

Если № 1
 Берем
 $m(Me, Me_2) = 29,20$
 $V(H_2) = 25,95$
 $T = 20^\circ C$ $p = 1013$

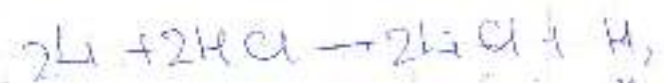


$$D(H_2) = \frac{25,95}{22,4} = 1,15 \text{ моль}$$

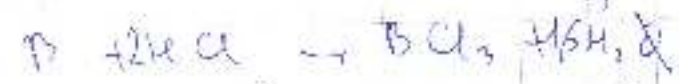
$$m(\text{смеси}) = 29,20 - 19,44 = 9,76 \text{ г}$$

Реакция смеси (Me + Me₂) = 19,44

$$M_r = \frac{m}{n} = \frac{19,44}{1,15} = 16,82 \text{ моль} = Li + B$$

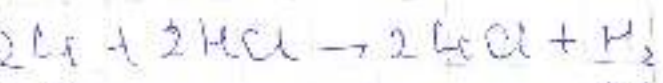


$$x + 1,5y = 1,15 \rightarrow x = 1,15 - 1,5y$$

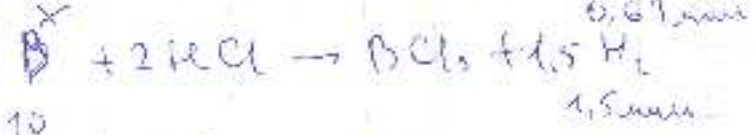


$$3,7x + 10y = 19,44$$

$$14 \cdot (1,15 - 1,5y) + 10y = 19,44$$



$$28,1 - 2,1y + 10y = 19,44$$



$$7,9y = 3,34$$

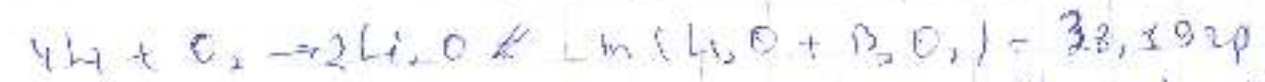
$$y = 0,42 \rightarrow y = 0,42 \cdot 1,5 = 0,63 \text{ моль}$$

$$m(B) = 4,2 \text{ г}$$

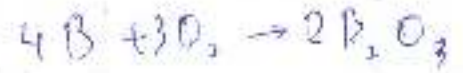
$$m(Li) = 19,44 - 4,2 = 15,24 \text{ г}$$

$$\omega(B) = \frac{4,2}{19,44} \cdot 100\% = 21,6\%$$

$$\omega(B) = \frac{15,24}{19,44} \cdot 100\% = 73,4\%$$



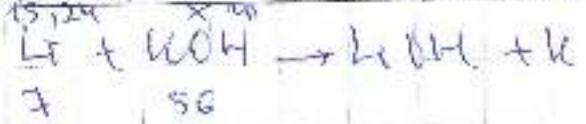
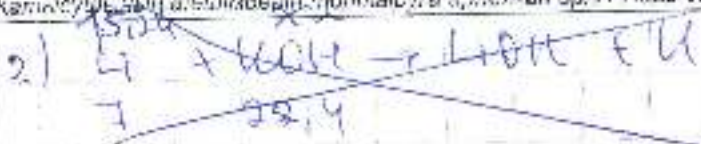
Реакция смеси (Li + B) = 3,76 г



$$D = \frac{33,19}{M_r(Li_2O) + M_r(B_2O_3)} = \frac{33,19}{98} = 0,338 \text{ моль}$$

$$\left. \begin{aligned} m(Li_2O) &= 0,338 \cdot 30 = 10,14 \text{ г} \\ m(B_2O_3) &= 0,338 \cdot 69,6 = 23,45 \text{ г} \end{aligned} \right\} 33,19 \text{ г}$$

Көмісууың анықталымын беріңіз / Поле для заполнения решения участника



$m(KOH) = 121,9 - 600x$
 $x = 25\%$

$V = \frac{m}{\rho} = \frac{30}{1,185} = 25,7 \text{ л}$

$x = 30\%$

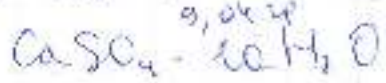
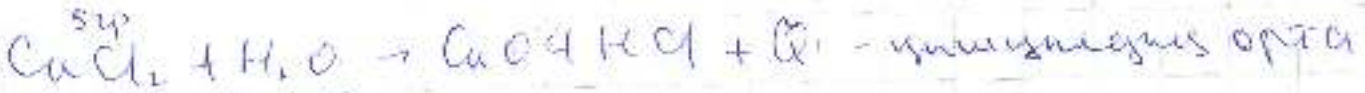
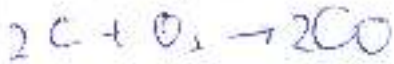
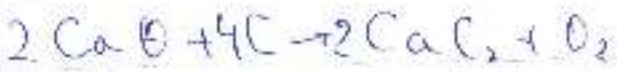
Есеп № 4

$D_{O_2}(C_xH_y) = 3,75 \rightarrow M_r(C_xH_y) = 3,75 \cdot 32 = 120$



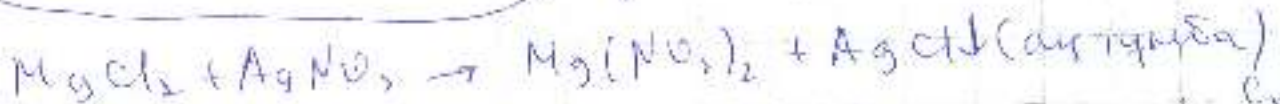
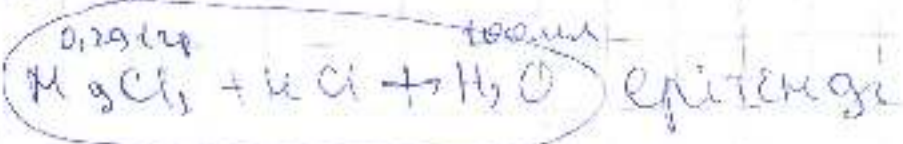
Есеп № 2

- A - CaO B - Cl₂ B - CaCl₂
- Г - CO H - H₂O



$w(x) = 20,2\%$

Есеп № 3



$m(NaOH) = \frac{m}{M_r} \cdot V$
 $= 0,012 \text{ г}$

A - MgCl₂

Задача 1

Дано:
 $m_{\text{ам}} = 29,20 \text{ г}$
 смесь (X + Y)
 M_{X}
 $V(M_{\text{X}}) = 25,95 \text{ г}$
 $m_{\text{ам}} = -19,44 \text{ г}$
 $m_{\text{ам}} = +28,43 \text{ г}$
 (по этикетке)

Решение:

$$X + Y = 29,20 \text{ г}$$

$$X = 29,20 - Y$$

$$29,20 - Y + M_{\text{X}} \Rightarrow X_{\text{X}} + M_{\text{X}} \uparrow$$

$$\frac{29,20 - Y}{Y} = \frac{25,95}{22,4 \text{ г/моль}}$$

$$654,08 - 22,4Y = 25,95Y$$

$$654,08 - 22,4Y - 25,95Y = 0$$

$$654,08 - 48,35Y$$

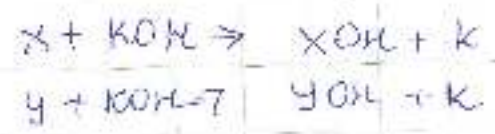
$$Y = 13,53$$

$$m(Y) = 13,53 \text{ г}$$

$$m(X) = 29,20 - 13,53 = 15,67 \text{ г}$$

Найти:
 1) в-ва и их n
 2) V 25% р-ра целлюлозы для раств. исходной смеси в КОН

$$n = m \cdot M = \frac{V}{V_m}$$

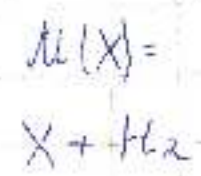


Задача 4

Дано:
 X - углеводород
 $\rho = 3,75 \text{ г/л}$ (при н.у.)

