

11-06

Тетрадь

для.....

учени..... класса.....

..... школы.....



ВСЕРОССИЙСКАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ
2019/2020

БЛАНК №

11 - 06

Региональный этап ВсОШ 2019/2020 учебного года
по предмету «ХИМИЯ»

Фамилия, имя, отчество полностью:

Алиев Галим Заурович

Число, месяц, год рождения (ДД.ММ.ГГГГ):

12.11.2002

Класс учащегося:

11

За какой класс учащийся пишет работу:

11

Полное название образовательной организации по уставу:

МБОУ "Лицей №8"

Название района или города:

г. Махачкала

Дата:

30.01.2020

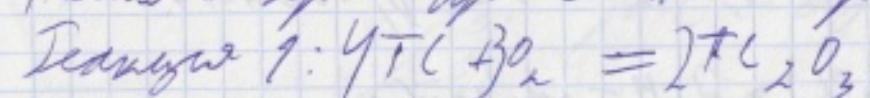
Подпись:

Задача 11.2. A: Tl_2O_3
 Вариант: X: Tl; X: Al^{+3} B: $H[TlCl_4]$; 1 балл.
 C: $Tl(NO_3)_3$; D: $Tl(OH)_3$; E: $TlCl_3$
 F: Tl_2S_3

Решение:

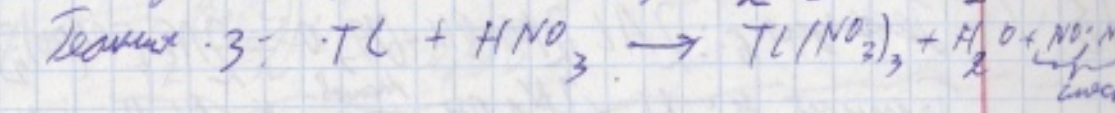
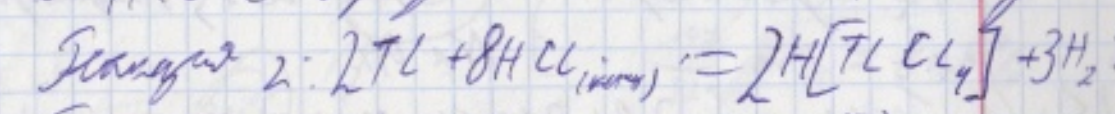
Трени по распространённости металлов в земной коре - Al (раствор в щелочах)
 элемент X - алюминий (задача о гидрировании
 решается в реакции 5).

Плавильный шихтовый состав при нагревании:

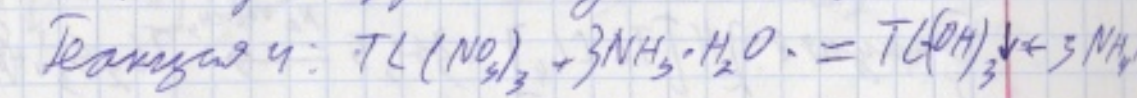


Металлы растворяются в кислотах. HCl и HNO_3 .

в HCl с образованием комплексного соединения.



Сам металл взаимодействует с гидратом NH_3 .



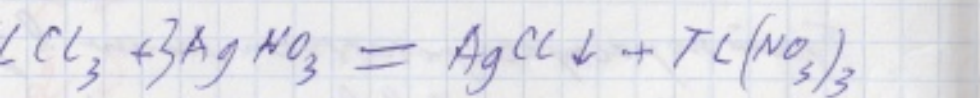
x 5
 2 5
 x
 10 5
 x

12 баллов
 Бонусы

~~задача 5:~~

и взаимодействием раствора $H[TlCl_4]$ с раствором $TlCl_3$ и раствором $AgNO_3$.

