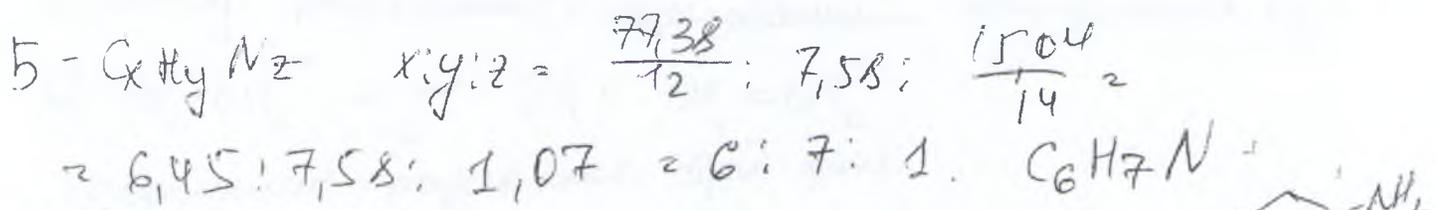
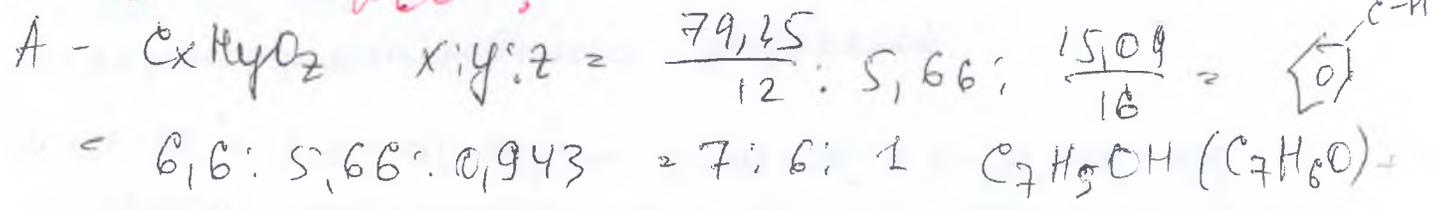
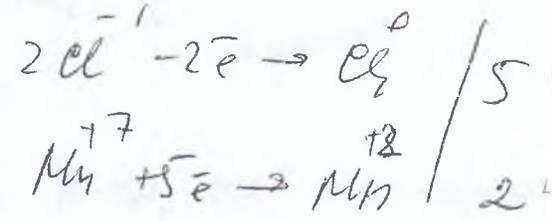
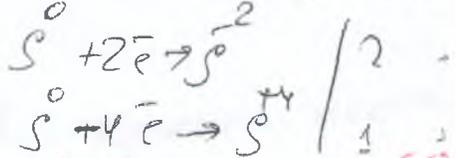
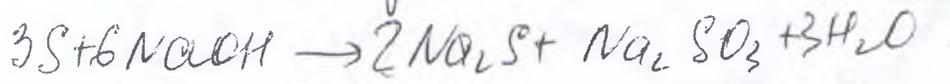
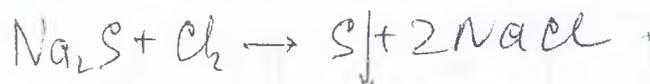
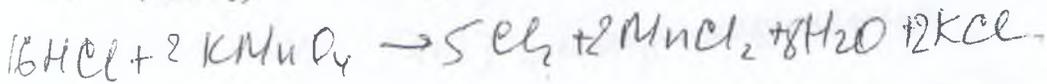
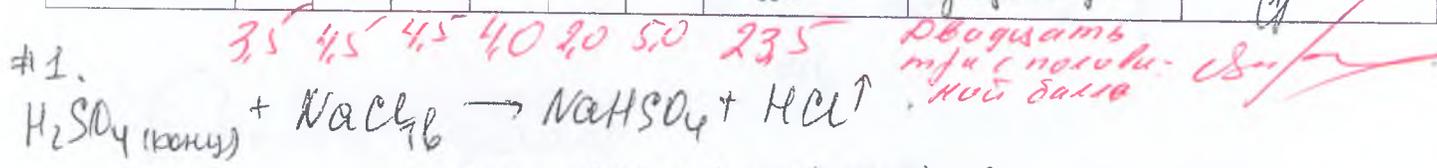


