



$(ab)c = a(bc)$ $E = mc^2$ $H-C-H$

ШИФР

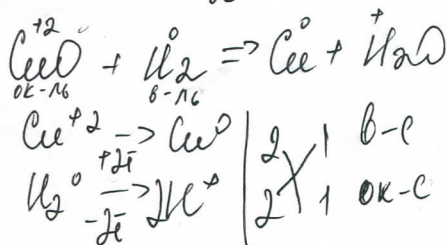
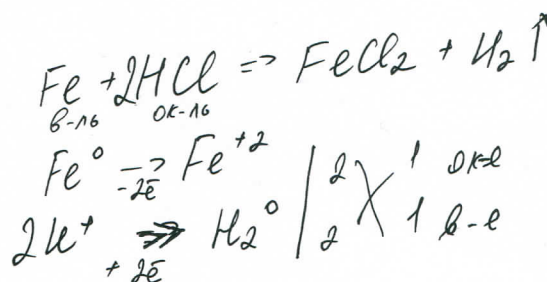
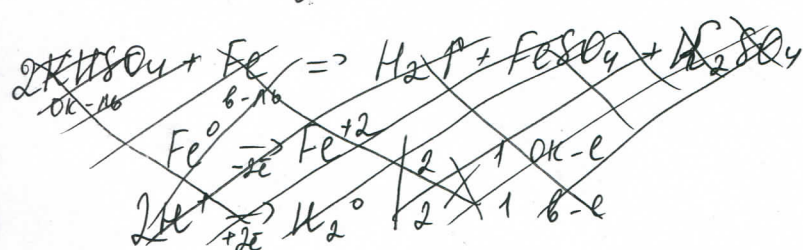
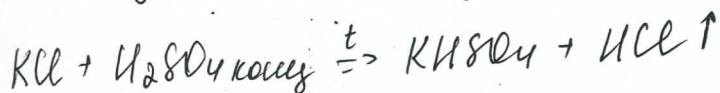
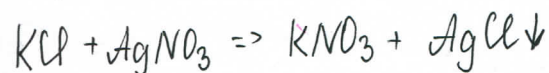
2503

Класс 11 Вариант 8 Дата Олимпиады 18.02.17

Площадка написания ЛФТИ

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	4	4	1	1	5	4	19	Десятьнадеять	

Задача №1 $AgCl$ - белый осадок, образуется в в-ве ионы Cl^- . Желтый осадок - ионы CrO_4^{2-} с ионами K^+ .



Задача №2

C_nH_{2n+2} - алкан.

