

Аты-жөні / Фамилия Имя Қушукбаева Динара

Класс

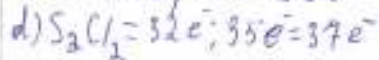
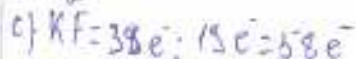
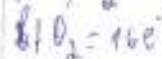
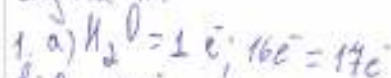
7, АОблысы / Область Ақмола облысыПредмет Химия

АММ ӘҚМ ӘҚМ

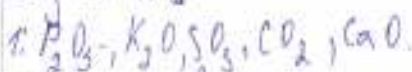
Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № 1

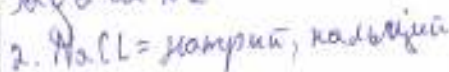
Задача №1

4) S_8 = сложное6) MnO_2 = сложноес) K_2 = простоед) He = простое

Задача №3

 P_2O_5 = основние K_2O = кислотние SO_3 = кислотние CO_2 = основние CaO = основние

Задача №2

 $MgSO_4$ = магнезия K_3PO_4 = калий $CaCO_3$ = кальций Al_2S_3 = алюминий, сера1. Оксид магний = Mg 2. Оксид алюминий = Al 3. Оксид углерода = C 4. Оксид литий = Li 5. Оксид фторид = F

Аты-жөні / Фамилия Имя Аиль Полина Класс 7 «В»
 Облысы / Область АКМОЛИНСКАЯ ОБЛАСТЬ Предмет Химия

Задание 1.

1. a) $U_2O = 1 \cdot 2 + 16 = 2 + 16 = 18 / (8+1) = 18 - 9 = 9$

b) $O_2 = 16 \cdot 2 = 32 - 8 = 24$

c) $KF = 19 + 39 = 58 - (9 + 19) = 58 - 28 = 30$

d) $S_2Cl_2 = 32 \cdot 2 + 35,5 \cdot 2 = 64 + 71 = 135 - (16 + 17) = 135 - 33 = 102$

2. $Mr(MgO) = 24 + 16 = 40$

$Mr(PH_3) = 31 + 1 \cdot 3 = 31 + 3 = 34$

$Mr(Al_2(SO_4)_3) = 27 \cdot 2 + (32 + 16 \cdot 4) \cdot 3 = 54 + (32 + 64) \cdot 3 = 54 + 96 \cdot 3 = 54 + 288 = 342$

$Mr(Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2) = 40 \cdot 10 + (31 + 16 \cdot 4) \cdot 6 + (16 + 1) \cdot 2 = 400 + (31 + 64) \cdot 6 + 17 \cdot 2 = 400 + 95 \cdot 6 + 34 = 400 + 570 + 34 = 1004$

3. a) $K_2H_4 = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 = 24 + 4 = 28 - 12 = 16$

b) $CO = 12 + 16 = 28 - 12 = 16$

c) $CaCO_3 = 40 + 12 + 16 \cdot 3 = 40 + 12 + 48 = 100 - 12 = 88$

d) $C_2H_4O = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 + 16 = 24 + 4 + 16 = 44 - 12 = 32$

~~4. a) S_8 - сложное~~

b) MnO_2 - сложное (O_2), простое Mn

~~c) P_4 - сложное~~

~~e) He - простое~~

4. a) S_8 - простое

b) MnO_2 - сложное

d) P_4 - простое

e) He - простое

Задание 2.

1. MgO ; Al_2O_3 ; CaO ; CO_2 ; Li_2O ; PO_5

2. $NaCl$ - хлорид натрия

2. $MgSO_4$ - оксид магния, серы (IV)

3. K_3PO_4 - оксид калия (III), фосфора (V)

Аты-жөні / Фамилия Имя Аиля Полиня
 Облысы / Область Ақмолинская

Класс 7.В"
 Предмет Химия

4. $\text{CaCO}_3 \rightarrow$ оксид кальций (II), углерода.

5. $\text{Al}_2\text{S}_3 \rightarrow$ сера II, алюминий III

Задание 3.

1. P_2O_5 - кислотный

K_2O - ~~кислотный~~ основный

SO_3 - кислотный

CO_2 - кислотный

CaO - основный.