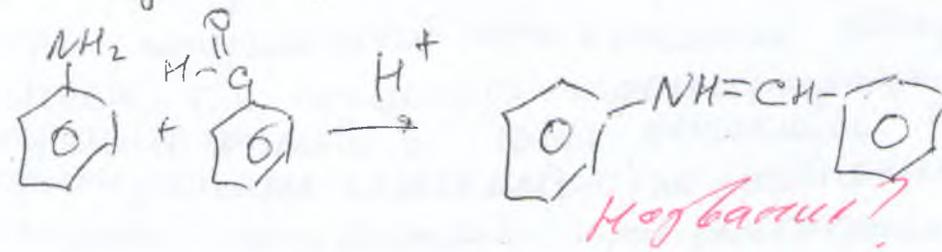
Класс 11 Вариант 1 Дата Олимпиады 24.02.2016

Площадка написания ЛЭТИ

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	4	4	3	4	2	5	27	двадцать два	



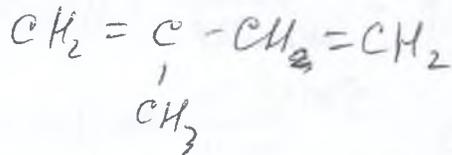
A - Бензальдегид



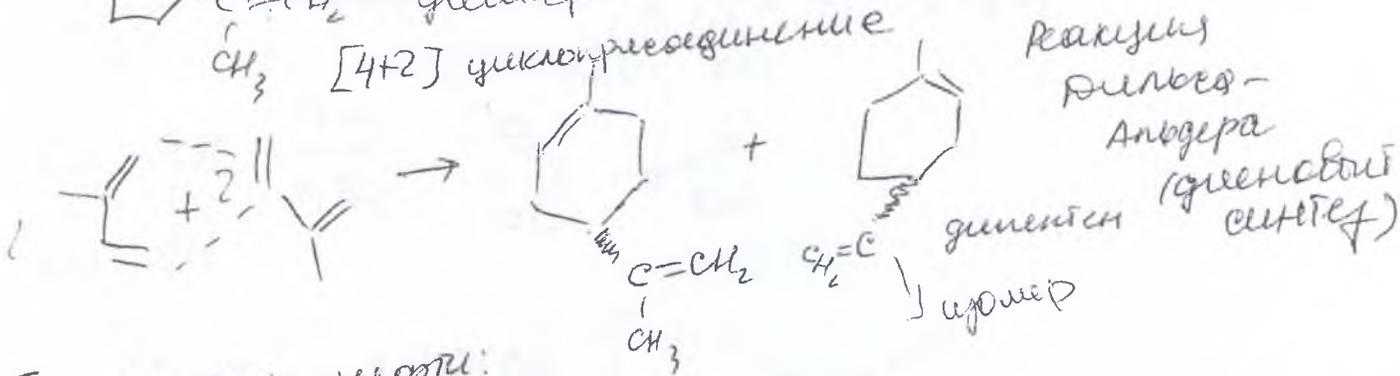
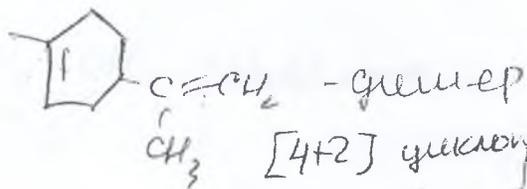
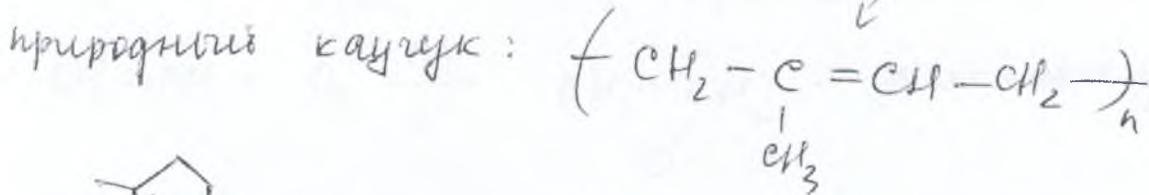
4,5

