

№ X - формуласы

Бер

k - 28.68%

Ср 1.42%

:

K 28.68, C 1.44, P 22.49, O 47.06 F - 0.00

N I

0,28

63. ~~1000~~

0,63

~~1000~~

x 1,35

23.

~~x / k + c + p + o~~ PO₅ → 6

Li Cl 1000

Mg Cl 2000

O - 16

C - 12.01

H - 1

))))))
269.200

))))))
28

))))))

G = 13.8
Li Cl + Mg Cl

G. 13

Li - 6.94
Mg - 24.31
Cl - 34.45

G.

Mg - Cl

58.78

X - (C, 24)
Y

2868 + 144 + 200g

2268 - 144

→ 200°C → Y

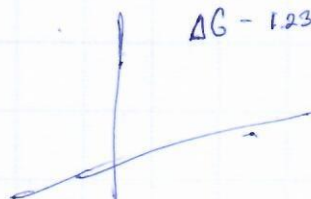
C₆H₁₂O₆

ΔG = 13.8 k Дж мол⁻¹

ΔG = 1234 · 10⁻¹³ Дж

0,2 / 0,1

(24)



a1.

Берілімі:

K - 28,68%

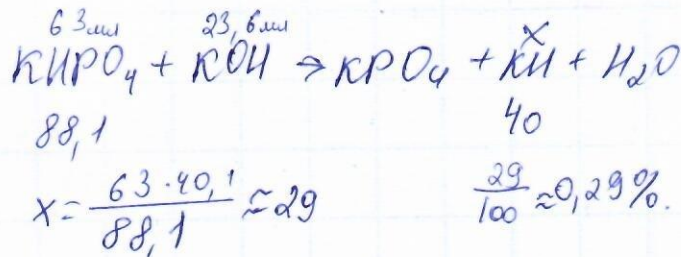
H - 1,47%

P - 22,79%

O - 47,06%

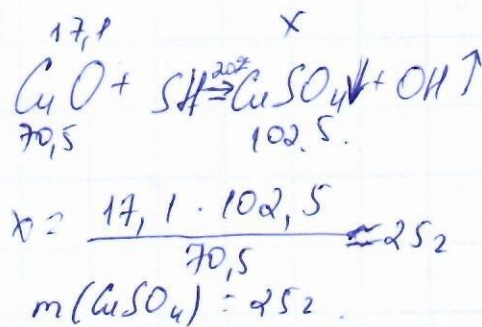
Т/к: $(\text{KHPO}_4) \cdot x$ 

1.2) Берілімі:

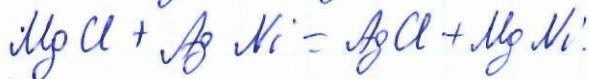
 $\text{KHPO}_4 - 63 \text{ мм}$ Т/к: $x\% \cdot m$ 

a2.

Берілімі:

 $\text{CuO} - 200 \text{ мм}$ Т/к: $m(\text{CuSO}_4)$ 

a3.



4.2) $A_r(\text{Li}) = 6,9$

$A_r(\text{Cl}) = 35,5$

$m(\text{LiCl}) \approx 42$

$A_r(\text{Mg}) = 24,31$

$A_r(\text{Cl}) = 35,5$

$m(\text{MgCl}) \approx 60$

4.4)

$$\begin{array}{l|l} \text{Берілгені:} & \text{Меншігі: } x \\ m(\text{LiCl}) = 42,2 & \text{LiCl} + \text{AgNi} = \text{AgCl} + \text{LiNi} \\ \text{TK} / m(\text{AgNi}) & 42,4 \quad 43,5 \\ & x = \frac{42 \cdot 43,5}{42,4} = 43 \\ & m(\text{AgNi}) = 43,2. \end{array}$$

$$4.6) \quad Mr = \frac{42,4 \cdot 100\%}{43} = 10\%$$

$$Mr(\text{LiCl}) = 10\%$$

$$Mr x = \frac{143 \cdot 100\%}{43} = 6\%$$

$$Mr(\text{AgCl}) = 6\%$$

4.5)

$$\text{AgCl} = 142,2$$

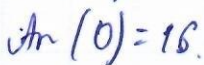
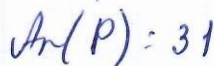
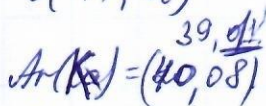
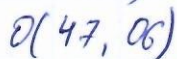
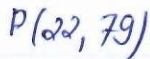
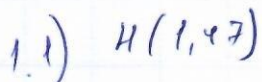
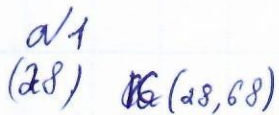
$$x = \frac{42 \cdot 143}{42,4} = 142$$

$$\text{LiNi} = 65,2$$

$$x = \frac{66 \cdot 42}{42,4} = 65$$

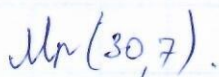
d/5.

5.6) 24 ATP



$39,1 + 2 + 31 + 16 = 89,1$

$Mr = \frac{89,1}{28,66} \approx 0,307$



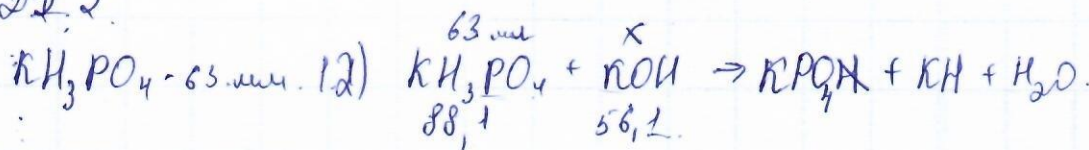
$$\begin{array}{r} 88,16 \\ + 75,93 \\ \hline 1218 \end{array}$$

$$\begin{array}{r} 3 \\ 881 \\ + \\ \hline 24 \end{array}$$

30,7%

$$\begin{array}{r} 39,1 \\ + 16 \\ \hline 55,1 \\ + 55,1 \\ \hline 56,1 \end{array}$$