Решение:

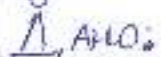
углеводород X, согласно плотности определить то, что это...



1) формулу X
 2) числа в-ва
 3) продукта полимеризации
 состав ил
 1) состав остатков в в
 X и Y



Задача 3.



Бихлорид
($\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$)

продукт А

$m(\text{A}) = 0,2912$

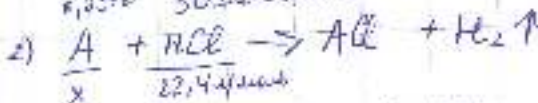
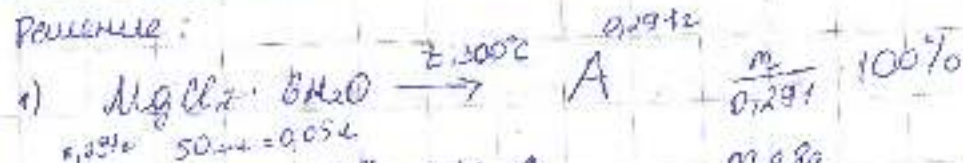
$V_1(\text{HCl}) = 50 \text{ мл}$

$\rho(\text{HCl}) = 0,1 \text{ г/мл}$

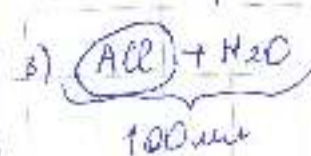
$V_2(\text{HCl} + \text{H}_2\text{O}) = 100 \text{ мл}$

$m_{\text{ос}} = 0,6324$

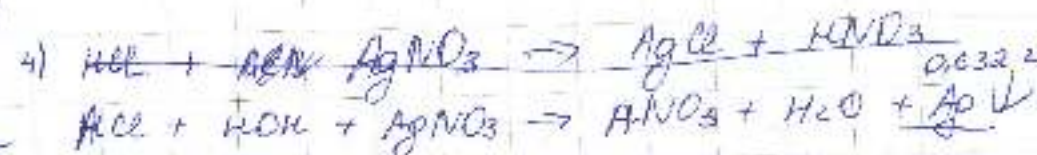
Решение:



$x = 130 \text{ г/моль} \quad \text{M}(\text{A})$



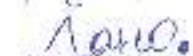
$\omega(\text{Cl}_2) \text{ в } \text{AgCl} (?)$



5)

- н-мл
- 1) $\omega(\text{Cl}_2) - ?$ (в продукте А)
- 2) формула А
- 3) рН
- 4) ур-ня р-ии

Задача 2



коэф А
коэф Б
В - бихлорид
Г - оксид
 $\omega(\text{X}) \text{ в В} = 20,2\%$
 $m(\text{B}) = 5 \text{ г}$
 $m(\text{осад}) = 9,04 \text{ г}$
 \downarrow
В H_2O
X коэф в осадке
 $\text{D} = 1 \times (\omega = 19,0\%) \text{ C} (67,6\%) \text{ AgCl}$

н-мл:

A, B, B, Г, D,
X, n,

Решение:

$\omega(\text{H}_2) = 100\% - 67,6\% - 19,0\% = 13,38\%$



коэффициент А = осад

1 задание.
 Дано:
 $m_{\text{смеси}} = 28,20 \text{ г}$
 $V(\text{H}_2) = 25,85 \text{ л. (20}^\circ\text{C, 1 атм)}$
 $m_{\text{окислени}} = \text{увелич. на } 19,44 \text{ г}$
 простое в-ва - ? X - ?

Решение:
 $x + x = 28,20 \text{ г}$
 $\text{смесь} + \text{HCl} \rightarrow \text{смесь} + \text{H}_2 \uparrow$
 $\begin{matrix} 28,20 \text{ г} \\ \text{смесь} \\ + \\ \text{HCl} \end{matrix} \rightarrow \begin{matrix} 25,85 \text{ л} \\ \text{смесь} \\ + \\ \text{H}_2 \uparrow \end{matrix}$
 $\begin{matrix} \text{HCl} \\ + \\ \text{HCl} \end{matrix} \rightarrow \begin{matrix} \text{HCl} \\ + \\ \text{HCl} \end{matrix}$
 $\begin{matrix} \text{HCl} \\ + \\ \text{HCl} \end{matrix} \rightarrow \begin{matrix} \text{HCl} \\ + \\ \text{HCl} \end{matrix}$
 $\text{смесь} + \text{O}_2 \rightarrow \text{масса}$
 увелич. на 19,44 г.
 $28,20 - 100\%$
 $19,44 - x\%$
 $x = \frac{19,44 \cdot 100}{28,20} = \frac{19,44}{28,20} = 68,9\%$
 $28,20 - 19,44 = 8,76$
~~смесь $\rightarrow \dots + \text{HCl}$~~
 смесь $\rightarrow \dots + \text{HCl}$

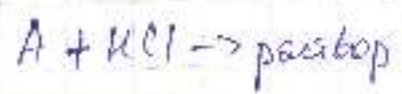
~~H₂O + ...~~
 2 задание.
 $A + \text{профит} + \text{Б. элемент} \rightarrow \text{В} + \text{Г}$
 $\Gamma = \text{кислород, профит}$
 $\text{В} = \text{w}(X \text{ в В}) = 20,2\%$
 $\text{В} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{D}$
 $m(\text{кристаллич. соли}) = 9,04 \text{ г}$
 $\text{В} \cdot n \cdot \text{H}_2\text{O}$
 $w(X \text{ в D}) = 19,08\%$
 $w(\text{O} \text{ в D}) = 6\%$
 К
 $\text{H}_2\text{O} - ? \text{ D} - \text{структура?}$

Решение:
 Б - элемент.
 В - бинарная соль (соединение) - соль - $\text{M}_n^+ \text{K}_n^- \text{O}_n^-$
 Г - токсичной газ
 $w(\text{В}) = 20,2\%$
 $\text{X} \in \text{SO}_4^{2-}, \text{B}^+ \text{ и } \text{K}^+$
 $\text{D} = \text{X} + \text{C} + \text{K}$
 19,08% в D?

Задание. Дано:
 $MgCl_2 \cdot 6H_2O$ + примеси.

