

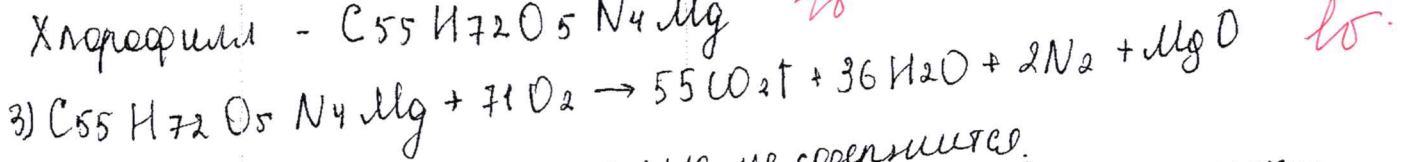
УПРАВЛЕНИЕ ОБРАЗОВАНИЯ  
АДМИНИСТРАЦИИ Г. ХАБАРОВСКА

МУНИЦИПАЛЬНОЕ  
АВТОНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
«ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

Ш/Климент

Теор.	Рр	Ав	%	Ш/Климент Ш/Климент
18.	3,96	37,9	59,2	X 11 15
	+16			

Хлорофилл -  $C_{55}H_{72}O_{5}N_4Mg$  *15*

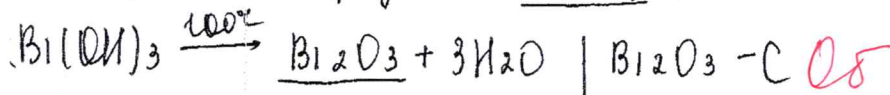
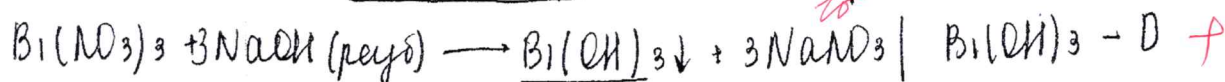
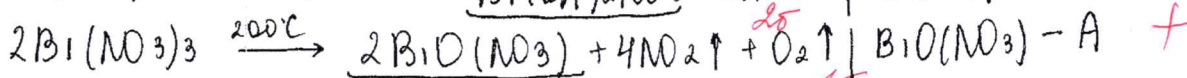
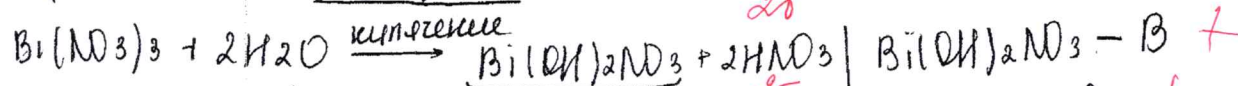
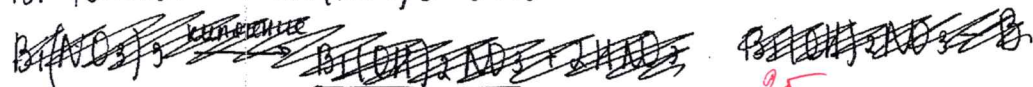
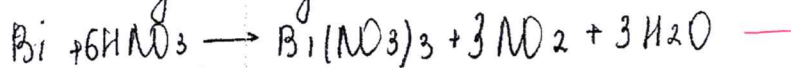
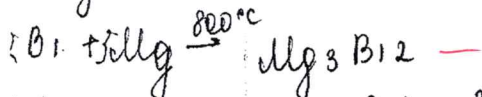


Нет, хлор. в составе хлорофилла не содержится.  
Грибковые клетки называются: пигмент зеленого цвета, а хлорофилл  
превращается как зеленый *15*.

11-1 - X 5.

МУНИЦИПАЛЬНОЕ  
АВТОНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
«ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

Задача 11-2



A -  $\text{Bi}_2\text{O}(\text{NO}_3)_2$  10  
нитрат оксида висмута (III)

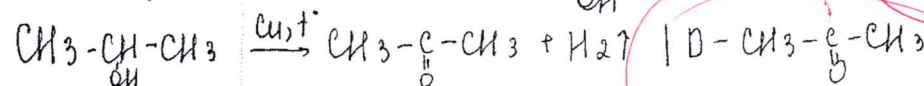
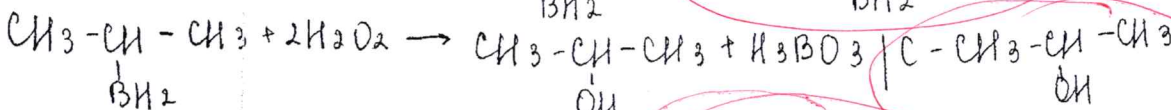
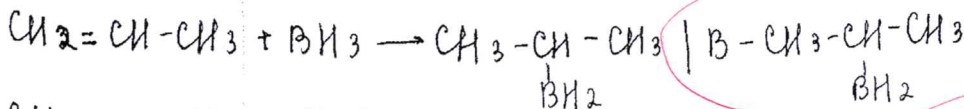
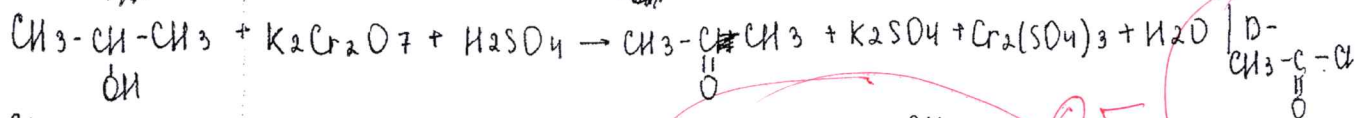
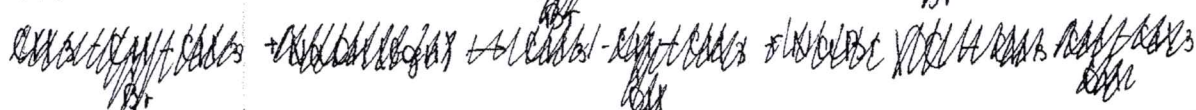
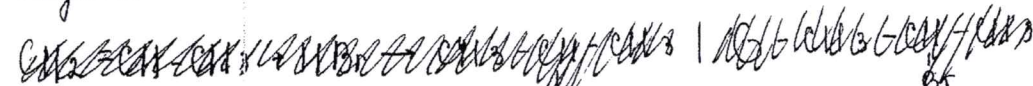
B -  $\text{Bi}(\text{OH})_2\text{NO}_3$   
дигидроксонитрат висмута (III) 20

C -  $\text{Bi}_2\text{O}_3$   
оксид висмута (III) 05

D -  $\text{Bi}(\text{OH})_3$   
гидроксид висмута (III) +

95

Задача 11-3



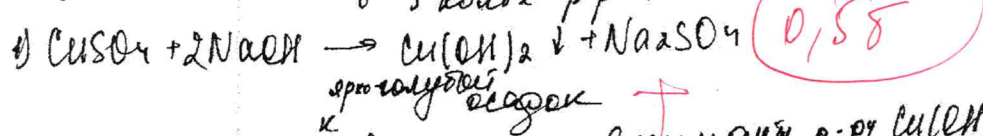
05



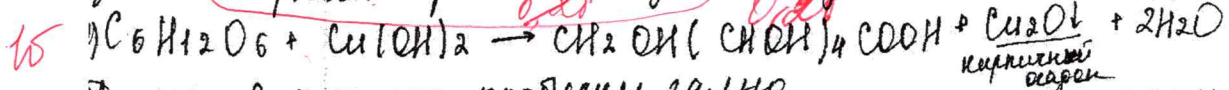


МУНИЦИПАЛЬНОЕ АВТОНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ «ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

В начале сначала проверку с р-р  $\text{CuSO}_4$ . В чистую пробирку добавлю несколько капель голубого р-ра и у 4-ой колбы и несколько мл р-ра у 5 колбы, наблюдаю вначале ярко-голубого осадка, следовательно: в 4 колбе - р-р  $\text{CuSO}_4$  в 5 колбе - р-р  $\text{NaOH}$

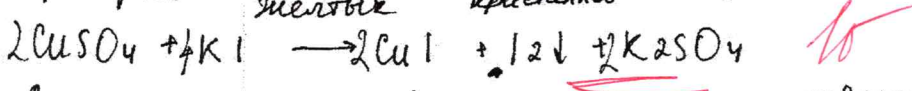


Далее добавляю свежеприготовленную р-р  $\text{Cu(OH)}_2$  в ~~пробирку~~ несколько мл р-ра у 1-ой пробирки, реакция произошла медленно и я решила прекратить проверку, следовательно наблюдаю выделение кирпично-красного осадка, следовательно в 4-ой пробирке шлея

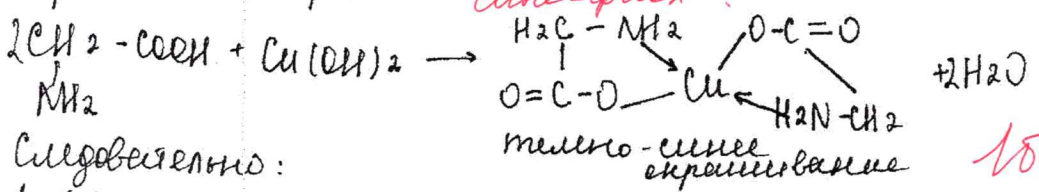


Далее в чистую пробирку залито несколько ~~мл~~ р-ра у 3-ей колбы. (структура сформированного на внешней поверхности на синей белок. это дополнительно не было провести обратную реакцию). сразу же добавляю примерно  $\text{CuSO}_4$  затем  $\text{NaOH}$  и получаю орисловое окрашивание, а также образование осадка синего цвета. Число остается 3 неопределенных колбы.

В чистую пробирку добавила несколько мл р-ра у 7 пробирки и готовый р-р ~~жидкий~~  $\text{CuSO}_4$ , наблюдаю изменение окраски р-ра с голубого на бурый, а также осадился на дне пробирки ~~желтый~~ кристаллов. Следовательно в пробирке 7-К1



Следующий шаг, в очередной раз приготовлю р-р  $\text{Cu(OH)}_2$  и добавлю в него несколько мл у 6-ой колбы. наблюдаю бурно окрашивание р-ра. на темно-синее, следовательно в 6-ой колбе ~~темно-синий~~



- Следовательно:
- 1. Шлея
  - 2.  $\text{Cu}_2\text{H}_2\text{O}_2$
  - 3. Белок
  - 4.  $\text{CuSO}_4$
  - 5.  $\text{NaOH}$
  - 6. Глицерин
  - 7. KI

10