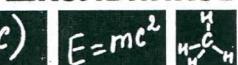




**ОТРАСЛЕВАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ**

(ab)c = a(bc)

$$E=mc^2$$



Использовать только эту сторону листа,
обратная сторона не проверяется!

ШИФР

2503

Класс 11

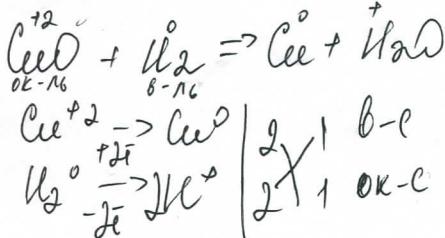
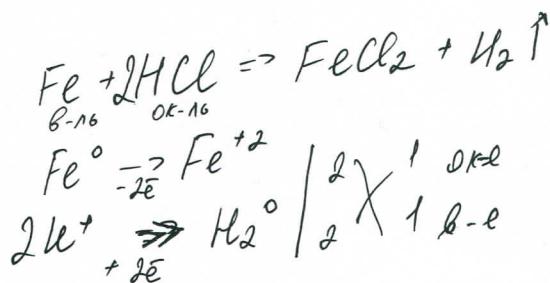
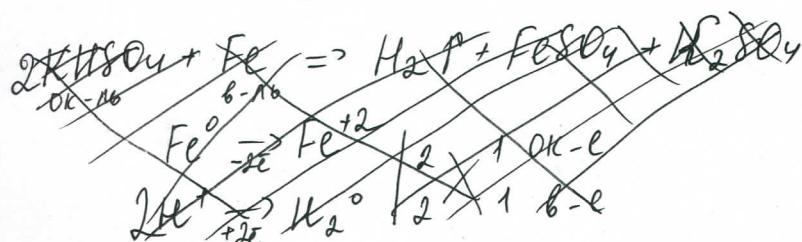
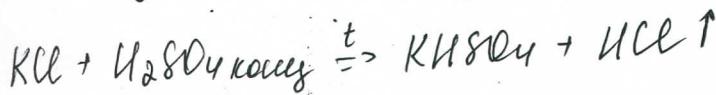
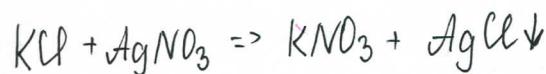
Вариант 8

Дата Олимпиады 18.02.17

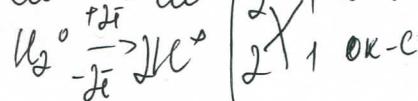
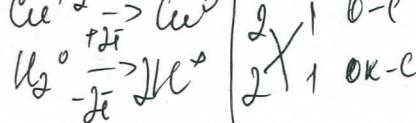
Площадка написания ЛЭТИ

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
	Цифрой	Прописью							
Оценка	4 4 1 15 4	19	девятнадцать						ЛЭТИ

Задача №1 AgCl - белый осадок, растворим в б-ве ионов Cl⁻. Желтыми пластины горят соль и ионы K⁺.



ЧБ



Задача №2

C_nH_{2n+2} - алкан.

$$14n+2 = 86$$

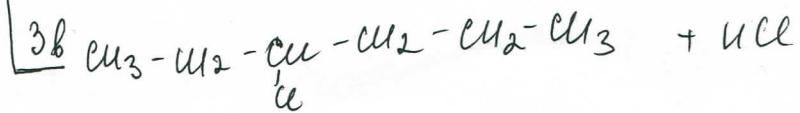
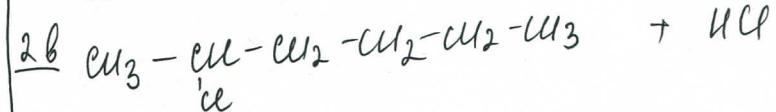
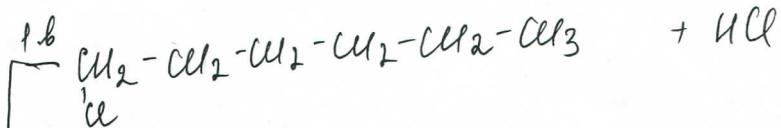
отсюда