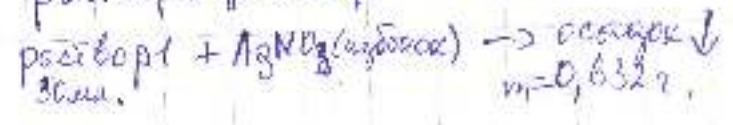


$m(A) = 0,25 \text{ г.}$

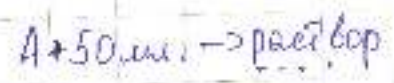


$V(KCl) = 50 \text{ мл}$
 $m(KCl) = 9,1 \text{ г}$

раствор + дист. вода $\rightarrow 100 \text{ мл.}$



$V(KCl) = 50 \text{ мл.}$



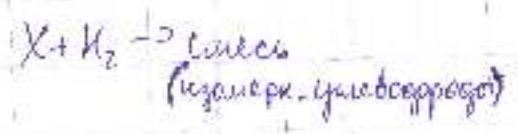
~~$X + 50 \rightarrow 50 \text{ (или 50)}$~~

~~$X \text{ из } 100\% \text{ р-ра}$~~

~~$50 \text{ мл.} \rightarrow X$~~

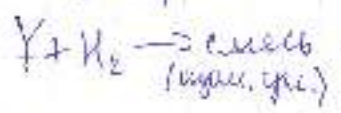
Задание 4.

$\rho(X) = 3,75 \text{ г/л.}$



X - ?
 измеряется.

Y - измер X



X и Y
 являются равномолярными измеряемыми Y по Y

YX - структурные формулы?

АКМ АКМ АКМ

АКМ АКМ АКМ

Калтэсүүлчид: бичиж өгөх аргагээр бичсэн аргагээр / Поле для заполнения решения учащимися

Дано:
 $m(\text{смеси}) = 29,20 \text{ г}$
 $V(\text{H}_2) = 29,95 \text{ л}$
 $m_1(\text{смеси}) = 19,44$
 $m_2(\text{смеси}) = 29,43$

Решение:
 $x + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 \uparrow (\text{I})$
 $\frac{29,20}{x} \quad \frac{1,15 \text{ моль}}{1}$
 $y + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 \uparrow (\text{II})$
 $\frac{29,20 - x}{x} \quad \frac{1,15}{1,15}$

$V(\text{H}_2) = \frac{V}{V_m} = \frac{29,95}{22,4} = 1,34 \text{ моль}$
 $m(\text{H}_2) = V \cdot M = 1,15 \cdot 2 = 2,3 \text{ г}$
 (по I) $x = \frac{29,20}{1,15} = 25,4 - M_r$
 одного из веществ) = Mg
 $m(\text{Mg в смеси}) = V \cdot M = 25,4 \cdot 1,1 = 27,94 \text{ г} \Rightarrow m(\text{Mg})$
 $m(\text{в/вау}) = 29,20 - 27,94 = 1,26 \text{ г}$
 $\text{в/во } x = \text{Mg}; \text{ в/во } y = \text{Na}$
 $\omega = \frac{m(\text{в/ва})}{m(\text{проб})} \cdot 100\%$

по (II) $x = \frac{2,3 \cdot 1,15}{2,3} = 1,15 \text{ моль}$
 $22,9 - M_r$

$m(\text{конечного прора}) = (29,20 - 19,44) + 28,43 = 38,19$

$\omega(\text{Mg}) = \frac{27,94}{38,19} \cdot 100\% = 73,2\%$

$\omega(\text{Na}) = \frac{2,47}{38,19} \cdot 100\% = 6,4\%$

$\text{KOH (р-р)} + \text{MgCl}_2 \rightarrow \text{KCl} + \text{Mg(OH)}_2$ - растворение возможно.

Ответ: $\omega(\text{Mg}) = 73,2\%$; $\omega(\text{Na}) = 6,4\%$

Задание 2.

A	B	B	Г	D	X	n
CO ₂	Br ₂	H ₂	HBr	C ₂ H ₆	4	4

Решение
 1) $\text{CO}_2 + \text{Br}_2 \nrightarrow$
 2) $\text{H}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{HBr}$
 3) HBr

Дано:
 $\omega(\text{X}) = 19,01\%$
 $\omega(\text{C}) = 67,61\%$
 $\omega(\text{H}) = 100 - (x + c)\%$
 $\text{C}_n\text{H}_m\text{X}_y = ?$

$\omega(\text{H}) = 100 - (67,61 + 19,01) = 19,6\%$
 $\frac{19,01}{16} : \frac{67,61}{14} : \frac{19,6}{1} \Rightarrow 1,1 : 4,8 : 1,1 = 1 : 4 : 1$

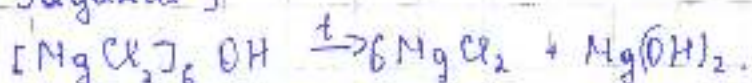
$\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ - спирт - вещество D.
 метанол

АКМ АКМ АКМ

АКМ АКМ АКМ

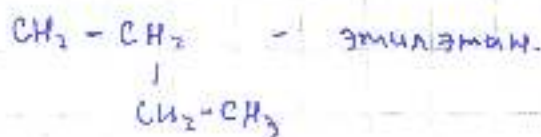
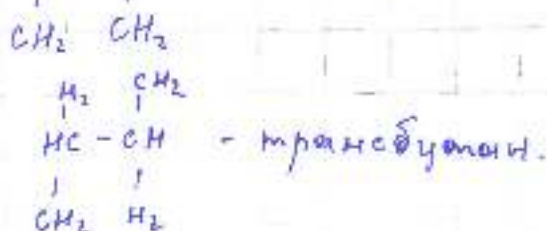
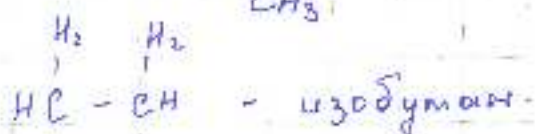
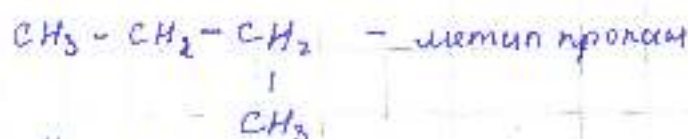
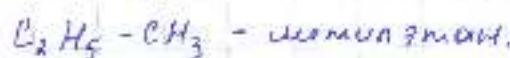
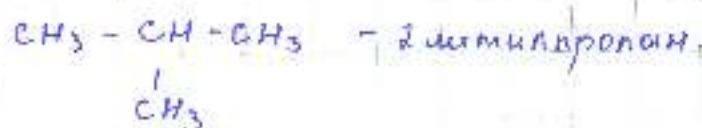
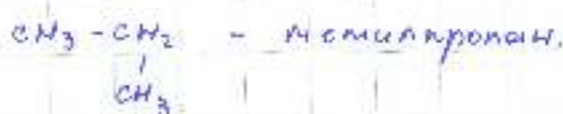
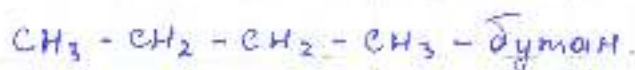
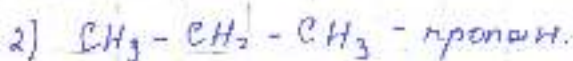
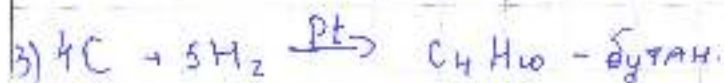
Контрольный материал по химии для 9 класса / Поле для заполнения реальной отметки Парак / Страница № 2

Задание 3



Нет решения.

