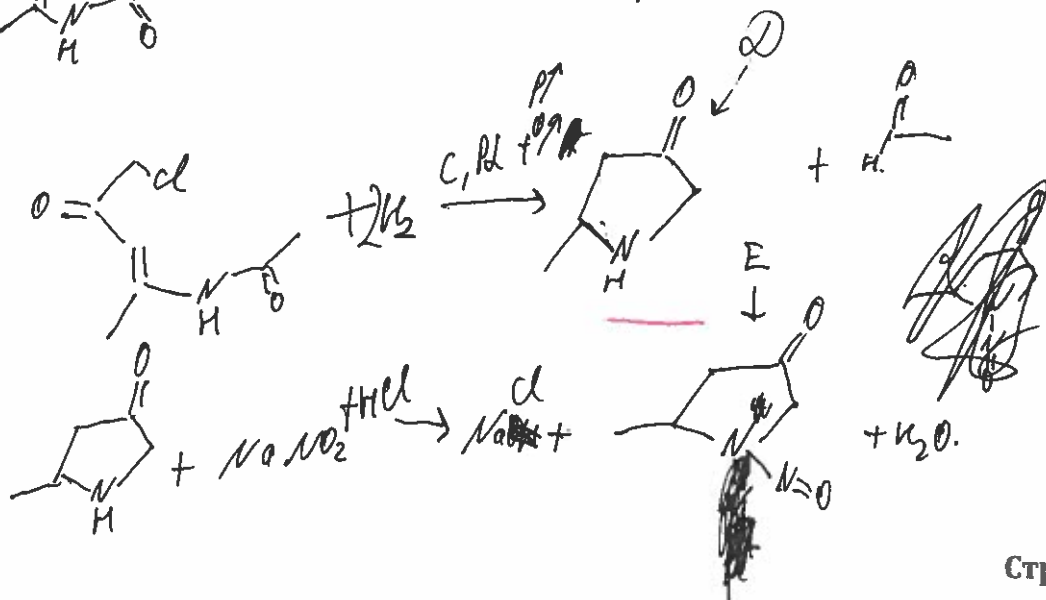
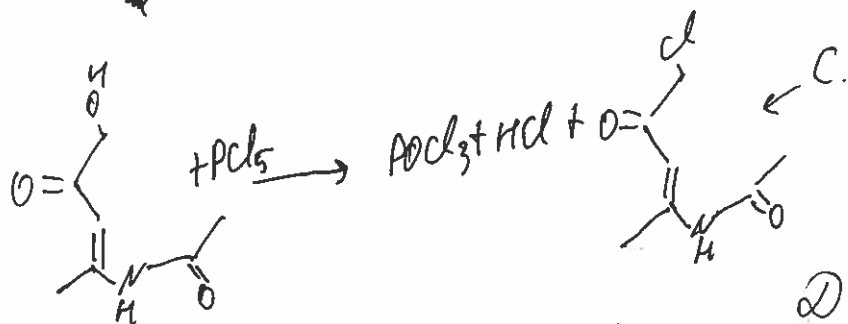
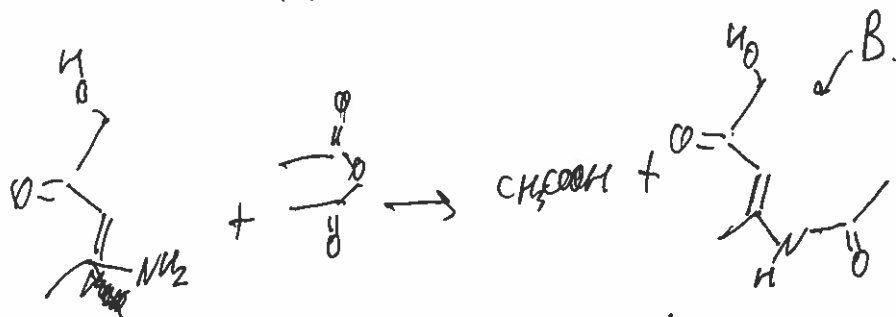
