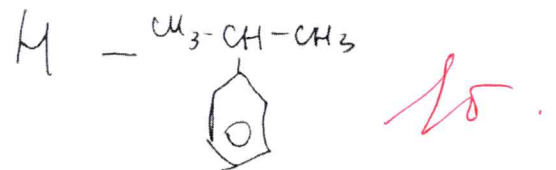
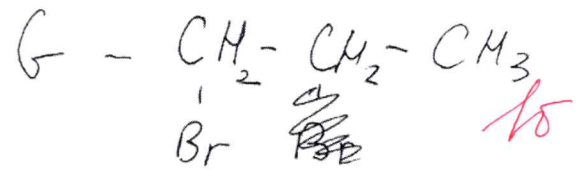
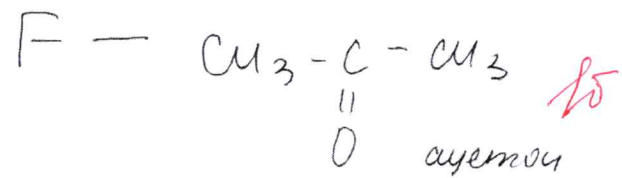
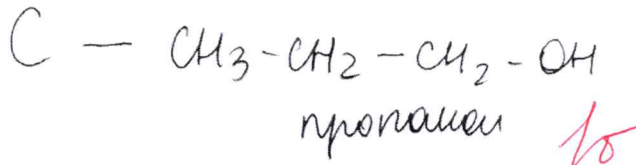
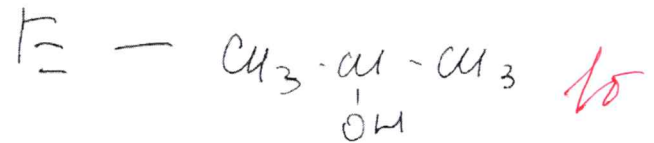
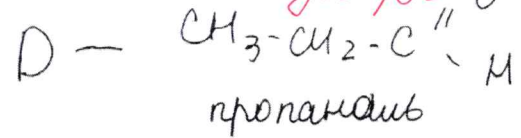
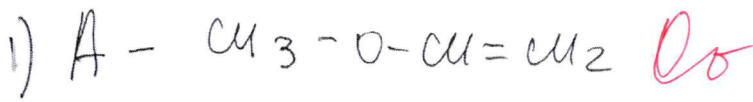


Теор	Пр	Утог	%
19,5	1,95 +16	37,4	58,4

КОД
X-114
места

100 баллов
10/10
10/10

11-3



2) у веществ A, D и F

приведите минимальное количество изомеров (кетон, альдегид и немас. эфир) + 10

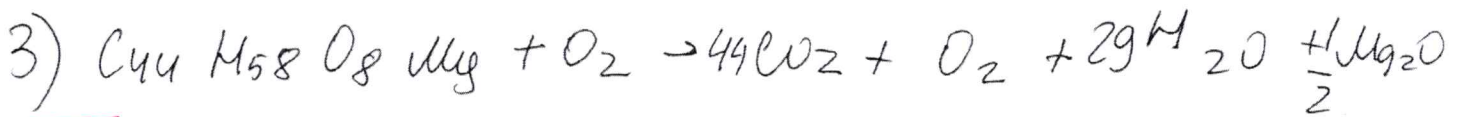
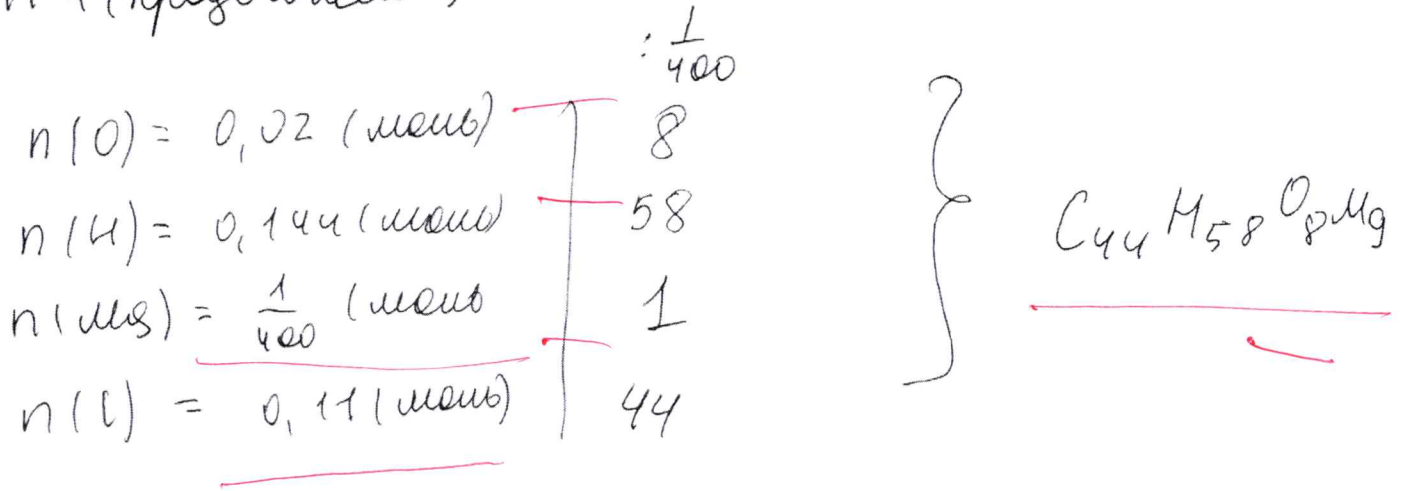
3) вещество E является изомером вещ. C.

Это структурное изомерие по помощи функциональной группы (-OH). 10

85.

МУНИЦИПАЛЬНОЕ
АВТОНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

11-4 (продолжение)



4) Хлорофитт не содержится в составе хлор. Оч получим своё название от двух слов: хлор и фитт (Fitt) в переводе означает любовь. 15.

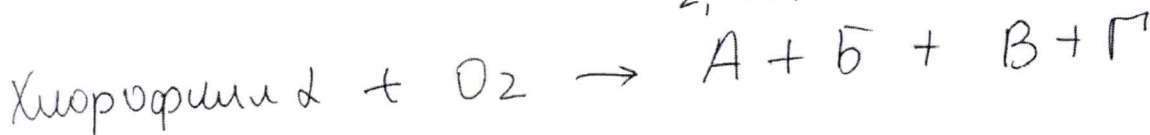
11-2

- 1) ~~A - $BiNO_2$~~ C - Bi_2O_3 - оксид висмута (III) 15
- ~~B - BiH_2NO_5~~ D - $Bi(OH)_3$ - гидроксид висмута (III) 15
- ~~гидрохлорид висмута~~ A - $BiONO_3$ 15
- B - $Bi(OH)_2NO_3$ гидроксонитрат висмута (III) 15 (3)

МУНИЦИПАЛЬНОЕ
АВТНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

11-4.

2,464г 89,6 1,2962 80мг



↓
схема реакции горения

- 1) A - CO₂ (углекислый газ) 0,5 + 0,5
 B - O₂ (кислород) 0,5
 B - H₂O (вода) 0,5 + 0,5
 Γ - MgO (оксид магния) 0,5

2) $n(C) = \frac{2,464}{12} = 0,2053$ (моль) ~~A~~

$n(H) = 2n(H_2O) = 0,072 \cdot 2 = 0,144$ (моль)

$n(Mg) = \frac{0,08 \cdot 2}{64} = \frac{1}{400}$ (моль)

$m(C) = 0,2053 \cdot 12 = 2,464$ (г) ~~A~~

$m(H) = 0,144 \cdot 2 = 0,288$ (г) ~~A~~

$m(Mg) = 24 \cdot \frac{1}{400} = 0,06$ (г) —

$m(O) = 1,784 - 2,464 - 0,288 - 0,06 = 0,972$ (г) ~~A~~

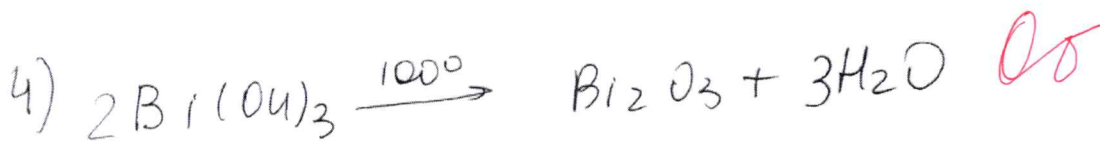
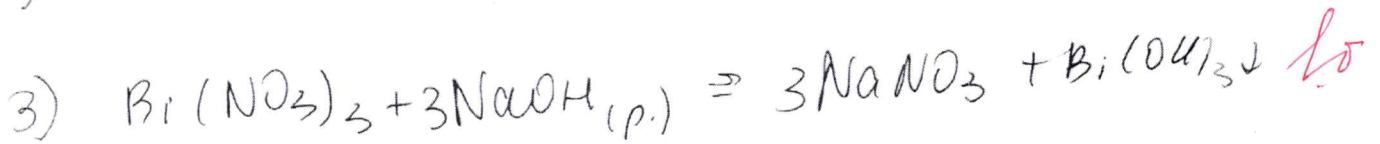
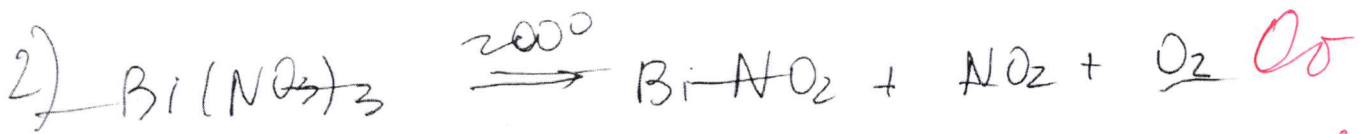
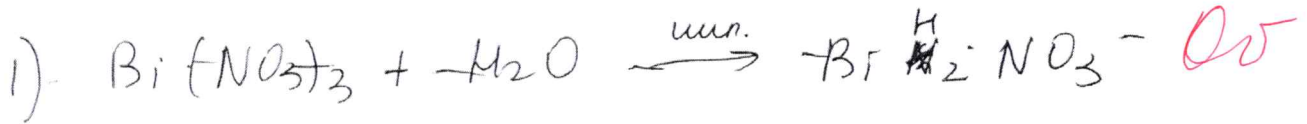
$n(O) = \frac{0,972}{16} = 0,06075$ (моль) —

~~$n(H) = 0,144$ (моль) $n(C) = 0,2053$ (моль)
 $n(O) = 0,06075$ (моль)
 $n(Mg) = 0,0025$ (моль)~~

0,02	2
0,072	14
1	2
3	6
5,5	11

②

W



11-1

$\frac{12}{2}$

$\xrightarrow{200^\circ}$

0,4045 мш

$\underbrace{X+Y}$

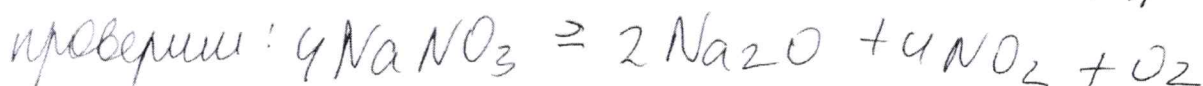
0,15667.

+ бел. п.

