

Смесь по массе
гидроксида берилла

N1

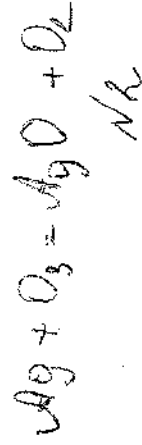
X и Y - это O_2 и O_3

X - O_2

Y - O_3

Дробной смесью в атмосфере
получают гидроксида берилла
используя берилла и гидроксида
от него поверхность берилла и
ее облучают

$$Ag : O = \left(\frac{84,1}{108} \right) : \left(\frac{12,9}{16} \right) = 1:1$$



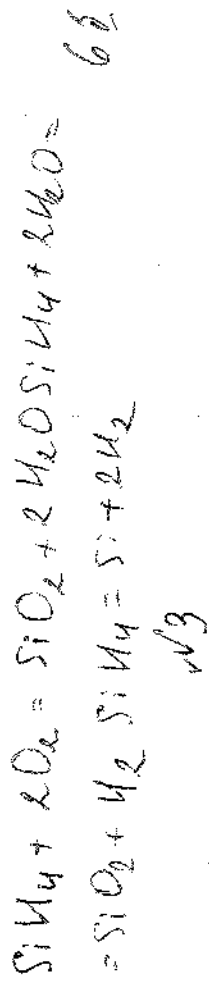
XH₄

$$H = \frac{4}{4 + M(X)} = 0,125$$

$$M(X) = 28 \text{ г/моль}$$

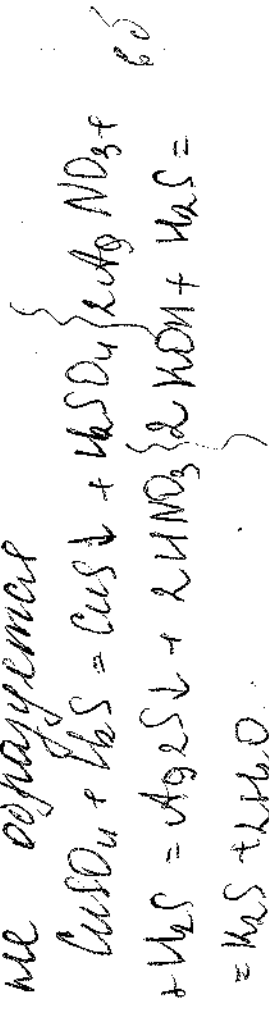
X - кремний

SiH₄



1) SiH₄ обнаруживается при
дожигании бензол и метанол
метанол горит газом - H₂S N3

2) При взаимодействии с H₂S
образуются сульфиды Me, осадок
не обнаруживается N4



$$1) \quad a = \frac{25}{250} = 0,1 = 10\%$$

$$b = \frac{75}{300} = 0,25 = 25\% \quad \text{N4}$$

$$2) \quad m(\text{H}_2\text{O}) = 250 - 25 = 225 = 225\% \quad \text{N5}$$

$$3) \quad \frac{25 \cdot 22,4}{33} = 17 \quad \text{N6}$$

Неизвестное газ - аммиак NH₃ N6

N5
NH₄HCO₃ - карбонатная аммония
N6

5) CuSO₄, MgSO₄, Na₂CO₃ - раствор
содит экзотермическая

Пример

№1

Газовый анализ смеси состоит из O_2 и азота (N_2)
 $2O_2 \rightarrow 3O_2$ 46.

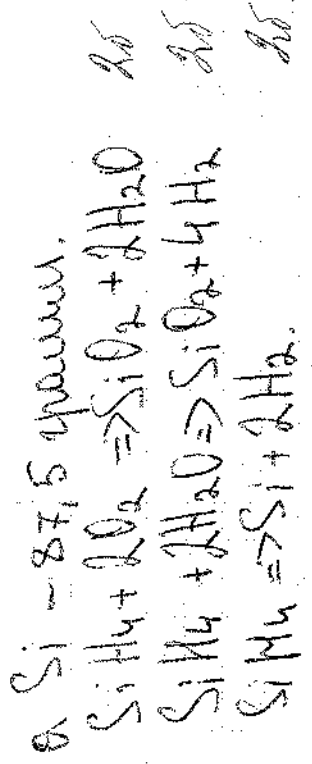
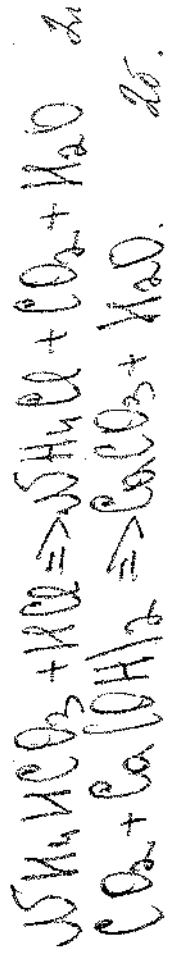
При пропускании O_2 через прибор вода камня обрывается.



Серебряная нитратная - смесь. Выход азота в количестве азота, может быть определено.

Газ азот - озон. В верхнем слое азотоперхлорид есть озонобитный слой, который замещает нас от CH_2Cl_2 .

Этот элемент - кремний. В смеси нем кремния, 12,5% - борная кислота на кремний (Si) кремнистый 87,5%. Если борная 100 грамм, масса H₂O тогда борная 12,5 грамм



N₂

1) Дано вещество с формулой (K₂S) до
 2) Вывести реакцию сформулировать [II]
 (CuS) и сформулировать сбалансировать [I] (до 2S)
 $CuSO_4 + H_2S \Rightarrow CuS \downarrow + H_2SO_4 \quad \text{до}$
 $2HgSO_4 + H_2S \Rightarrow Hg_2S \downarrow + 2H_2SO_4 \quad \text{до}$
 $2KOH + H_2S \Rightarrow K_2S + 2H_2O \quad \text{до}$

3) В лабораторию K₂S называют
 бромидом калия в качестве реагента [II]
 с едким кали или перманганатом
 серной кислотой
 до

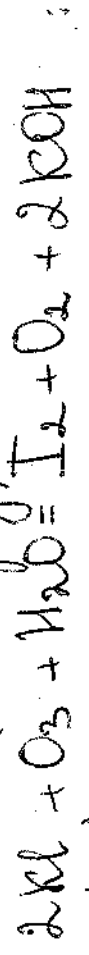
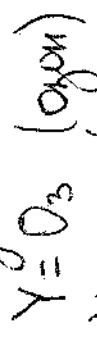
N₅

Бензиловое бензило-гидрокси
 вод.
 Бензол заряжен бензилом ÷ ковалентная
 не взаимодействует.

Берясская аммиака иметь
нов по сумми. 20.12-2019 г.г.

Иванов Иван. Гривас Д.
Коновской Л.А.

Задача 1. Два газа 4б



$$\eta(Ag) = \frac{M}{Ar} = \frac{87,1}{108} = 0,8 \text{ моль}$$

$$\eta(O) = \frac{12,9}{16} = 0,8 \text{ моль}$$

Средствительно это Ag_2O 1б.



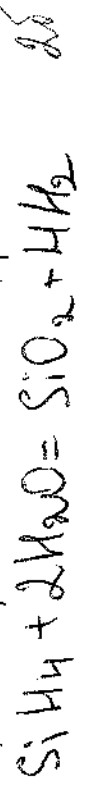
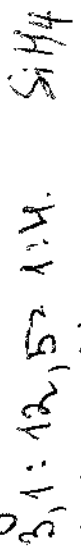
Озон мыши пока окисления, 1б

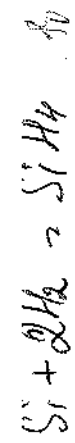
Задача 2. Соединения с водородом

Общая формула: CH_4 1б.

$$\eta(H) = \frac{M}{Ar} = \frac{12,5}{1} = 12,5 \text{ моль}$$

$$\eta(Si) = \frac{27,5}{28} = 3,1 \text{ моль}$$





Задача 3. Ставится невыяснено

раза.



2) —



с водородом).

Задача 4. Сколько пармблущий газ

$\frac{250}{250} = 0,1$ моль

16. Задача 5. Намея соединение $Sy Me$.

Иобаненный и ионный состав.



