



$$E = mc^2$$

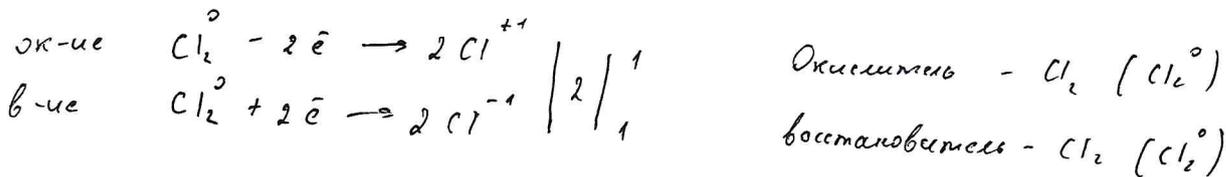
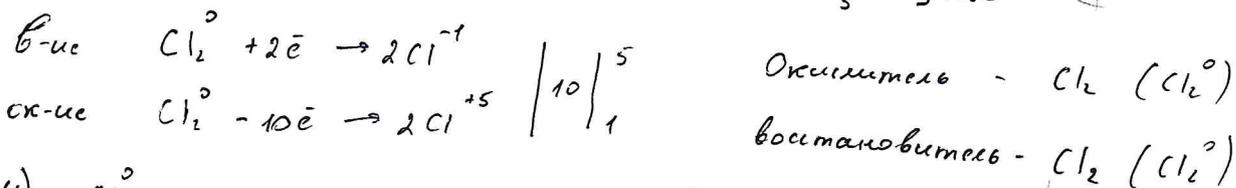
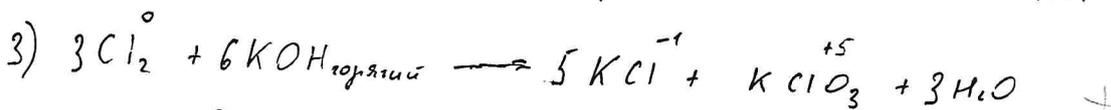
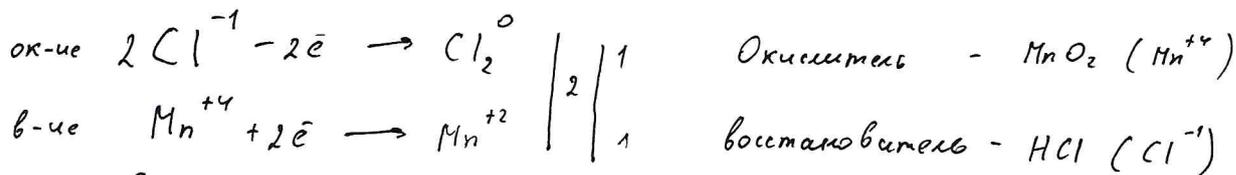
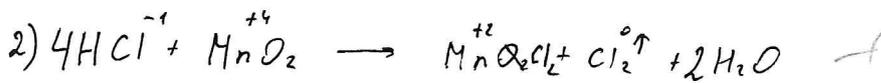
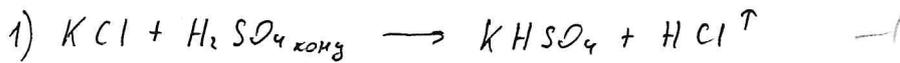


Класс 11 Вариант 2 Дата Олимпиады 24.02.2018

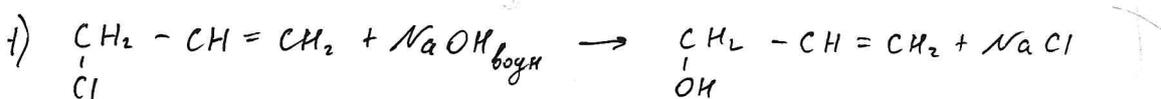
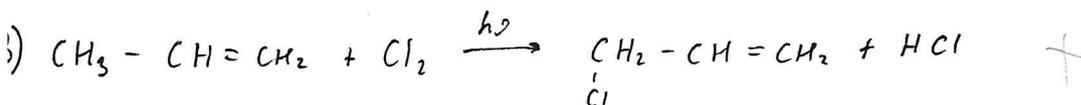
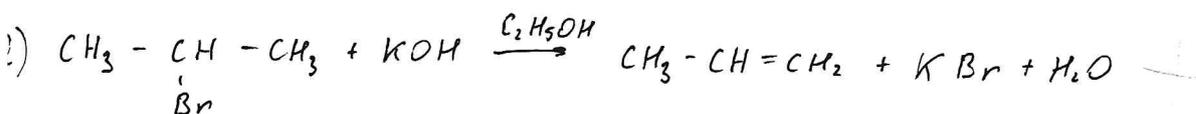
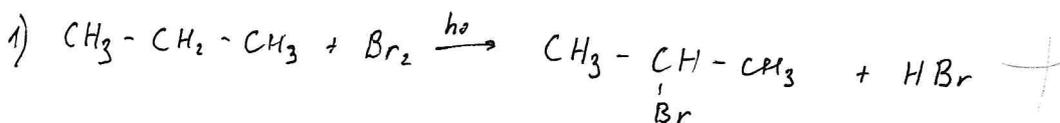
Площадка написания ЛЭТИ