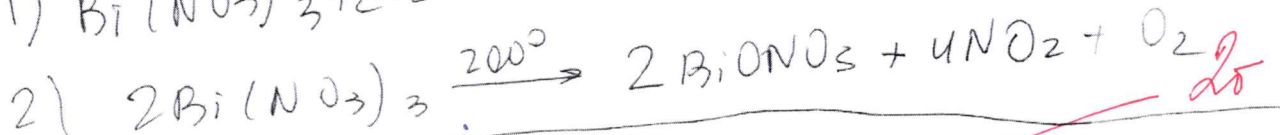
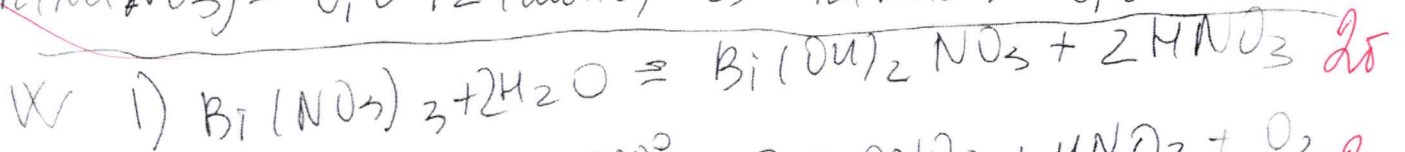
0,5

$n(X+Y) = \frac{0,4045}{22,4} \approx 0,0207 \text{ мшш}$

из условия делаем пр., что $X+Y - \text{NO}_2 + \text{O}_2$,
а бел. п. - Na_2O .



$n(\text{NaNO}_3) = 0,012 \text{ (мшш)} \Rightarrow n(\text{Na}_2\text{O}) = 0,006 \text{ (мшш)}$



$m(\text{Na}_2\text{O}) = 0,06 \cdot 62$

8,5.

МУНИЦИПАЛЬНОЕ
АВТОНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

1) План: среди данных веществ выделится
р-р CuSO_4 , т.к. он имеет голубую окраску. С его
помощью найдем NaOH : ~~добавим~~ на предметном
стекле ~~добавим~~ добавим его к каждому веществу.
Только с NaOH мы получим голубой осадок (Cu(OH)_2).
Для определения остальных веществ получим
больше Cu(OH)_2 . Далее в каждую пробирку добавим
 Cu(OH)_2 . В одной из пробирок будем наблюдать
изменение окраски на ~~серно-фиолетовую~~. В данной
пробирке - р-р белая, т.к. это качественная реакция
на пептидные связи. В двух из ^{трех} оставшихся
пробирок р-рн изменит свою окраску на голубую.
Это р-рн глюкозы и сахарозы, т.к. это кач.
р-ция на кет. групп-ОН. Чтобы отличить глюкозу
от сахарозы. Подогреем две пробирки. Одна из пробирок
преобретет ~~оранжевую~~ окраску. В данной пробирке -
глюкоза, т.к. это кач. р. на альдегидную группу.
(Выз. Cu_2O). методом ислыч. найдем
ионы NH_4^+ и K^+ . (ионы имеет катион итнее р-р)
2) Проведем все вышеупомянутые действия,
и установим, что в пробирках:

МУНИЦИПАЛЬНОЕ
АВТОНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

№1 - шипш

№2 - сахароза

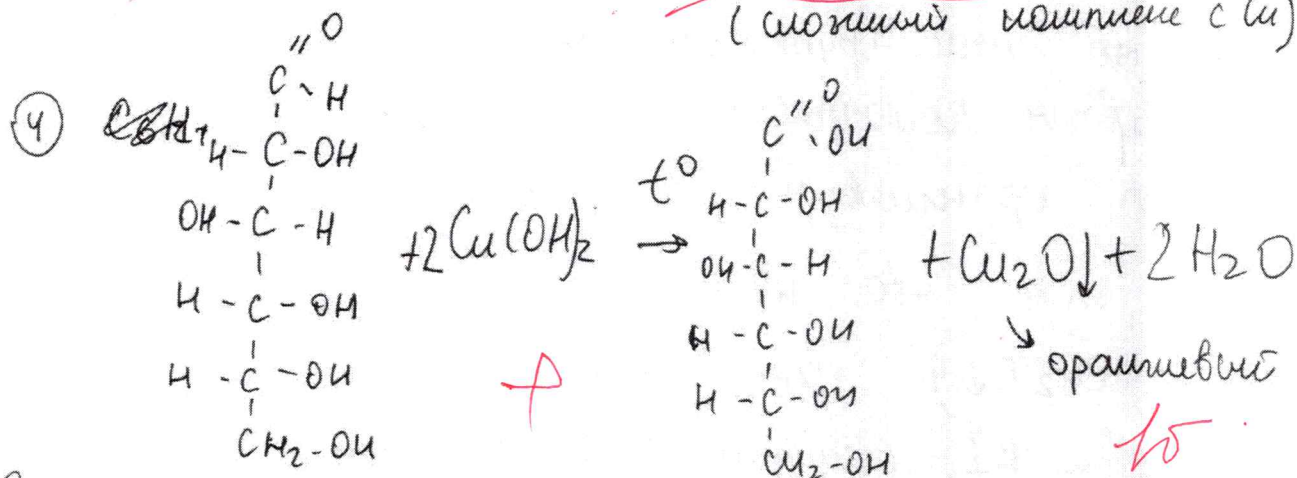
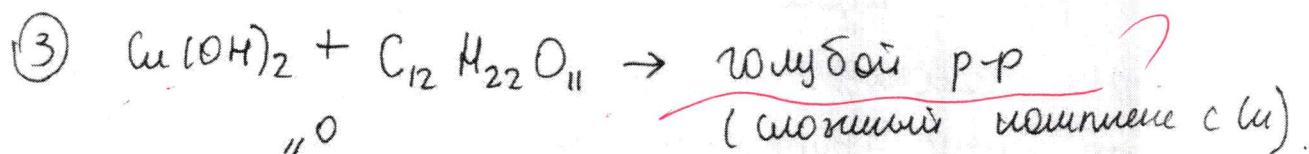
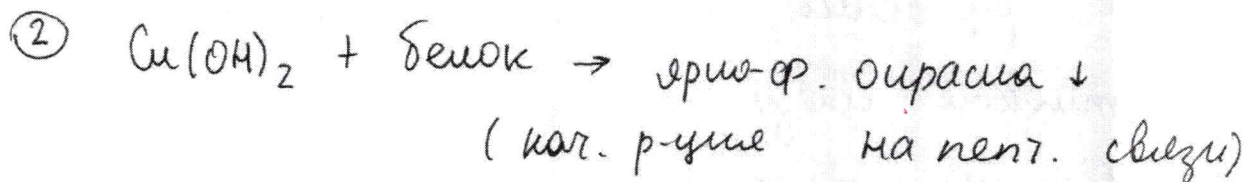
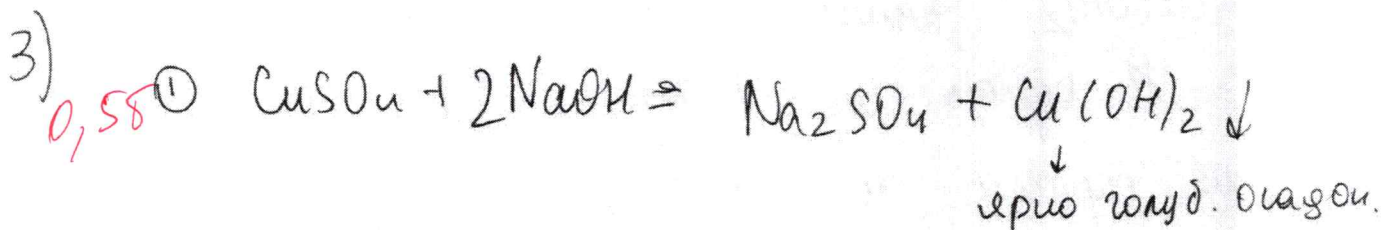
№3 - шюкоза.

№4 - белок

№5 - р-р шюроксида
матри

№6 - р-р йодига каше

№7 - р-р сульфата шюда
(II)



Вывод: найти среди вещ-в $CuSO_4$ и $NaOH$, есмоша
 приготовить $Cu(OH)_2$. А еще его помощью е отличима
 мноше органические соединения.