4,5

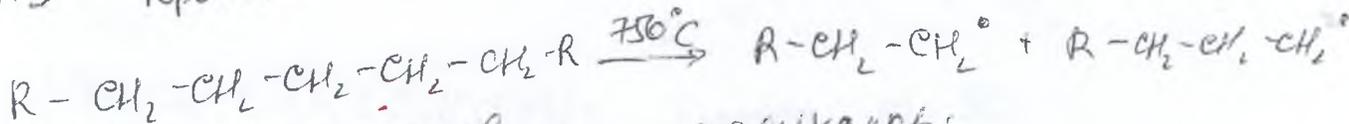
#3. Мономером является изопрен.



мономерное звено



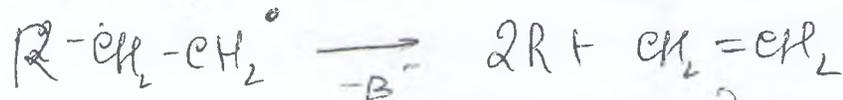
#5. Крекинг нефти:



диспропорционирование радикалов:



β -распад радикалов: (с образованием непредельных CH_2)



соединение радикалов: (образует цепь)

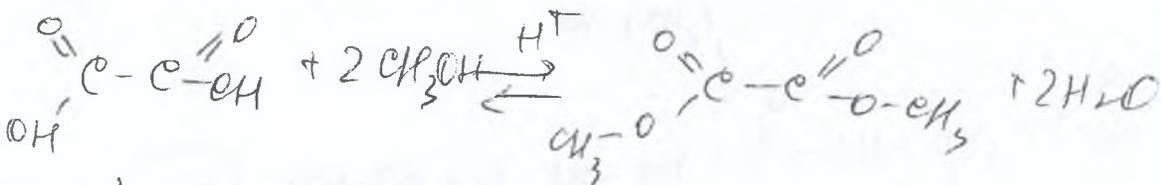
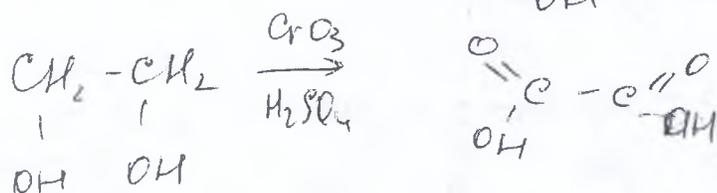
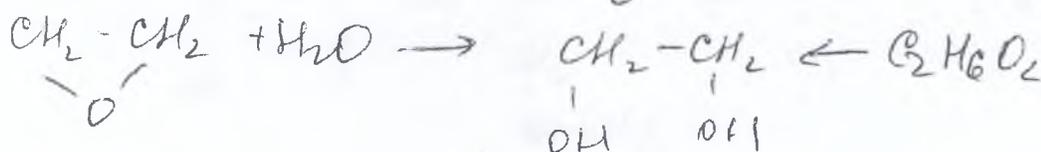
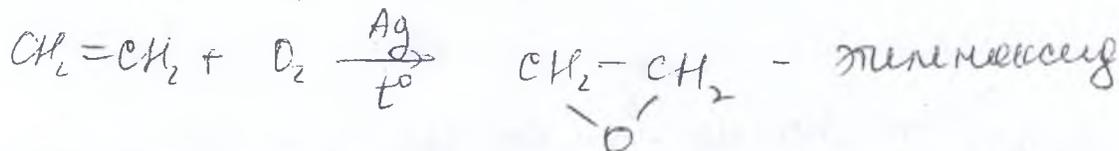
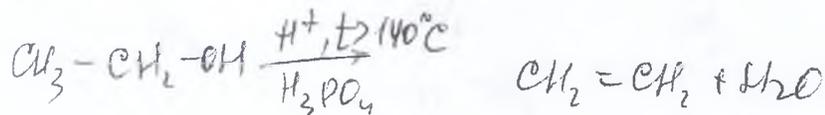


Бензин, получаемый при крекинге обладает повышенным содержанием, т.к. процесс изомеризации приводит к получению топлива с более высоким октановым числом (структурной стабильности) по сравнению с бензиновой фракцией, полученной при ректификации нефти.
 Радиовидность крекинга - катализаторы, сероуксусная

ШИФР 309 26.

