

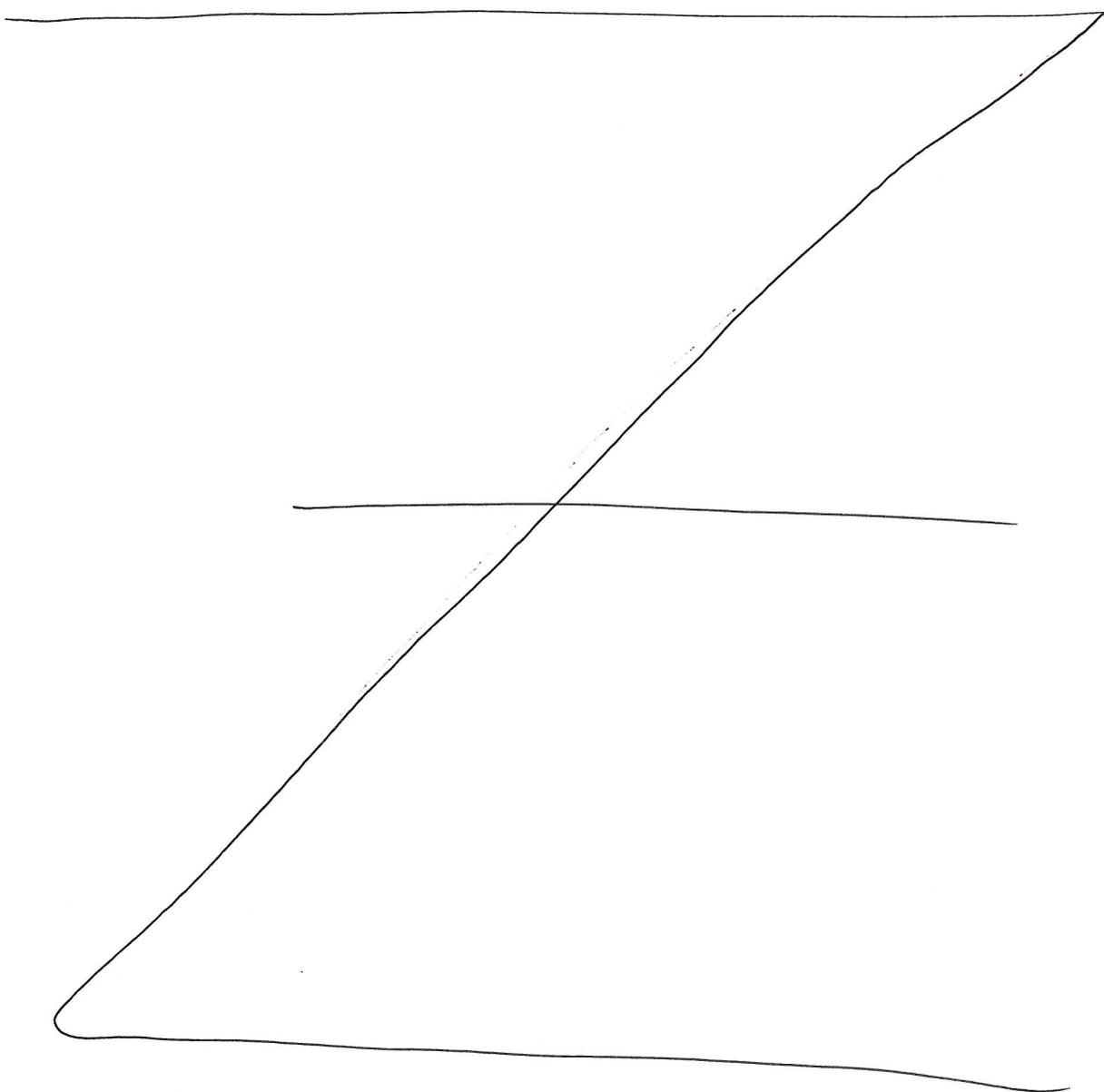


ШИФР 17807

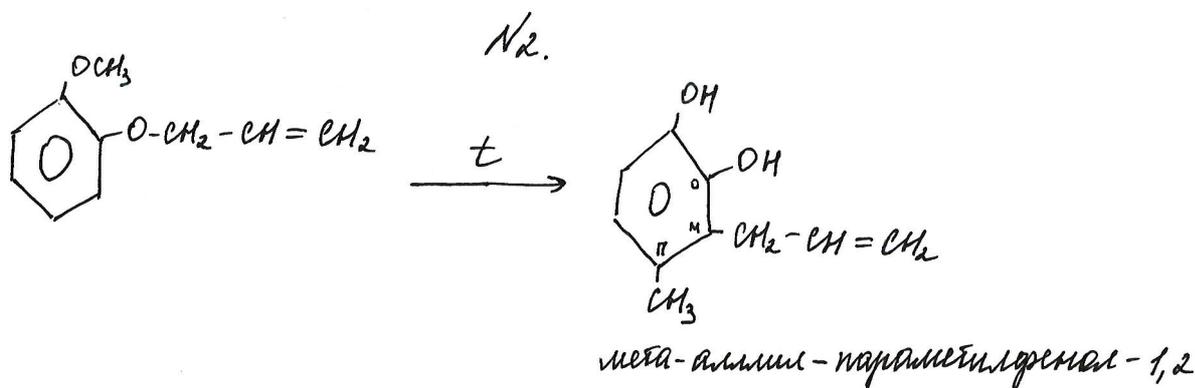
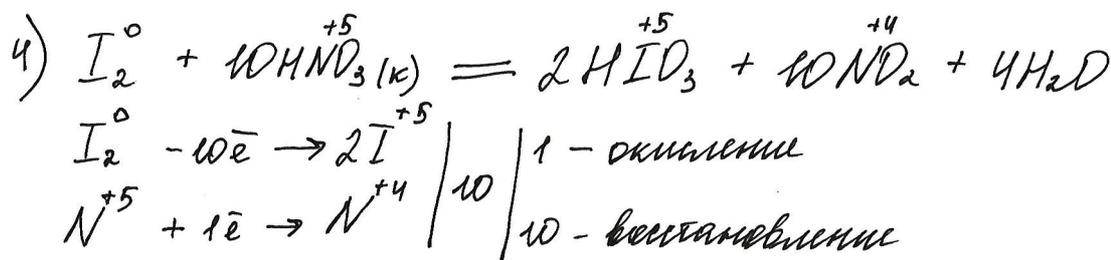