задача 5:

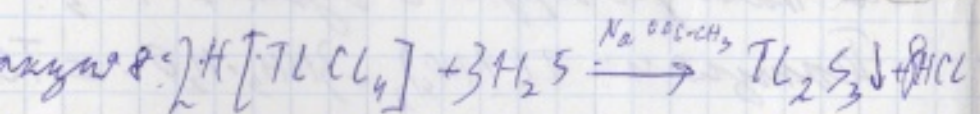
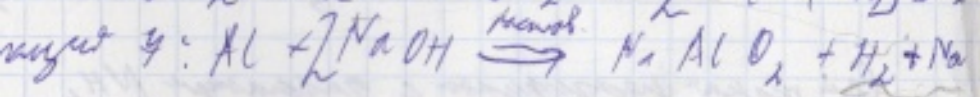
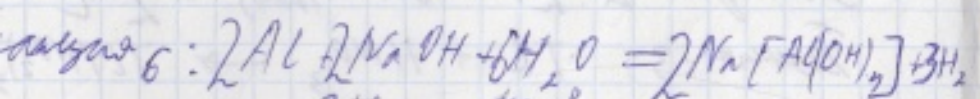


$$n(Tl_3) = \frac{0,073(v)}{(204,37 + 35,95 \cdot 3)} = \frac{0,073}{370,42} \approx 0,002349$$

$$n(Cl) = 0,002349 \cdot 3 \approx 0,007047$$

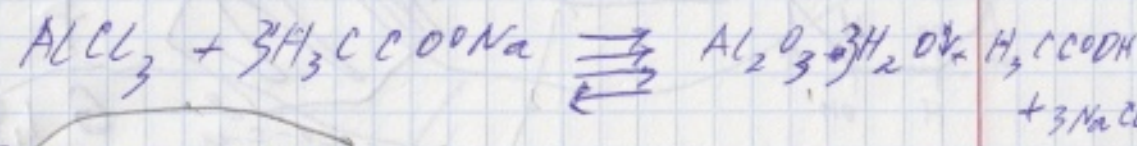
$$n(AgCl) = n \cdot M \approx 0,107(2)$$

- растворено в избытке, $NaOH$.



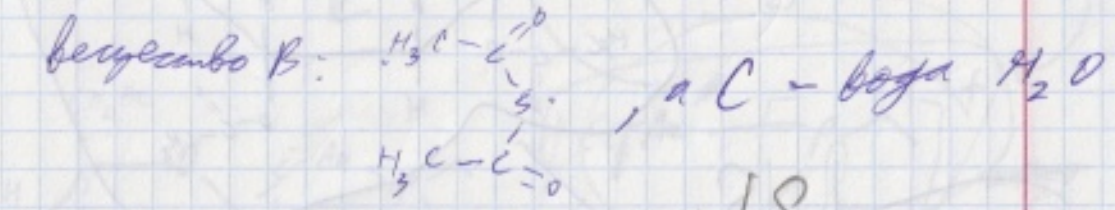
и растворен в избытке. При нагревании HCl .

Раствор с Al при добавлении H_3COONa образуется из-за образования Al_2O_3 в результате гидролиза.

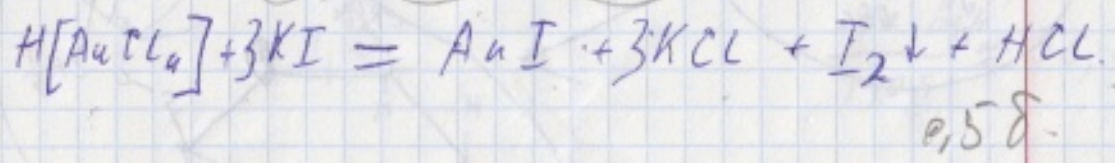
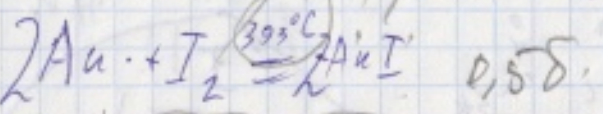


