

24. 11. 2018

Окончанието настава по химии  
групата 9 курса школа №53  
Небогиной Елизавета Николаевна  
гама конденсатор: 05.09.2003г.  
Измайлова Анастасия Васильевна

9-4

1	2	3	4	5	6	7	8
750	150	350	450	850	0	850	850
NaOH	-	NaOH	-	NaOH	-	NaOH	-
NaHCO <sub>3</sub>	-	NaHCO <sub>3</sub>	-	NaHCO <sub>3</sub>	-	NaHCO <sub>3</sub>	-
Ca(OH) <sub>2</sub>	X	CaCO <sub>3</sub> (белый)	X	X	X	X	X
Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	X	CaCO <sub>3</sub> (белый)	X	X	X	X	X
HCl	Бесцв. жид.	↑ CO <sub>2</sub> (бесцв.)	X	X	X	X	X
NaCl	X	Бесцв. жид. нет	X	X	X	X	X

1) Наименование  
2) Наименование  
3) Наименование  
4) Наименование  
5) Наименование  
6) Наименование  
7) Наименование  
8) Наименование

	Ca(OH) <sub>2</sub>	NaHCO <sub>3</sub>	HCl	NaCl
Ca(OH) <sub>2</sub>	X	CaCO <sub>3</sub> (белый)	Bесцв. жи- дем.	X
Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	X	X	↑ CO <sub>2</sub> (бесцв.)	X
HCl	Бесцв. жид.	↑ CO <sub>2</sub> (бесцв.)	X	X
NaCl	X	X	X	X

25

1) При сильном растворении из раствора выделяется газ

появляется и наблюдалось выделение газа  $\Rightarrow$



2) При сильном растворении из раствора выделяется газ

появляется и наблюдалось выделение газа

Вывод оконч:



4- NaCl: 1 - Ca(OH)<sub>2</sub>, 2 - HCl, 3 - NaHCO<sub>3</sub>, 4- NaCl

N4

10)  $NaOH$  - багумтобое бага не азиминем,

шум. о мац, эмо б амнодере не созерцане



11) эмо якелем охасын ебделмектобын

мац, эмо б амнодере нем күншілдір

жаро мөннен охасын тиң деңгелеси нә бозыр

ни атыны ( $H_2O$ ) - осидбий орн. иор

баяндағандағылам с күншілдірек оқыпен.

жарелеш, соомбембембуюшес жарын.



Такни оғоздан б орнадыра

жарелеш орнуғаны (N)

N/3

К-шемалың балықтой азабиленеси, нә орн.

жарын б бозордың жастық салын өнчарал

жарығын с бозор, а жарелеш үйнелеш

нұхабанс е жарелеш.



- газ басын ғылудынок

жарар жарын - борелеш 1039, қарнборелеш

аныра калас.

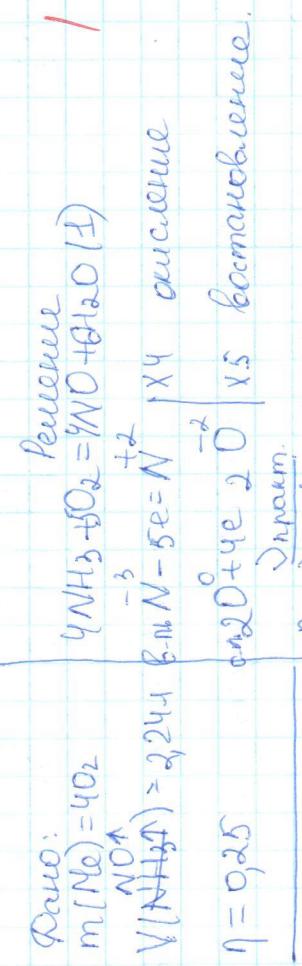
12)  $KOH + FeSO_4 = Fe(OH)_2 + K_2SO_4$ 

жарын бозыр - борелеш белор жарын



жарын бозыр: борелеш 1039 с. бозын жарахан, 4) борелеш 1039 с. жанахан мыншын дүйн.

N/4



Ne - ?

$$\eta = \frac{V_{\text{жарын}}}{V_{\text{жарын}}}.$$

$$\Rightarrow (NO)_{\text{жарын}} = \frac{V}{V_m} \quad V(No)_{\text{жарын}} = \frac{2,244}{22,4} = 0,1 \text{ моль}$$

$$\Rightarrow (NO)_{\text{жарын}} = 0,1 \text{ моль.} \quad V(No)_{\text{жарын}} = \frac{0,1}{V_m} = 0,4 \text{ моль.}$$