$$14n = 84$$

=>

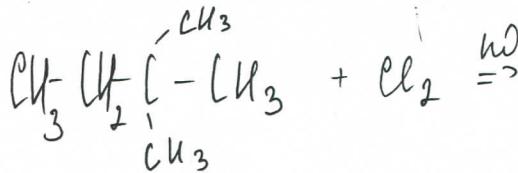
C₆H₁₂.

$$n = 6$$



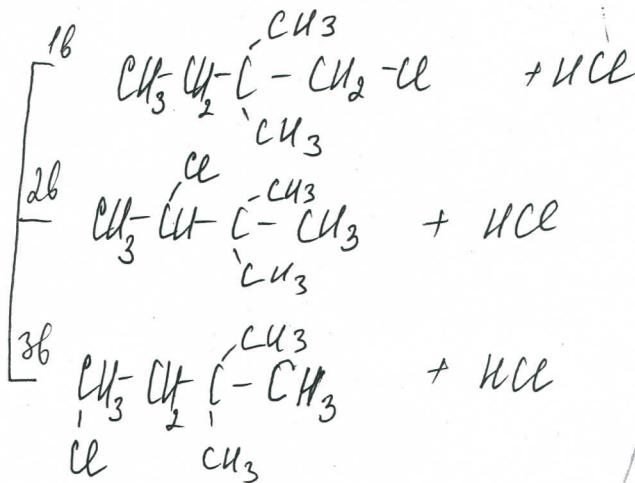
это первоый алкан с

$$t_{\text{кип}} = 68,7^\circ C$$



2 алканы

$c_{\text{ткн}} = 49,7^\circ\text{C}$



45

Задание №3

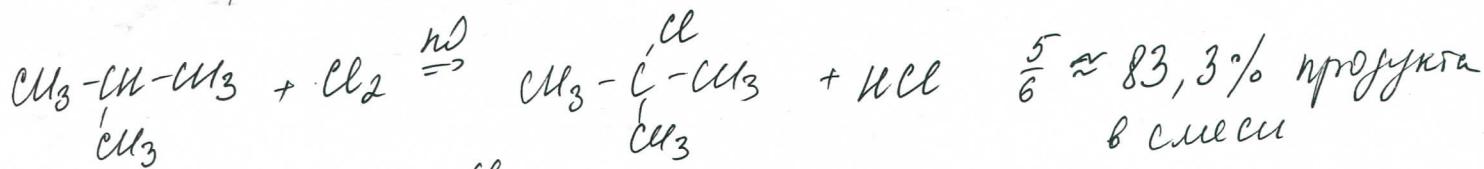
$\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\overset{|}{\text{CH}}}-\text{CH}_3$ - изобутан. В своем строении он имеет

3 первичных атома С и 1 третичный атом

С. Значит в отношении скорости разложения вторичного атома С.

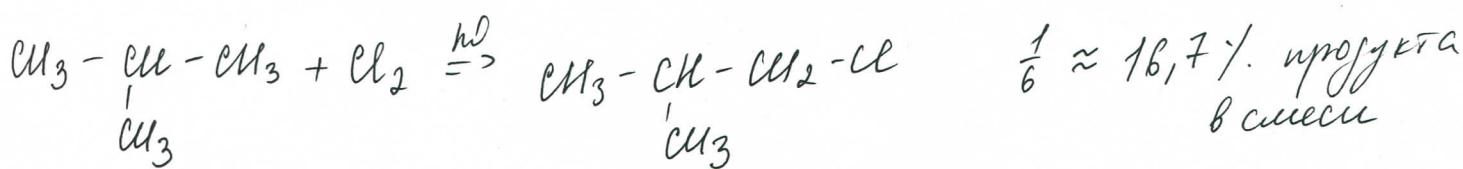
Скорость разложения относится 5:1.