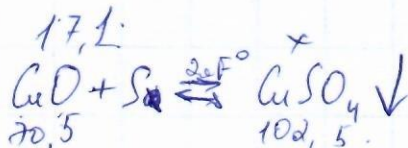
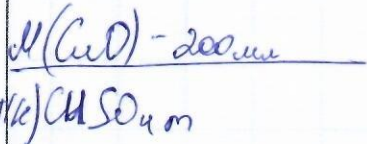
a/2



$x = \frac{63 \cdot 56,1}{88,1} \approx 40,1 \cdot 100\% = 40,1\%$

$$\begin{array}{r} 50,1 \\ + 63 \\ \hline 9 \\ + 56,1 \\ \hline 65 \\ + 65 \\ \hline 1683 \end{array}$$

a/2



$x = \frac{17,1 \cdot 102,5}{70,5} = 252$

$$\begin{array}{r} 3360 \\ 35343 \\ \hline 3524 \\ - 1030 \\ \hline 881 \\ \hline 149 \end{array}$$

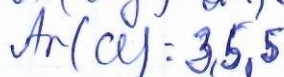
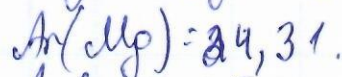
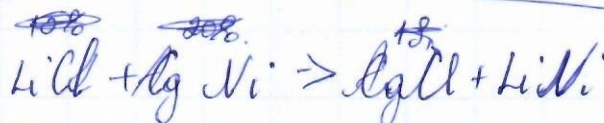
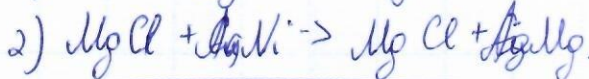
$N = \frac{m}{M}$
 $m = nN$

a/3:

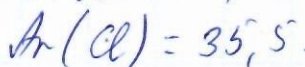
Берілгені:

K

a/4:



a/4.2



$6,9 + 35,5 = 42,42$

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника Парақ / Страница № 6

д/с.

5.6) 24 АТФ.

5.4)

д/с.3

KlCl

$$Ar(Ag) = \frac{108}{63,5}$$

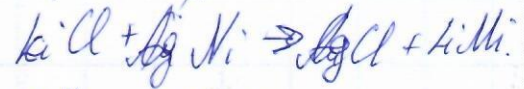
$$Ar(Cl) = 35,5$$

$$Ar(N) = 58,7$$

$$Ar(K) = 8,94$$

1,22

x



$$42,4 \quad 143,5$$

$$x = \frac{143,5 \cdot 1,22}{42,4} = 4,1$$

N1

Бер:
K (26,68%)
H (1,47%)
P (22,79%)
O (47,06%)
Т.к: $K_x H_y P_z O_d$

Шешуі:

$$w = \frac{26,68\%}{39} : \frac{1,47\%}{1} : \frac{22,79\%}{30} : \frac{47,06\%}{16}$$

$$x : y : z : d$$

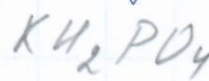
$$w = \frac{0,6}{0,6} : \frac{1,47}{0,6} : \frac{0,7}{0,6} : \frac{2,9}{0,6}$$

$$1 : 2,45 : 1,1 : 4,8$$

$$2 \quad 4,9 \quad 2,2 \quad 9,6$$



Берілген пайыздар атаңдырған масса-сана бәйін, кіші мәңгі табамыз. және сол мәңге барыстан бәйін шығамыз.



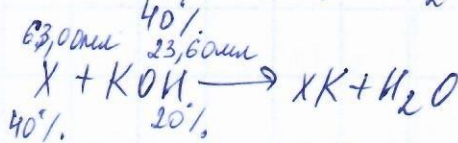
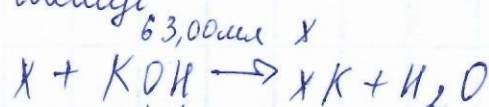
2) Бер:

X - 6,3 мм X

KOH - 23,60 (20%)
ρ (1,192 мм⁻³)

w (ерітінді) - ?

Шешуі



$$\frac{23,60 \text{ мм} \cdot 20\%}{40\%} = 47,2 - 100\%$$

N2

Бер:

CuO - 200 мм
ρ - 1,2232/мм⁻³
w = 20.03%

H_2SO_4

ерітінді - 20 °C саңзында

$CuSO_4$ - 20 °C

100 мм H_2O - 17,12

т.к. m (тұмба) - ?

Шешуі



$$n(CuSO_4) = \frac{V}{22,4} = \frac{159}{22,4} = 7,09$$

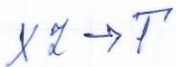
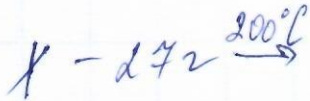
$$M(CuSO_4) = \frac{m}{V} = \dots$$

$$63 + 32 + 16 \cdot 4 = 159$$

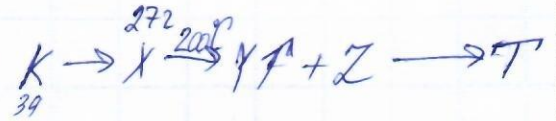
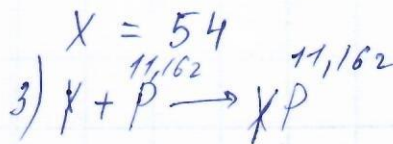
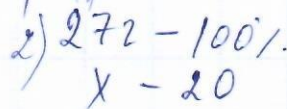
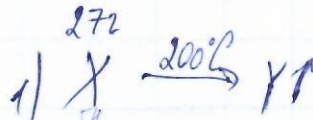
$$\frac{20 \text{ } ^\circ\text{C} \cdot 17,12}{100\%} = 3,422$$

N3

Бер



Шешуі



X-Mn

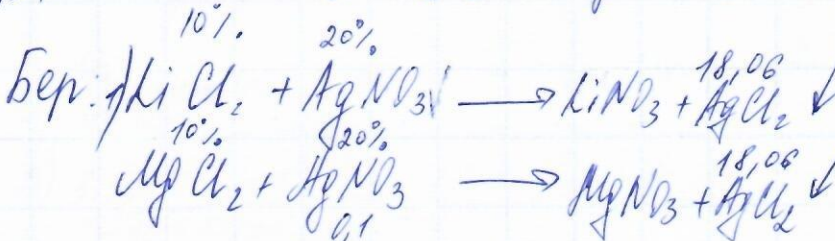
T/K; құрама, m - ?