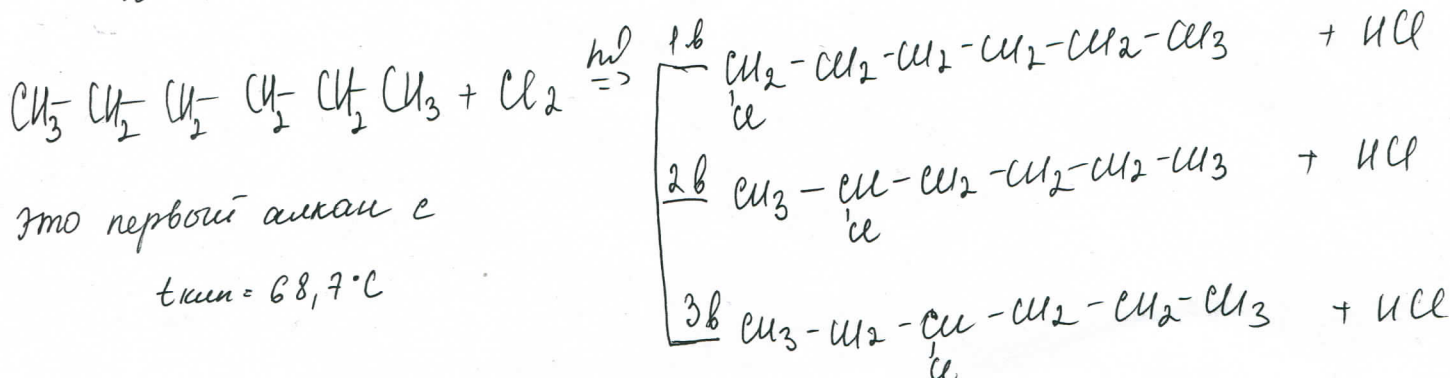
$$14n + 2 = 86$$

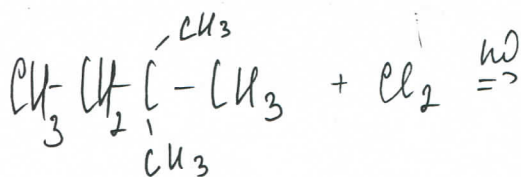
$$14n = 84$$

$$n = 6$$

отсюда

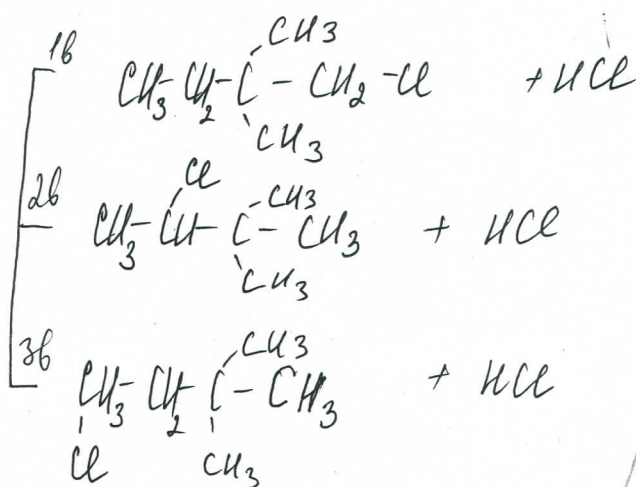
$$\Rightarrow C_6H_{14}$$





2 атома

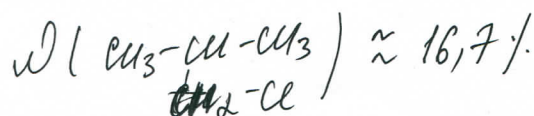
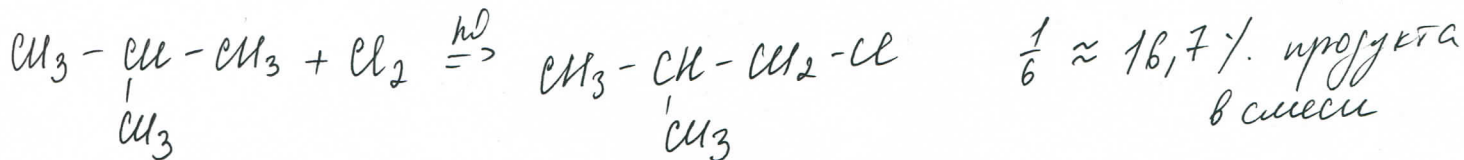
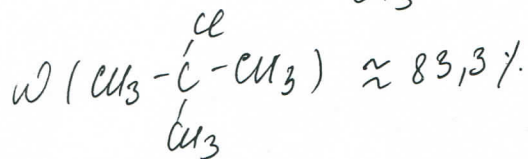
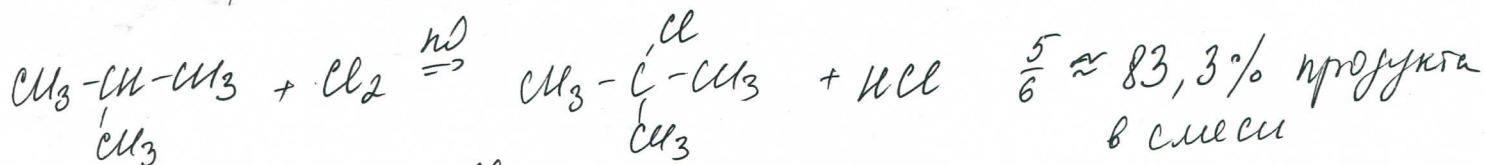
$t_{\text{кип}} = 49,7^\circ\text{C}$