15



$\frac{5}{6} \approx 83,3\%$ продукта в смеси

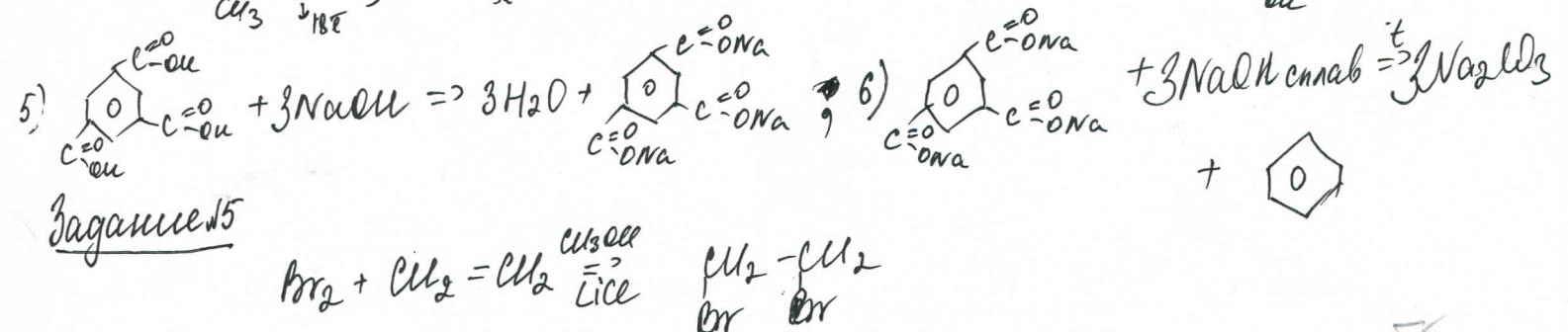
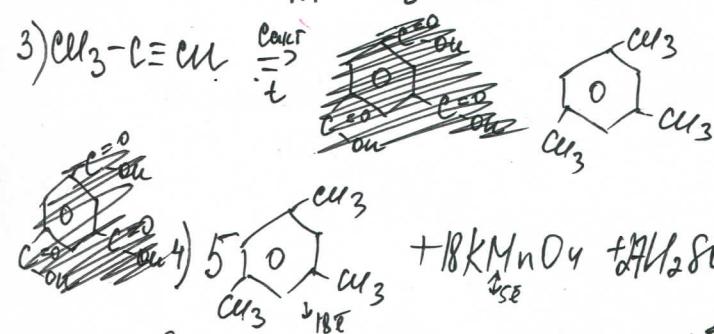
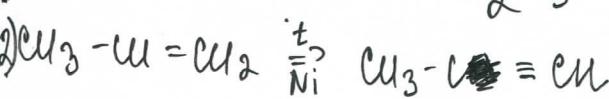
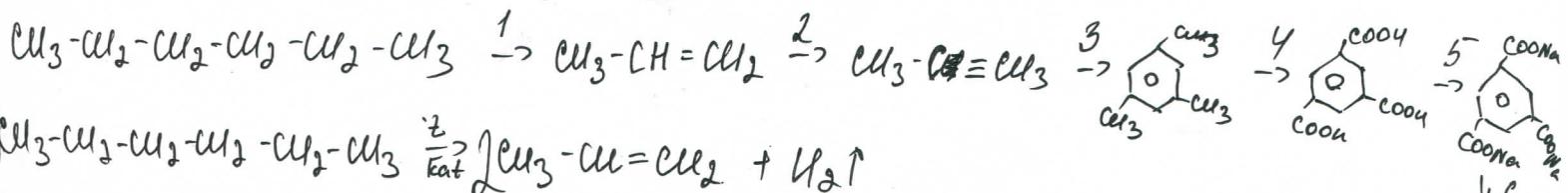
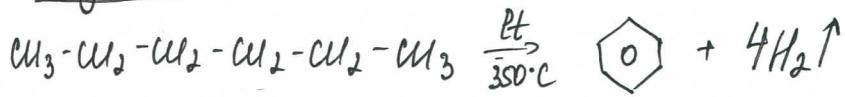
$$\omega(\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\overset{|}{\text{C}}}-\text{CH}_3}) \approx 83,3\%$$