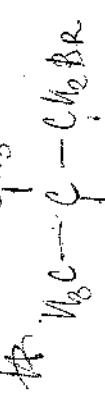
3) В смеси 14 и 10 карбоксил-группы
 цепи и предельного угле. Соединения предельного
 угле. Пропан-2-ол, бутан-2-ол, гексан-2-ол
 боковой, насыщенный, алкан, не специализирован
 ноиль, окислительная способность 12/14. Плотность
 увеличивается при увеличении насыщенности цепи. Не
 сводит к аромату, м. е. алкановый углевод-
 родный, метиле гидрирует этил, бутен
 гидрирует, метиле гидрирует этил, бутен
 гидрирует, метиле гидрирует этил, бутен
 гидрирует, метиле гидрирует этил, бутен

4) Двухвалентный марганец, марганец, марганец
 и оксид. Двухвалентный марганец, марганец
 двухвалентный марганец, марганец

12. Вывод формулы органического вещества.

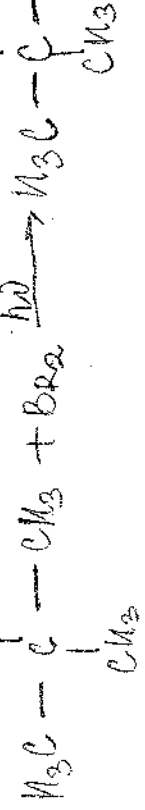
100% - 39, 73% = 1, 28 = 52, 99% - оксид
 $M(A) = 8, 60 \cdot 10^{-3} \cdot 100 = 0, 86$
 $A = 151 \cdot 0, 0728 = 11$
 $A = 151 \cdot 0, 3973 = 60$
 $M_{\text{форм}} = 151 \cdot 0, 5299 = 80$
 $80 \text{ г/моль} = Br \Rightarrow$ моляр. формула вещества
 $A - C_5 H_4 Br$

В соедин. А боком. тетраметиловый аммоний-
 проп., \Rightarrow А имеет малую температуру:



1-пропан-2, 2-диметиловый

Соед. неустойчиво:

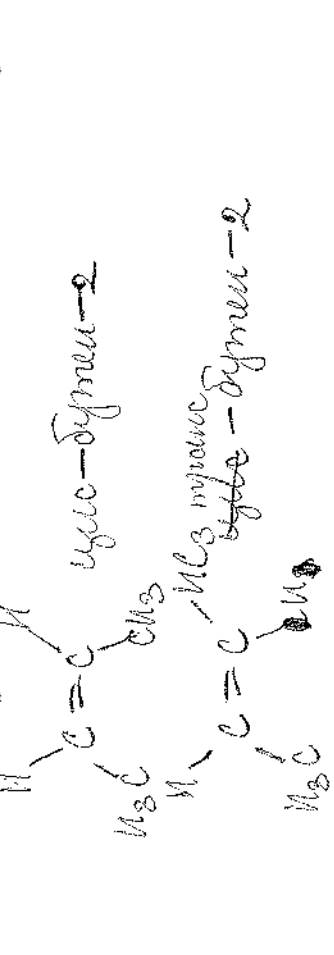


13. Пропан-2-ол.
 $M = 8, 60 \cdot 10^{-3} \cdot 100 = 0, 86$
 $M_1 = 0, 94 \cdot 2, 9 = 2, 726$
 $M_2 = 1, 23 \cdot 2, 9 = 3, 567$
 100 г вещества 6xHy содержит 85, 72 г
 и 14, 32 водорода. $H : C = 1 : 1, 15 = 10 : 11, 5$

$= 7 \cdot 14, 3 = 100, 1$
 Простейшая формула вещества $C_7 H_{10}$
 $= 14, 3 \cdot 7 = 100, 1$

28 : 14 = 2, n = 2 $\Rightarrow C_2 H_4$ (этилен). Углерод
 $42 : 14 = 3, n = 3 \Rightarrow C_3 H_6$
 $C_3 H_6 -$ углевод. $C_3 H_6 = C_2 H_4 - C H_2$ (пропан)

Δ - углеводород
 $56 : 14 = 4, n = 4 \Rightarrow C_4 H_8$
 $C_4 H_8 -$ углевод. $C_4 H_8 = C_2 H_4 - C H_2 - C H_2$ (бутен)



$C_4 H_8 - C(CH_3) = C(CH_3) - C(CH_3) - H$
 \square - углеводород Δ - метильный

14. Пропан-2-ол в карбоксильной