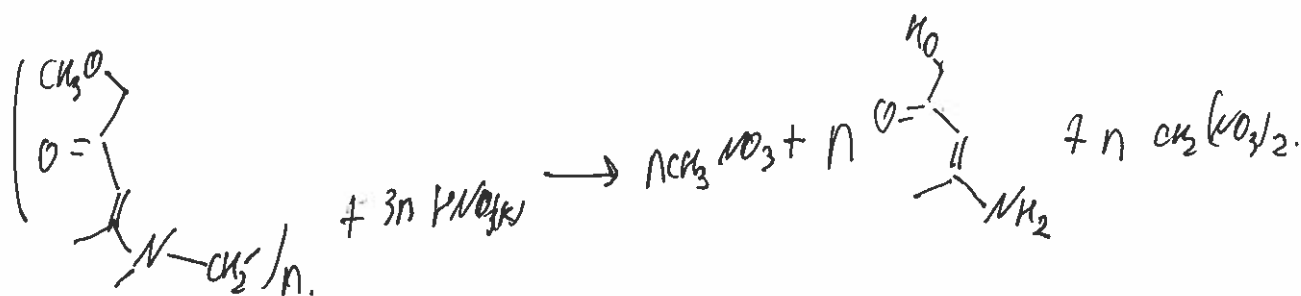
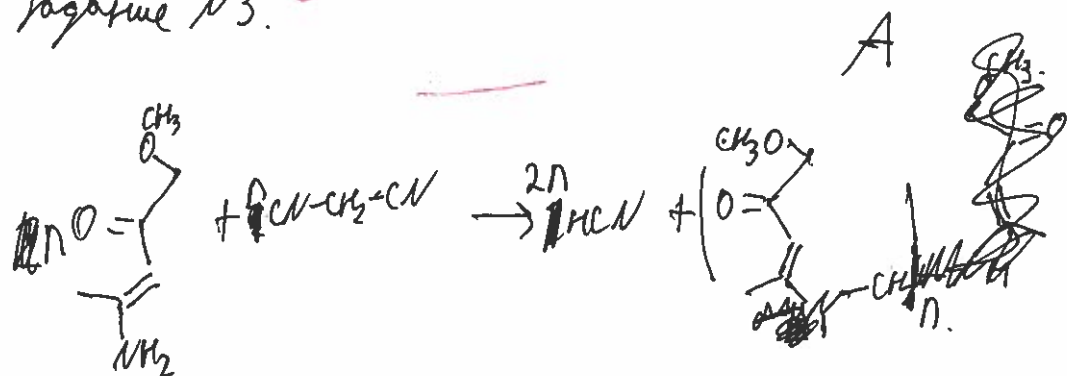
Задание №2 10