Задание 4.



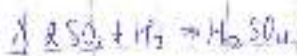
1- типология

б) 1- типология

$m(XY) = 25,35 \text{ г.}$

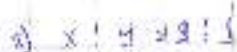
$V(A) = 25,35 \text{ л (20°C, 1 атм)}$

мыңа:

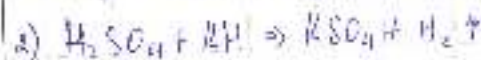


$M(H_2SO_4) = 1 \cdot 2 + 32 + 16 \cdot 4 = 2 + 32 + 64 = 98$

$n = \frac{25,35 \text{ г}}{98} = 0,26 \text{ моль} ; n' = \frac{m}{M}$



Мағалым: (2-тип) - газдармен;



2- типология

A) Si

B) F₂

B) HCl

D) He

E) SO₂

X) H₂ (массалық үлесі 13%)

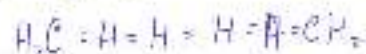
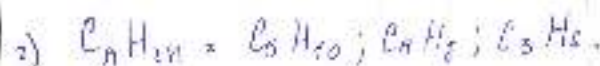
4- типология

а) $\rho(C_2H_4) = 0,75 \text{ г/л}$

$V_m(g) = 22,4 \text{ л}$

мыңа: C_nH_m

$n \cdot \rho V = 0,75 \cdot 22,4 = 16,8 \text{ г/моль}$

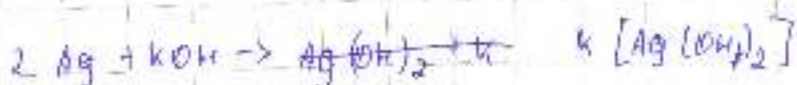
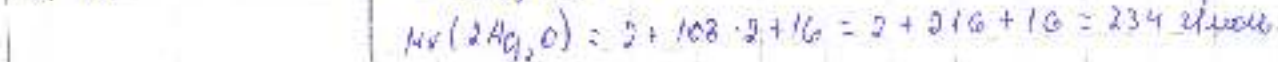
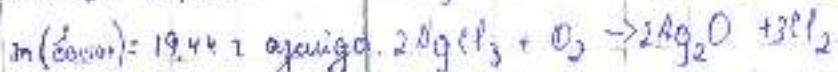
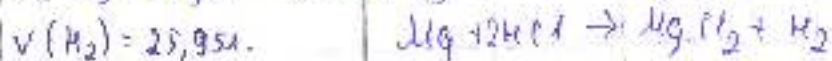
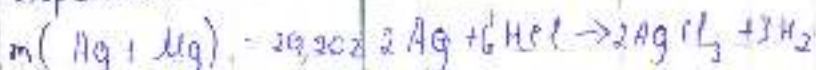


* Унаиірлүгінні - X жосолықтанғы нүсәлігі.

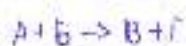
Қатысушының жеке басын танытуға арналған өзіңіз / Поле для заполнения имени участника

Есеп №1.

Шеріктері:



Есеп №2.



$$\omega(B) = 20,2\%$$

$$m(B) = 52$$

$$B \cdot n \text{H}_2\text{O} = 9,042$$

$$\omega(D) = 19,01\%$$

$$\omega(C) = 61,61\%$$

Тк. бағалық жол?

АКМ АКМ АКМ

АКМ АКМ АКМ

Класс: _____ Парак / Страница № 1

Эсен н. 3.

$$m(\text{MgO}) = 0,2912$$

$$V(\text{HCl}) = 50 \text{ мл} = 0,05 \text{ л}$$

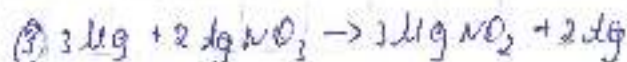
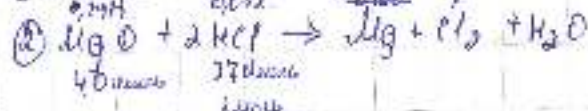
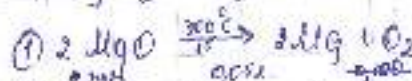
$$V(\text{Mg}) = 100 \text{ мл} = 0,100 \text{ л}$$

$$V(\text{MgNO}_3) = 50 \text{ мл} = 0,05 \text{ л}$$

$$m(\text{MgNO}_3) = 0,0327$$

Т.к. $\omega(\text{Cl}_2)$?

$$V(\text{NaOH}) = 12 \text{ мл} = 0,012 \text{ л}$$

1) $\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ маалым махридымиз - оксаидроко.

$$1) \omega = \frac{m_{\text{горю}}}{m_{\text{горю}} + m_{\text{горю}}} \cdot 100\%$$

$$M_r(\text{MgO}) = 24 + 16 = 40 \text{ г/моль}$$

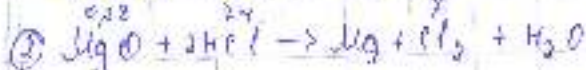
$$M_r(2 \text{HCl}) = 2 \cdot 1 + 35 = 37 \text{ г/моль}$$

$$n = \frac{0,291}{40} = 0,007 \text{ моль}$$

$$m = n \cdot M_r$$

$$m(\text{MgO}) = 40 \cdot 0,007 = 0,28 \text{ г}$$

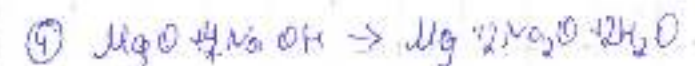
$$m(\text{HCl}) = 37 \cdot 2 = 74 \text{ г}$$



$$x = 0,28 \cdot 74$$

$$x = 20,72$$

$$\omega(\text{Cl}_2) = \frac{0,291}{20,72} \cdot 100\% = 1,4\%$$



АКМ АКМ АКМ

АКМ АКМ АКМ

Парақ / Страница № 1

Қатысушының аты-жанын, топтарын, анықталған өсімдік / Поле для заполнения сведений участника

Есеп №1.

Берілгені:

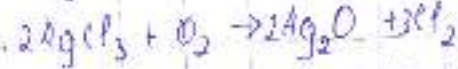
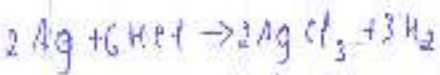
$$m(\text{Ag} + \text{Mg}) = 29,202 \text{ г}$$

$$V(\text{H}_2) = 28,952 \text{ л}$$

$$m(\text{сұйық}) = 19,44 \text{ г ауысқа}$$

$$m(\text{Ag}_2\text{O}) = 28,432 \text{ грамм}$$

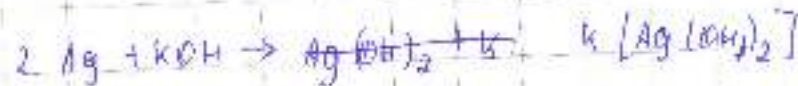
Тк ()



$$M_r(\text{AgCl}_3) = 2 + 108 + 35 \cdot 3 = 110 + 105 = 215 \text{ г/моль}$$

$$M_r(\text{MgCl}_2) = 24 + 35 \cdot 2 = 24 + 70 = 94 \text{ г/моль}$$

$$M_r(2\text{Ag}_2\text{O}) = 2 + 108 \cdot 2 + 16 = 2 + 216 + 16 = 234 \text{ г/моль}$$



Есеп №2.



$$\omega(B) = 20,24\%$$

$$m(B) = 52$$

$$B \cdot n\text{H}_2\text{O} = 9,04\%$$

$$\omega(D) = 19,01\%$$

$$\omega(E) = 62,61\%$$

Тк белгісіз жоқ?

Берілгені
 $m(\text{кості}) = 29,2$
 $V(\text{H}_2) = 25,95 \text{ л}$
 $m_1(\text{кості}) = 9,76$
 $m_2(\text{кості}) = 38,19$
 $\omega(\text{магі зат}) - ?$
 $\rho(\text{кості}) = 1,185 \text{ г/см}^3$
 $\omega(\text{кості}) = 25\%$
 $V(\text{кості}) - ?$

Массасы

$$m_0 + 2HCl \rightarrow m_{\text{кості}} + H_2$$

$$\frac{25,95}{22,4}$$

 $m_2(\text{кості}) = 29,2 - 19,44 = 9,762$
 $m_3(\text{кості}) = 9,76 + 28,43 = 38,192$

$$n(H_2) = \frac{V(H_2)}{22,4} = \frac{25,95}{22,4} = 1,16 \text{ моль}$$

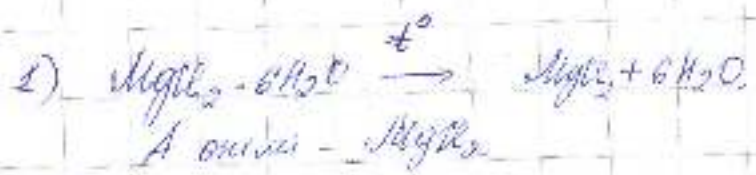
$$X + 2HCl \rightarrow 2HCl_2 + H_2$$

MR
~~Ag + Cu(NO3)2~~ , ~~Fe + FeCl3~~ Газ - O (не газ)
~~Ag + Cl~~ ~~Fe + Cl2~~
 Газ - Cl2

В тұрғында жез кезеңде бар құрылымдардың жүйесі бар.

Берілгені

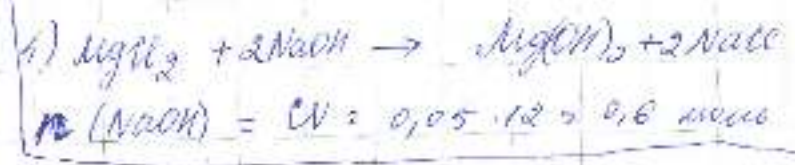
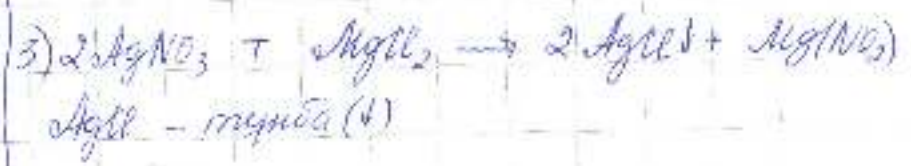
$MgCl_2 \cdot 6H_2O$
 $m(A) = 0,4912$
 $V(KCl) = 50 \text{ мл}$
 $C(KCl) = 0,1 \text{ M}$



$\omega(Cl) = \frac{2 \cdot 35,5}{24 + 2 \cdot 35,5} \cdot 100\% = \frac{71}{95} \cdot 100\% = 74,44\%$

$n(K_2CrO_4) = CV = 0,01 \cdot 13,9 = 0,139 \text{ ммоль}$

$n(KCl) = C \cdot V$ $m(MgCl) = 95 \cdot 5 = 475$
 $n(KCl) = 0,1 \cdot 50 \text{ мл} = 5 \text{ ммоль}$



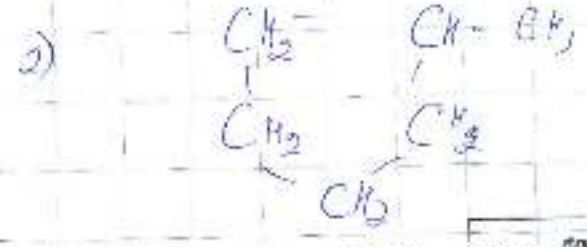
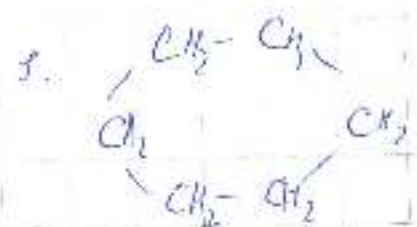
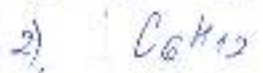
№4.

$\rho_{\text{ж}} = \rho \cdot V = 3,75 \cdot 22,4 = 84 \text{ г}$

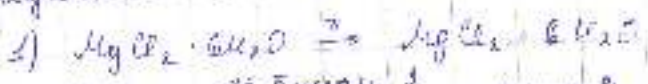
$M_r = 84$

K_2MnO_4 ерітіндісін түссіздендірсе, ол қаншадан қосылуына

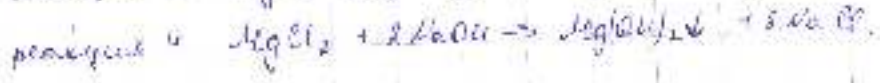
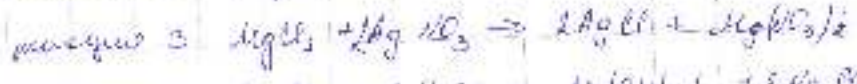
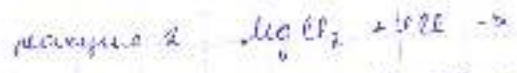
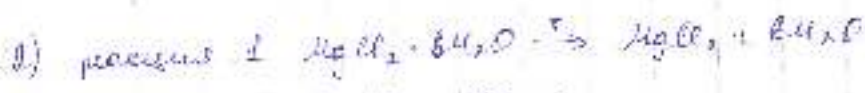
$M_r(C_6H_{12}) = 84$ (шығарылған)



Задача № 3.