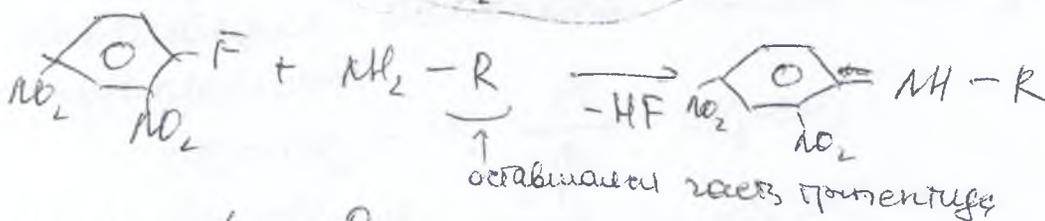
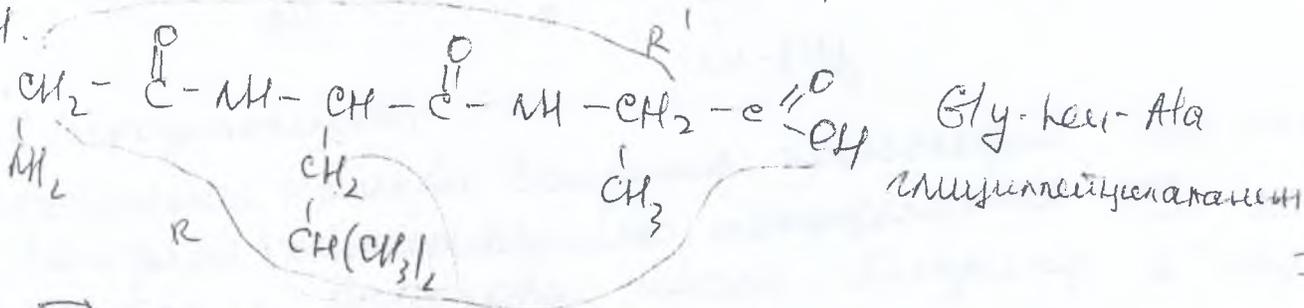
#3.