Задача $n = 77 = 4$

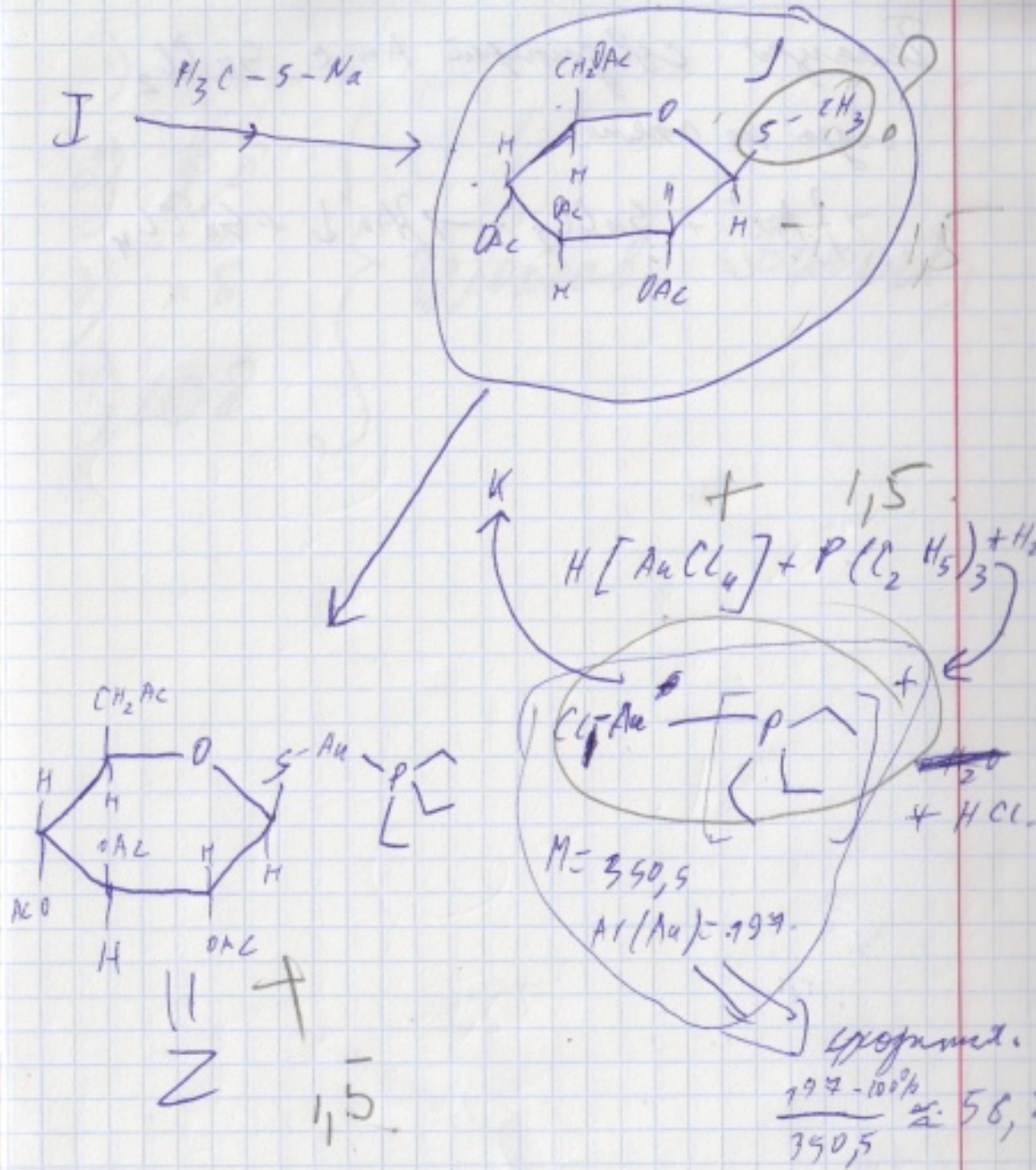
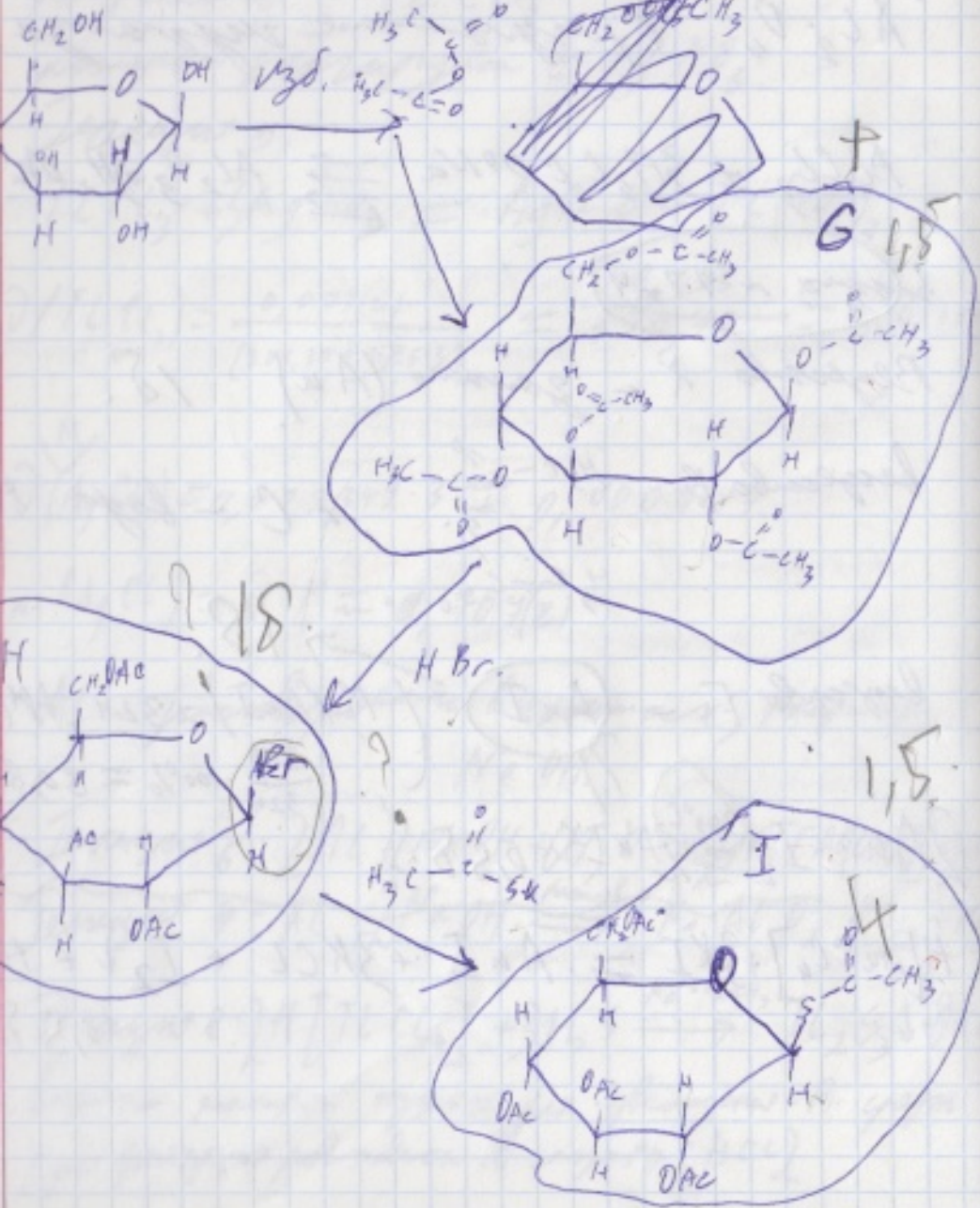
Вещество X - золото (Au) 18.