$\frac{272 \cdot 11,162}{100} = 3,01$

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

$Z = 9,1$
 $\rho = 1,092 / \text{cm}^3$

X, Z, T қосындылары
N4 мәтiрiнде қолданылады.



$M(AgNO_3) = \frac{20}{22,4} = 0,9$

$n(AgNO_3) = \frac{20}{169} = 0,1 \text{ моль}$

Шешуі: 2) $\frac{18,06 \cdot 20}{100\%} = 36,12\%$

3) $\frac{0,1 \cdot 20}{10} = 0,2 \cdot 100\% = 20\%$ $\frac{18,06 \cdot 10}{20} = 9,03$

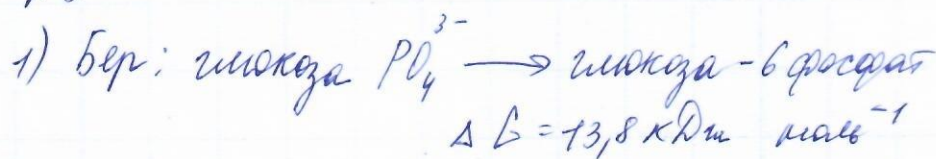
4) $M(MgCl_2) = \frac{m}{V} = \frac{10}{94,84} = 0,1$
 $M(LiCl_2) = \frac{m}{V} = \frac{10}{41,45} = 0,2$

$M_r(LiCl_2) = 6 + 35,45 \cdot 2 = 76,09 \quad 41,45$

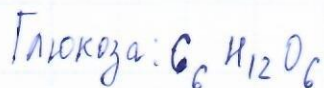
$M_r(MgCl_2) = 24 + 35,45 \cdot 2 = 94,84 \quad 59,45$

$107 + 14 + 16 \cdot 3 = 169$

№5

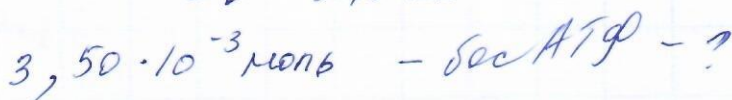
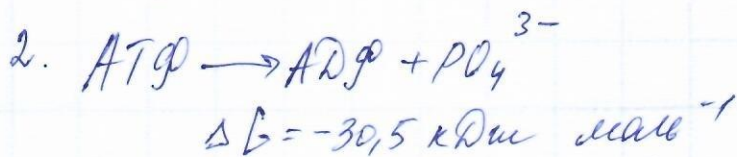


$$2 \cdot 6 = 12$$



$$12 \cdot 6 + 1 \cdot 12 + 16 \cdot 6 = 180$$

№6



$$\Delta G = 1,234 \cdot 10^{-19} \text{ Дж}$$

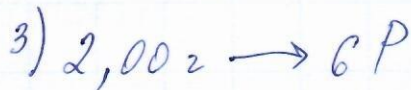
680с энергия

с) 3

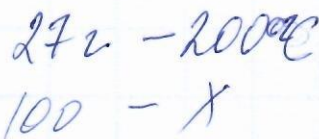
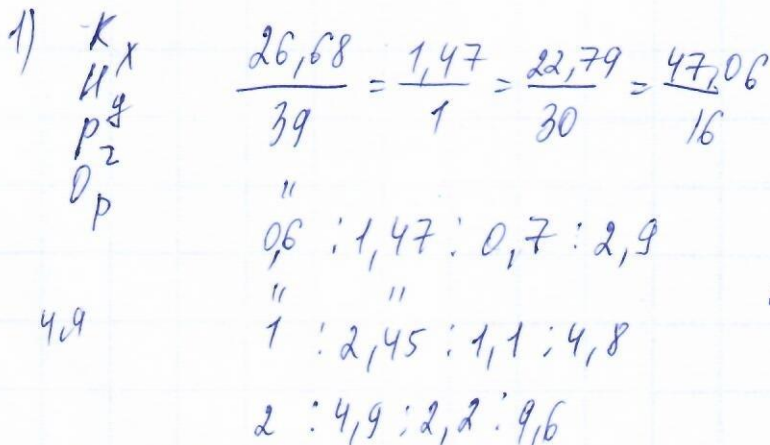
1) Реакцияға өзгінен жүрмейді. ΔG мәні оң сан

Өзгінен жүргі үшін ΔG мәні теріс болуы шарт.

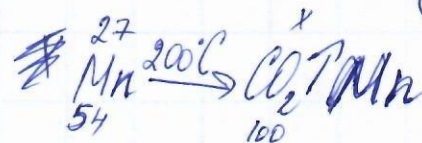
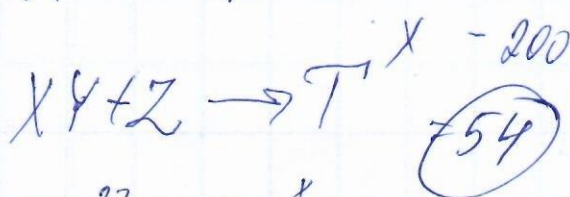
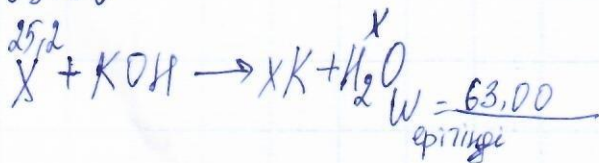
$$2) \frac{3,50 \cdot 10^{-3} \text{ моль}}{-30,5 \text{ кДж моль}^{-1}} = -27 \text{ де } 4,5$$



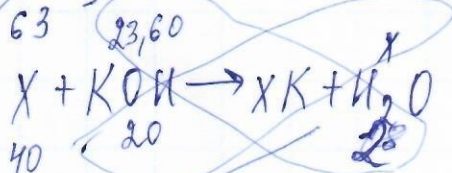
4 энергия тұтынады



2) $63,00$



$1,5$
 63



$63,00 - 100\% = 25,2$
 $40x - x = 25,2$

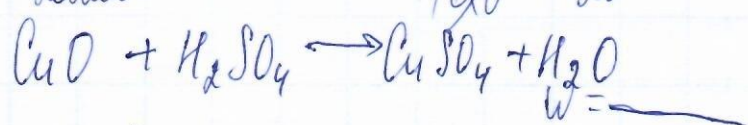
$\frac{27 \cdot 100}{54} = 50$

$63,00 - 100 = 63,00 - 100$
 $x - 40 = x$
 $= 25,2$

Cu
 25 балл
 5 есепке

$w = 20,03\%$
 $\rho = 1,232 \text{ г/см}^3$
және

$23,60 - 100 = 4,72$
 $100 - 20 = 80$



күкірт 3
қышқыл 4
 H_2SO_4 4
5
5

$(CuO) = 20^\circ C - 100$

$\frac{100 \text{ мм} - 17,12}{100} = 17,1$

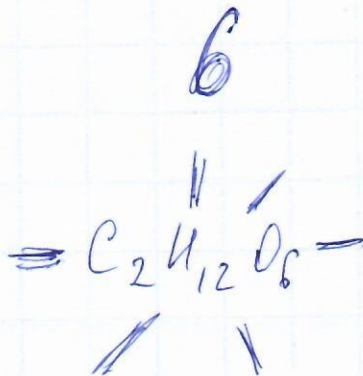
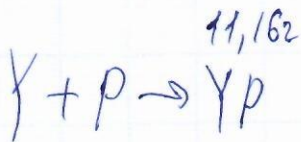
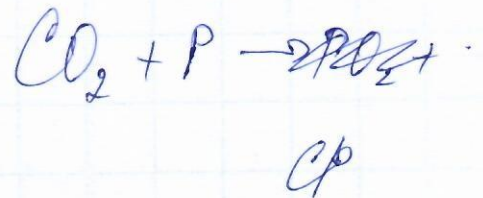


M =

$$\frac{18,06 \cdot 20}{100} = 36,12$$

39

$$\frac{18,06 \cdot 20}{10} \cdot 100\%$$



№1

қамырды, зерттеу доспа, $K-28,65$, $M-1,47$, $P-22,79$, $O-47,06$

1) X қаламдыр доспадан антиоксидант
су + доспа, спирт

2) $X_{(ерігді)} = 63,00 \text{ мл } 40\%$
тағамдан - $1,35 \text{ г мл}^{-1}$

$KOH_{(ерігді)} = 23,60 \text{ мл } 20\%$
тағамдан - $1,19 \text{ г мл}^{-1}$

$$m = \frac{33,60}{63,00} \cdot 100\% = 63\%$$

$$m = \frac{40}{20} \cdot 100 = 20\%$$

$$(m = \frac{119 \text{ г мл}^{-1}}{1,35 \text{ г мл}^{-1}} \cdot 89\% =)$$

№2

Берілгені:

$CuO - 200 \text{ мл}$

$\rho = 1,223 \text{ г мл}^{-3}$

$w = 20,03\%$

$KOH + CuO \uparrow$

Мәс сульфаты $= 20^\circ C$ (ерігілігі) 100 мл

Мәс сульфаты (H_2O) $= 17,1 \text{ г}$

T/K: m (түндә) - ?

m (н) - ?

Шешуі

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

$$N \rho = \frac{100 \text{ мл}}{1,223 \text{ г}} = 1,223$$

$$\rho = 1,223 \text{ г мл}^{-3} \cdot 100 = 122,3 \text{ г мл}^{-3}$$

№3

X қыздырыл, одан Y газы бөлінеді. X ыдырауынан қалған қатты қалдық ерітіліп, Z затанан ерітіндісі досылып, ақ ерілмшлік түзіледі. T тұндәсе түзіледі.

2) Ca X - Al, Co
Y - Na

Z - S
T - тұндә

$$5) \rho = \frac{1,09 \text{ г мл}^{-3}}{11,16 \text{ г}} = 11,16 \text{ г мл}^{-3}$$

Y газы - $11,16 \text{ г}$
m -

X, Z м/л T досылыстары ерітіндісі досылады.

$$\sqrt{\quad} = 4$$

$$\text{LiCl} = 10\% \quad \left. \begin{array}{l} \\ \\ \end{array} \right\} 18,08 \text{ г}$$

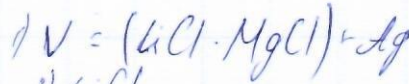
$$\text{MgCl} = 10\%$$

$$\text{екі жағдайда} = 18,08 \text{ г}$$

Бастапқы ерітінді - n

n (күміс NO_3) ерітіндісі - n'

$$m = M \cdot V$$

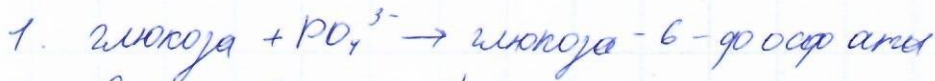


$$3) \text{LiCl}$$

$$n(\text{MgCl}) - ?$$

$$m = 18,06 \cdot 20 = 18,06 \text{ г}$$

$$\sqrt{\quad} = 5$$



$$\Delta G = 13,8 \text{ кДж} \cdot \text{моль}^{-1}$$

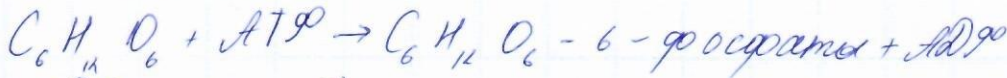
$$1,00 \text{ г}$$



Менің ойымша бұл реакция өздігінен жүрмейді себебі қол қанға реакция жүру үшін термия керек деп ойлаймын және де реакция өздігінен жүру үшін ΔG мәні теріс болуы керек.



$$\Delta G = -30,5 \text{ кДж} \cdot \text{моль}^{-1}$$



$$\text{ADP} = 3,50 \cdot 10^3 \text{ моль}$$

Менің ойымша бұл реакция өздігінен жүрмейді.

$$3. \Delta G = -RT \ln K$$

$$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 = 1 \text{ моль}$$

Бұл процесс өздігінен жүреді.

$$4. \Delta G (\text{моль})$$

$$\Delta G = \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$$

$$M_r (\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 12 + 12 + 36 = 60$$

$$\sqrt{5} \cdot \Delta G = 1,234 \cdot 10^{-19} \text{ Дж}$$

АТФ, АДФ фосфат - концентралары - 5 мМ, 0,5 мМ, 0,5 мМ м/к 5 мМ

6. АТФ молекулаларының сана келгесінде - бүтін сана болу керек. Себебі есептеуі керек. Мәсалы: 2, 4, 6, 8 т.д.

№ 1

қосымшадағы доспа
эрткі доспа,

1) X тағалдыу доспа анниоксиди.
H₂ + O₂ доспа,

1) KOH (ерітіндісі) = 23,60 мл 0% досу
M(KOH) = 69

KOH (тығыздығы) = 1,19 г/мл

№ 2 Берілгені:

Али O = 200 мл

P = 1,223 г/см³

W = 20,05%

KOH + Али SO₃ ↑

Мыс сульфаты - 20°C

Али SO₃ (ерітіндісі) = 100 мл

Али SO₃ (H₂O) = 17,1 г

T/K: m (тунба) - ?

M(K₂SO₄) =

n (K)?

№ 3

X және Y рудары, одан

1) Ca Y және X болында. X және Y - газ болында. X және Y - газ болында.

1) X - Al, Co Y - Na
X - Al, Co Y - Na
X - Al, Co Y - Na

9) X және Y - газ болында. X және Y - газ болында.

№ 4

Берілгені:

LiCl = 10%

MgCl = 10%

Ag
екі нағыз доспа = 18,08 г ↑

Бастапқы ерітіндісі = m

m (K₂Cr₂O₇) ерітіндісі - ?

m = M · V m =

Шешуі

$$n = \frac{m}{M}$$

№ 5. 1. глюкоза + PO₄³⁻ → глюкоза-6-фосфат
ΔG = 13,8 кДж/моль

1) C₆H₁₂O₆ + PO₄³⁻ → C₆H₁₂O₆-6-фосфат
C Меню ойалыма бұл реакция өзінен жүрмейді. Бедері күшті реакция жүру үшін энергия керек дегенді білдіреді.

1. ATP → ADP + PO₄³⁻
ΔG = -30,5 кДж/моль
C₆H₁₂O₆ + ATP → C₆H₁₂O₆-6-фосфат + ADP
ADP = 3,50 · 10⁻³ моль
Меню ойалыма бұл реакция өзінен жүрмейді.

3. ΔG = -RT ln K
C₆H₁₂O₆ = 1 моль
Бұл процесс өзінен жүреді.

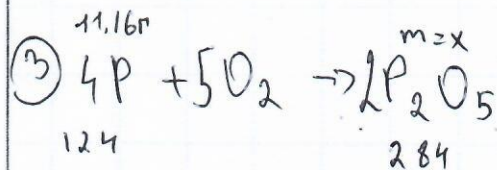
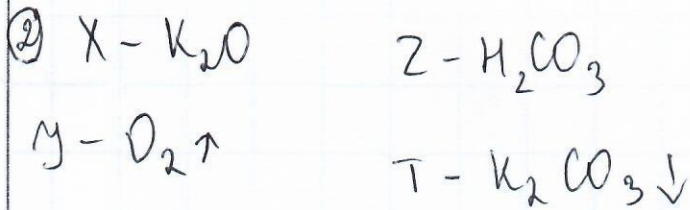
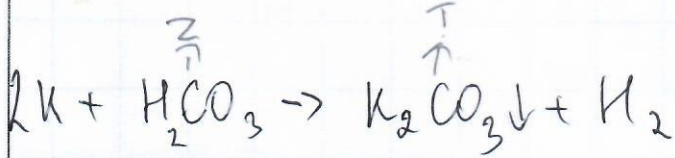
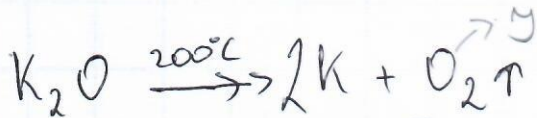
4. ΔG (моль)
ΔG = C₆H₁₂O₆
M(C₆H₁₂O₆) = 12 + 12 + 36 = 84
ΔG = 1,234 · 10⁻¹⁹ Дж

5. ATP, ADP, фосфат - иондары - 5 мМ, 0,5 мМ және 5 мМ

6. ATP молекулалары - нәтижесінде - бұл реакция өзінен жүрмейді.

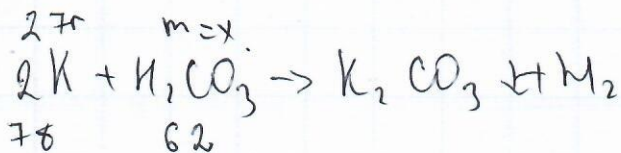
массасы (2, 4, 6, 8 + д.)
65
20
85

N3



$$x = \frac{11,16 \cdot 284}{124} \approx 25,56 r$$

$$④ \rho = \frac{m}{V} \quad V = \rho m$$



$$x \approx 21,5 r$$

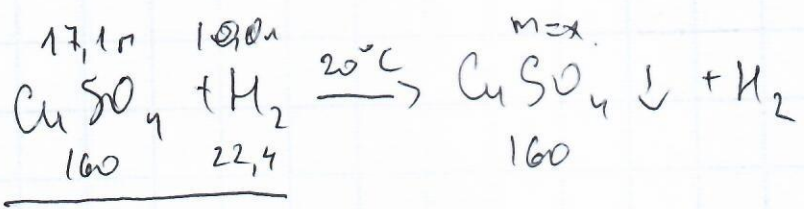
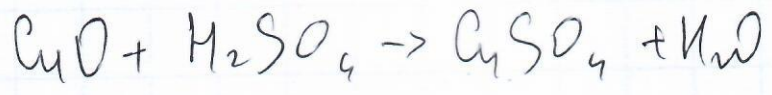
$$V = 1,09 \text{ г/см}^3 \cdot 21,5 r = 23,435 \text{ г/см}^3$$

⑤ Әңгірестік сандарға.

Катысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

N 2

100 см = 100 мм



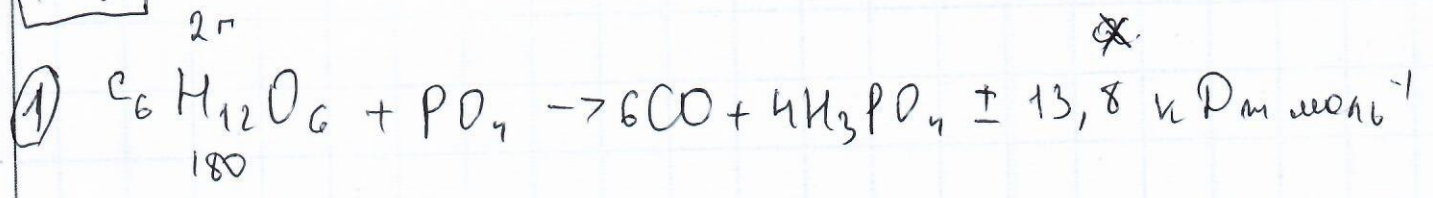
91 ~~*~~ 4,46

$$x = \frac{17,1 \cdot 160}{160} = 17,1 \text{ г.}$$

N 1

1) KHP_2O_5

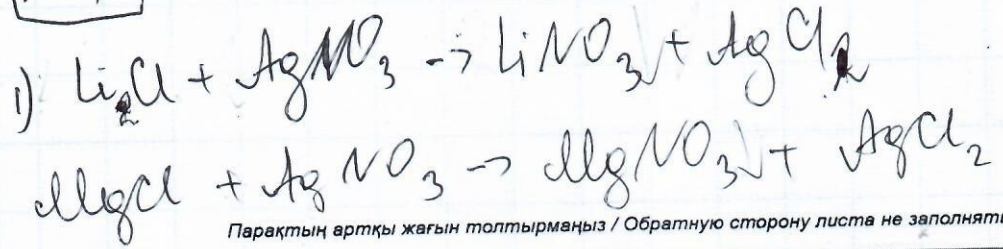
N 5

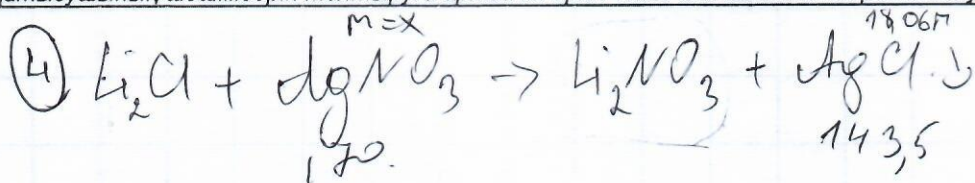


$$x = \frac{2 \cdot 13,8}{180} \approx 0,15 \text{ Дм бөлінеді (тұрамаға)}$$

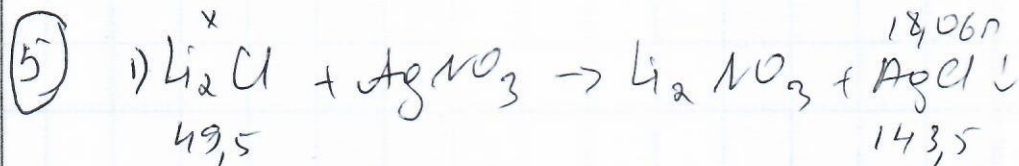
6) 2

N 4

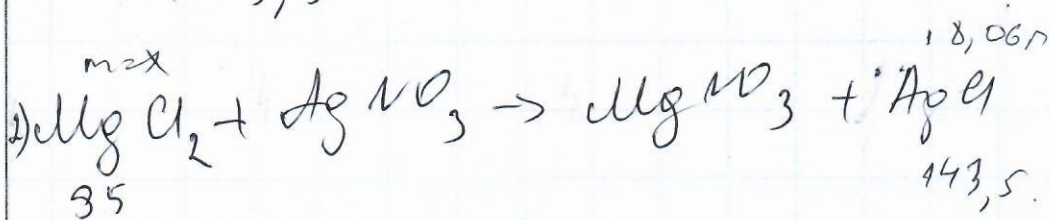




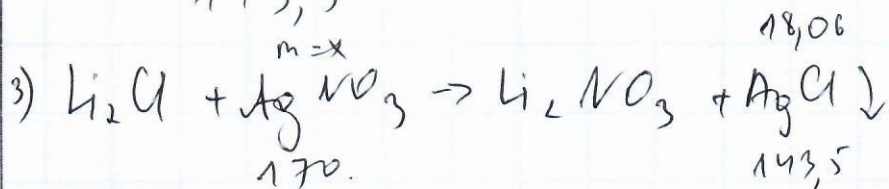
$$x \approx \frac{170 \cdot 18,06}{143,5} \approx 21,4 \text{ г}$$



$$x \approx \frac{49,5 \cdot 18,06}{143,5} \approx 6,23 \text{ г}$$



$$x \approx \frac{95 \cdot 18,06}{143,5} \approx 12 \text{ г}$$



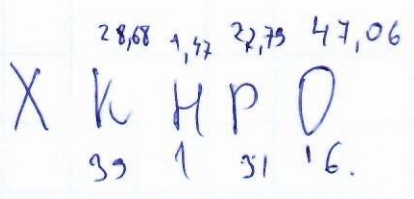
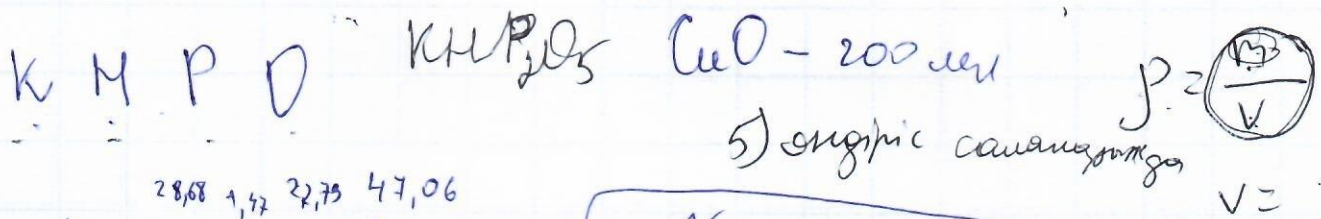
$$x \approx \frac{170 \cdot 18,06}{143,5} \approx 21,4 \text{ г}$$

$$\omega(Li) = \frac{7}{6,23} \cdot 100\% \approx 112$$

$$\omega(Mg) = \frac{24}{12} \cdot 100\% = 200$$

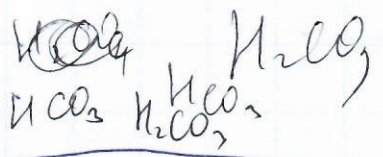
№1. $n = \frac{m}{M} = m = n \cdot M$ $M = \frac{v}{v_1}$ 0,2446. $\frac{64}{116}$
0,2003 $\frac{80}{80}$

1) 28,68 + 1,47 + 22,79 + 47,06 = 100, $v = \rho M$

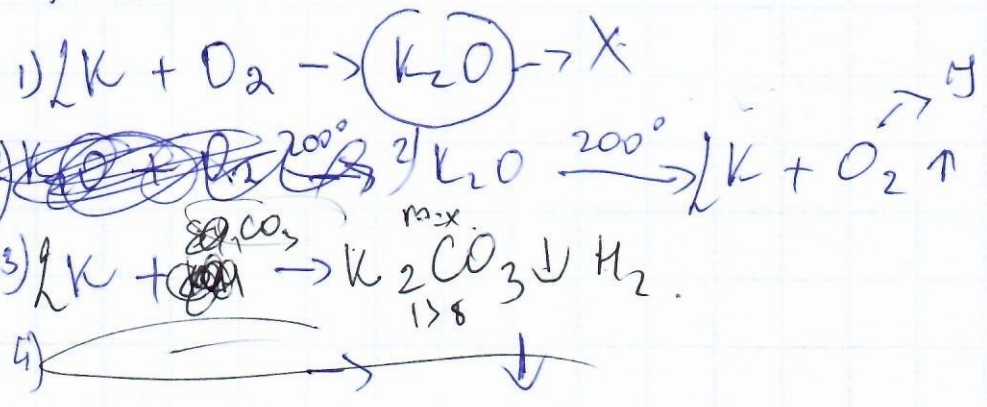


№2
 $CuO + H_2SO_4 \rightarrow CuSO_4 + H_2O$
17,1 160 160
 $CuSO_4 + H_2 \rightarrow CuSO_4 \downarrow + H_2$
160 20,4 160
 $x = \frac{17,1 \cdot 160}{160} = 17,1 \text{ г}$

2) 63 + 23,6 = 86,6



№3

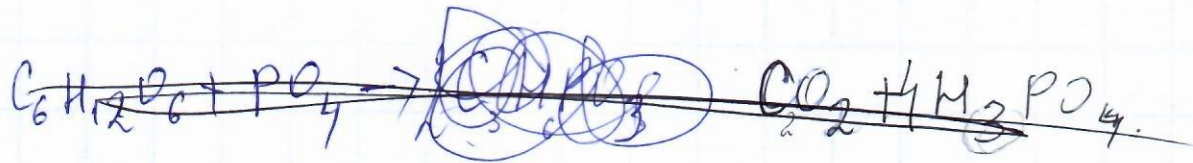


4) $\rho = \frac{m}{V}$ $v = \rho M$

$K_2Cl - 10\%$
 $MgCl \rightarrow 10\%$
 $KP + O_2 \rightarrow P_2O_5$
 $x = \frac{11,16 \cdot 284}{124} = 25,56 \text{ г}$



$$72 + 12 + 36 +$$



$$V = \frac{2 \cdot 13,8}{100} \approx 0,15 \text{ Дж жүйе бөледі мұнда}$$



2)

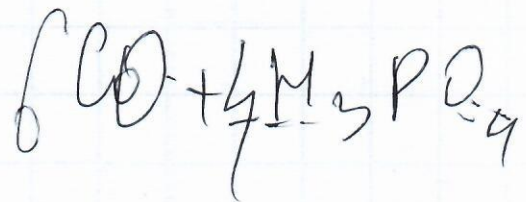
$$n = \frac{m}{M}$$

CO_2
 CO_2



$m =$

$n \cdot M_r =$



№1 Берілгені

(K) = 28,68

(H) = 1,47

P = 22,79

O = 41,06

Шешуі: $\frac{28,68}{39} : \frac{1,47}{130} : \frac{22,79}{16} : \frac{41,06}{16} = 0,7 :$

$1,47 : 0,7 : 2,9 = 1 : 2 : 4$

№2 X-?

Берілгені
1) X-затпен

Шешуі.
% H_2PO_4

табу? формуласы

№2). 2) $V(X) = 63,00$ мл

$w(X) = 40\%$

$V(KOH) = 23,60$ мл.

$w(KOH) = 20\%$

т.к. $m(X) = ?$

Шешуі: $63,00 \cdot 0,4 = 25,2$
 $\frac{25,2}{23,60} X + KOH = X KOH$
 $X = 56$

$X = \frac{25,2 \cdot 56}{23,60} = 59,7$

Жауабы: 59,7

№2

$V(CuO) = 200$ мл.

$t(CuSO_4) = 20^\circ C$

$V(CuSO_4) = 100$ мл.

$m(CuSO_4) = 17,1$ гр.

т.к. $m = ?$

Шешуі:
 $2 CuO + CuSO_4 = Cu_2O + CuSO_4$
 $X \quad 17,1$

$X = \frac{200 \cdot 17,1}{100} = 34,2$

$n = 34,2 = 20$

$n = \frac{34,2}{20} = 1,71$

w⁰³.

$$2) X = N, Y = \frac{1}{2}, Z = O, T = H.$$

$$3) M(P) = 11,6 \text{ г.}$$

m(K): m - ?

$$\begin{array}{l} \text{мәңгі:} \\ P^{16} + O^x = P_2O_5 \\ 30 \quad 16 \end{array}$$

$$x = \frac{11,6 \cdot 16}{30} = 6,18.$$

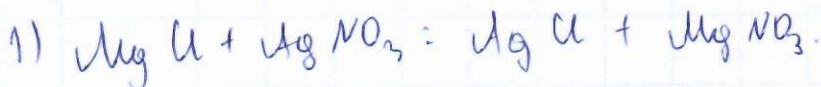
мәңгі.

$$4) z = 10\%$$

$$z_p = 1,09 \text{ г. см}^{-3}$$

$$p = 1,09 \cdot 0,1 = 0,109.$$

5) X, Z, T қосылыстары көптеген реакциялерде қолданылады м.

w⁰⁴

(LiCl + Ag)

2) массалық мндері білеу араластырылған.
20% бен 10% арастыра көрсетілген.

3) W Б еңімі.

$$W(LiCl) = 10\%$$

$$W(AgNO_3) = 20\%$$

$$m = 18,06$$

мәңгі:

$$x = LiCl^{10\%} + AgNO_3^{20\%} = LiNO_3 + AgCl \\ x \quad 18,06$$

$$x = \frac{18,06 \cdot 0,2}{18,06} = 0,2.$$

$$4) m(\text{AgNO}_3) = 20\%$$

$$m = \frac{20 \cdot 18,06}{411} = 0,87$$

$$m(\text{AgNO}_3) = 107 + 14 + 16 \cdot 3 = 411$$

$$5) \cdot m = \frac{20 \cdot 10}{18,06} = 11,07.$$

$$6) m = \frac{10}{18,06} = 0,55$$

W95.

$$1) \cdot c_B \text{H}_{12}\text{O}_6 = 2,007$$

$$n = \frac{2,00}{600} = 0,03.$$

$$2) x = \frac{2,00}{3,50 \cdot 10^{-3}} = 0,57$$



$$4) \cdot \frac{2,00}{600} \cdot 100\% = 0,33.$$

$$5) \cdot \frac{5 \cdot 2,00}{600} = 0,01$$

6) . ИТФ маалыма сәтә нем дегенде
в дощя керен.

$K (28,68)$

$K - 28,68$

$H - 1,47$

$P = 22,79$

$O = 47,06$

м.к. X-?

$\frac{28,68}{8} : \frac{1,47}{8} : \frac{22,79}{8} : \frac{47,06}{8} = 3,5 : 0,1 : 2,8 : 5,8$

~~30~~

35 :

~~$28,68 : 1,47 : 22,79$~~

~~$28,68 : 1,47 : 22,79$~~

~~$28,68 : 1,47 : 22,79$~~

$\frac{28,68}{39} : \frac{1,47}{1} : \frac{22,79}{30} : \frac{47,06}{16} = 0,7 : 1,47 : 0,7 : 2,9$

$8 : \text{---} : 0,7$

$0,7 : 1,47 : 0,7 : 2,9$

$\frac{11,6 \times 16}{30} = 2,38$

Берілгені:
 $K - 28,68$
 $H = 1,47$
 $P = 22,79$
 $O = 47,06$
 $X - ?$

Шешуі: $\frac{28,68}{39} : \frac{1,47}{1} : \frac{22,79}{30} : \frac{47,06}{16} = 0,7 : 1,47 : 0,7 : 2,9 = 1 : 2 : 1 : 4$

~~$28,68$~~ : $7H_2 PO_4$

$\frac{70}{4} : \frac{647}{2,1} : \frac{70}{1} : \frac{290}{10}$

1) ~~W~~ (40%)

W (x) 40%

V (x) = ~~40~~ 63,00 мм.

V (KOH) = 23,60 мм.

W (KOH) = 20%

Менші: 63
23,60 мм.

x + KOH = x KOH

~~20%~~ ~~20%~~

x KOH = x KOH

~~40%~~ 23,60

x + KOH = x KOH

← 40%
0,5,00 → 40%
→ 100%

2 NH₃ + 2 O₂ + 3 NO₂ + 4 H₂O
x + KOH = x KOH
x 56

25,2

~~63,00~~ 23,60 ~~63,00~~ ~~20%~~

39 + 16 + 1 = 56

2 = 10

x - K.

200°C 2 + 2 x

H, O, N, K.

K₂ K₂ + H₂O = K

~~K₂ H₂~~

K₂ + H₂O = K

K₂ + H₂O = K

K₂ + H₂O = K

m = CuO = 200 мм.

t (CuSO₄) = 20°C

V (CuSO₄) = 100 мм.

m (CuSO₄) = 17,12.

m (H₂O) m - ? 200 мм 100 мм.

Менші: 2 CuO + CuSO₄ =
= Cu₂O + CuSO₄.

Li H

MgCl₂

Li H + MgCl₂ = LiCl + Mg

x = 200 * 17,1 / 100 = 34,2

Ag NO₃

~~2 AgNO₃ + LiH = 2 Ag + LiNO₃~~

34,2

Li H

Li H + Ag NO₃ =

H₂O + Ag₂O =

N₂ + H₂O =

4 2 7
4 0 N

Li H

Li H

=

MgCl₂ + Ag NO₃ =

MgCl₂ + Ag NO₃ =

2 NH₃ + 2 O₂ = 2 NO₂ + 4 H₂O

Li H + Ag NO₃ = Li NO₃ + Ag