



**ОТРАСЛЕВАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ**

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

$$E = mc^2$$

Использовать только эту сторону листа,
обратная сторона не проверяется!

ШИФР 18868

Класс 11

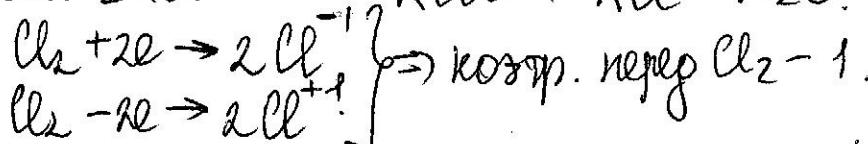
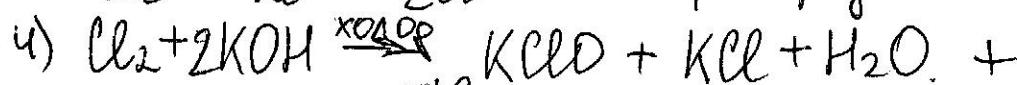
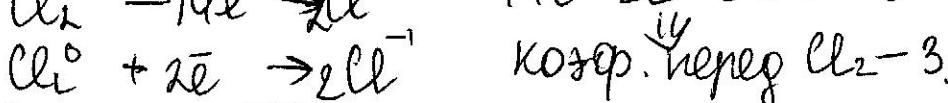
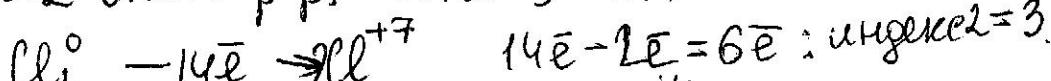
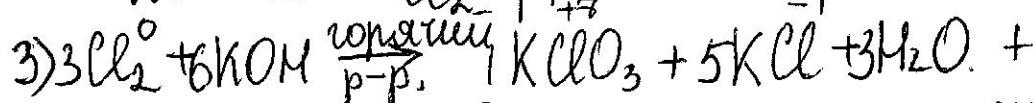
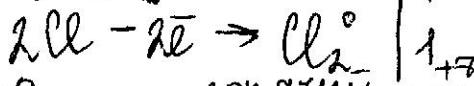
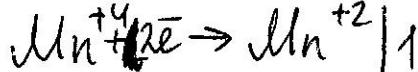
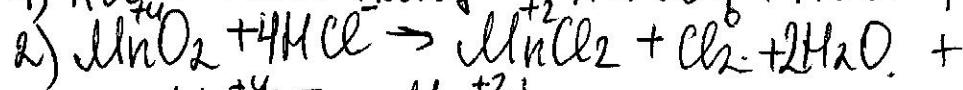
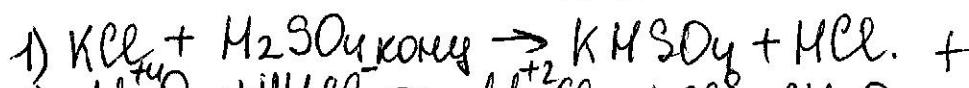
Вариант 2