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	5	2	-	5	5	5	22	двадцать две	

№1



№4

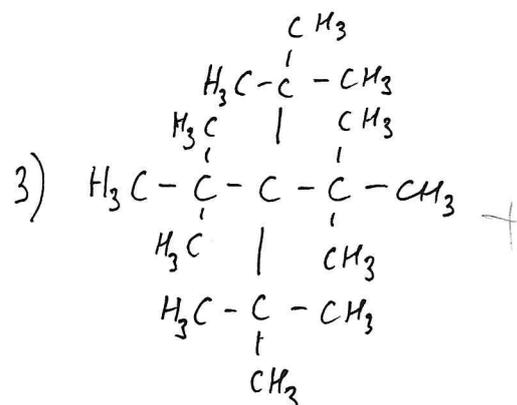
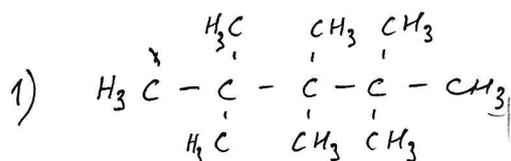


Вещество А — 2-бромпропан

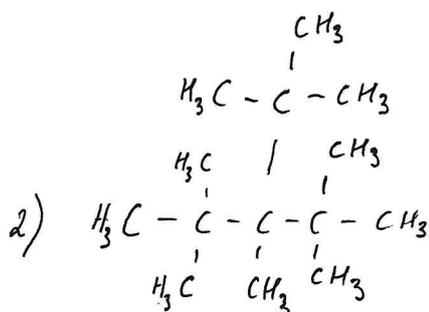
Вещество В — пропен.

Вещество С — 3-хлорпропан-1

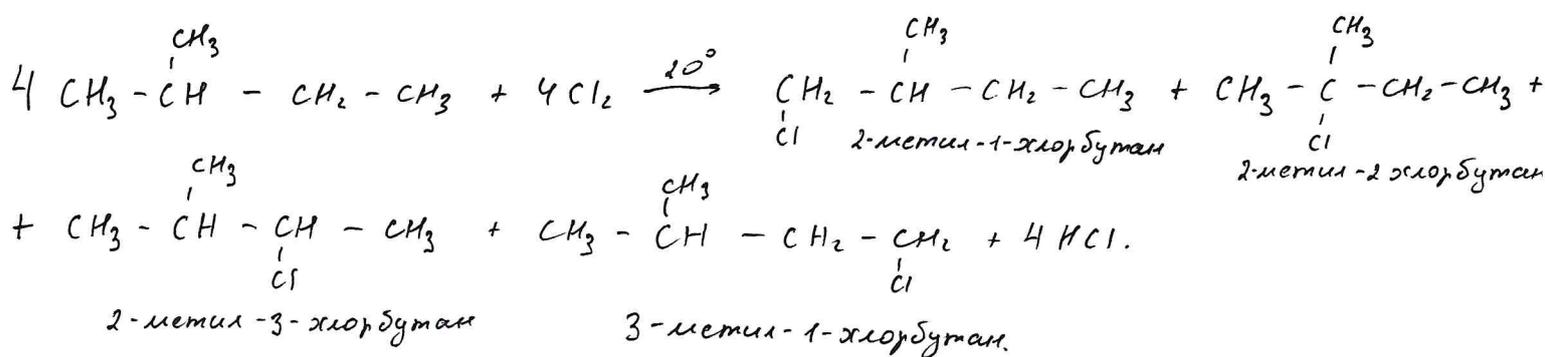
Вещество D — пропан-2-ол-1



н.с.



н.с.



Вещества 2-метил-2-хлорбутан, 2-метил-3-хлорбутан, 3-метил-1-хлорбутан и замещенный водородом белом можно получить только один раз, а вещество 2-метил-1-хлорбутан можно создать дважды, поскольку хлор может замещать водород на любом из двух атомов углерода. Это зависит от того, как проводить нумерацию углеродов в углеводном скелете.

Из этого следует, что отношение скоростей образования различных веществ равно:  $5 : 3,6 : 2 : 1$ .

$$5 + 3,6 + 2 + 1 = 11,6 \quad 11,6 - 100\%$$

$$\omega(2\text{-метил-1-хлорбутана}) = \frac{2 \cdot 100\%}{11,6} = 16,95\%$$

$$\omega(2\text{-метил-2-хлорбутана}) = \frac{5}{11,6} \cdot 100\% = 42,37\%$$

$$\omega(2\text{-метил-3-хлорбутана}) = \frac{3,6}{11,6} \cdot 100\% = 32,2\%$$

$$\omega(3\text{-метил-1-хлорбутана}) = \frac{1}{11,6} \cdot 100\% = 8,47\%$$

Ответ:  $\omega(2\text{-метил-1-хлорбутана}) = 16,95\%$

$\omega(2\text{-метил-2-хлорбутана}) = 42,37\%$

$\omega(2\text{-метил-3-хлорбутана}) = 32,2\%$

$\omega(3\text{-метил-1-хлорбутана}) = 8,47\%$

№ 2