$$\omega(H_2O) = \frac{36 \cdot 6}{247.4} = 86.4\%$$



3) pH

$$c = \frac{m}{V}$$

$$n(HCl) = c \cdot V = 0.1 \cdot 0.01 = 0.001 \text{ моль (HCl)}$$

$$\frac{n(HCl)}{c(HCl)} = \frac{0.001}{0.01} = 0.1$$

$$pH = -\lg [H^+]$$

$$pH = -\lg 0.1 = -\lg 1 \cdot 10^{-1} = \lg 1 - \lg 10^{-1} = -\lg 1 + 1$$

Қатысушының аты-жөні / Подпись / Имя / Поле для заполнения сведений участника

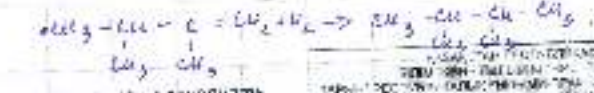
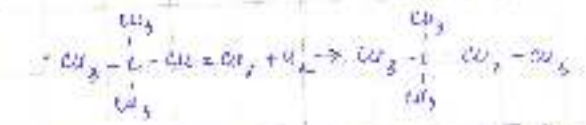
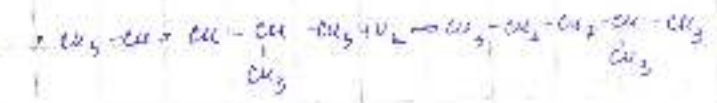
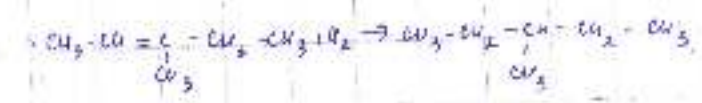
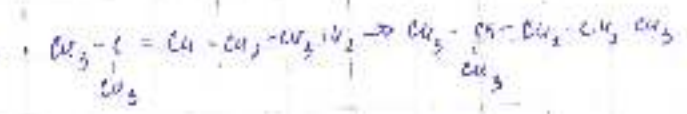
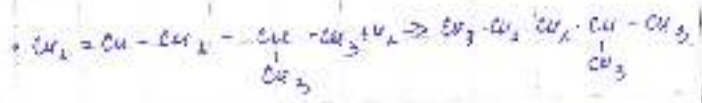
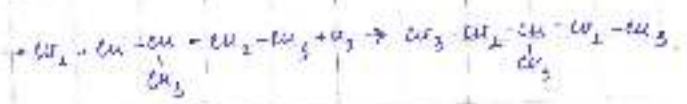
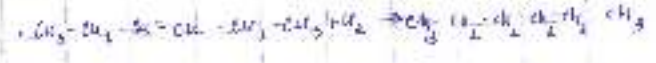
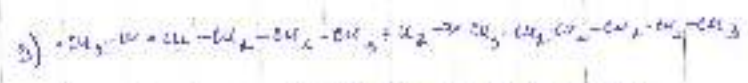
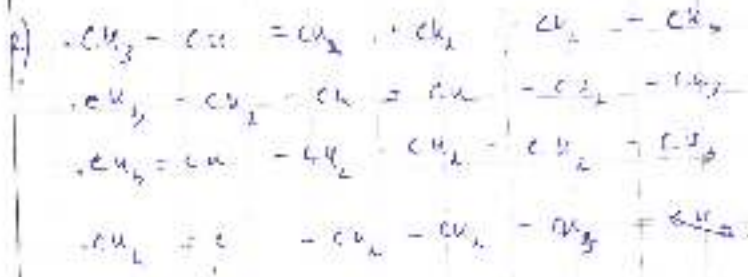
Задача №4

$\rho = \frac{m}{V}$, $m = \rho \cdot V$

$m(C_2H_2) = 3,85 \text{ г/л} \cdot 22,4 \text{ л/моль} = 86 \text{ г}$

$C_2H_2 = 2H_2$

Сөзіндік



Парақтардың аты-жөні / Подпись / Имя / Поле для заполнения сведений участника

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫНЫҢ ҚҰҚУҚ ҚОРҒАУ ДИПАРТАМЕНТІ

AKM AKM AKM AKM AKM AKM

Есеп №4.

$M_r = 3,75 \cdot 22,4 = 84$ (C_6H_{12}) C_nH_{2n}
 алкен, циклогексан өкілі.

1) C_6H_{12} циклогексан, гексен

2) ① $H_2C=CH-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$ гексен-1

② $H_3C-CH=CH-CH_2-CH_2-CH_3$ гексен-2

③ $H_3C-CH_2-CH=CH-CH_2-CH_3$ гексен-3

④ $H_3C-CH_2-CH=C(CH_3)-CH_3$ 2-метилпентен-2

⑤ $H_3C-CH_2-CH(CH_3)-C=CH_2$ 2-метилпентен-1

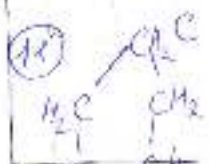
⑥ $H_3C-CH_2-CH(CH_3)-CH=CH_2$ 3-метилпентен-1

⑦ $CH_3-CH_2-C(CH_3)=CH-CH_3$ 2-метилпентен-2

⑧ $H_3C-CH(CH_3)-C(CH_3)=CH_2$ 3,3-диметилбутен-1

⑨ $CH_3-CH_2-C(CH_3)=CH_2$ 2-метилбутен-1

⑩ $H_3C-CH=CH-CH_3$ 2-бутен-2

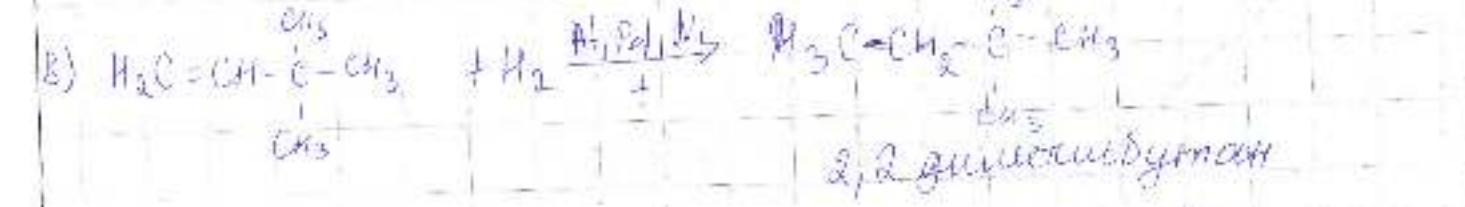
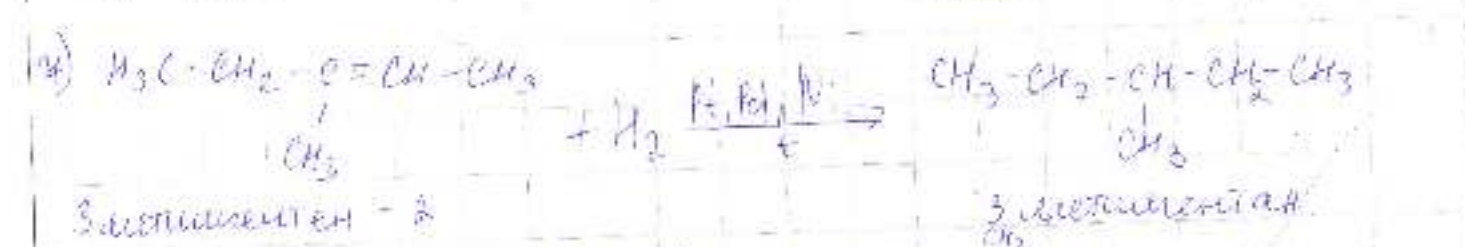
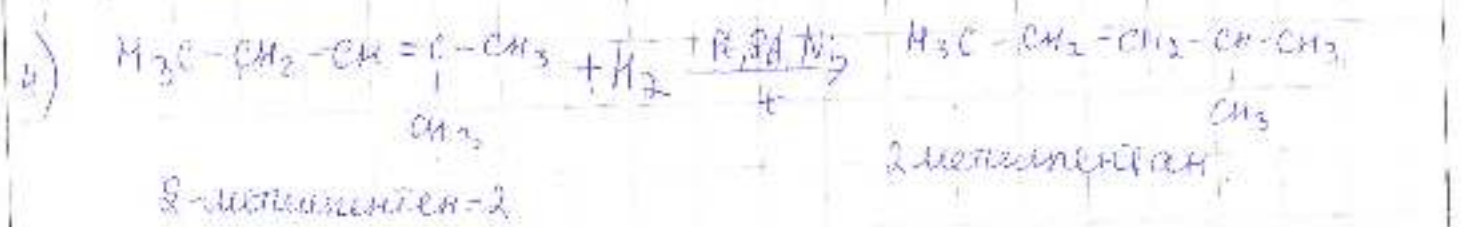
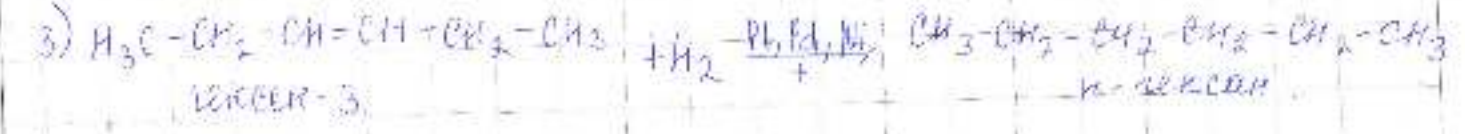
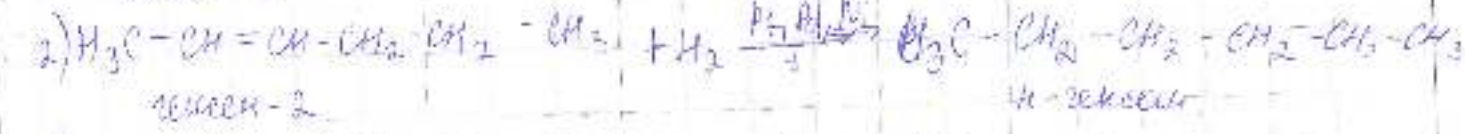
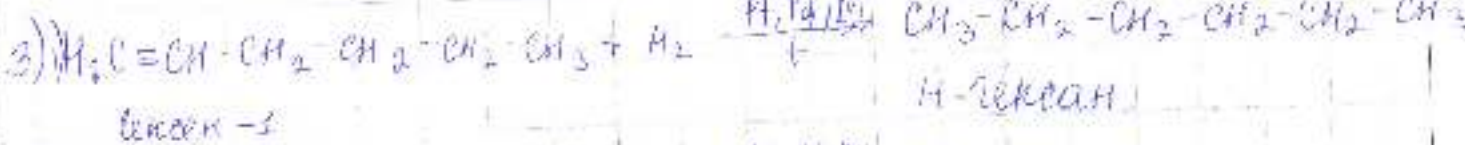


Обратная сторона: жана тастымаңа / Обратную сторону листа не загибать

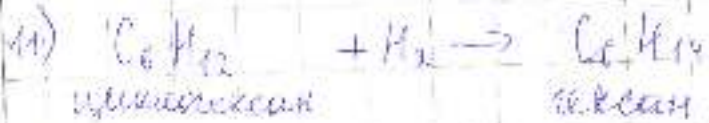
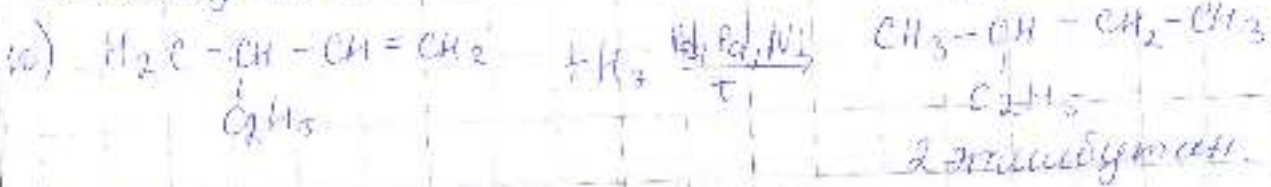
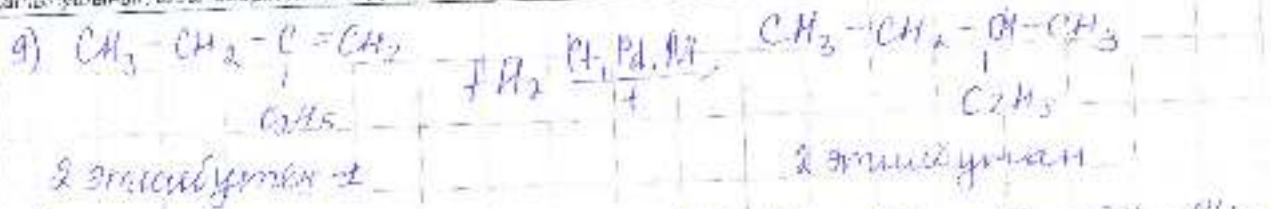
ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫНЫҢ БІЛІМ АЛМАСАУ АҒАМЫ АЛМАТЫ АӨА

C_6H_{12} - циклогексан (массалық үлесі)

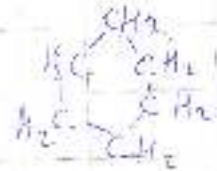
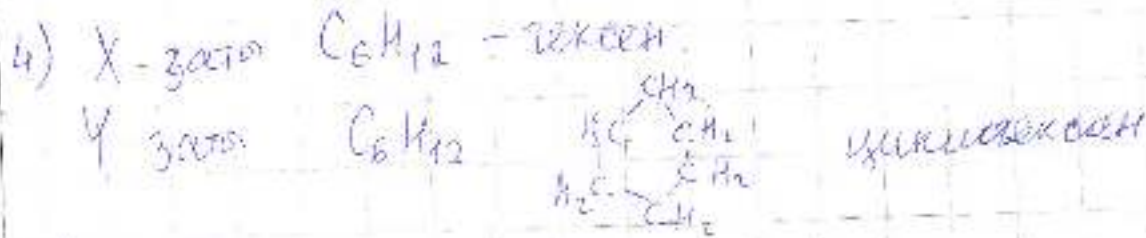
Қаттырушының шеңберінің тереңдігі мен аралығын өлшеу / Поле для заполнения реального ученика



Синтезы органических соединений



Эти, Зурдир цуклары, алканы үчтук (H_2) алынып, Зур еткенде, катализатор катышында (Pt, Pd, Ni), алкенге кыскаймак үчтук, алканы алынат.