Дата Олимпиады 24.02.2018

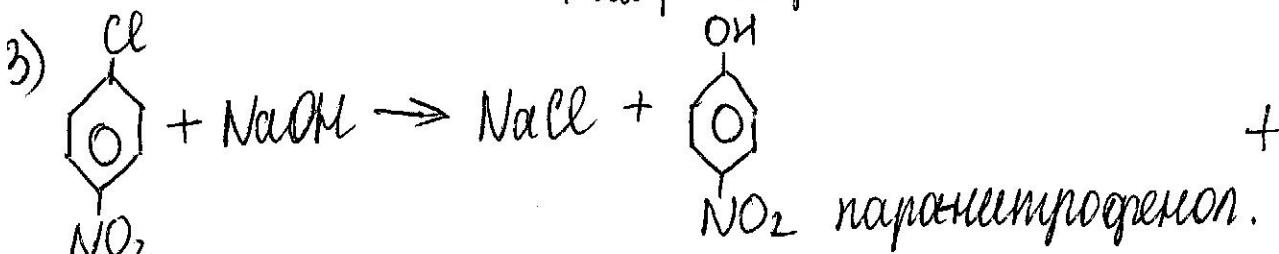
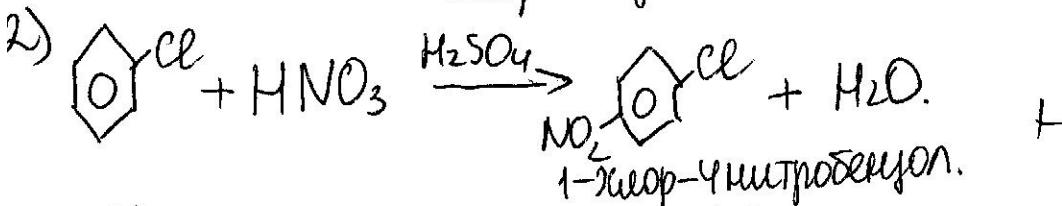
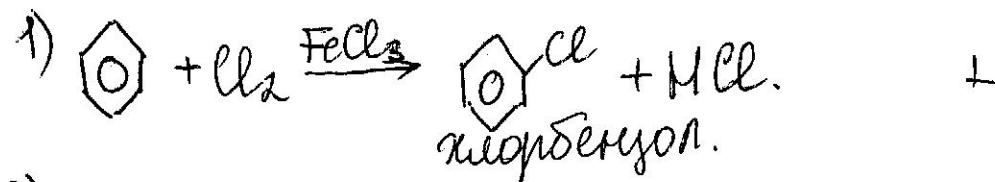
Площадка написания РГУ НЕФТИ И ГАЗА (НИУ) имени И.М. ГУБКИНА

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
	Цифрой	Прописью							
Оценка	5 4,5 0	4,5 5 5	24	девятнадцать	/~				

W1.



W2.



ГАЗПРОМ

ОТРАСЛЕВАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ

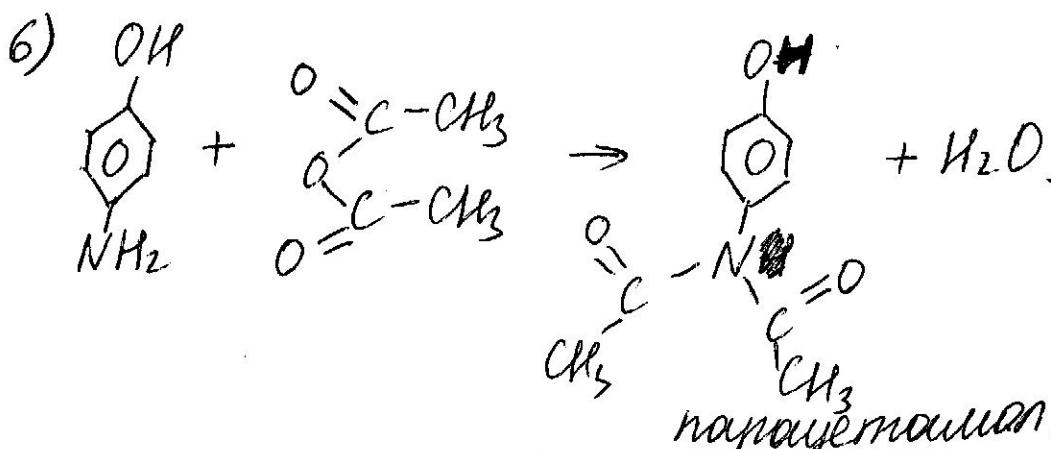
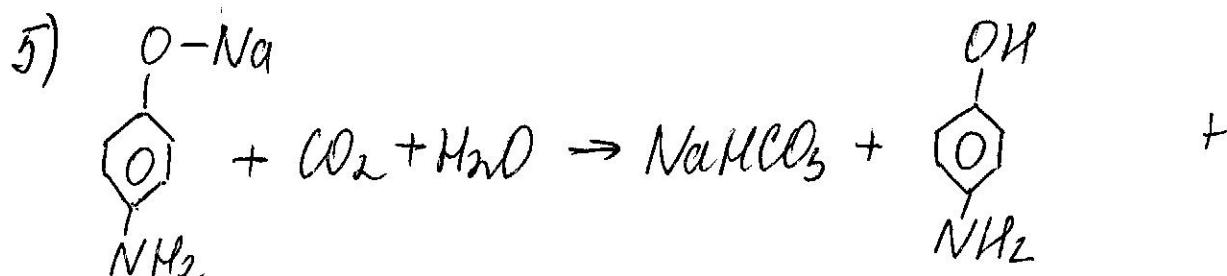
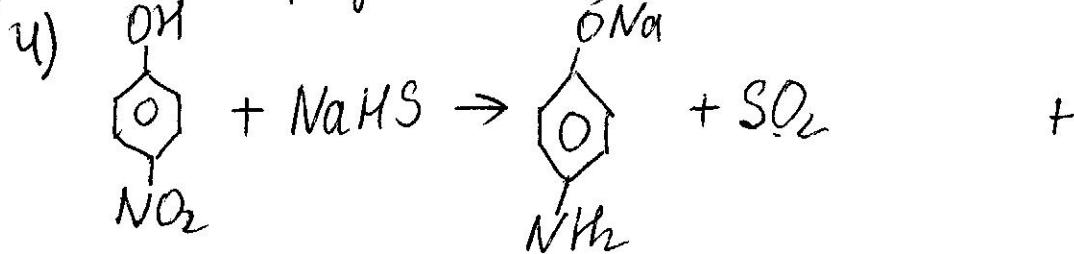
$$(ab)c = a(bc)$$