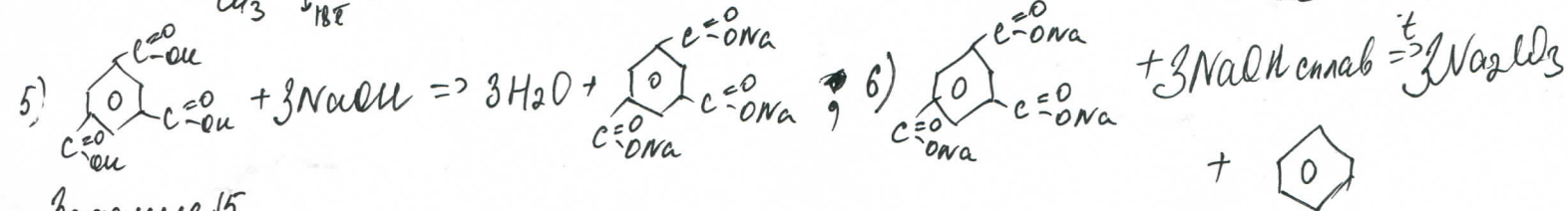
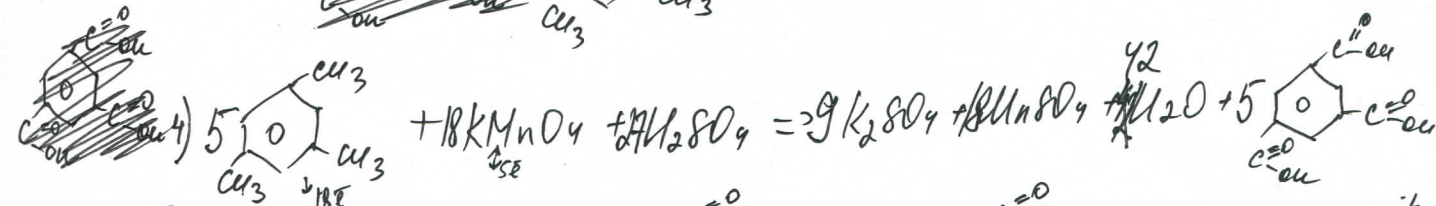
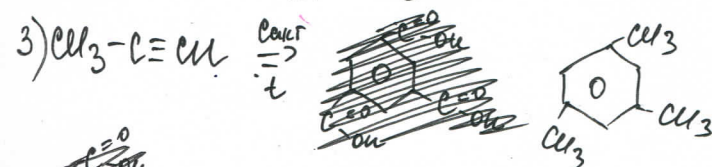
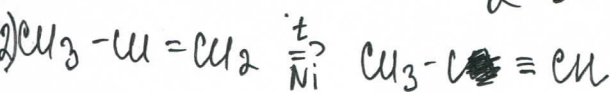
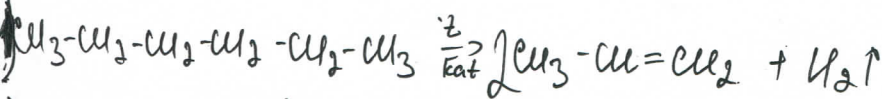
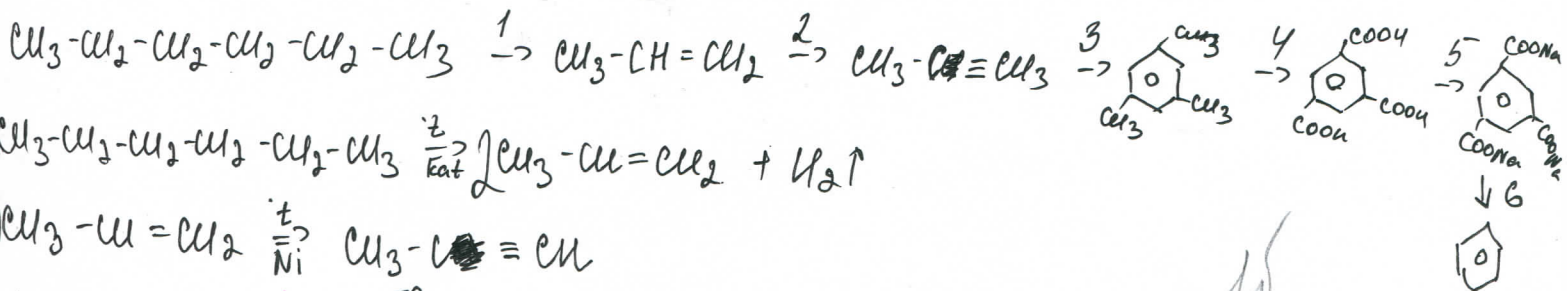
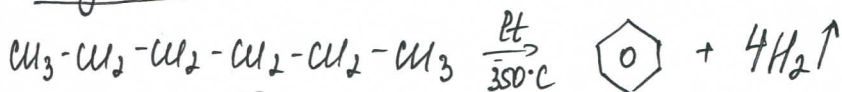
Задача №3