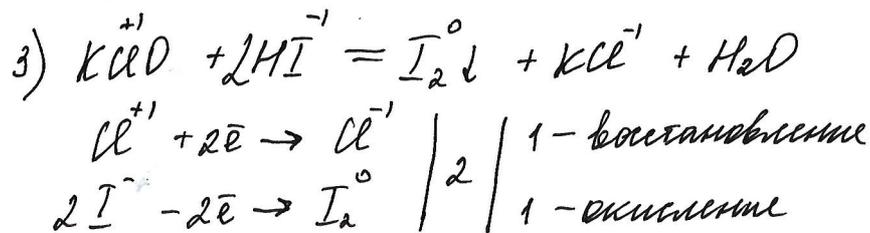
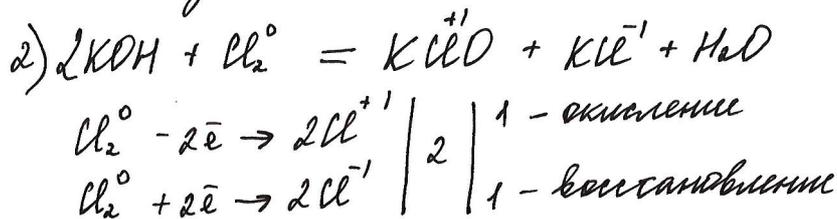
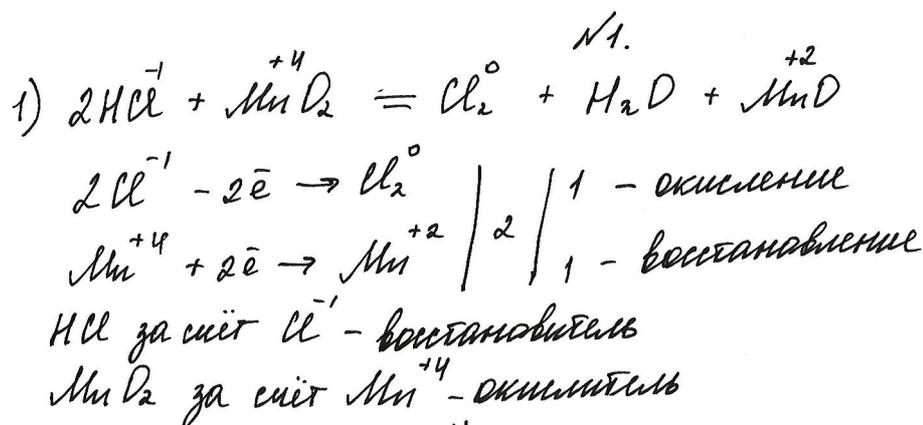
Класс 11 Вариант 7 Дата Олимпиады 24.02.2018

Площадка написания ООО Газпром добыча шельф Южно-Сахалинск Газпром-класс

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



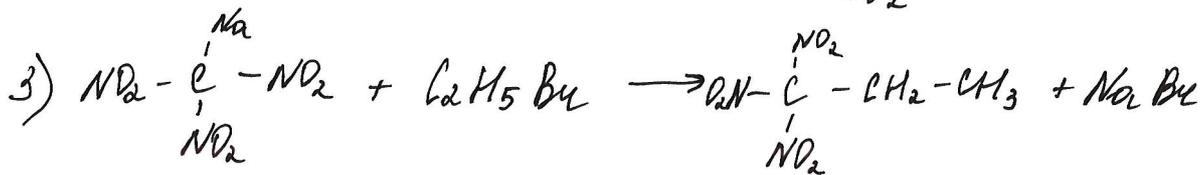
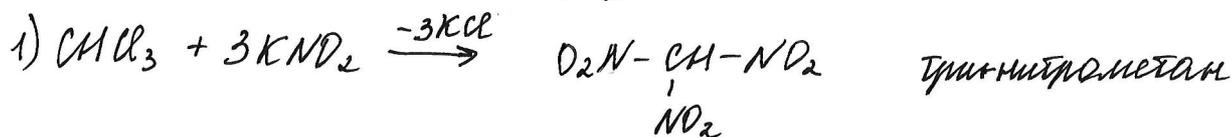
ШИФР 17807



Ответ: мета-аллил-парагидроксибензол - 1, 2.

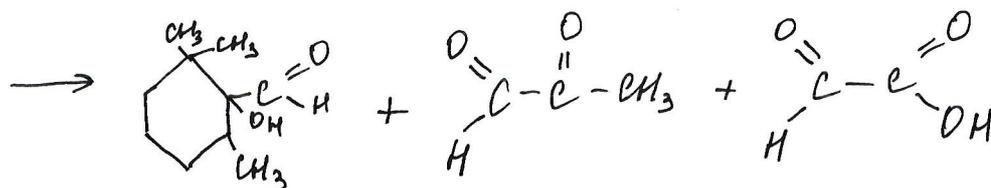
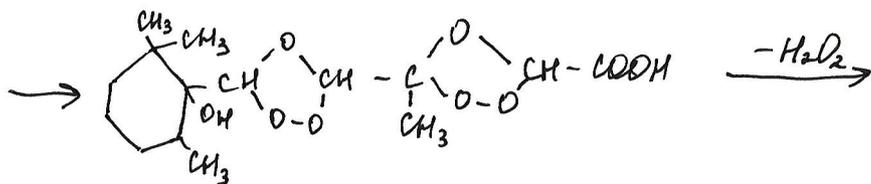
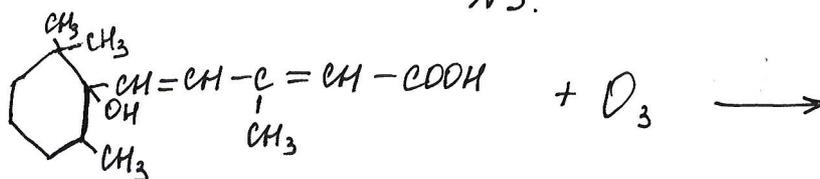
ШИФР 178D7

N4.



1,1,1-Тринитропропан

N5.



При дальнейшем окислении полученных веществ озонем и пероксидом водорода образуются карбоновые кислоты.

Дано:
 $w(C) = 40,4\%$
 $w(H) = 7,91\%$
 $w(N) = 15,7\%$

$M_{\text{с-ва}} = 89,09 \text{ г/моль}$

М.ф. - ?

№6.
Решение:

$$1) w(O) = 100 - w(C) - w(H) - w(N) = 35,99\%$$

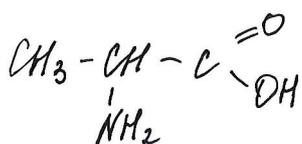
$$2) n(C) : n(H) : n(N) : n(O) =$$

$$= \frac{40,4}{12} : \frac{7,91}{1} : \frac{15,7}{14} : \frac{35,99}{16} =$$

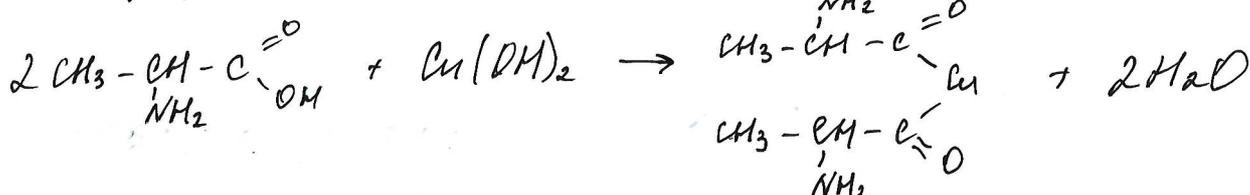
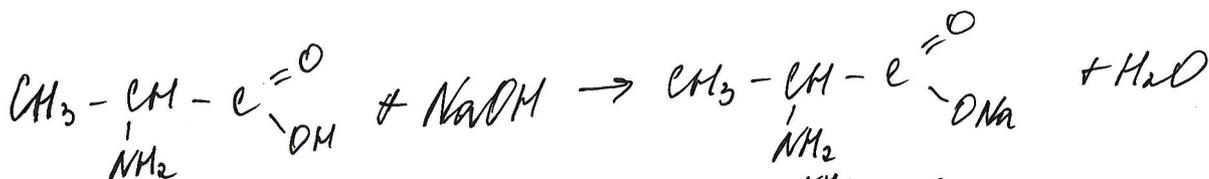
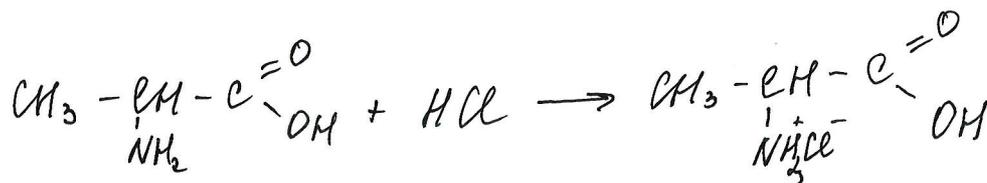
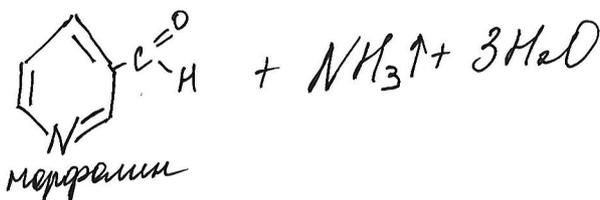
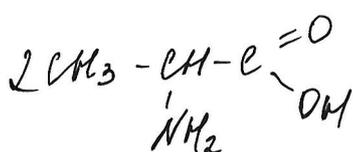
$$= 3,37 : 7,91 : 1,12 : 2,25 = 3 : 7 : 1 : 2 \Rightarrow$$

\Rightarrow м.ф. углеводорода: $C_3H_7NO_2$

$$M(C_3H_7NO_2) = 89 \text{ г/моль}$$



2-аминпропановая кислота



Ответ: 2-аминпропановая кислота.