

Числовик  
числ 1

1	2	3	4	5	6
6	8	18	<del>20</del>	16	22

§ 1

Нам дано, что загаданный элемент имеет нечетность  $\bar{e}$  в невозбужденном состоянии в 12 раз меньше общего числа  $\bar{e}$  в ионной степени окисления.

Под данное состояние подходит  $As$ :

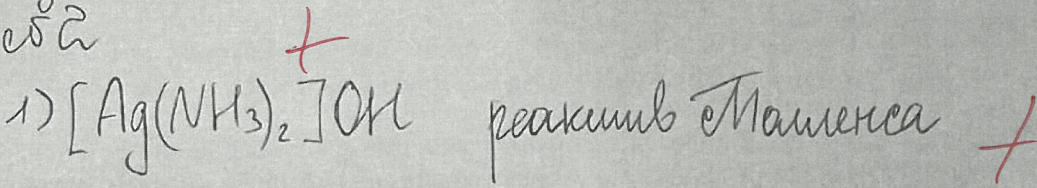
Имея при ионной степени окисления  $As^{-3}$  ~~36~~  $36\bar{e}$ , в невозбужденном состоянии  $As$  имеет 3 нечетности  $\bar{e}$

$3 \cdot 12 = 36 \Rightarrow$  нам действительно подходит мышьяк

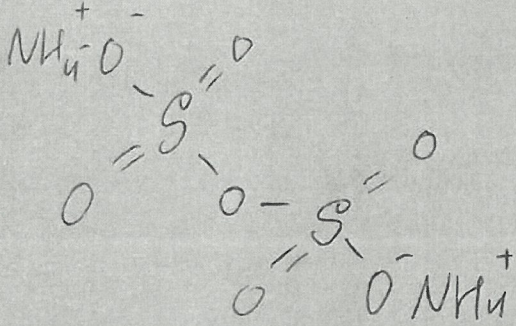
$\Sigma$  90 (девятка)  
ИОН

Тешовик  
мет 2

сб 2



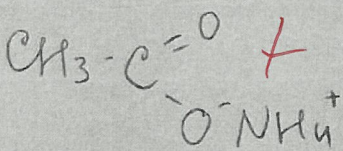
2)



пероксодисульфат аммония

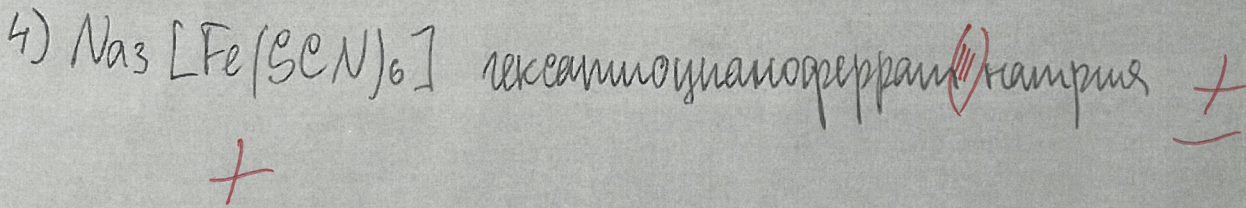
+  
+

3)



ацетат аммония

+



Условие  
есть 3

есть 3

Исходя из условия задачи, можем сделать вывод, что X-атом т.к. и в данных соединении, и в простом веществе ( $N \equiv N$ ) он проявляет валентность IV  
Также из условия и структурной формулы делаем вывод, что Y-сера



Можем сказать, что эмпирическая масса заданной соли составит  $(298 + M(Y))\%$

$$w(Y/\text{заданной соли}) = 6,9\% \Rightarrow$$

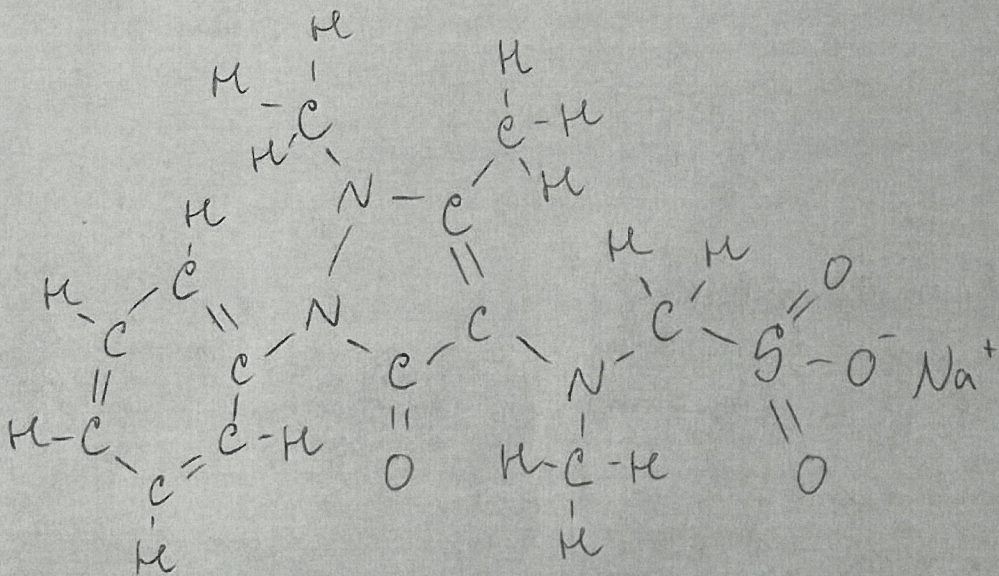
$$\Rightarrow 0,069 = \frac{M(Y)}{298 + M(Y)}$$

~~298 + M(Y) = 298 + M(Y)~~

$$M(Y) = 20,562 + 0,069 M(Y)$$

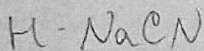
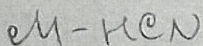
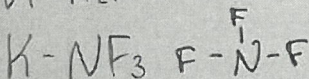
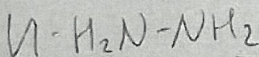
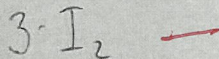
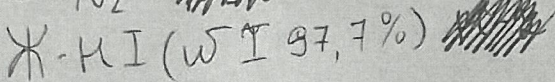
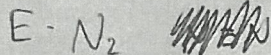
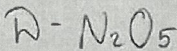
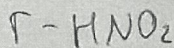
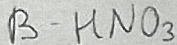
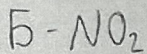
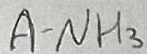
$$0,931 M(Y) = 20,562$$

$$M(Y) = 22 \approx 23 \text{ г/моль} \Rightarrow Y - \text{Na } \textcircled{7}$$



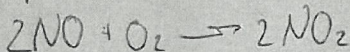
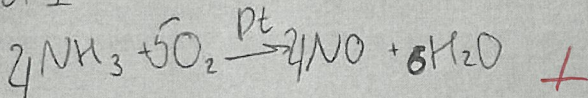
§ 4

числовик, емем 2

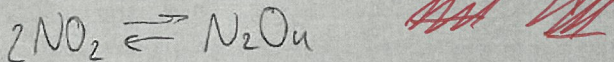


-35

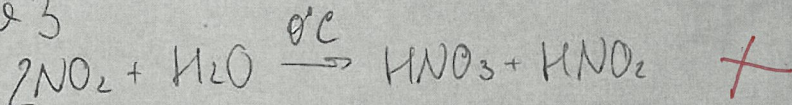
p-21



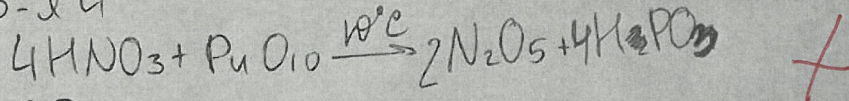
p-22



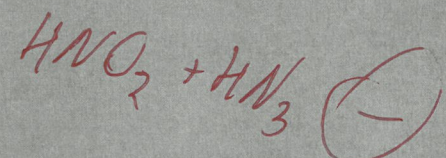
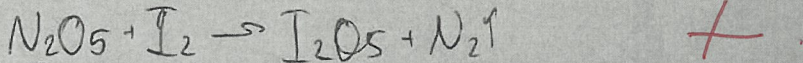
p-23



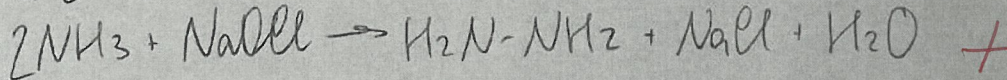
p-24



p-25

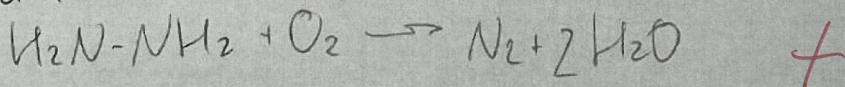


p-26



-1

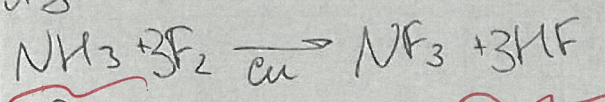
p-27



сч. сч. сч.

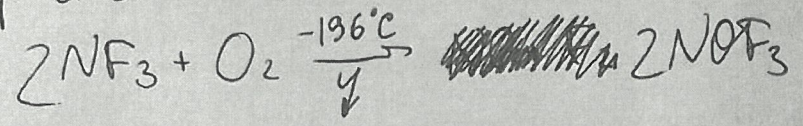
Меморандум, емем 5

р-28



±

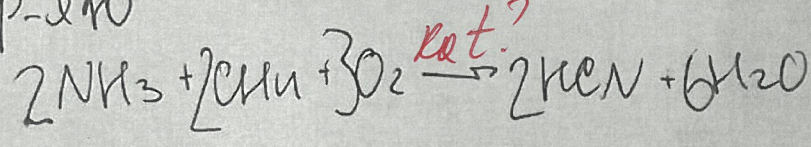
р-29



+

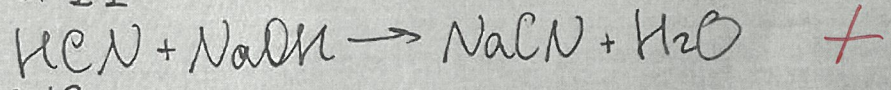
-15

р-210



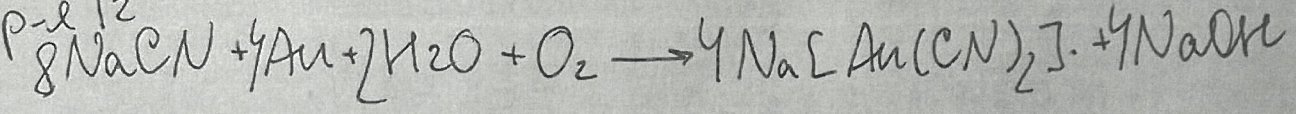
±

р-211



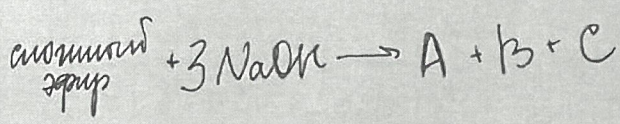
+

р-212

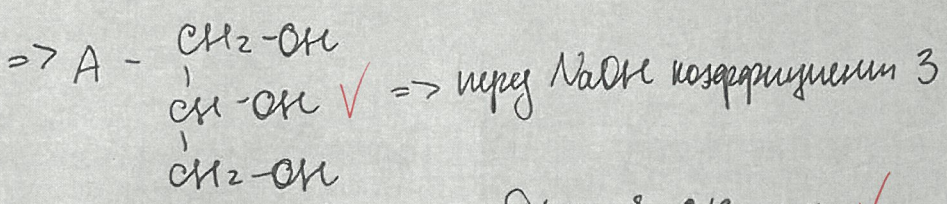


x

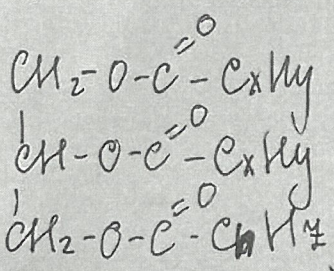
минимум  
элементов  
5



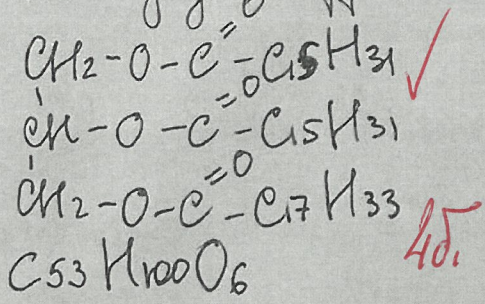
ω(O) в A - 12/23 ≈ 53% ⇒



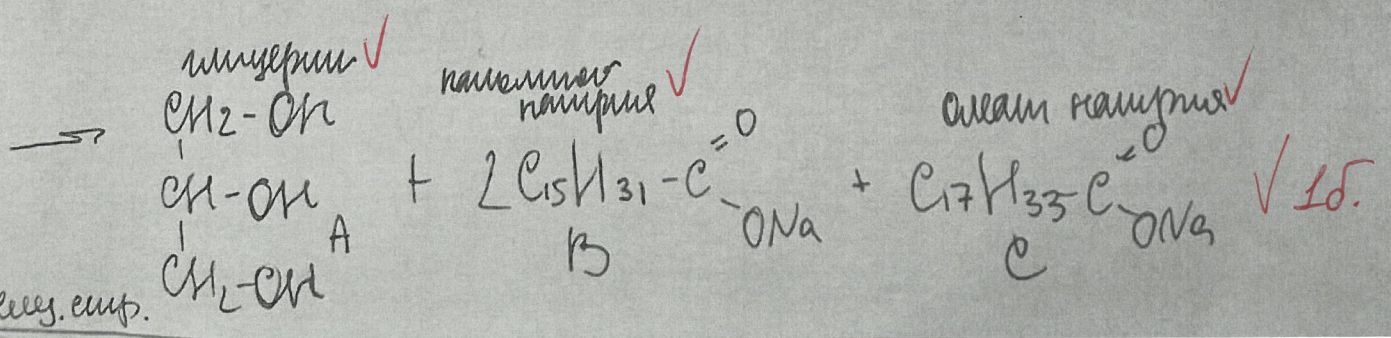
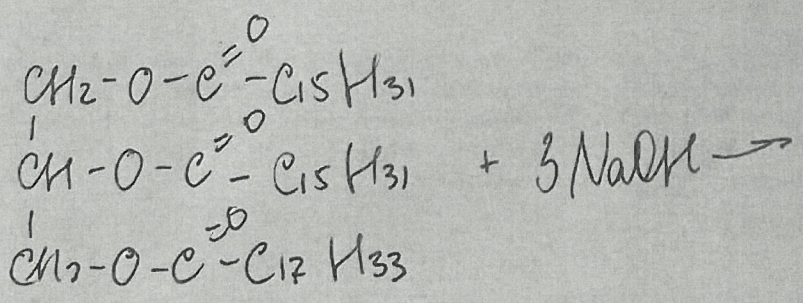
$\nu(\text{NaOH}) = 0,36 \cdot 1_m = 0,36 \text{ моль} \Rightarrow \nu(\text{эфир}) = 0,12 \text{ моль} \checkmark$   
 $M(\text{эфир}) = \frac{93,84 \text{ г}}{0,12 \text{ моль}} = 782 \text{ г/моль} \checkmark$



Оптимальное кол-во водорода т.к. по условию  
идет р-н с  $\text{F}(\text{Br}_2)$  ✓  
Менее можем подобрать среднюю формулу сложного эфира, зная  
его эмпирическую массу и руководствуясь условием задачи  
Нам подходят следующие варианты:

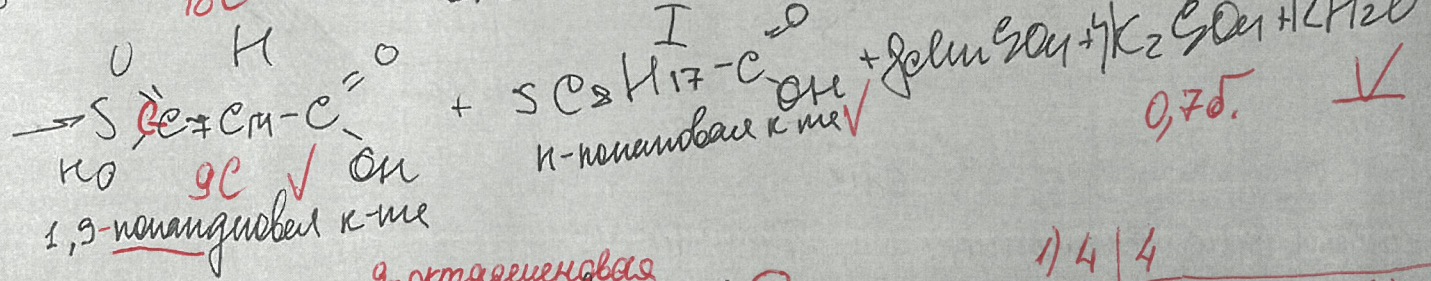
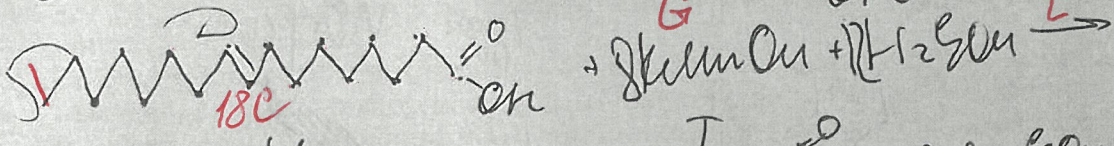
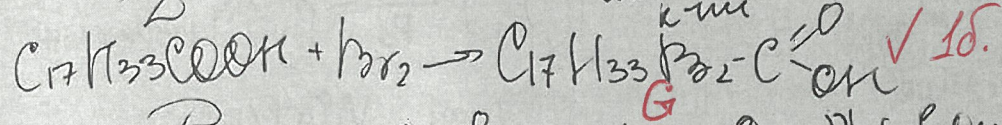
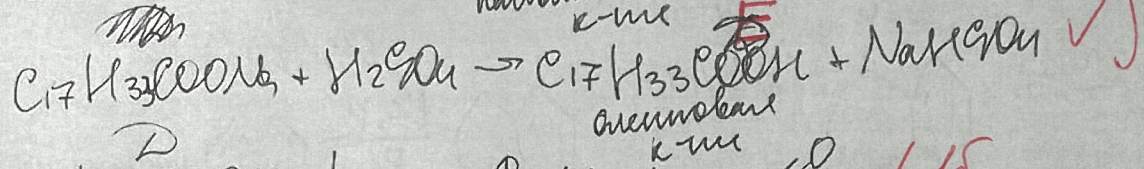
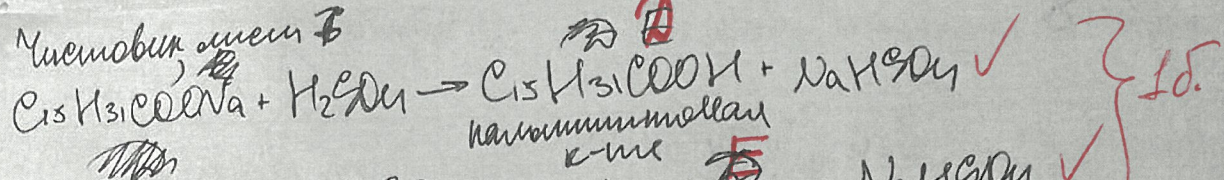


длина цепи динамическая



ан. эфф.empf.

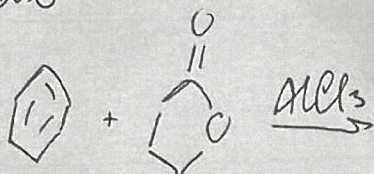
Уменьшить массу B



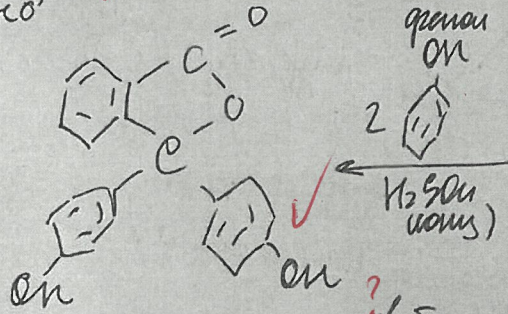
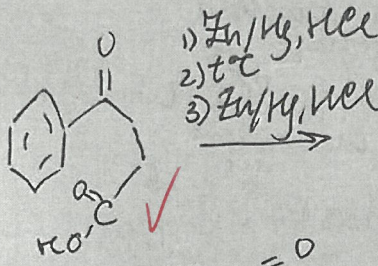
D-ациднатриевая к-ме 9-октадекановая к-ме  $\ominus$  0,5  
 E-натриймирицилатовая к-ме 11-нададекановая к-ме  $\checkmark$

1) 4	4
2) 10	A+E(3), D-E(1), F(1)
3) 4	3,7 G(0,7), H-I(2) + 0,5(D,E)
$\Sigma = 15,9$	
$\Sigma \approx 16d.$	

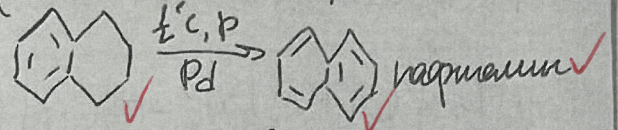
Чешовик, лист 8  
 56



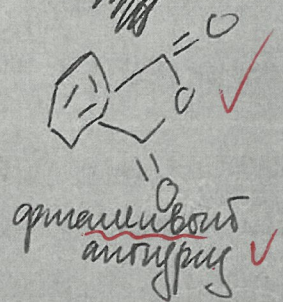
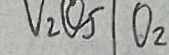
~~фталмидовый ангидрид~~  
 ятарный ангидрид



фенилфталмидовый фенилфталемин



1,4-нафтахинон



Скрасен фенилфталемин:  
 цисоль-малитовой  
 кислоты нейтр.-бесцветный

15

1)	18	0,7(A) + 0,7(X) + 0,7(B) +
2)	6	0,7(C) + 1(Q) +
3)	1	1(E) + 1(Y) + 0,9(F) +
		+ 1(G) x 2
		$\Sigma = 22,4$