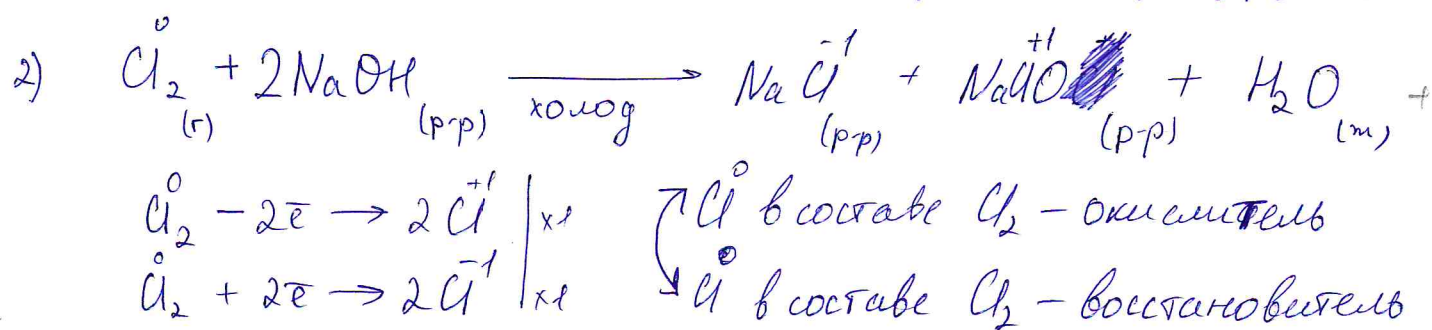
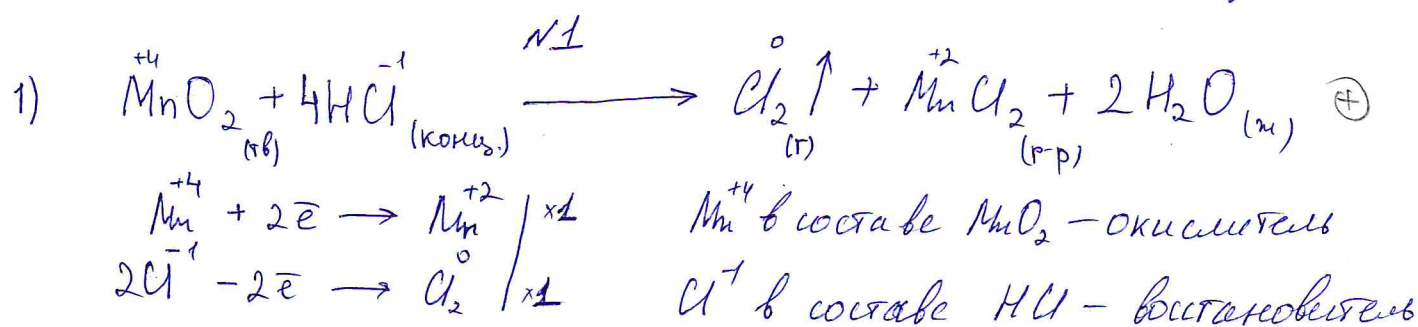


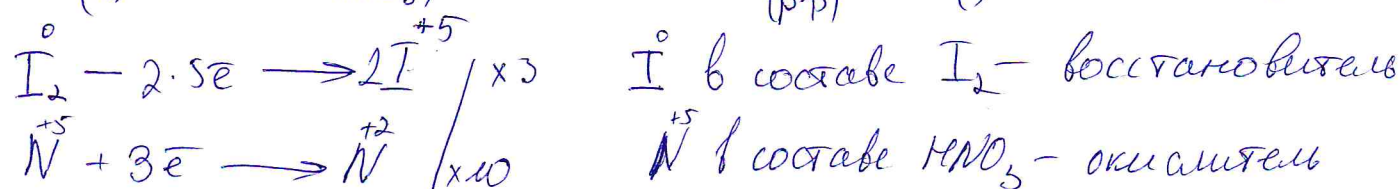
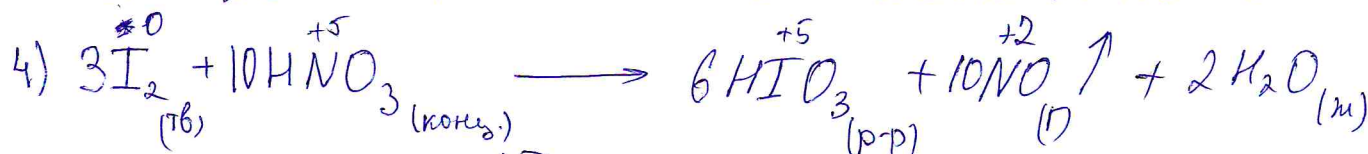
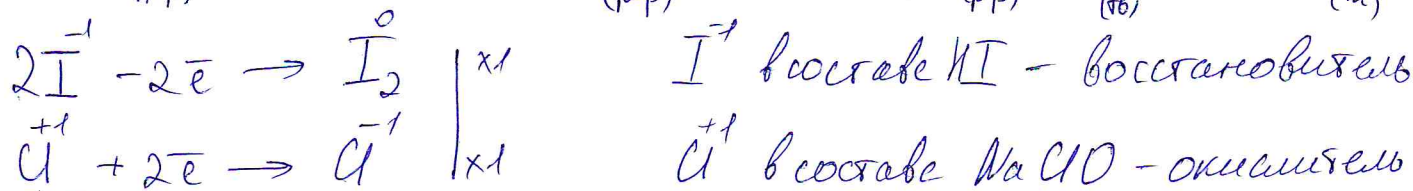
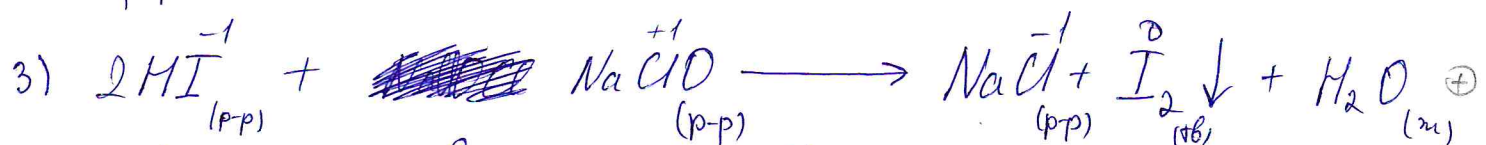
Класс 11 Вариант 7 Дата Олимпиады 24.02.2018

 Площадка написания г. Воронеж

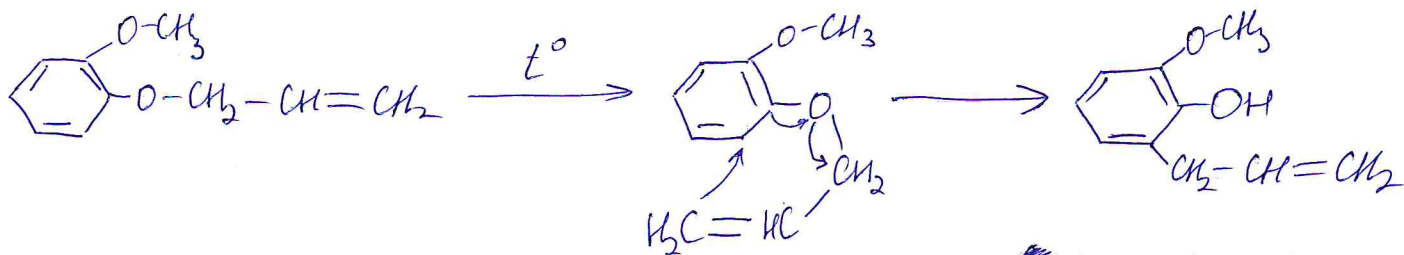
Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	5	5	4	5	5	4	28	двадцать восемь	<i>Андрей</i>



Реакция диспропорционирования хлора в холодном р-ре щелочи.

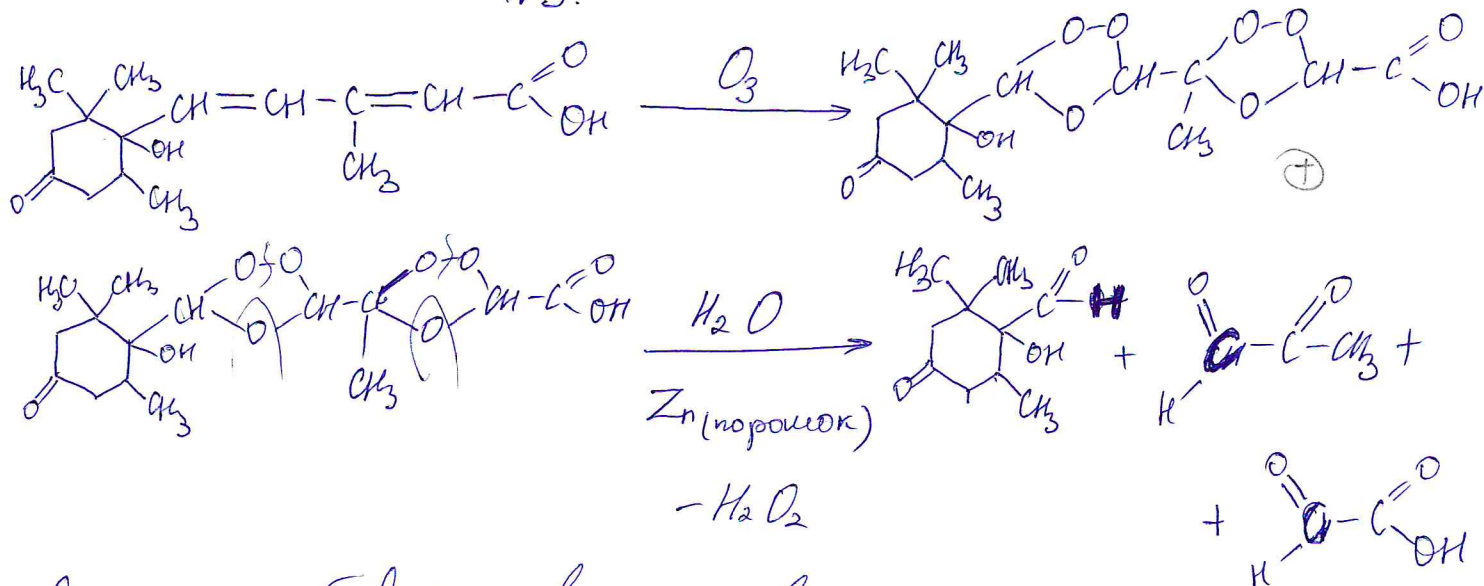


N2

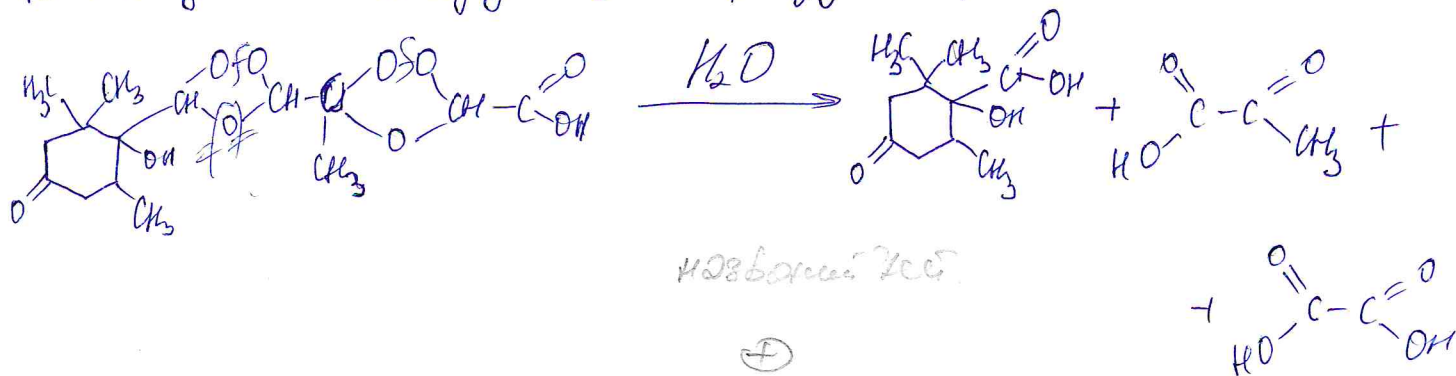


2-аллил-6-метоксифенол

N3.



Если не добавлять восстановитель при гидролизе озонида, то получатся следующие продукты:



ШИФР 22034

№6. (начало)

$$\omega(C) = 40,4\%$$

$$\omega(H) = 7,91\%$$

$$\omega(N) = 15,7\%$$

$$\omega(O) = 35,99\%$$

Пусть в-ва А — 1 моль, тогда:

$$m(\text{в-ва А}) = 89,09 \text{ г}$$

$$\omega(O) = \frac{Ar(O) \cdot n}{Mr(\text{в-ва})}$$

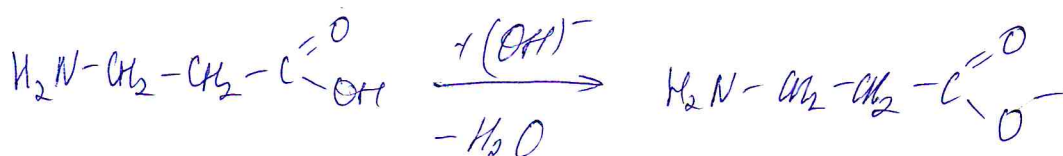
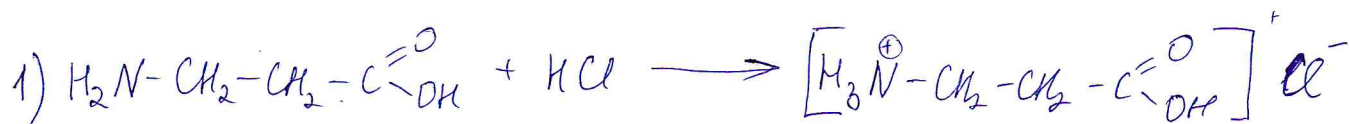
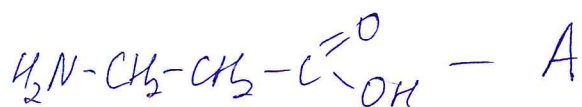
$$n = \frac{\omega(O) \cdot Mr(\text{в-ва})}{Ar(O)}$$

$$n(H) = \frac{0,0791 \cdot 89,09}{1,008} \approx 7; \quad n(C) = \frac{0,404 \cdot 89,09}{12,011} \approx 3;$$

$$n(N) = \frac{0,157 \cdot 89,09}{14,007} \approx 1; \quad n(O) = \frac{0,3599 \cdot 89,09}{15,999} \approx 2;$$

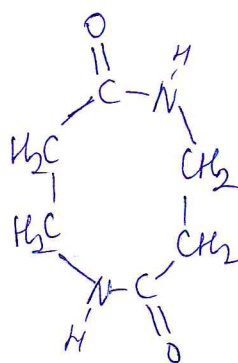
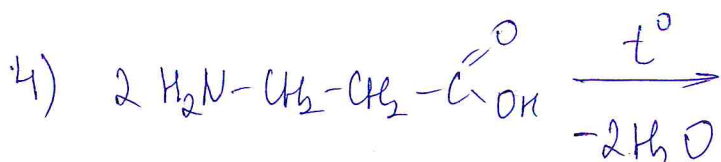
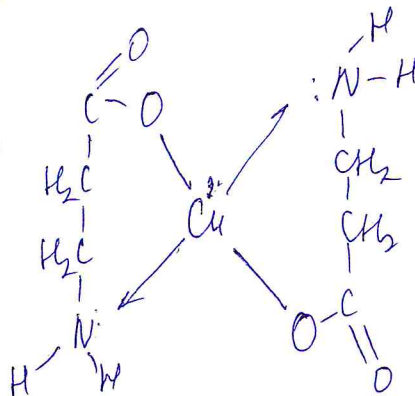
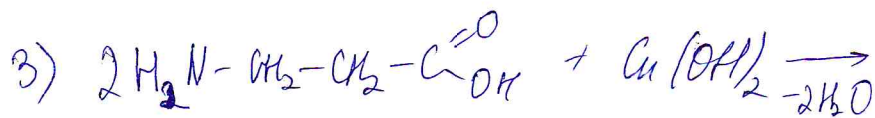
$C_3H_7O_2N_1$ — брутто-формула в-ва А ⊕

Т.к. в-во реагирует ~~и~~ и с кислотами, и с щелочами, то скорее всего А — аминокислота (т.к. содержит N в составе).



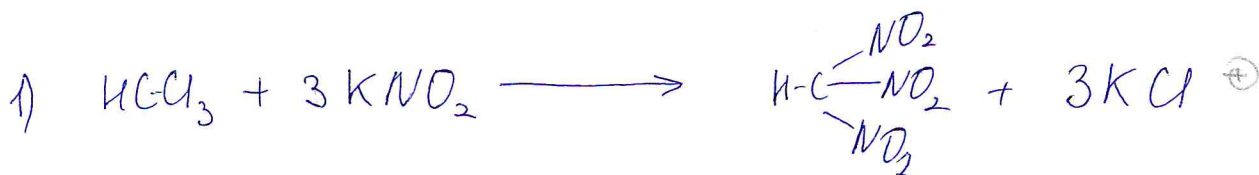
ШИФР 22034

№6 (продолжение)

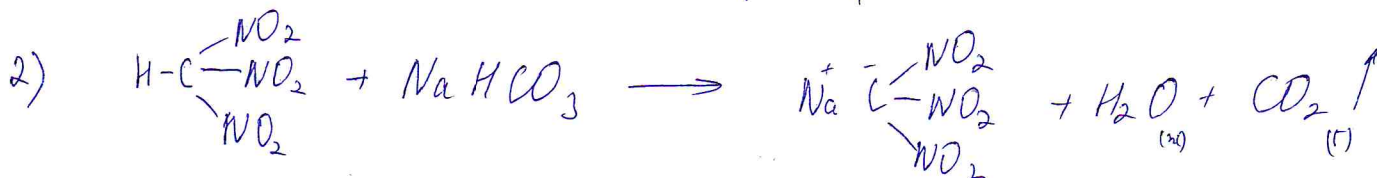


циклический
дипептид

№4.

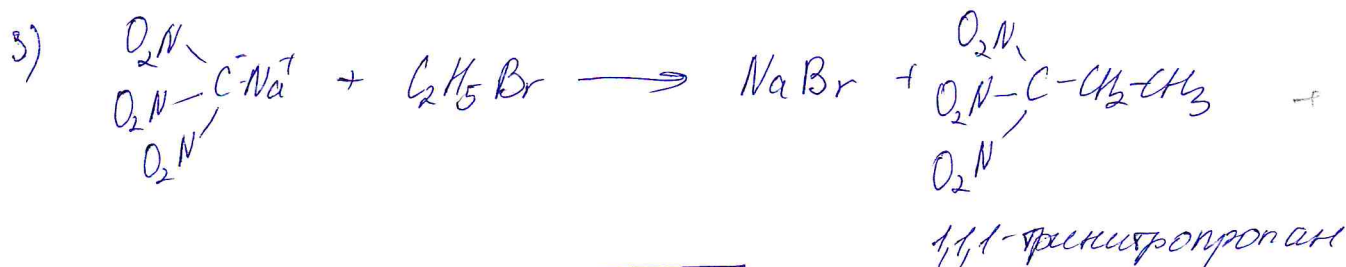


тринитрометан



тринитрометанат натрия +

Из-за сильных акцепторных св в нитрогруппы, водород при
остатке углерода в тринитрометане становится кислым.



1,1,1-тринитропропан

N3