$n(C_2H_5OH) = \frac{69,1g}{46g/mol} = 1,5 \text{ моль}$

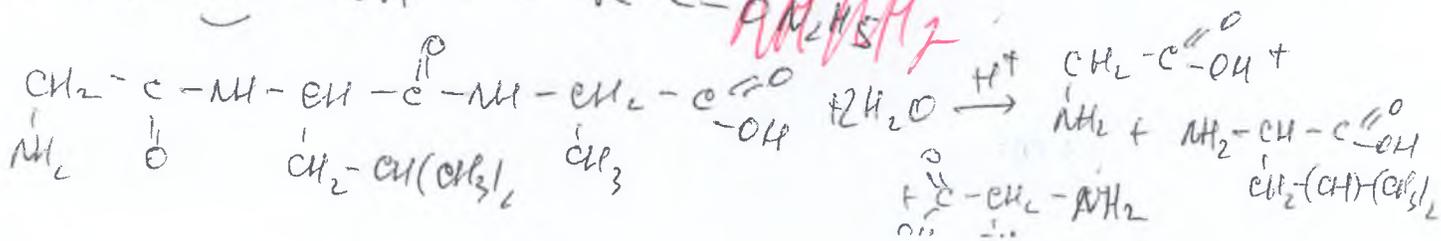


$n(CH_3OH) = 2n(C_2H_5OH) = 3 \text{ моль}; m = 96g$

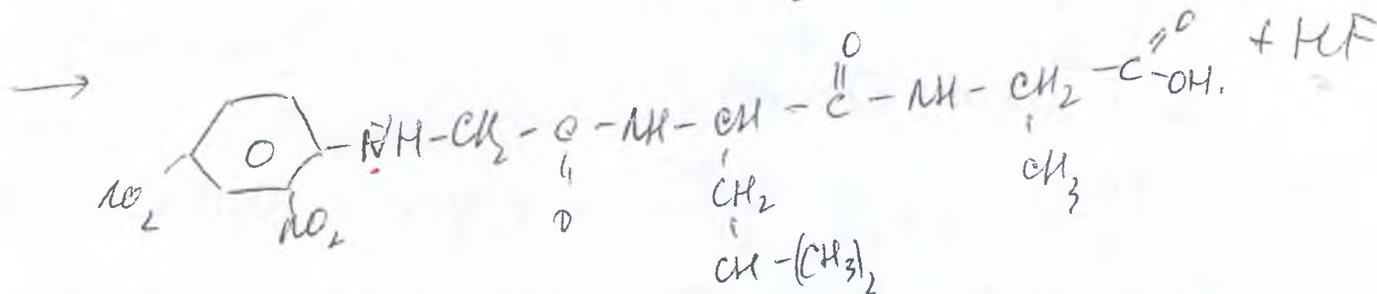
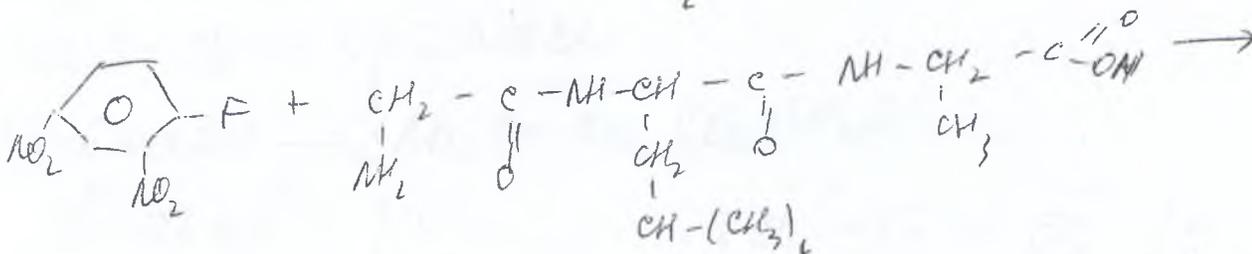
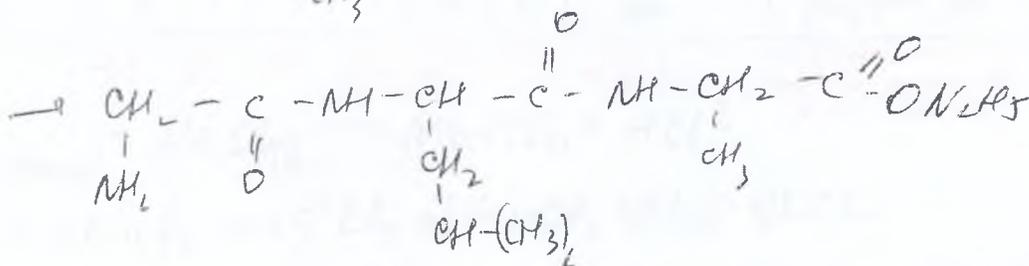
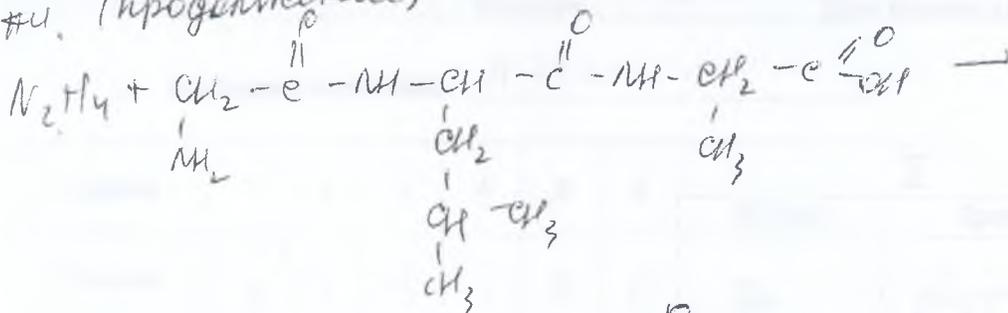
#4.



виден ли аммиак? можно ли использовать муравья



#4 (продолжение)



#5 (продолжение)

Повышение количества бензина происходит также благодаря микрореакции метанола УВ, но-нитрационных остановке число бензина в ходе микрореакции:

