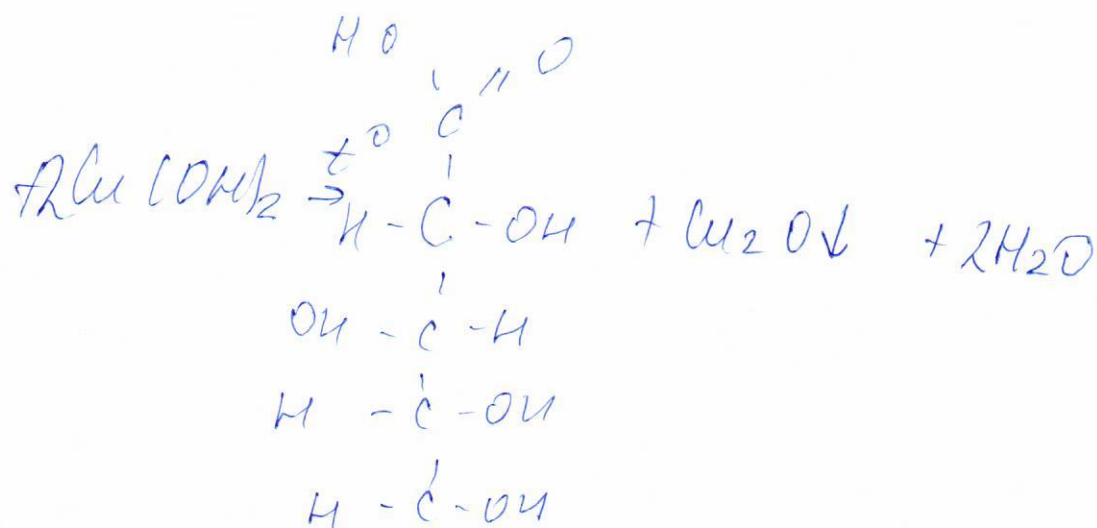
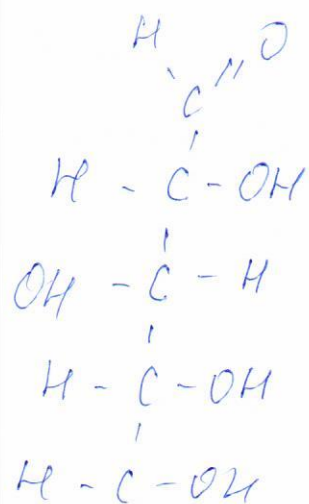


Чистовики (3 шт) трапение

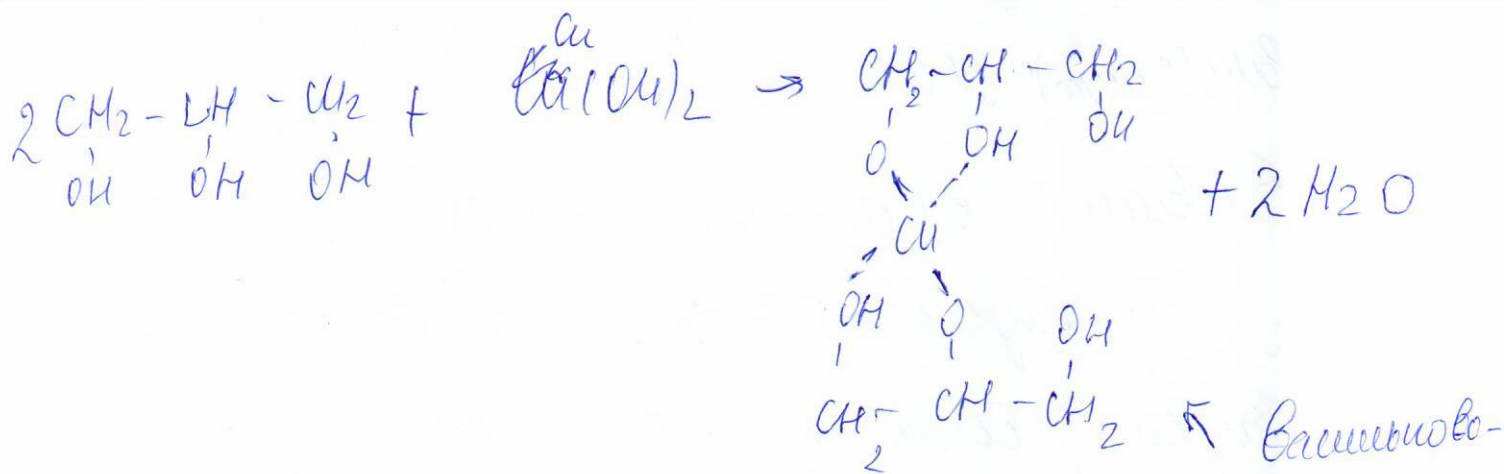
X-1142/

3) Добавили в нашу пробирку полученной $\text{Si}(\text{OH})_2$ и подогрели (над спиртовкой). В одной из пробирок выпадет осадок красно-оранжевого цвета (Si_2O_3). Это будет глюкоза, (моносакхарид с альдегидной группой). Альдегидная группа и дает такую специфичность)



Такого окраску после нагревания мы наблюдаем в пробирке № 3 \Rightarrow там глюкоза

4) Рассмотрим оставшиеся пробирки, которые прореагировали с $\text{Si}(\text{OH})_2$ без t° и образовали р-р бледно-голубого цвета. Глицерин-многоатомный спирт, который очень активно реагирует с $\text{Si}(\text{OH})_2$ с образованием бесцветно-синей окраски.



Сахароза тоже реагирует с $\text{Cu}(\text{OH})_2$, т.е. имеет альдегидную группу -ОН. Однако раствор будет иметь не мажорно ~~синюю~~ яркую окраску.

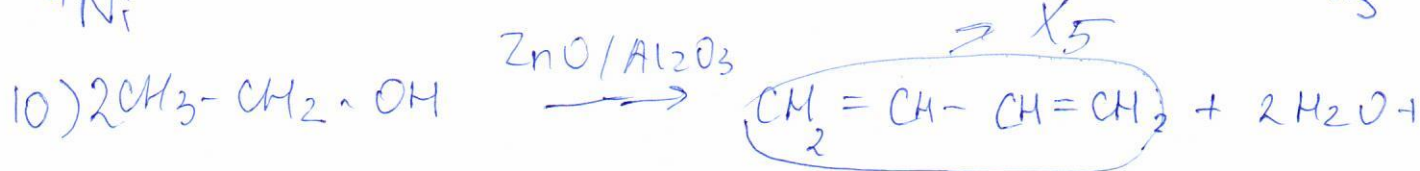
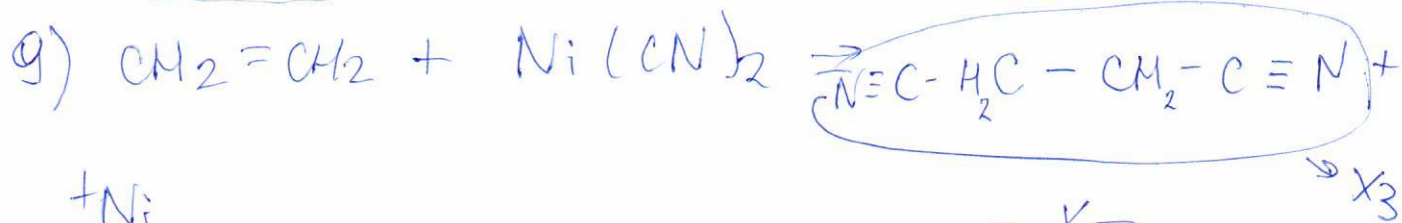
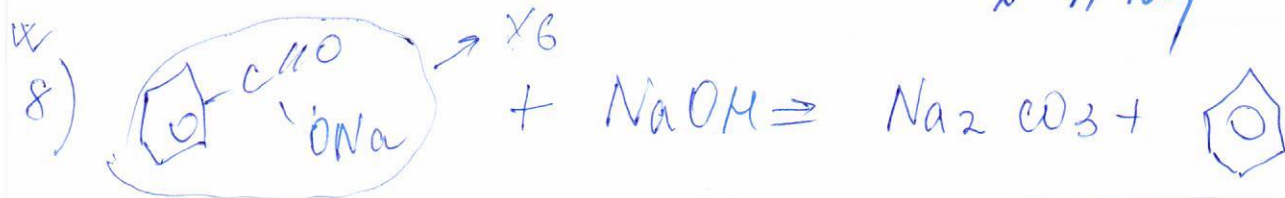
Сравним пробирки 2 и 1. В пробирке №1 рр имеет яркую васильково-синюю окраску \Rightarrow

в пробирке №1 - глюкоза. В пробирке №2 рр имеет голубоватую окраску \Rightarrow в пробирке №2 - сахароза (дисахарид).

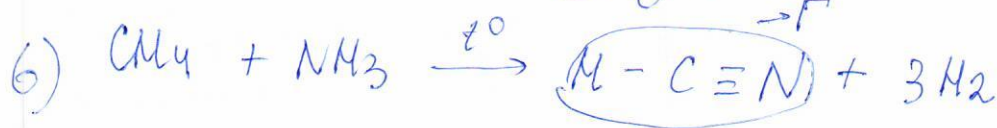
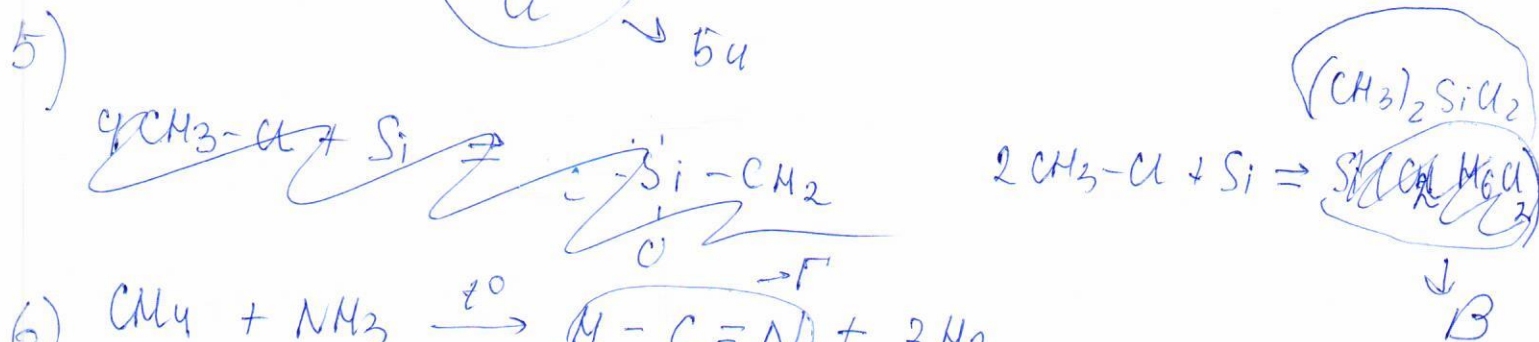
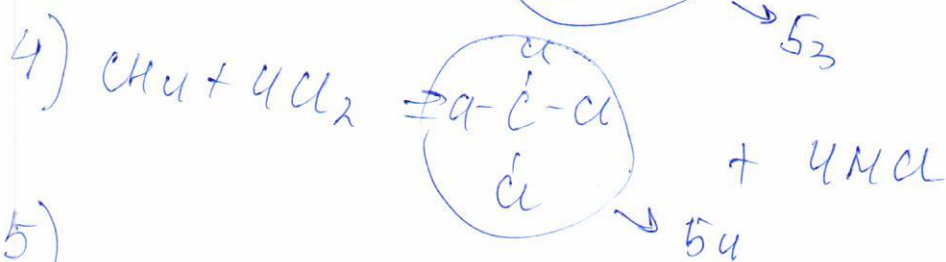
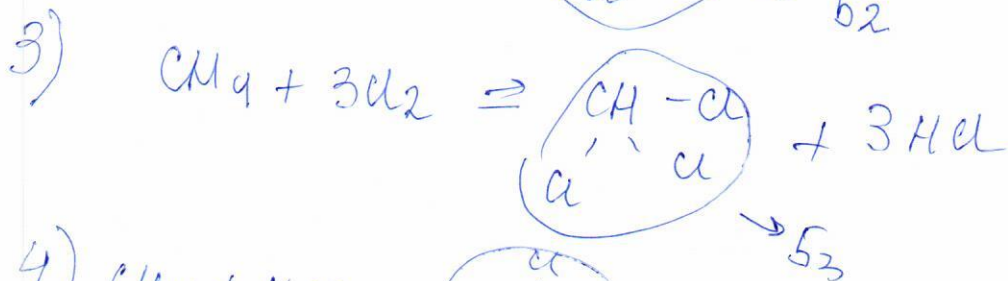
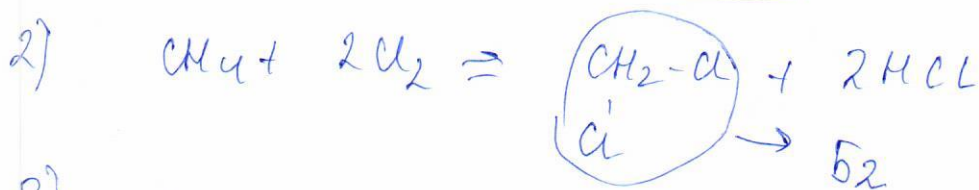
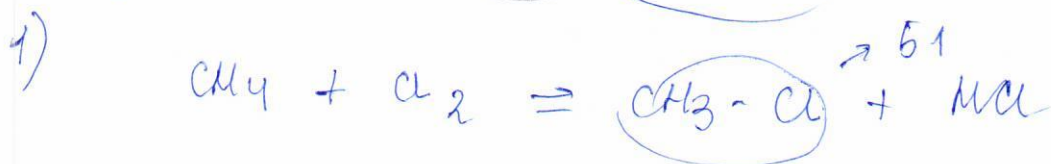
Вывод: применив теоретические знания о качественных реакциях в органической химии, я смогла установить, что в пробирке №1 - глюкоза, в пробирке №2 - сахароза, в пробирке №3 - мальтоза, в пробирке №4 - крахмал.

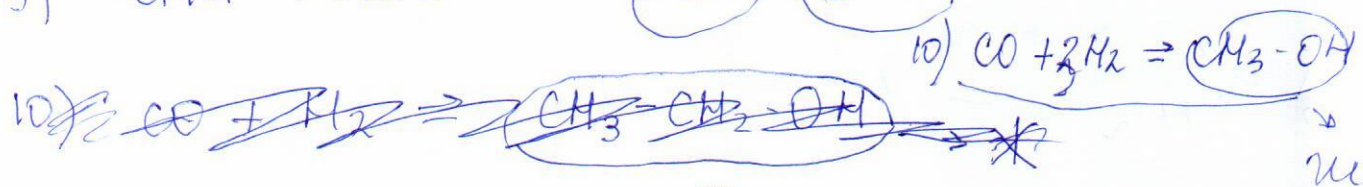
Умови (2 умови)

X-11421



Задача 11-4 (145). $\text{A}-\text{CH}_4 + \text{H}_2$



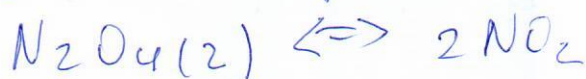


задача ~~11-2~~ 18.

$$C = \frac{[A]^a \cdot [B]^b}{[C]^c \cdot [D]^d}$$



в нашем случае:



$0,66 = \frac{\mu(\text{N}_2\text{O}_4)}{(\mu(\text{NO}_2))^2}$

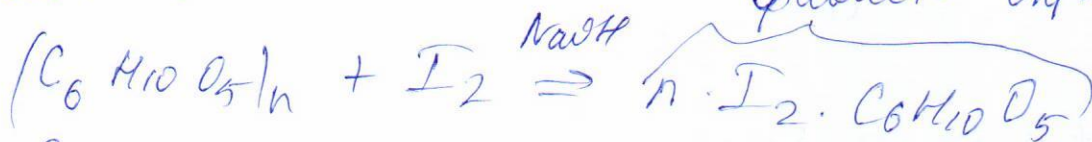
$t = 55^\circ \text{C}$ пост.