Вариант № 1

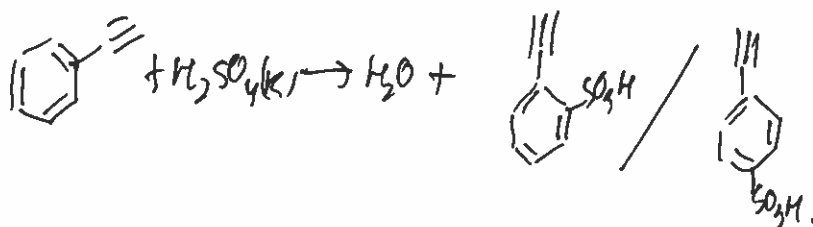
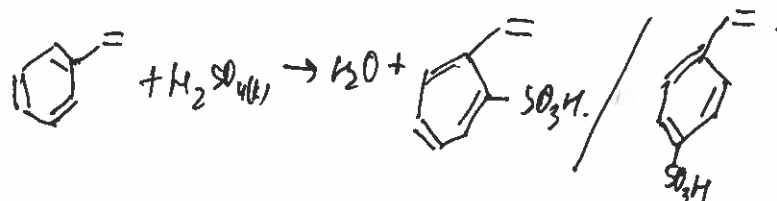
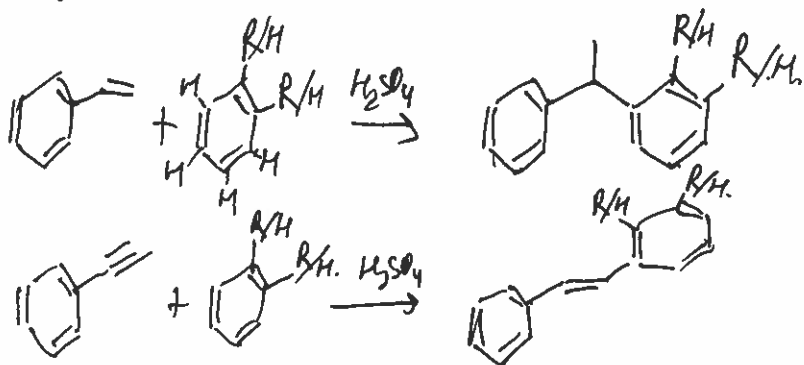
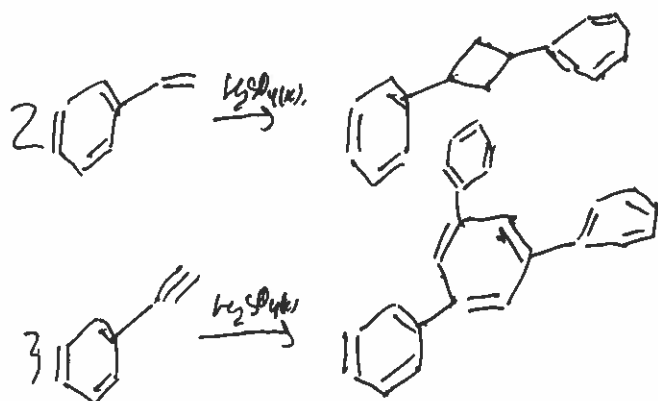
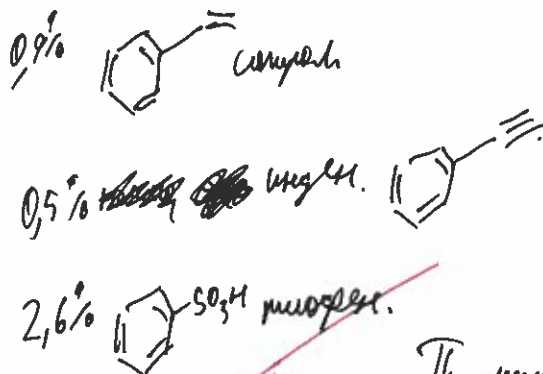
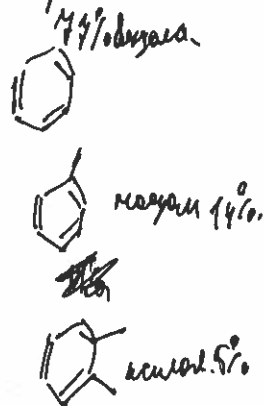
Задача №3. 0



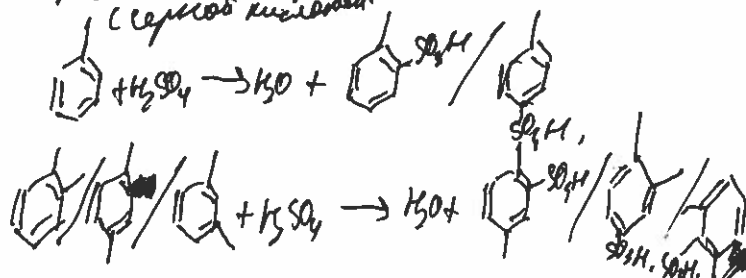


Вариант № 1

~~Вариант № 1~~ Задание № 6
выбор ответа.



Применяя полимер с сероокислительной
гемальсодержащей функциональностью в ионном
серебряном катионе



H_2SO_4 — катализатор реакции алкилирования
и дегидратации.



Вариант № 1

Задачи №6 продолжение.

в 100 000 т. аром. БТК. $54 \cdot 100 000 = 5400 \text{ т } \text{C}_6\text{H}_6$ 93% = 5022 т C_6H_6 .

44000 т 
14000 т 
5000 т 

900 т 
500 т 
2600 т 
Ф.м.

в «кислотном» цехе.

весь спирт весь кудрен.

- 80% мюлен, 5% H_2SO_4
3,2%

мюда.

М(кислот. смеси) =

$$= 900 \text{ т} + 500 \text{ т} + 2080 \text{ т} + 3042 \text{ т} + 251,1 \text{ т} = 26803,1 \text{ т кислот. смеси.}$$

~~W(спирт) = 13,23%~~

$$W(\text{спирт}) = 13,23\%$$

$$W(\text{мюлен}) = 7,35\%$$

$$W(\text{мюлен}) = 30,54\%$$

$$W(\text{кислот. смеси}) = 45,16\%$$

$$W(\text{H}_2\text{SO}_4) = 3,69\%$$