2. $\text{H}_3\text{P}_2\text{O}_5$

HK_2O

HSO_3

HCO_2

HClO

Задание 4. —

1. CaSO_4 - 8%

1 см. мм. - 400 мм.

$$400 \div 8 = 50\%$$

Ответ = 50%

2. —

Аты-жөні / Фамилия Имя Рахымжанов Крестан Класс 7
 Облысы / Область Ақмола облысы Предмет Химия

21
 a) $H_2O = 16 + 2 = 18$
 б) $O_2 = 16 \cdot 2 = 32$
 с) $KF = 39 + 19 = 58$
 d) $Su_{12} = 32 \cdot 12 = 384$

21
 a) $MgO = 24 + 16 = 40$
 б) $MnO_2 = 55 + 16 \cdot 2 = 87$
 с) $KF = 39 + 19 = 58$
 d) $MnS_2Cl_2 = 55 + 32 \cdot 2 + 35.5 \cdot 2 = 134$

b) $PH_3 = 31 + 1 \cdot 3 = 34$
 c) $MnI_2(SO_4)_3 = 55 + 127 \cdot 2 + 32 + 16 \cdot 4 \cdot 3 = 342$
 d) $Ca(OH)_2 = 40 + 16 \cdot 2 + 1 = 78$

31
 a) $C_2H_4 = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 = 28$ d) $C_2H_4O = 24 + 4 + 16 = 44$
 б) $CO = 12 + 16 = 28$
 с) $CaCO_3 = 40 + 12 + 16 \cdot 3 = 100$

41
 a) S_8 - простое вещество серы
 б) MnO_2 - сложное
 d) P_4 - простое
 e) He - простое

Аты-жөні / Фамилия Имя ДХИМЖАНОВ АРЫСТАН Класс 7
 Облысы / Область Ақмолинская ОБЛАСТЬ Предмет Химия

- 1
 1) $10 + Mn = MnO$
 2) $10 + H = H_2O$
 3) $10 + C = CO$ (IV)
 4) $10 + O = Li_2O$
 5) $10 + P = PO$ (V)

- 2) Натрий оксид: Na_2O
 2) Марганец оксид: MnO_2
 3) Калий оксид фосфор: K_2O
 4) Кальций оксид: CaO
 5) Алюминий оксид: Al_2O_3

- 3)
 1) Кислотные: P_2O_5, SO_3
 Основные: K_2O, CaO, Li_2O

- 2) $P_2O_5 + H_2O =$ фосфорная кислота
 $K_2O =$ калиевая оксидная
 $SO_3 + H_2O = H_2SO_4$
 $CaO + H_2O = Ca(OH)_2$

4) Проценты сиропа и в нем $65,2\%$ сахара масса $65,3\%$

- 1) 50 ГРАММ
 2) 400 и 4 грамм сиропа
 4) 30,95, 52 ГРАММ

Страница № 2

Аты-жөні / Фамилия Имя Қужунтасова Адина Класс 7
 Облысы / Область Ақмола облысы Предмет Химия

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Пале для заполнения решений участника Парақ / Страница № 1

1. Задача 1.

a) $H_2O = 1 \cdot 2 + 8 = 10 \text{ e}^-$

b) $C_2 = 8 \cdot 2 = 16 \text{ e}^-$

c) $KF = 19 + 9 = 28 \text{ e}^-$

d) $S_2 O_2 = 16 \cdot 2 + 12 \cdot 2 = 32 + 24 = 56$.

2.

a) $Mn MgO = 28 + 16 = 44$

b) $Mn PH_3 = 31 + 1 \cdot 3 = 34$

c) $NaCl_2 (SO_4)_3 = 27 \cdot 2 + 32 \cdot 3 + 16 \cdot 12 = 54 + 96 + 192 = 342$

d) $Mn Ca_3 (PO_4)_2 (OH)_2 = 40 \cdot 10 + 31 \cdot 6 + 16 \cdot 24 + 16 \cdot 2 + 2 = 400 + 186 + 384 + 32 + 2 = 400 + 570 + 34 = 400 + 604 = 1004$.

3.

a) $C_2H_4 = \frac{28}{2} = 14$

b) $CO = \frac{28}{2} = 14$

c) $CaCO_3 = \frac{100}{4} = 25$

d) $C_2H_4O = \frac{44}{4} = 11$.

4.

a) простое

b) сложное

c) простое

e) простое

Аты-жөні / Фамилия Имя Құжумтасова АлинаКласс 7Облысы / Область Ақмола облысыПредмет Химия

АҚМ АҚМ АҚМ

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника Парақ / Страница № 2

Задача 2.

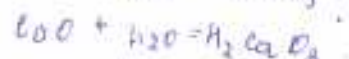
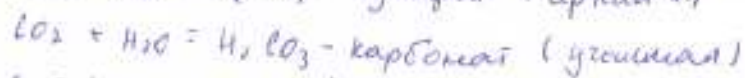
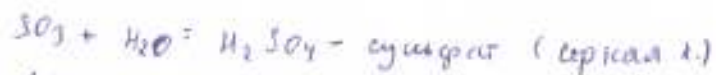
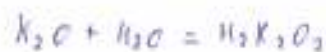
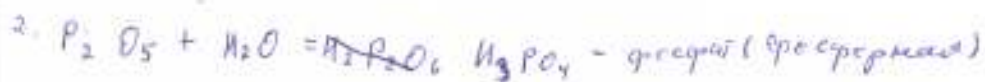
1.



2.

Натрий хлор, магний әр O_4 , калий $3 P_2 O_4$, калийнің $6 H_2 O_3$,Алюминий $2 H_2 O_3$.

Задача 3.

Оксидтері: $K_2 O$, $Ca O$ Кислоттері: $P_2 O_5$, SO_3 , CO_2 .

Аты-жөні / Фамилия Имя КАЛИТА МИЛЕНА

Класс 7, А"

Облысы / Область Ақмола облысы

Предмет ХИМИЯ

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № 1

1. a) $H_2O = 18 \div (8+1) = 18 - 9 = 9$

b) $O_2 = 32 \div 2 = 16$

c) $KF = 39 + 19 = 58$

d) $S_2Cl_2 = (32 \cdot 2) + (35,5 \cdot 2) = 64 + 71 = 135$

2. a) $MgO = 24 + 16 = 40$

b) $MgP_2O_7 = 31 + 1 \cdot 3 = 32 \cdot 3 = 96$

c) $Al_2(SO_4)_3 = 27 \cdot 2 + (32 + 16 \cdot 4) \cdot 3 = 54 + (32 + 64) \cdot 3 = 342$

d) $Mg_3Ca_2(PO_4)_6(OH)_2 = 40 \cdot 2 + (31 + 16 \cdot 4) \cdot 6 + (16 + 1) \cdot 2 = 400 + (31 + 64) \cdot 6 + 17 \cdot 2 = 400 + 570 + 34 = 1004$

3. a) $MgCl_2 = (12 \cdot 2) + (1 \cdot 4) = 24 + 4 = 28$

b) $CO = 12 + 16 = 28$

c) $CaCO_3 = 40 + (12 + 16 \cdot 3) = 40 + 52 = 92$

d) $C_2H_4O = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 + 16 = 54$

4. a) $S_8 =$ жетпіс жеті

b) $MnO_2 =$ екі жеті

d) $P_4 =$ төрт жеті

e) $K_2O =$ екі жеті

жауап 2.

1) $MgO, Al_2O_3, CO_2, Li_2O, P_2O_5$

2) 1. $KCl =$ хлорид калия

2. $MgSO_4 =$ оксид магния, серниқ

3. $K_3PO_4 =$ оксид калия, фосфор

4. $CaCO_3 =$ оксид кальций, углерод

5. $Al_2S_3 =$ оксид алюминий, серниқ

Аты-жөні / Фамилия Имя КАЛИТА МИЛЕНА Класс 7 "А"
 Облысы / Область АКМОЛИНСКАЯ Предмет ХИМИЯ

- 1) $\begin{pmatrix} 1. H_2O \\ 2. AlO \\ 3. CO_2 \\ 4. LiO \\ 5. PO_5 \end{pmatrix}$
 2) $K_2CO_3 =$

Задача 3.

1. $P_2O_5 =$ основний кислотный

$K_2O =$ основный

$SO_3 =$ кислотный

$CaO =$ основный

2. $K_2P_2O_7$

K_2CO_3

K_2SO_4

K_2CaO

Задача 4.

1. $V = 400$ мм

Сахар - 8%

$400 : 8 = 50\%$

Дрова: 50%

- 2- $\begin{pmatrix} D_{\text{сахар}} \end{pmatrix} -$
 3- $\begin{pmatrix} P = 12 / \text{мм} \end{pmatrix}$
 4- $\begin{pmatrix} m = ? \end{pmatrix}$

Аты-жөні / Фамилия Имя ЛЕБЕРЬЕВА МАРИЯ

Класс 7B

Облысы / Область АҚМОЛИНСКАЯ

Предмет ХИМИЯ

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решения участника

Парақ / Страница № 1

Задача №1.

1. а) $H_2O = 1 + 16 = 17$

б) $O_2 = 16$

с) $KF = 39 + 19 = 58$

д) $S_2Cl_2 = 3 \cdot 2 + 35 = 67$

4. а) S_8 - простая

б) MnO_2 - сложная

д) P_4 - простая

е) He - простая

2. а) $Mr(MgO) = 24 + 16 = 40$

$Ar(Mg) = 24$

$Ar(O) = 16$

б) $Mr(PH_3) = 31 + 1 \cdot 3 = 34$

$Ar(P) = 31$

$Ar(H) = 1$

Задача №2

1. MgO - оксид магния

Al_2O_3 - оксид алюминия

CO - оксид углерода(II)

Li - оксид лития

PO - оксид фосфора

с) $Mr(Al_2(SO_4)_3) = 27 \cdot 2 + (32 + 16 \cdot 4) \cdot 3 = 450$

$Ar(Al) = 27$

$Ar(S) = 32$

$Ar(O) = 16$

д) $Mr(Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2) = 40 \cdot 10 + (31 + 16 \cdot 4) \cdot 6 + (16 + 1) \cdot 2 = 1174$

$Ar(Ca) = 40$

$Ar(P) = 31$

$Ar(O) = 16$

$Ar(H) = 1$

Аты-жөні / Фамилия Имя Лебедева Мария Класс 7 В
 Облысы / Область АКМОЛИНСКАЯ Предмет ХИМИЯ

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника Парақ / Страница № 2

2. Задача №2

а. NaCl - 1 атом натрий және 1 атом хлор

MgSO_4 - 1 атом магний, 1 атом сера және 4 атом кышород

K_3PO_4 - 3 атом калий, 1 атом фосфор және 4 атом кышород.

CaCO_3 - 1 атом кальций, 1 атом углерод және 3 атом кышород.

Al_2S_3 - 2 атом алюминий және 3 атом сера.

Задача №3.

1. P_2O_5 - кислотное

K_2O - основное

SO_3 - кислотное

CaO - основное

Аты-жөні / Фамилия Имя

П И Т В И Н О В А М И Т Р И Й

Класс

7 К Л А С С , Г

Облысы / Область

Оқсисинская

Предмет

Х И М И Я

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған еріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № 1

$$a) H_2O = 0 \cdot 2 + 8 = 8$$

$$b) O_2 = 8 \cdot 2 = 16$$

$$c) H_2KF = 12 + 9 = 21$$

$$d) S_2Cl_2 = 16 \cdot 2 + 17 \cdot 2 = 66$$

MLT

$$a) MgO = M_r (1 \cdot 24 + 1 \cdot 16) = 40$$

$$b) PH_3 = M_r (1 \cdot 31 + 1 \cdot 3) = 34$$

$$c) Al_2O_3$$

$$3) C$$

$$a) C_2H_4 = M_r (1 \cdot 2 \cdot 12 + 1 \cdot 4) = 24 + 4 = 28$$

$$b) CO = M_r (1 \cdot 12 + 1 \cdot 16) = 28$$

$$c) CaCO_3 = (1 \cdot 40 + 1 \cdot 12 \cdot 3) = 40 + 36 = 76$$

$$2 \cdot 19$$

Аты-жөні / Фамилия Имя **П И Т В И Н О В Дмитрий** Класс **7 класс**
 Облысы / Область **О К М О Л И Н С К А Я** Предмет **Х И М И Я**

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника Парақ / Страница № **2**

$$d) C_2H_4 \quad \varnothing = (1 \cdot 2 + 1 \cdot 4 + 1 \cdot 16) = 28 + 16 =$$

44

4)

a) S₈ - протопсе, так как 1 элементb) MnO₂ - протопсе так как 2 элементаd) P₄ - протопсе так как 1 элемент

e) He - протопсе так как 1 элемент.

~ 2

1) Mg - оксид магния; Al - оксид алюминия; C - оксид углерода. Li - оксид лития;

F - оксид фтора.

2) NaCl - хлорид натрия.

~ 3

P₂O₅, K₂O - основние, (SO₂, CO₂)

Аты-жөні / Фамилия Имя ПЕТВИНОВ ДМИТРИЙ Класс 7 класс "Г"
 Облысы / Область ОҚМУОЛИНСКАЯ Предмет ХИМИЯ

~ 4

1) 100 грамм сурьма это есть 100%
 66,5 грам сахара ? % ; Яз так
 как в 100 граммсах сахара уже
 есть 66,5 грам сахара значит в
 этом сурьма 66,5 % сахара.

2) 400 = 100% ; $8 \cdot 4 = 32$ ^{миллиметра} % то.
 это массовая доля сахара равна
 32 миллиметра.

Структура вещества:



$$p^+ = 8$$

$$e = 8$$

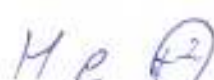
$$n^0 = 16 - 8 = 8$$



$$p^+ = 3$$

$$e = 3$$

$$n^0 = 7 - 3 = 4$$



$$p^+ = 2$$

$$e = 2$$

$$n^0 = 4 - 2 = 2$$

Аты-жөні / Фамилия Имя ПРОДАНОВ ВЯЧЕСЛАВ

Класс 7-А¹

Облысы / Область АКМОЛЫНСКАЯ

Предмет ХИМИЯ

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № 1

16 40 $\frac{1}{4}$ П М А Г Н Н Ñ + К М С П О Р О А
 32 34 $\frac{4}{5}$ С = О К С Н А М А Г Н Н Я
 48 248 $\frac{1}{5}$ П А П Ю М Н Н Н Ñ + К М С П О Р
 130 1004 П О А = О К С Н А А П Ю М Н Н

У Г П Р Е Р О А + К М С П О Р
 О А = О К С Н А У Г П Е Р О
 А А П Н Т Н Ñ + К М С П О Р
 О А = О К С Н А П Н Т Н Я
 Ф О С Ф О Р + К М С П О Р О А
 = О К С Н А Ф О С Ф О Р А

Р₂О₅ О С Н О В Н О Ñ
 К₂О К М С П О Т Н Ы Ñ
 S O₂ О С Н О В Н О Ñ
 С O₂ О С Н О В Н О Ñ
 Ca O К М С П О Т Н Ы Ñ

$\frac{1}{4}$
 802 P A M M
 3 2 0 M N П Р Н Л Н Т Р О В
 В О А 3 0 С Н Р О П А
 $\frac{1}{4}$

Аты-жөні / Фамилия Имя Гульназар Абылбекова Класс 7 "А"
 Облысы / Область Ақмолинская Предмет Химия

- 1) а) $H_2O = 10$
 б) 16
 с) 28
 д) 66

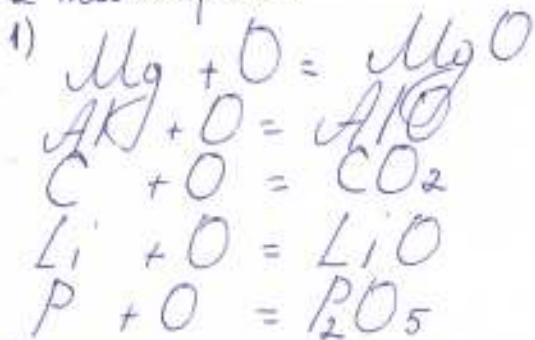
- 2)
 а) 40
 б) 37
 с) 246
 д) 658

- 3)
 а) 28
 б) 28
 с) 90
 д) 44

4) күндегі май: а), б), д)

май: е)

2 талсығушы



2) натрий хлорид, магний күкірт оксиді, калий фосфат оксиді, кальций көміртек оксиді, алюминий күкірт.

Аты-жөні / Фамилия Имя Гульназир Асылбекова Класс 7 А
 Облысы / Область Ақмолинская Предмет Химия

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника Парақ / Страница № 2

3-тапсырма

1) негіздік: CaO

қосымша: P_2O_5 , K_2O , SO_3 , CO_2

2) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{CaOH}$

$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{COHO}$

$\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{SOHO}$

$\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{KOH}$

$\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{POHO}$

4-тапсырма

1) 66,5%

2) 32 г/мл

3) (400)

4) 66,5%