$p = 6 \text{ А}$

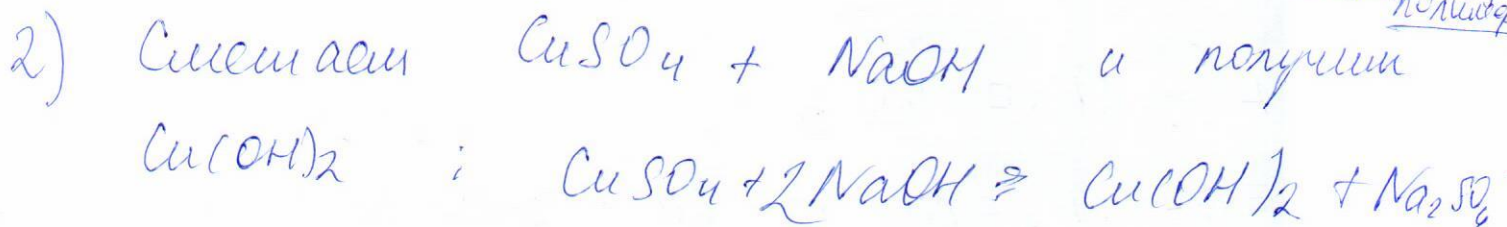
$V = 3 \text{ л}$

Задание (практика) 208. мет

1) В первую очередь добавим I_2 в нашу пробирку. Он реагирует только с крахмалом с изменением окраски в фиолетовый цвет. Это качественная реакция на крахмал.



Фиолетовая окраска образовалась только в пробирке № 4 \Rightarrow в пробирке № 4 - крахмал (циановод. полимер)



Чистовик 500. 49,58.

X-11-421.

Задача 11-1 68.

11 класс.



$$m(H_2O) = 9,22$$

28.

$$n(CO_2) = \frac{11,45}{22,4} \approx 0,51 \text{ (моль)}$$

$$\Rightarrow n(CO_2) = n(H_2O)$$

$$n(H_2O) = \frac{9,2}{18} \approx 0,51 \text{ (моль)}$$

18.

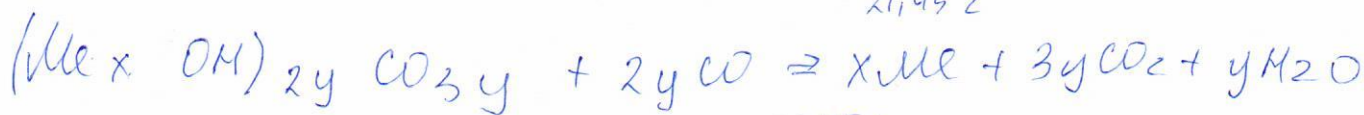
Т.е. X реагирует с CO и H₂ и X-распр. в природе вещество, то X может быть оксидом (скорее всего Fe₂O₃ и SiO₂ условно), гидроксидом, карбонатом Me или основным карбонатом (Me_x(OH)_yCO₃). Проверим оксиды Fe₂O₃ и SiO₂.

$n(Me) \neq n(CO_2) \neq n(H_2O)$ в обоих случаях \Rightarrow этот вариант отбрасываем. Т.е. $n(CO_2) = n(H_2O) \Rightarrow$

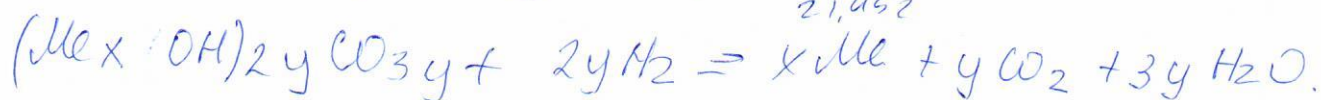
это - Me_x(OH)_yCO₃y

Составим схемы реакции:

21,452



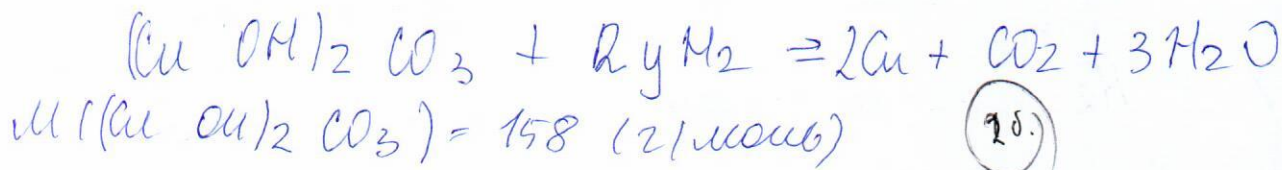
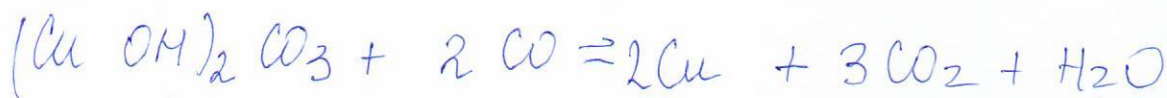
21,452



$$\text{Тогда } M(Me) = \frac{21,45}{0,51x} = \frac{64,35y}{0,51x} \approx 126,2 \frac{y}{x}$$

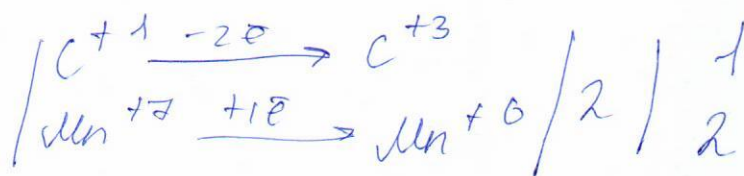
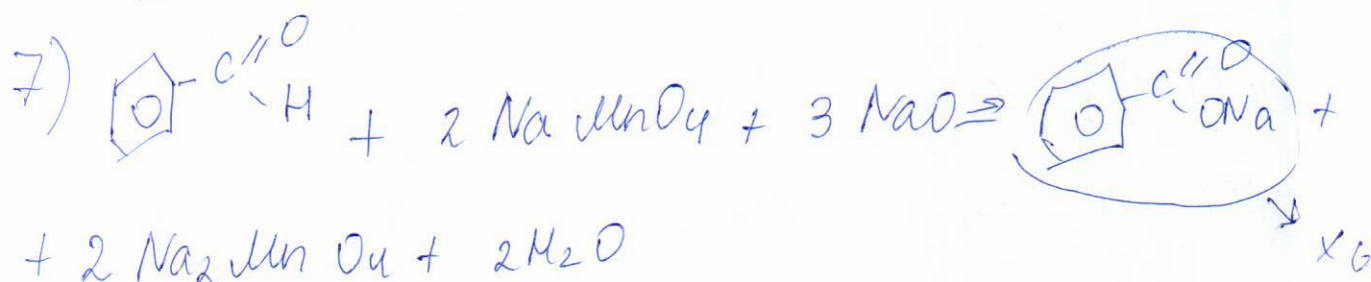
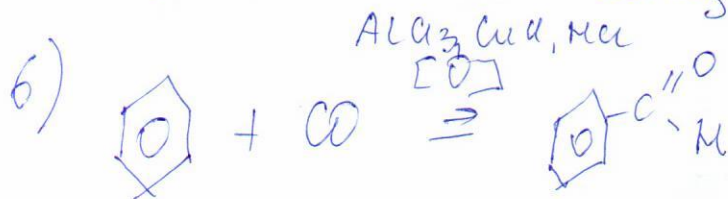
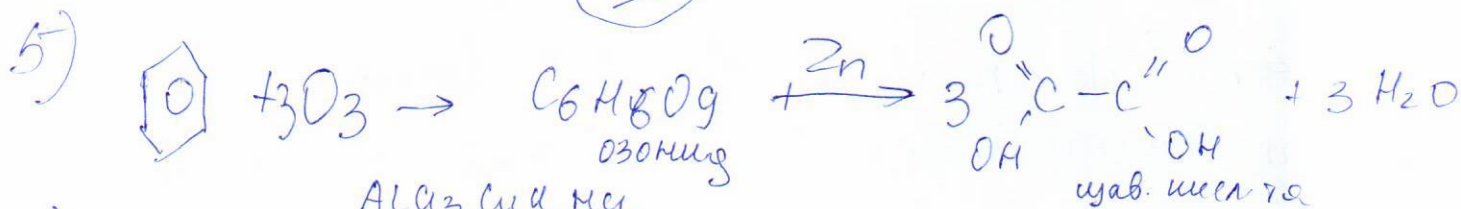
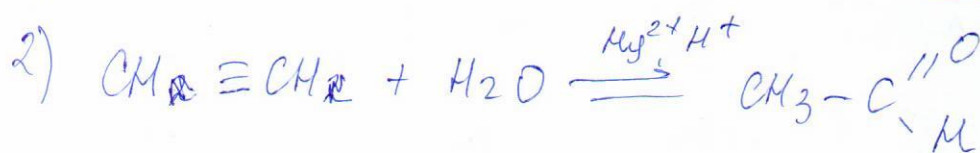
Возьмем $y=1$, $x=2$, тогда $M(Me) \approx 63,1 \Rightarrow$ и это подходит Me Fe