$\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{CH}}} - \text{CH}_3$ - изобутан. В своем строении он имеет

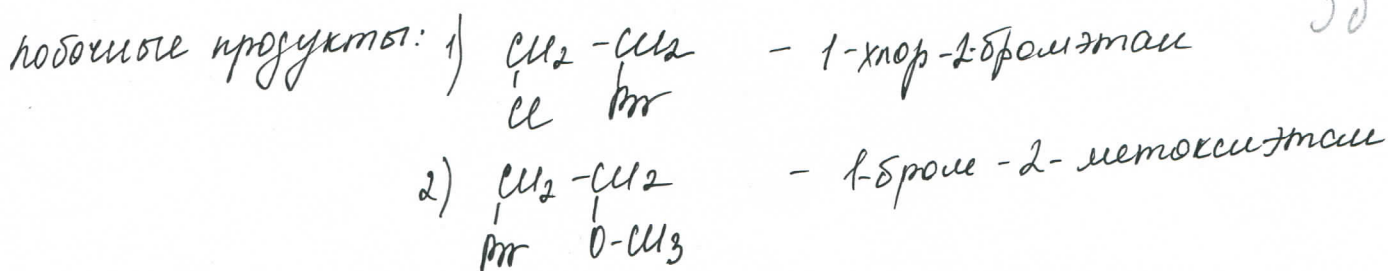
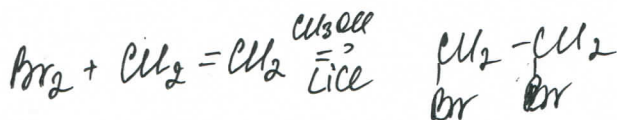
3 первичных атома С и 1 третичный атом С. Значит в отношении скорости замещения водорода мы исключаем вторичного атома С. Тогда скорости замещения относятся 5:1.



Задание №4



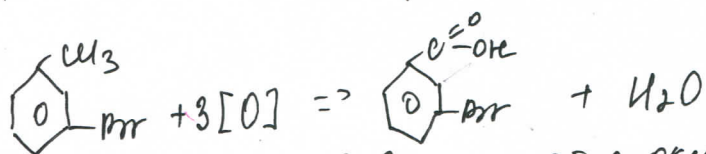
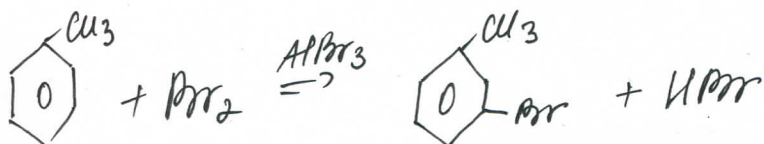
Задание №5



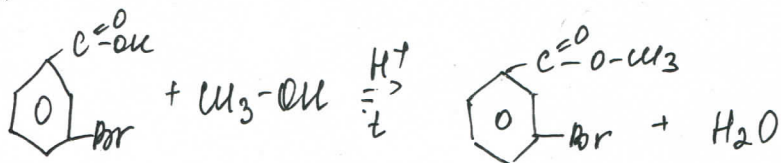
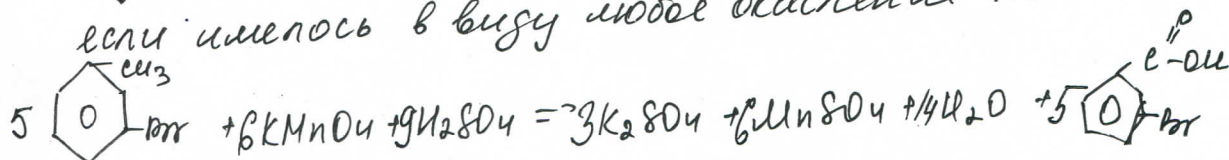
Реакция идет в присутствии LiCl, который в р-ре распадается на Li^+ и Cl^- . Так получается побочный продукт 1 при случайном столкновении ~~ион~~ с Cl^- .
Также реакция идет в присутствии CH_3OH , который в р-ре частично распадается на CH_3O^- и H^+ . Так получается ~~ион~~ побочный продукт 2 при случайном столкновении с ~~ион~~ CH_3O^- .



Задание 6



если имелось в виду полное окисление то:



9/8