Вещество F - AuI ($M(AuI) = 324$; $AM(Au) = 197$)
 $\frac{197}{324} \cdot 100\% \approx 60,8\%$



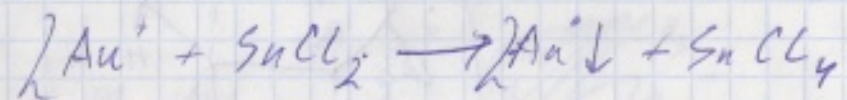
Синтез β -D-галактопираноза с укс. ангидридом:



Свойства:
 $197-199^\circ C$
 $\frac{197-199}{350,5} \approx 56,2\%$

Решить коллоидную Au с SnCl_2

взят по схеме:



- 1) x 8.
- 2) 2 8.
- 3) x 8.
- 4) 10 8.

128 грам. Бальска

11-25 II

ТЕТРАДЬ

для _____

учени _____ класса _____

_____ школы _____



ВСЕРОССИЙСКАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ
2019/2020

БЛАНК №

1	1	-	25	
---	---	---	----	--

Региональный этап ВсОШ 2019/2020 учебного года
по предмету «ХИМИЯ»

Фамилия, имя, отчество полностью:

Алиев Рамиз Заурович

Число, месяц, год рождения (ДД.ММ.ГГГГ):

12.11.2002

Класс учащегося:

11

За какой класс учащийся пишет работу:

11

Полное название образовательной организации по уставу:

МБОУ "Лицей №8"

Название района или города:

г. Махачкала

Дата:

31.01.2020

Подпись:

33 №15

Вариант № 23

- Роз червоні (6) - очевидно сульфат міді 15
- (8) - літій (характерний запах) 15
 мінерал; походження з вмісту в вмісті
 мінералів сульфатів міді роз червоні
- (14) літій (характерний запах, 15
 мінерал) і роз червоні (7) - сульфат літію 15
 (запах сульфатної кислоти.)