Всеп р 2

$$\begin{aligned} 4\text{H}_2\text{O} + \text{C} &\rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2 \\ 4\text{CO}_2 + \text{I}_2 &\rightarrow 2\text{IO}_2 + 4\text{CO} \\ \text{C} + \text{CO}_2 &\rightarrow 2\text{CO} \end{aligned}$$

$W_{\text{CO}_2} = \frac{M(\text{CO}_2)}{M(\text{CO}_2)} = \frac{32}{158} \cdot 100\% = 20,2\%$

$X:Y:Z = \frac{19,039}{10} : \frac{64,614}{12} : \frac{13,38}{1} = 1,188 : 5,384 : 13,38$

$X:Y:Z = \frac{1,188}{1,188} : \frac{5,384}{1,188} : \frac{13,38}{1,188} = 1 : 4,53 : 11,24 \rightarrow \text{C}_5\text{H}_{11}\text{OH}$
 пентанол спирт



AKM

AKM

AKM

AKM

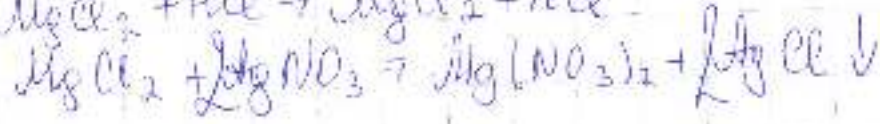
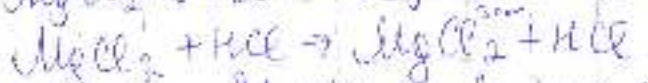
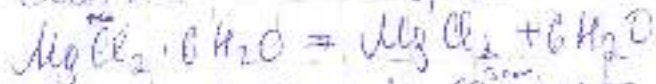
AKM

AKM

Қатысушының аты-жөнін таптырған аралық еріт / Поле для заполнения личной информации

Сәлем МЗ

0,101

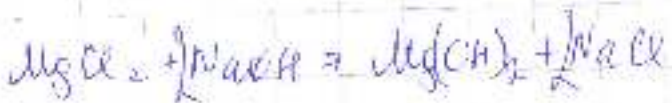


$$V = 0,05 \cdot 0,1 = 0,005 \text{ моль}$$

$$x = \frac{0,005}{95}$$

$$x = 0,0475$$

$$\textcircled{1} \quad W_{\text{MgCl}_2} = \frac{M(\text{MgCl}_2)}{M(\text{MgCl}_2)} = \frac{71}{95} \cdot 100\% = 74,7\%$$



$$V = 0,012 \cdot 0,05 = 0,0006 \text{ моль}$$

Қатысушының жеке деректері толықтыруға арналған өріс / После для заполнения реальных участников

1. MgO - 29,40г

$$M(MgO) = 40,31$$

$$n = \frac{m}{M} = \frac{29,40}{40,31} = 0,7319$$

$n = 0,7319$

$m = 19,44$ - жауап

$$m = n \cdot M = 0,7319 \cdot 26,54 = 19,44$$

$m = 27,46$ - жауап

$$\omega = \frac{m}{M} \cdot 100\% = \frac{27,46}{125,04} \cdot 100\% = 21,96\%$$

$\omega(H_2O) = ?$

$$\omega(H_2O) = 100\% - 21,96\% = 78,04\%$$

2. MgO - 20,40г

$n = 0,51$

$M = 52$

$M = 104$

$M = 104$

$n = ?$

MgO

3. $MgSO_4 \cdot 6H_2O$

$t_{зам} = 300^\circ C$

$m = 0,196$ г

$M = 246$ г/моль

$M = 246$

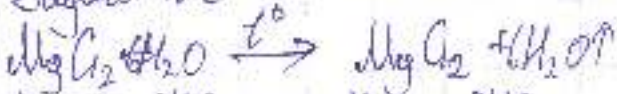
$n = 0,000797$

$M = 246$

$MgSO_4$

$MgSO_4 \cdot 6H_2O = 1$ г/моль

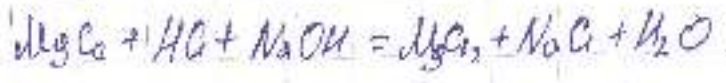
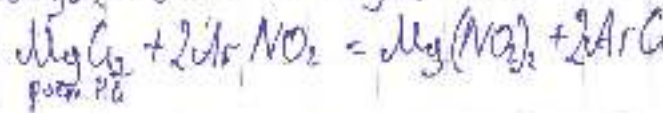
Задача 3



$$m(MgCl_2) = 0,2912$$



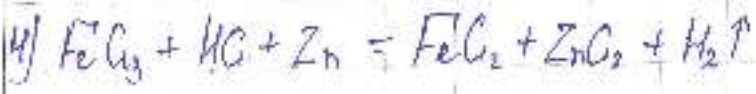
$$m(HCl) = 0,6322$$



1) Максимальное количество Cl_2 в $MgCl_2$ массе $0,2912g \approx 67\%$

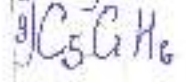
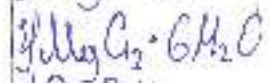
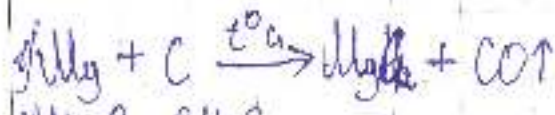
2) В воде нагрева кристаллы высушить, изсушить. Массу выделенных веществ изсушить.

3)

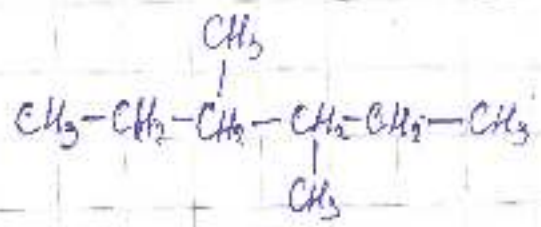
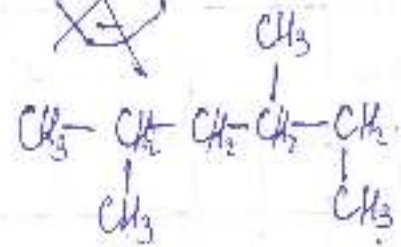
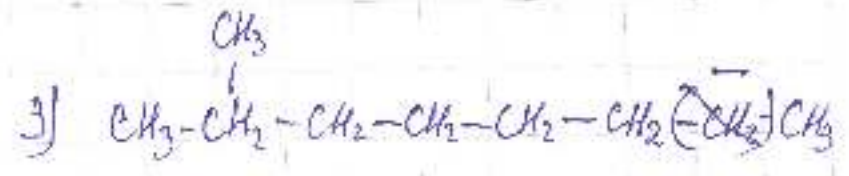


Задача 2

Вещество B является газом. Изобразите (сх)



Задача 4



НН

X CO₂ H₂ ρ ≈ 3,75 г/л

1) K₂OH

2) 1,185 г/л

W ≈ 19,01%, CO₂ ≈ 67,61%

3) Y - көмірсутегі - X бөлігіне сәйкес уақыты
Y - заттың оттық және уақыты

Na₂CO₃

0,546 · 177 $\frac{m}{M}$

4) m ≈ 20,207

V ≈ 25,95 л (20°C, 1 атм)

19,4 л 2 ақпарат

W(5) = 25%

28,47 - 1 ақпарат

ρ ≈ 1,185 г/л

4,365 г/л

M ≈ 34,842

№1.

1) 1 моль 2 моль 2 моль

2) $V = 1,632$ л

№2

A - Fe, B - Mg, B = Cl, Г = Cu, D = Cr, X = Li
 $n = 8$ $n = \frac{A+B+B+Г+D+X+n}{8}$

№3

MgCl₂ - 6 M₂O

1 реакция 300 °C - та

m = 0,2812 K олшин 50 мл 0,1 M (MCl) 2 реакция.

1 реакция V = 100 мл, 50 мл 1 реакция күрөс.
 3 реакция 0,6322 ол түрөбө S + 32.06.

1. 1 реакция күрөс 12.0 мл 0,05 M NaOH

2. A реакция формуласы K₂ n H₂O

3. pH 0,1 M 1-ий реакция

10 г бөлүмдөгү

MCl = 13,7 мл 0,05 M

4. Fe (wFe) = 55,85 -