$$E=mc^2$$

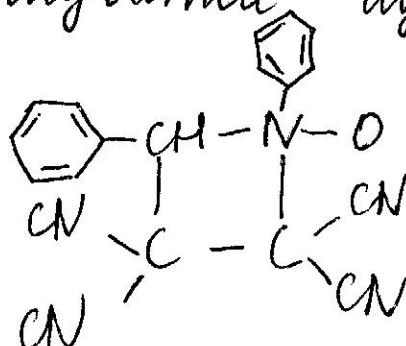
Использовать только эту сторону листа,
обратная сторона не проверяется!

ШИФР 18868

w2 (продолжение)



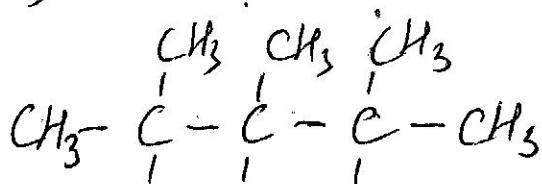
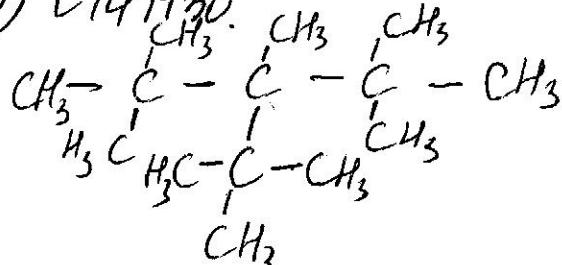
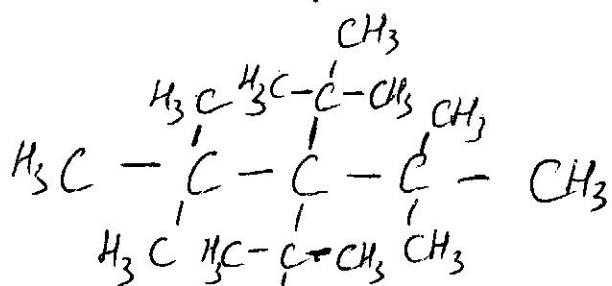
Будет проходить разрыв связи $C=N$ и соответствует
изо-наиболее аддукт: система сопряжения более развита, чем
TK N имеет частично
наиболее заряжен
частино отрицатель-
ной то именем
разрыве значений уровня
энергии. Соответственно
может быть борьба за электрономест
кот. возмож., т.е. видимой именем
ионами наблюдать окраску.



ШИФР

18868

W5.

a) $C_{11}H_{24}$.самое короткое углерод-
ное число - 5.б) $C_{14}H_{30}$.самое короткое углерод-
ное число - 5.b) $C_{17}H_{30}$.самое короткое углеродное
число - 5.

W6.

Молекула цепочками $H_3C - CH - CH_2 - CH_3$
состоит из

включает в себя: 1 третичный атом

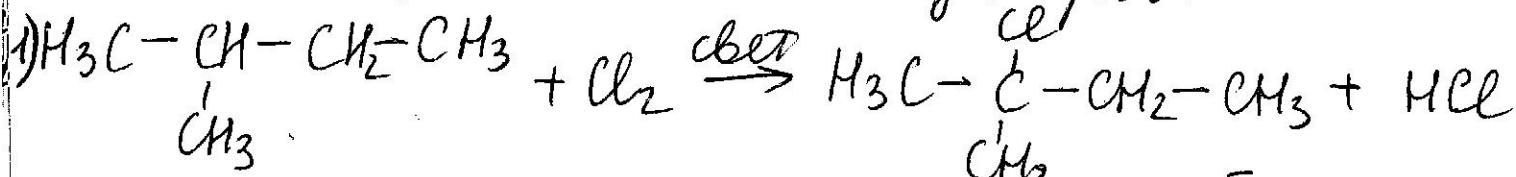
1 вторичности.