Після додавання рідкого сульфату в

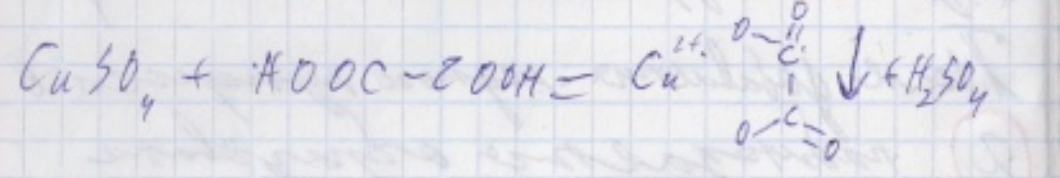
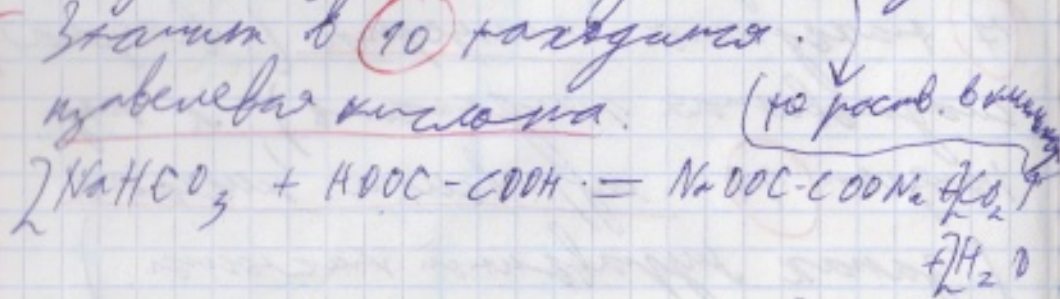
(2) растворі відбувається реакція 15
 роз червоні в рідкому розчині.

$$2CuSO_4 + 4KI = 2CuI + I_2 \downarrow + 2K_2SO_4$$

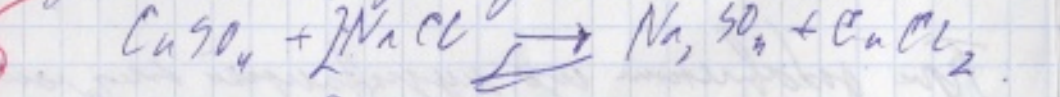
Після додавання розчину сульфатної кислоти
 в розчині (3) відбувається реакція 15

$$NaHCO_3 + HCOOH = NaOOCCH + H_2O + CO_2 \uparrow$$

Знамен в 3 периодах органической химии, химии, реакции с содержанием 10. Водородная единица газ. Также содержание 10 с медью выделено для оценки.



Тем самым и с в подготовлено отработка железного купороса меди и.



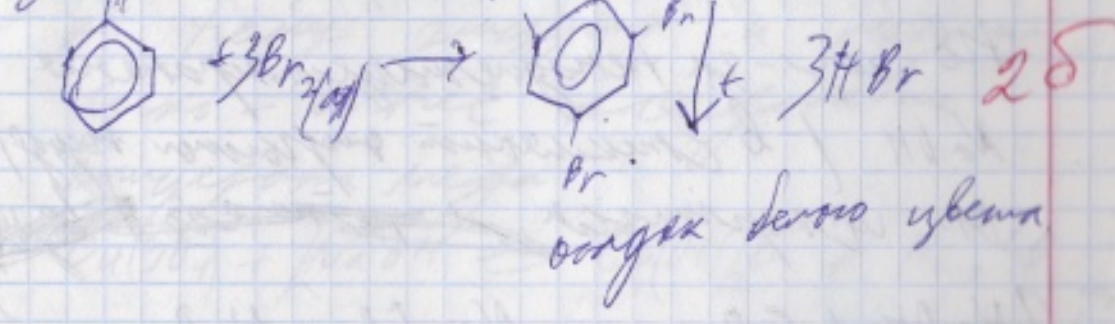
(и в азидном).