$$NO_2 + N_2 = NO_3 \quad V(No_3) = 0,4 \text{ моль.}$$



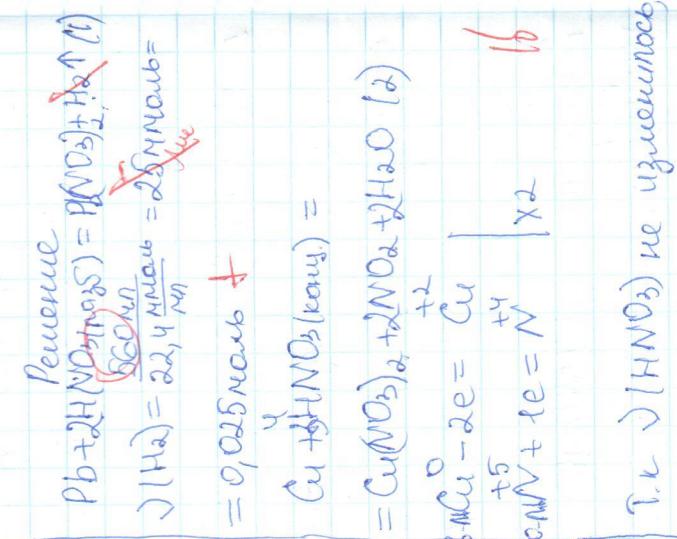
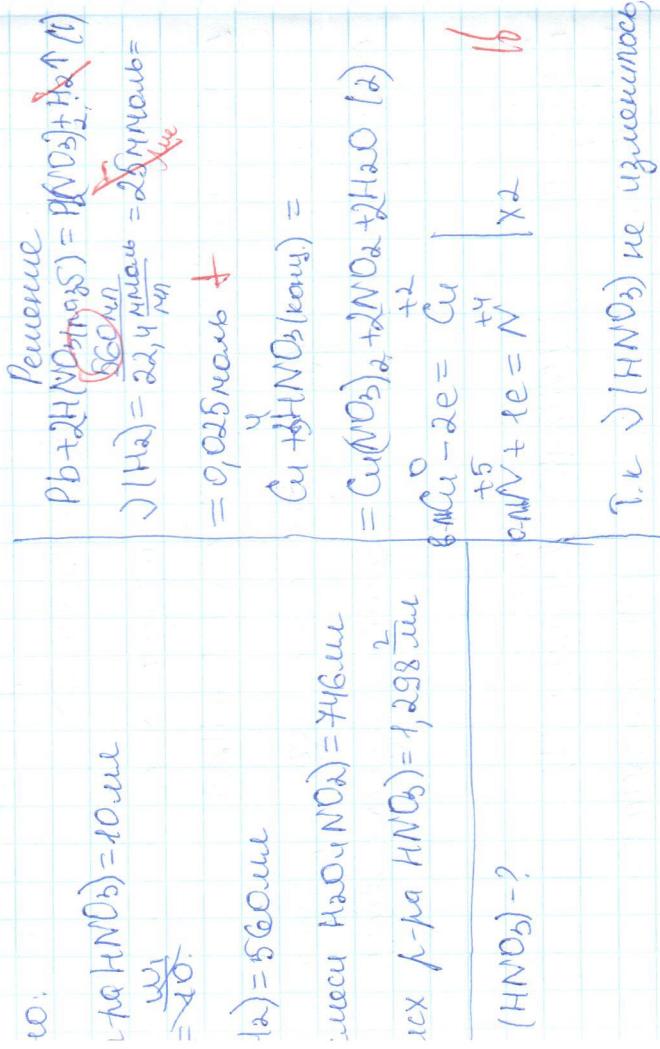
$$\Rightarrow (NH_3) = \frac{1}{2} \Rightarrow (NH_3) = 0,2 \text{ моль.}$$

$$\text{жарар жарын - борелеш 1039, қарнборелеш} \\ \text{аныра калас.}$$

$$(M_e) = \frac{40}{0,6} = 66,6 \text{ моль} \Rightarrow 14e - 2n.$$

nбум: 2n.

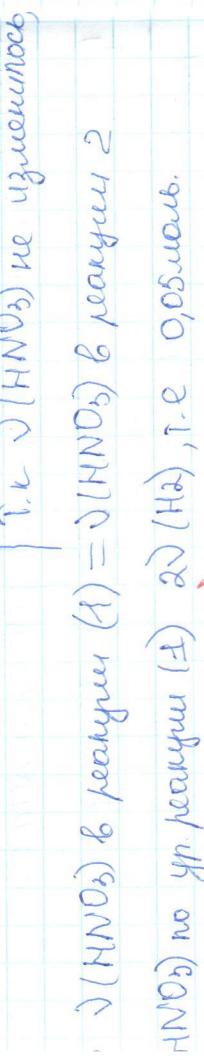
N2



$$\text{моль H}_2O_4\text{NNO}_3 = 496 \text{ моль}$$

$$10x \text{ моль HNO}_3 = 1,298 \frac{2}{3} \text{ моль}$$

$$(\text{HNO}_3)^{-?}$$



$$\text{V(HNO}_3) \text{ в реакции (1)} = \text{V(HNO}_3) \text{ в реакции (2)} = 0,05 \text{ моль.}$$

$$\text{V(HNO}_3) = 0,05 : 63 = \frac{0,05}{63} \text{ моль}$$

т.к.  $\frac{\text{моль HNO}_3}{\text{моль H-ра}}$  т.к. сила кислоты нормальная,

V(HNO<sub>3</sub>) = 10 моль  $\cdot$  0,05 = 0,5 моль.

т.к.  $\frac{\text{моль HNO}_3}{\text{моль H-ра}}$  т.к. сила кислоты нормальная,

т.к.  $\frac{\text{моль HNO}_3}{\text{моль H-ра}}$  т.к. сила кислоты нормальная,

т.к.  $\frac{\text{моль HNO}_3}{\text{моль H-ра}}$  т.к. сила кислоты нормальная,

изначально C = 5 моль.

V(H-ра Савиц) = 10 моль  $\Rightarrow$  V(HNO<sub>3</sub>) = 0,05 моль.

$m = 3,152$

$m = 12,982$

изначально С = 5 моль.

$m = 12,982$

$m = 12,982$

изначально С = 5 моль.

$$C = \frac{V}{V} \Rightarrow C = \frac{0,05 \text{ моль}}{0,14} = 0,357 \text{ моль.} \Rightarrow$$