1 первичности, связанной со вторичн.
первичности.

2 первичных, связанных с третичн.

Таким образом, отношение будет: 5:3,8:2:1.

Рассчитали состав смеси изомеров:



2-хлор-2-метилбутан

$$\frac{5}{11,8} \cdot 100\% = 42,373\%$$

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

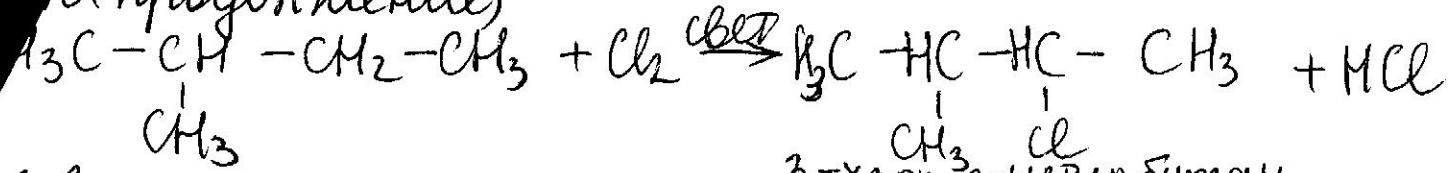
$$E=mc^2$$

$$\frac{1}{c} = \frac{1}{a} + \frac{1}{b}$$

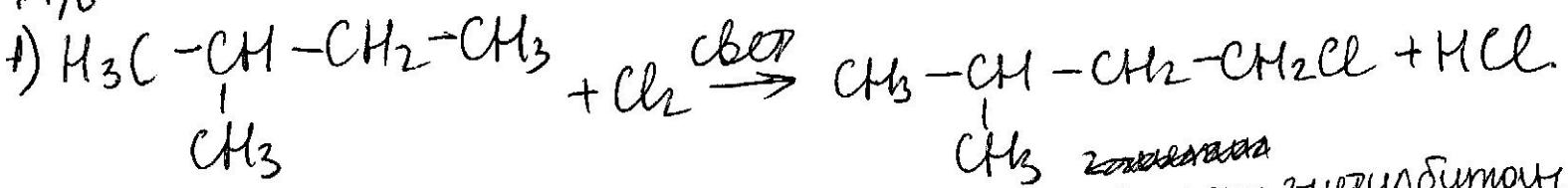
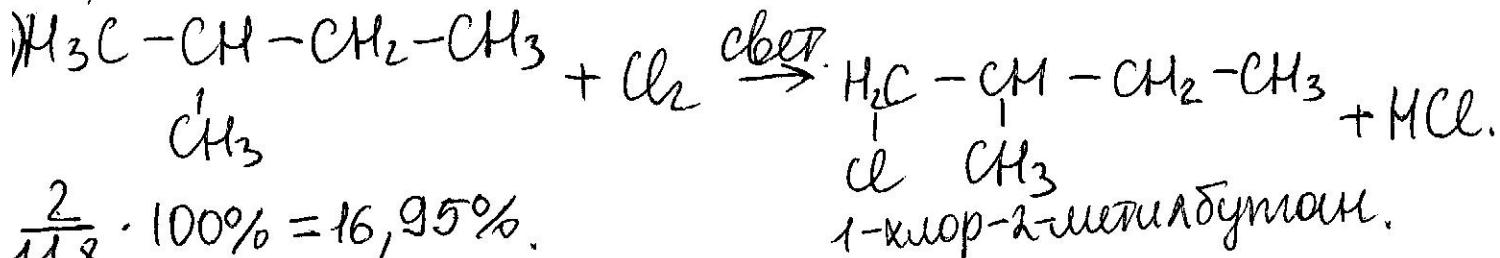
Использовать только эту сторону листа,
обратная сторона не проверяется!

ШИФР 18868.

6(продолжение)



$$\frac{3,8}{11,8} \cdot 100\% = 32,2\%.$$



$$\frac{1}{11,8} \cdot 100\% = 8,47\%.$$

Ответ: при многохлорировании изопропана состав смеси будет:

