

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
мектепшілік кезеңі
Школьный этап республиканской олимпиады по общеобразовательным
предметам

Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: 2
(Количество заполненных листов)

Шифр: Ұлмыра 5-90Класс

Задача .1

K - 28,68%

H - 1,44%

P - 22,49%

O - 47,06%

X - ?

~~2000~~

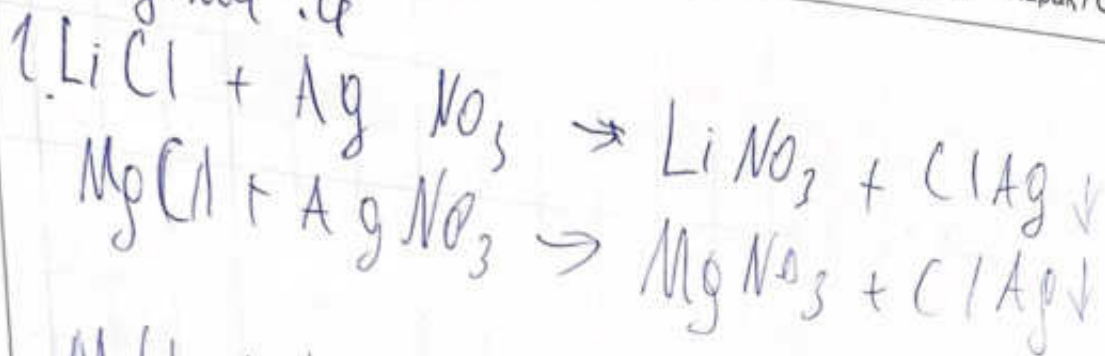
~~2000~~

$$28,68 + 1,44 + 22,49 + 47,06 = 100\%$$

KOH

€ 499 € 400

Задача .4



$$M(\text{LiCl}) = 6,94 + 35,45 = 42,39 = 42$$

$$M(\text{MgCl}) = 24,31 + 35,45 = 59,76 = 60$$

$$M(\text{AgNO}_3) = 108 + 14 + 16 \cdot 3 = 162 + 108 = 170$$

Задача .1

$$\text{K} - 28,68\%$$

$$\text{H} - 1,44\%$$

$$\text{P} - 22,49\%$$

$$\text{O} - 47,06\%$$

$$\text{X} - ?$$

~~28,68~~

~~1,44~~

$$28,68 + 1,44 + 22,49 + 47,06 = 100\%$$

KOH

$$8499 \quad 8400$$

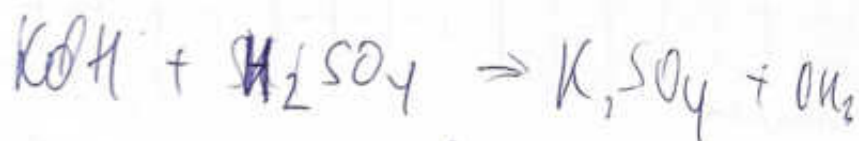
Задача .2

X - ~~Оксиген~~ O Кислород

Y - H_2O

Z - $C_6H_{12}O_6$

Задача .3



$$\rho = 1,263 \text{ г/см}^3$$

$$\omega = 20,42\%$$

$$M = 34 + 25 = 59$$

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
мектепшілік кезеңі
Школьный этап республиканской олимпиады по общеобразовательным
предметам

Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: 2
(Количество заполненных листов)

Шифр: Химия 8-9

$$\begin{array}{r} 12 \\ + 12 \\ \hline 34 \end{array}$$



$$m(K(OH)_2SO_4) = 39 + 32 + 32 + 16 \cdot 4 = 169$$

$$m(K(OH)_2SO_4) = 169$$

Do ko:

$$n(k) = \frac{2868}{39} = 735$$
$$n(H) = \frac{147}{1} = 147$$
$$\Rightarrow n(P) = \frac{2279}{31} = 735$$
$$n(0) = \frac{4706}{16} = 294$$

1, 2: 1:4
 KH_2PO_4

Дако:

Решение

$$275 \text{ mm} + 95 \text{ mm} = 370 \text{ mm}$$
$$P = 1109 + 1.263 = 2.372 \text{ r}$$
$$\omega = 11.01\% + 20.42\% = 31.44\%$$
$$\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$$
$$\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$$
$$KOH + H_2SO_4 = K(OH)_2SO_4$$
$$m.k.(OH)_2SO_4 = 39 + 34 + 32 + 16 \cdot 4 = 169$$
$$m(\text{K}(\text{OH})_2\text{SO}_4) = 7169$$

02-00001

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ
“АРҒЫН” РЕСПУБЛИКАЛЫҚ ҒЫЛЫМ ПРАКТИКАЛЫҚ ОРТАЛЫҒЫ
РЕСПУБЛИКАЛЫҚ МЕНАКЕТТЕ БАҒАНАЛЫҚ ҚОҒАМ

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
мектепшілік кезеңі
Школьный этап республиканской олимпиады по общеобразовательным
предметам

Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: 2
(Количество заполненных листов)

Шифр: Кемел 3-9.01

$$A = NaCl + Cl = NaCl_2$$

Задача №4.

$LiCl - 10\%$

$HgCl - 10\%$

$Hg Na - 30\% (Na - 20\% + Hg - 10\%)$

1

Задача №1

$$\left(\begin{aligned} & \frac{28.68}{39} : \frac{1.47}{1} : \frac{22.29}{31} : \frac{47.06}{46} = 0.935; 1.47; 0.935; 2.9 = \\ & = 1.2 : 1 : 4 \end{aligned} \right) \quad K + H + P + O = KP + OH = KP(OH) \quad K + P + H_2 + O_4 = KH_2 + PO_4 = KH_2PO_4$$

Задача №2

2.1

Х - Na

Ж - Cl

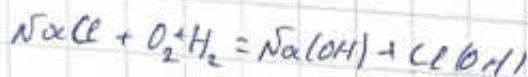
Б - NaCl

Ү - NaCl (соль)

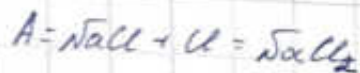
2.2

Г - NaOH(OH)

В - Cl(OH)



2.3



Задача №4

LiCl - 10%

HgCl - 10%

Ag Na - 30% (Na - соль - 20% + Ag - 10%)

1

Е
Задача 3

К-15

KNO_3 - $\omega = 11.02\%$; $\rho = 1.1092 \text{ г/см}^3$) 275 мл

CO_2 - $\omega = 20.42\%$; $\rho = 1.2634 \text{ г/см}^3$) 95 мл

$t^\circ = 15^\circ$

100 мл = 10.32

$$275 + 95 = \frac{370}{10.3} = 36.7$$

Объ: 36.72 осадка

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
мектепшілік кезеңі
Школьный этап республиканской олимпиады по общеобразовательным
предметам

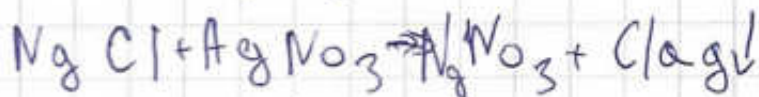
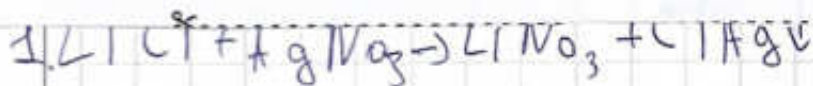
Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: 2
(Количество заполненных листов)

Шифр: Химия 9130



$$2. M(\text{LiCl}) = 6,94 + 35,45 = 42,39 = 42$$

$$M(\text{NaCl}) = 23 + 35,45 = 58,45 = 60$$

$$M(\text{AgNO}_3) = 108 + 44 + 16 \cdot 3 = 170$$

Задача 2:

X - O квант

Y - H₂O

02-00001 Тарақтың артқы жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ
«АРЫС» РЕСПУБЛИКАЛЫҚ ҒЫЛЫМ-ҒИЗДІК ОҚУ ОРТАЛЫҒЫ
РЕСПУБЛИКАЛЫҚ МЕМЛЕКЕТТІК ҚАЗЫНАЛЫҚ ҚОСҚОРЫ

Задача 1.

условие:

$$K - 28,68$$

$$H - 1,44$$

$$P - 22,79$$

$$O - 44,06$$

$$x - ?$$

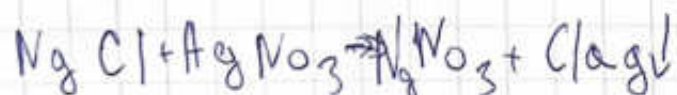
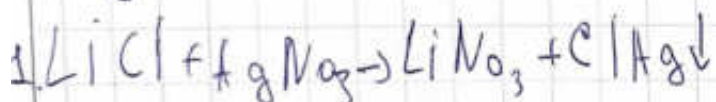
решение:

$$28,68 + 1,44 + 22,79 + 44,06 = 100$$

$$x = 100$$

$$\text{Ответ: } x = 100\%$$

Задача 4.



$$2. M(LiCl) = 6,94 + 35,45 = 42,39 = 42$$

$$M(NaCl) = 24,31 + 35,45 = 59,76 = 60$$

$$M(AgNO_3) = 108 + 44 + 16 \cdot 3 = 62 + 108 = 170$$

Задача 2:

$$x - O \text{ масса}$$

$$y - H_2O$$

02-00001

Перевести артық жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не выполнять

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
мектепшілік кезеңі
Школьный этап республиканской олимпиады по общеобразовательным
предметам

Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: 2
(Количество заполненных листов)

Шифр: Химия - 6 - 9 класс

$\frac{3-5}{\text{давление}}$ - 1268

3) Гидроксид калия - 275 мл
Серная кислота - 95 мл
новый раствор охладился до 15°C
т - ?
растворимость - 10,32 г на 100 мл
воды.

$$\begin{aligned} 1) & 275 + 95 = 370 \\ 2) & 370 - 15 = 355 \\ 3) & 355 + 100 = 455 \\ 4) & 455 + 10,3 = 55,8 \end{aligned}$$

1) Дано:

Калий - 28,68

Водород - 1,47

Фосфор - 22,73

Кислород - 47,06

Формула X - ?

$$X = 28,68 + 1,47 + 22,73 + 47,06 = 100.$$

$$X = 100.$$

Решение.

2) $Y = 0,282$

$z = 1u$

$b = 0,062$

$\pm - 500^\circ$

давление - 1268

1) $0,28 + 0,06 = 0,34$

2) $Г и В = 0,34 = 0,34 + 0,28 = 0,62$

3) $В и Б = 0,62 = 0,34 + 0,62 = 0,96.$

3) Гидроксид калия - 275 мл

Серная кислота - 95 мл

новый раствор - охлаждение до $15^\circ C$

m - ?

растворимость - 10,37 на 100 мл

воды.

1) $275 + 95 = 370$

2) $370 - 15 = 355$

3) $355 + 100 = 455$

4) $455 + 10,3 = 55,8$

ATR ATR ATR

ATR ATR ATR

тысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника Парақ / Страница № _____

4) Хлорид лития - 10%
Хлорид магния - 10%
Литрат сребра - 20%
Осадек - 10,0%

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
мектепшілік кезеңі
Школьный этап республиканской олимпиады по общеобразовательным
предметам

Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: 2
(Количество заполненных листов)

Шифр: Химия 7 - 9 класс

$$x(m) = 0.062$$

$$t = 500^\circ\text{C}$$

$$\text{давление} = 1.268$$

$$0.28 + 0.06 = 0.34$$

$$F \text{ и } B = 0.28$$

$$A = 0.28$$

$$0.28 + 0.28 + 0.34 = 0.9$$

$$\text{Ответ: } 0.9$$

vs

$$275 \text{ мм } (p = 1.1092 \text{ см}^{-3}, w = 11.02\%) - \text{KO}$$

$$95 \text{ мм } (p = 1.2632 \text{ см}^{-3}, w = 20.42\%) - S$$

$$x(m) = 15^\circ\text{C} \cdot 10.3 + 100 = 254.5$$

$$\text{Ответ: } 254.5 \text{ м}$$

02-00001 Перекресток арты жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ
ДАМУ, РЕСПУБЛИКАЛЫҚ ҒЫЛЫМ ГРАДИЕНТІЛІК ОРТАЛЫҒЫ
РЕСПУБЛИКАЛЫҚ МЕМЛЕКЕТТІК ҚАЗЫНАЛЫҚ ҚОСҚОРЫ

N1

$$\begin{array}{l} K - 28.68 \\ H - 1.47 \\ \text{фосфор} - 22.79 \\ O - 47.06 \\ \hline \text{Итого: } X \end{array}$$

Решение:

$$X = 28.68 + 1.47 + 22.79 + 47.06$$

$$X = 100.$$

Ответ: 100 и

N2

$$\begin{array}{l} Y(m) - 0.282 \\ X(m) - 0.062 \\ t = 500^\circ\text{C} \\ \text{газление} - 1.268 \end{array}$$

Решение:

$$0.28 + 0.06 = 0.34$$

$$F \text{ и } B = 0.28.$$

$$A = 0.28.$$

$$0.28 + 0.28 + 0.34 = 0.9$$

Ответ: 0.9

N3

$$275 \text{ мм } (\rho = 1.1092 \text{ см}^{-3}, w = 11.02\%) - KO$$

$$95 \text{ мм } (\rho = 1.2632 \text{ см}^{-3}, w = 20.42\%) - S$$

$$X(m) = 15\% \cdot 10.3 + 100 = 254.5$$

Ответ: 254,5 м

№4.

LiH - $\approx 10\%$

MgH - $\approx 10\%$

FeN - 20%

Оларға - 18.06 z.

Решение:

FeN(m) - $56 + 14 = 70 \text{ z.}$

MgH - $24 + 1 = 25$

LiH - $7 + 1 = 8.$

$0,6 \cdot 18.06 =$

$= 10.836 \text{ z.}$

$2x \cdot 10\% \cdot 10\% + x \cdot 20\%$

$2x + x \cdot 20\%$

$3x = 20\%$

$x = 0,6 \text{ z.}$

Оңдем: ~~0,6~~ 10.836 z.

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
мектепшілік кезеңі
Школьный этап республиканской олимпиады по общеобразовательным
предметам

Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: 2
(Количество заполненных листов)

Шифр: Ұлмыра 5-90Класс

Задача .1

K - 28,68%

H - 1,44%

P - 22,49%

O - 44,06%

X - ?

~~2000~~

~~2000~~

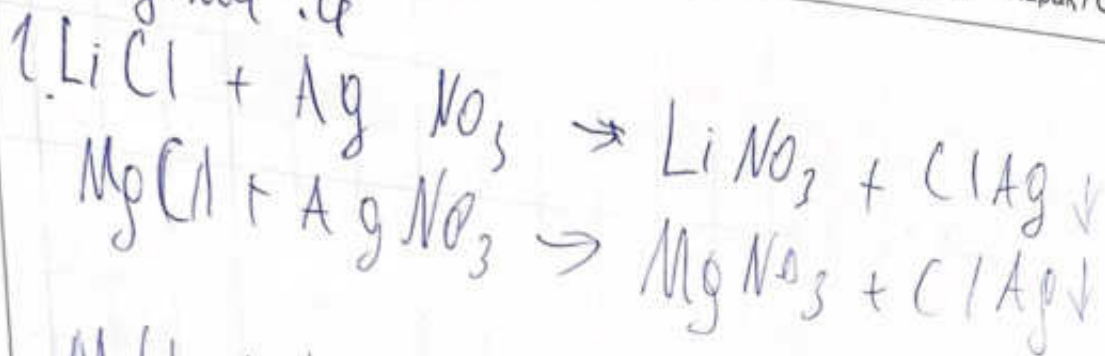
$$28,68 + 1,44 + 22,49 + 44,06 = 100\%$$

KOH

€ 499

€ 400

Задание 4



$$M(\text{LiCl}) = 6,94 + 35,45 = 42,39 = 42$$

$$M(MgCl) = 24,31 + 35,45 = 59,76 \approx 60$$

$$N(\text{AgNO}_3) = 108 + 14 + 16 \cdot 3 = 108 + 14 + 48 = 170$$

Задача 1

K - 28.68% /

$$H = 1.94\%$$

$p = 22.49\%$

0-47, 067

 $x - 7$ 

28, 68

KOV

100%

6499

€ 400

02-00001 Параллель артың жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять

ANALYTICAL: POLYMERGRAPH
 2000 1000 500 0
 1000 500 0
 1000 500 0
 1000 500 0

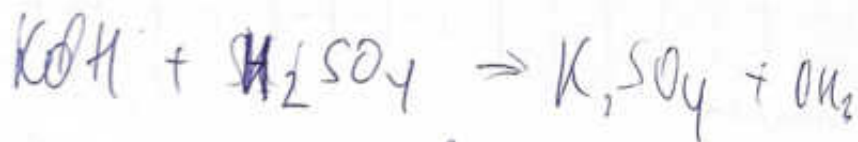
Задача .2

X - ~~Оксиген~~ O Кислород

Y - H_2O

Z - $C_6H_{12}O_6$

Задача .3



$$\rho = 1,263 \text{ г/см}^3$$

$$\omega = 20,42\%$$

$$M = 34 + 25 = 59$$

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
мектепшілік кезеңі
Школьный этап республиканской олимпиады по общеобразовательным
предметам

Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: 2
(Количество заполненных листов)

Шифр: Химия 8-9

$$\begin{array}{r} 12 \\ + 12 \\ \hline 24 \end{array}$$



$$m(K(OH)_2SO_4) = 39 + 32 + 32 + 16 \cdot 4 = 169$$

$$m(K(OH)_2SO_4) = 169$$

Парақ / Страница №

2)

Доказ:

$K(28.68) \quad O(47.06)$

$$H(1, 47)$$
$$p(22, 79)$$

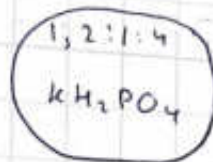
X-beamenbo

$$n(k) = \frac{2868}{39} = 735$$

$$n(K) = \frac{147}{1} = 147$$

$$\Rightarrow n(P) = \frac{2279}{31} = 735$$

$$n(0) = \frac{4706}{16} = 294$$



3)

Дано:

KOH - 275 mm ($\rho = 1.109 \text{ g/cm}^3$, $w = 10.2\%$)

H_2SO_4 - 95.4% (P=1.261, $\omega=20.42\%$)

600 (H₂O) 400 mm.

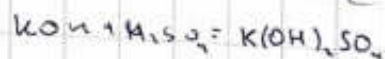
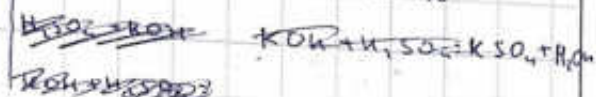
3

Решение:

$$275 \text{ min} + 95 \text{ min} = 370 \text{ min}$$

$$P = 1109 + 1.263 = 2.372 \text{ g}$$

$$\omega = 11.01\% + 20.42\% = 31.44\%$$



$$m.f.k(OH, SO_4) = 39 + 34 + 32 + 16 \cdot 4 = 169$$

$$m(K_2CO_3) = 169$$

$$\begin{array}{r} 16 \\ + 12 \\ \hline 28 \end{array}$$

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
мектепшілік кезеңі
Школьный этап республиканской олимпиады по общеобразовательным
предметам

Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: 2
(Количество заполненных листов)

Шифр: Кемел 3-9.01

$$A = NaCl + Cl = NaCl_2$$

Задача №4.

$LiCl - 10\%$

$HgCl - 10\%$

$Hg Na - 30\% (Na - 20\% + Hg - 10\%)$

1

Задача №1

$$\frac{28.68}{39} : \frac{1.47}{1} : \frac{22.29}{31} : \frac{41.06}{46} = 0.935; 1.47; 0.935; 2.9 = 1.2 : 1 : 4$$

$$(K + H + P + O = KP + OH = KP(OH)) \quad K + P + H_2 + O_4 = KH_2 + PO_4 = KH_2PO_4$$

Задача №2

2.1

Х - Na

Ж - Cl

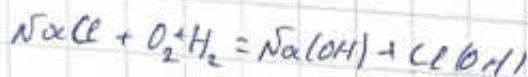
Б - NaCl

Ү - NaCl (соль)

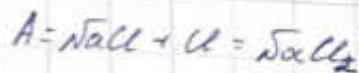
2.2

Г - NaOH(OH)

В - Cl(OH)



2.3



Задача №4

LiCl - 10%

HgCl - 10%

Ag Na - 30% (Na - соль - 20%, Ag - 10%)

1

Задача 3

К-15

KNO_3 - $\omega = 11.02\%$; $\rho = 1.1092 \text{ г/см}^3$) 275 мл

CO_2 - $\omega = 20.42\%$; $\rho = 1.2634 \text{ г/см}^3$) 95 мл

$t^\circ = 15^\circ$

100 мл = 10.32

$$275 + 95 = \frac{370}{10.3} = 36.7$$

Объ: 36.72 осадка

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
мектепшілік кезеңі
Школьный этап республиканской олимпиады по общеобразовательным
предметам

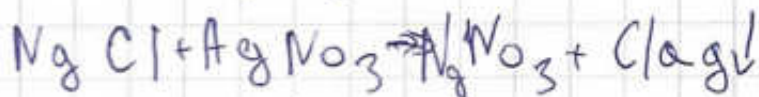
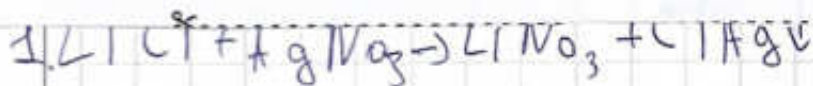
Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: 2
(Количество заполненных листов)

Шифр: Химия 9130



$$2. M(\text{LiCl}) = 6,94 + 35,45 = 42,39 = 42$$

$$M(\text{NaCl}) = 23 + 35,45 = 58,45 = 60$$

$$M(\text{AgNO}_3) = 108 + 44 + 16 \cdot 3 = 170$$

Задача 2:

X - O квант

Y - H₂O

02-00001 Тарақтың артқы жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ
«АДЫС» РЕСПУБЛИКАЛЫҚ ҒЫЛЫМ-ҒИЗАТНАҒА АРНАЛҒАН
РЕСПУБЛИКАЛЫҚ МЕМЛЕКЕТТІК ҚАЗЫНАЛЫҚ ҚОСҚОРЫ

Задача 1.

условие:

$$K - 28,68$$

$$H - 1,44$$

$$P - 22,79$$

$$O - 44,06$$

$$x - ?$$

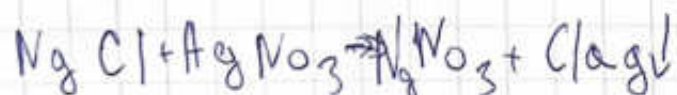
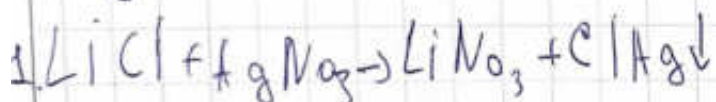
решение:

$$28,68 + 1,44 + 22,79 + 44,06 = 100$$

$$x = 100$$

$$\text{Ответ: } x = 100\%$$

Задача 4.



$$2. M(LiCl) = 6,94 + 35,45 = 42,39 = 42$$

$$M(NaCl) = 24,31 + 35,45 = 59,76 = 60$$

$$M(AgNO_3) = 108 + 44 + 16 \cdot 5 = 62 + 108 = 170$$

Задача 2:

$$x - O \text{ масса}$$

$$y - H_2O$$

02-00001

Перевести артық жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
мектепшілік кезеңі
Школьный этап республиканской олимпиады по общеобразовательным
предметам

Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: 2
(Количество заполненных листов)

Шифр: Химия - 6 - 9 класс

$\frac{3-5}{\text{давление}}$ - 1268

3) Гидроксид калия - 275 мл
Серная кислота - 95 мл
новый раствор охладился до 15°C
т - ?
растворимость - 10,32 г на 100 мл
воды.

$$\begin{aligned} 1) & 275 + 95 = 370 \\ 2) & 370 - 15 = 355 \\ 3) & 355 + 100 = 455, \\ 4) & 455 + 10,3 = 55,8. \end{aligned}$$

1) Дано:

Калий - 28,68

Водород - 1,47

Фосфор - 22,73

Кислород - 47,06

Формула X - ?

$$X = 28,68 + 1,47 + 22,73 + 47,06 = 100.$$

$$X = 100.$$

Решение.

2) $Y = 0,282$

$z = 1u$

$b = 0,062$

$t = 500^\circ$

давление - 1268

1) $0,28 + 0,06 = 0,34$

2) $Г и В = 0,34 = 0,34 + 0,28 = 0,62$

3) $В и б = 0,62 = 0,34 + 0,62 = 0,96.$

3) Гидроксид калия - 275 мл

Серная кислота - 95 мл

новый раствор - охлаждение до $15^\circ C$

m - ?

растворимость - 10,37 на 100 мл

воды.

1) $275 + 95 = 370$

2) $370 - 15 = 355$

3) $355 + 100 = 455$

4) $455 + 10,3 = 55,8$

ATR ATR ATR

ATR ATR ATR

тысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника Парақ / Страница № _____

4) Хлорид лития - 10%
Хлорид магния - 10%
Нитрат серебра - 20%
Осадек - 10,0%

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
мектепшілік кезеңі
Школьный этап республиканской олимпиады по общеобразовательным
предметам

Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: 2
(Количество заполненных листов)

Шифр: Химия 7 - 9 класс

$$x(m) = 0.062$$

$$t = 500^\circ\text{C}$$

$$\text{давление} = 1.268$$

$$0.28 + 0.06 = 0.34$$

$$F \text{ и } B = 0.28$$

$$A = 0.28$$

$$0.28 + 0.28 + 0.34 = 0.9$$

$$\text{Ответ: } 0.9$$

vs

$$275 \text{ мм } (p = 1.1092 \text{ см}^{-3}, w = 11.02\%) - \text{KO}$$

$$95 \text{ мм } (p = 1.2632 \text{ см}^{-3}, w = 20.42\%) - S$$

$$x(m) = 15^\circ\text{C} \cdot 10.3 + 100 = 254.5$$

$$\text{Ответ: } 254.5 \text{ м}$$

02-00001 Перекресток арты жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ
ДАМУ РЕСПУБЛИКАЛЫҚ ҒЫЛЫМ ГИМНАЗИЯЛЫҚ ОРТАЛЫҒЫ
РЕСПУБЛИКАЛЫҚ МЕМЛЕКЕТТІК ҚАЗЫНАЛЫҚ ҚОСҚОРЫ

N1

$$\begin{array}{l} K - 28.68 \\ H - 1.47 \\ \text{фосфор} - 22.79 \\ O - 47.06 \\ \hline \text{Итого: } X \end{array}$$

Решение:

$$X = 28.68 + 1.47 + 22.79 + 47.06$$

$$X = 100.$$

Ответ: 100 и

N2

$$\begin{array}{l} Y(m) - 0.282 \\ X(m) - 0.062 \\ t = 500^\circ\text{C} \\ \text{газление} - 1.268 \end{array}$$

Решение:

$$0.28 + 0.06 = 0.34$$

$$F \text{ и } B = 0.28.$$

$$A = 0.28.$$

$$0.28 + 0.28 + 0.34 = 0.9$$

Ответ: 0.9

N3

$$275 \text{ мм } (\rho = 1.1092 \text{ см}^{-3}, w = 11.02\%) - KO$$

$$95 \text{ мм } (\rho = 1.2632 \text{ см}^{-3}, w = 20.42\%) - S$$

$$X(m) = 15\% \cdot 10.3 + 100 = 254.5$$

Ответ: 254,5 м

№4.

LiH - $\approx 10\%$

MgH - $\approx 10\%$

FeN - 20%

Оларға - 18.06 z.

Решение:

FeN(m) - $56 + 14 = 70 \text{ z.}$

MgH - $24 + 1 = 25$

LiH - $7 + 1 = 8.$

$2x \cdot 10\% \cdot 10\% + x \cdot 20\%$

$0,6 \cdot 18.06 =$

$2x + x \cdot 20\%$

$= 10.836 \text{ z.}$

$3x = 20\%$

$x = 0,6 \text{ z.}$

Оңалар: ~~0,6~~ 10.836 z.