Знамен и в 10 периодах в дальнейшем можно оценить результаты работы с помощью 3.

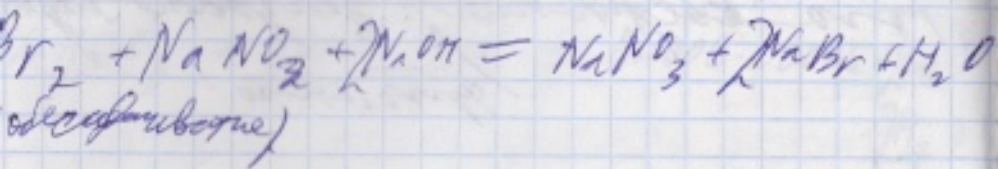
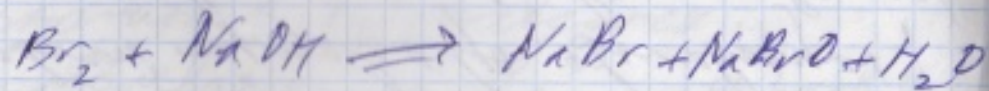
Знамен в 10 периодах реакции. Знамен в 4 периодах NaCl.

Действие на воду при образовании 1 и 2 гидридов с участием релакции с сульфидной меди. 1 подготовлено отработка наработка по 10 количеству. Знамен меди.

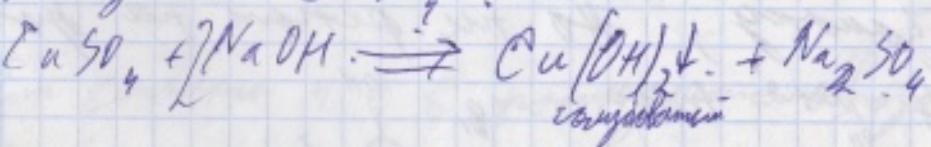
Отработка. релакция меди с медью. Знамен, а броу медью также по закону. Но тем релакция на броу у меди тем.



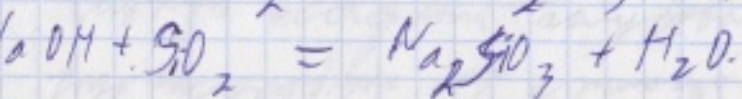
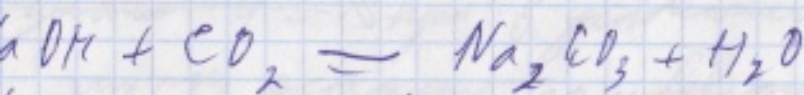
Титрование с применением грана натрия
 оксидом NaNO_2 (одесульфирование
 ментола $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$) и NaOH (уменьшение
 веса и замена в результате
 реакции Br_2 в NaBr и NaBrO .



NaOH с избытком для реакции с
 сульфатом CuSO_4 .



то из-за гетерогенности реакции.
 NaOH в стехиометрическом избытке
 не используется.

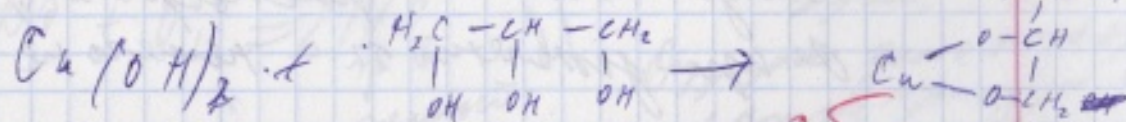
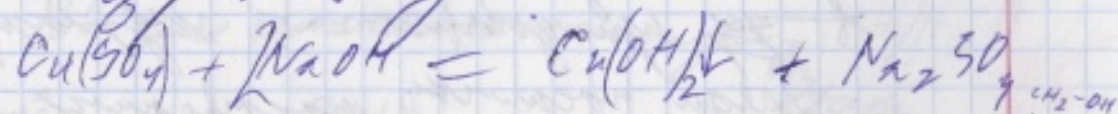


~~...
 ...
 ...~~

Кисл. выщелачивание не целесообразно для
 нитрата (по замыслу) (то это не
 не ясно).

Вещество сгорает с избытком
 NaOH группы соединений.

он взаимодействует с CuSO_4 и
 образует осадок Cu(OH)_2 , а также, видимо
 в реакцию вступает и образует
 продукт - спирт с соответствующим
 количеством воды.



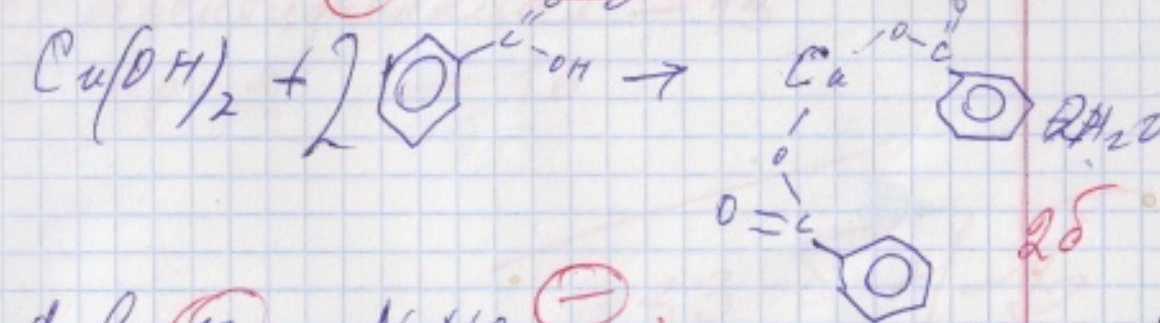
а также же. Компонент
 момент со второй группой
 число определено согласно
 пробам 5 и 12.

Многие вещества при
 кипении образуют и гидролиз и на
 фт реакцию каталитическая с фракции
 нетя там фракция. Поэтому
 и при работе с веществами
 гидролиз не до, Сили
 гидролиз NaOH. и так как
 гидролиз веществ.

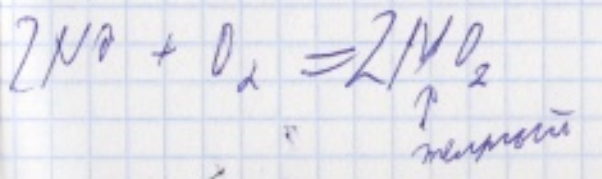
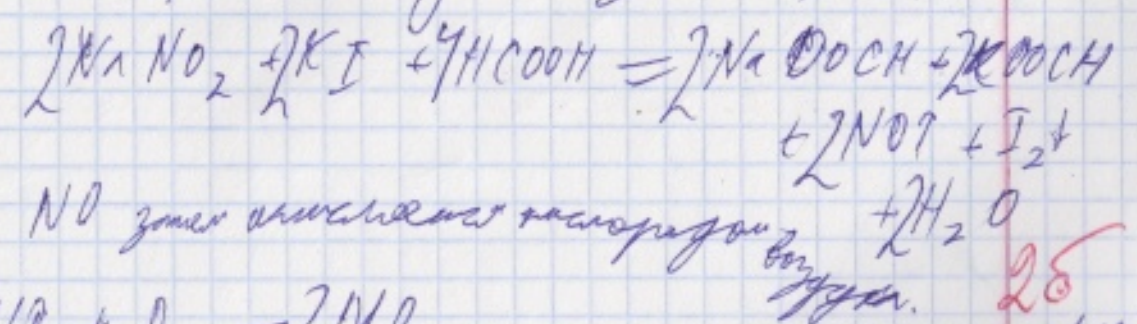
в пробирку с $\text{Ca}(\text{OH})_2$ и добавив 5,
 одну. а в пробирку - 12.

а при добавлении 5 вещества
 не до полностью растворивая,
 а при добавлении 12 - химическая
 реакция

Группа в (5) - гидролиз и - он



а в (12) - NaNO₂ (использовать не рекомендуется)
 а в 12 одна группа в пробирке
 при гидролизе веществ не до кипения
 реакция между NaNO_2 ; KI и HCOOH
 в результате реакции гидролиз
 гидролиз веществ не до кипения
 гидролиз веществ не до кипения
 гидролиз веществ не до кипения



Оxidation веществ не до кипения
 и гидролиз веществ не до кипения

- 1) Праи - 4 б
- 2) Идентификация - 13
- 3) Фр - 2 — 16

33 б