это с. проверим:



ответ: это $(\text{Cu OH})_2 \text{CO}_3$. $M((\text{Cu OH})_2 \text{CO}_3) = 158$ (г/моль) (10.)

Задача 11-3 $5,5 + 3,5 \Rightarrow 9,0$ (8,58.) $\rightarrow X_1$



чистовик.

X 11403



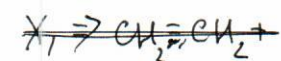
} обуг.
вуг.

28.

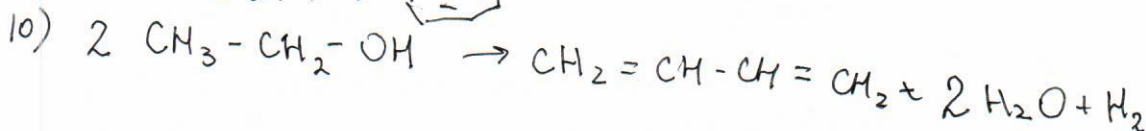
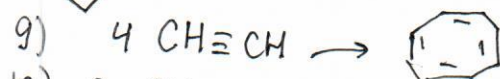
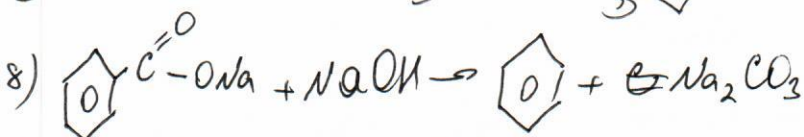
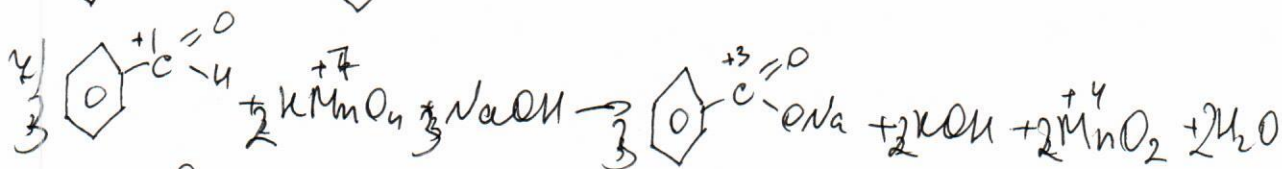
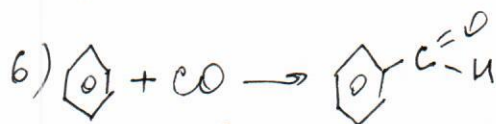
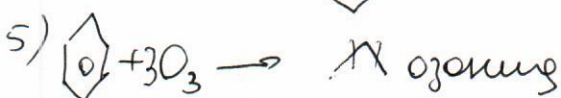
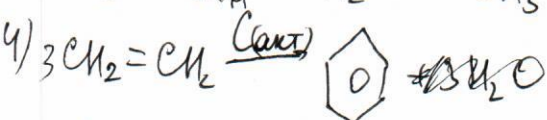
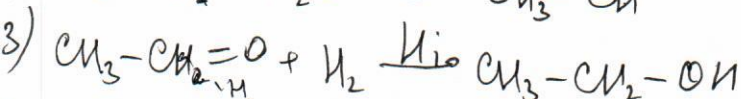
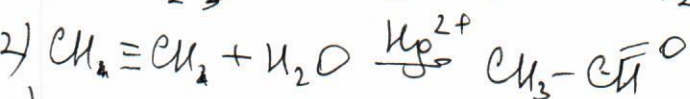
Торис (30, 58).
+ иррадиация