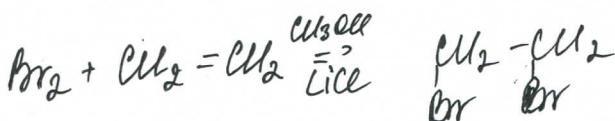
$\frac{1}{6} \approx 16,7\%$ продукта в смеси

$$\omega(\underset{\text{CH}_2-\text{Cl}}{\text{CH}_3-\underset{\text{CH}_3}{\overset{|}{\text{CH}}}-\text{CH}_3}) \approx 16,7\%$$

Задание № 4



Задание № 5



- побочное производство:
- 1) $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ | \qquad | \\ \text{Cl} \qquad \text{Br} \end{array}$ - 1-хлор-2-бромэтан
 - 2) $\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ | \qquad | \\ \text{Br} \qquad \text{O-CH}_3 \end{array}$ - 1-броне-2-метоксигидро

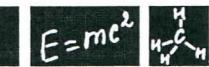
55

Реакции идет в присутствии LiCl , который в ре-ре распадается на Li^+ и Cl^- . Так получается побочное производство 1 при сложном столкновении с Cl^- .

Две же реакции идет в присутствии CH_3OCl , который в ре-ре частично распадается на CH_3O^- и H^+ . Так получается побочное производство 2 при сложном столкновении с CH_3O^- .

$$(ab)c = a(bc)$$

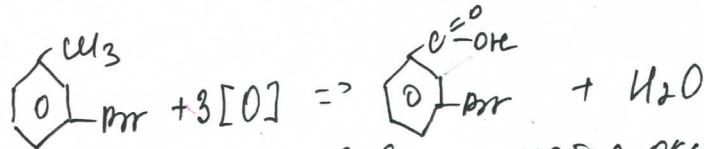
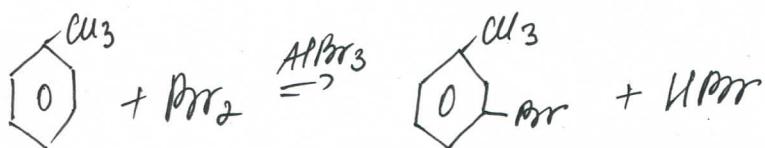
$$E=mc^2$$



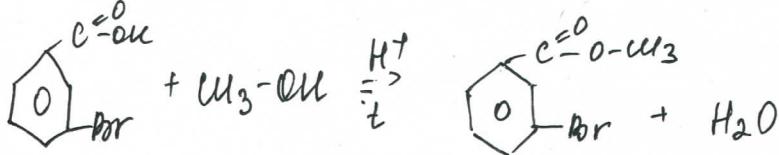
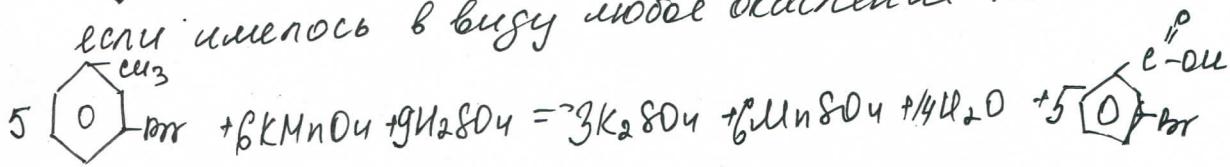
Использовать только эту сторону листа,
обратная сторона не проверяется!

ШИФР 2503

Задание 6



если имелось в виду иное окисление то:



46