for
предвар.

нз. 2



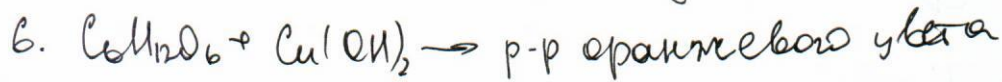
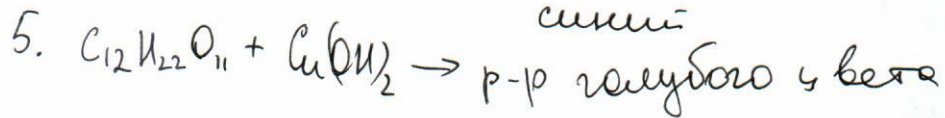
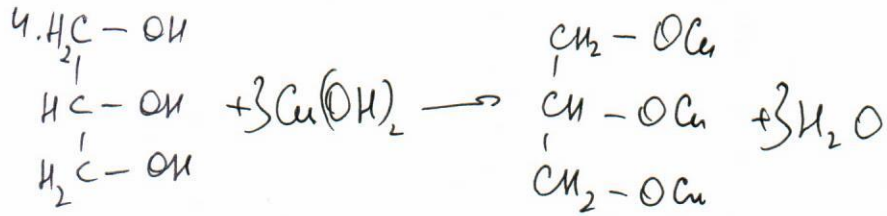
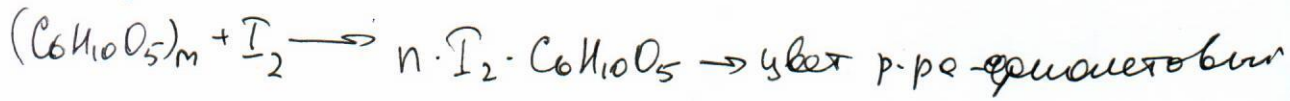
8, 58.



Практическая работа: 205.

План:

1. Подготавливаем для эксперимента $\text{Cu}(\text{OH})_2$
2. Растворяем I_2
3. Предназначаемые р-цы



$(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$, $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ — углеводы

$\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$ — многоатомный спирт

Работа:

1) В первую очередь мы капаем на предметное стекло каплю из данных в-в и в каждую добавили I_2 , \Rightarrow все р-р остались оранжевые кроме одного, он стал фиолетовым, \Rightarrow последний оказался крахмал.

2) далее мы взяли новые ~~пробы~~ в-ва, кроме крахмала, добавили в них осадок $\text{Cu}(\text{OH})_2$, в первой пробирке р-р при небольшом нагревании р-р стал оранжевого цвета, из этого следует, что в первой пробирке была глюкоза. Следующий р-р из прозрачного стал бледно-голубого цвета, а последний окрасился в ярко-синий цвет, что значит, ~~что~~, что в последней пробирке был мальтоза, а в другой сахароза.

~~Вывод~~: Вывод: Благодаря теоретическим знаниям, я установила, что в пробирке №1 находилась глюкоза, №2 — сахароза, №3 — мальтоза, №4 — крахмал.