

- 1) a) 8                      b) 8                      c) 20 10                      d) 16
- 2) a)  $24 + 16 = 40$                       b)  $30 + 1 \cdot 3 = 33$                       c)  $26 \cdot 2 + (32 + 16 \cdot 4) \cdot 3 =$   
 $= 26 \cdot 2 + (96 \cdot 3) = 52 + 288 = 340$                       d)  $40 \cdot 10 + (30 + 16 \cdot 4) \cdot 6 =$   
 $= 40 + 10 + 94 \cdot 6 + (18) = 40 + 10 +$   
 $+ 564 + 18 = 632 + 964 + 18 = 352$
- 3) a) 2                      b) 1                      c) 2                      d) 2
- 4) a) протон                      б) электрон                      d) протон                      e) протон

Задача №2

- 1) MgO<sub>2</sub>, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, CO<sub>2</sub>, Li<sub>2</sub>O, PO<sub>2</sub>
- 2) Натрий 1 моль, Магний 3 моль, Жалпы 3 моль, Кальций 1 моль, Аллюминий 2 моль.

Задача №3

- 1) основны: SO<sub>3</sub>, CO<sub>2</sub>                      кислотны: P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, K<sub>2</sub>O, CaO
- 2)  $P_2O_5 + H_2O = P_2O_6 + H_2$                        $K_2O + H_2O = K_2H_2 + O_2$                        $SO_3 + H_2O = SH_2 + O_4$   
 $CO_2 + H_2O = CH_2 + O_3$                        $CaO + H_2O = CaH_2 + O_2$

Задача №4

- 1)  $\frac{100}{125} = 80\%$
- 2)  $\frac{400}{8} = 50$
- 3) 100% сера +
- 4)  $\frac{100 + 20}{100} = \frac{120}{100} = 1,2$                        $\frac{50 + 20}{50} = \frac{70}{50} = 1,4$                        $\frac{100 + 20}{50} = \frac{120}{50} = 2,4$

жауап 1/1

e), c), d), d)

жауап 1/2

$MgO, Al_2O_3, CO_2, Li_2O, P_2O_5$

$NaCl$  - тұздық қызыл

Ж

$Al_2S_3$  - сұздық қызыл

$K_3PO_4$  - сұздық қызыл

$CaCO_3$  - қарбонат қызыл

$MgSO_4$  - сұздық қызыл

жауап 1/3

осн:  $P_2O_5, SO_3, K_2O$

кисл:  $KOH, CaO, CO_2$

Задача №1

а) 9/10      б) сложное      в)  $24 + 16 = 40$  а) 6  
 б)      в) сложное      г)  $30 + 31 = 61$  б) 1  
 в) 28      г) простое      д)  $2 + 4 + 6 + 2(4 \cdot 3 \cdot 5)$  в) 1  
 д) 33      е)  $10 \cdot 1 + 1$  д) 2

Задача №2

а) Натрий + Калий      б)  $MgO, LiO$   
 Магний + Сера + Кислород      в)  $NO, CO$   
 Калий + Сера, Калий + Фосфор      г)  $CaO, PO$

Задача №3

а)  $P_2O_5$  - кислотный      б)      в)      г)      д)      е)      ж)      з)      и)      к)      л)      м)      н)      о)      п)      р)      с)      т)      у)      ф)      х)      ц)      ч)      ш)      щ)      э)      ю)      я)

$K_2O$  - основный

$SO_2$  - кислотный

$CO_2$  - кислотный

$CaO$  - основный

Задача №4

а) 100 - 61,5 =

Задача №4

$$2) 400 : 8 = 50$$

в 100г - 2% сахара.

$$100\% = 22 \text{ на } 100\text{г}$$

20г - 66,5% = 12,5г сахара в широк, которого добавили в молоко

Общая доля сахара в молоке: 14,5г

1) Задача №1

a) -8    б) -8    в) -58    д) -85

2) a) 40    б) -16    в)  $-13 + 6,1 = -6,9$     д)  $4 + 12 + 8,5 = 24,5 = 3$ 

3) a) 2;    б) 1;    в) 2;    г) 2

4) а) простое;    б) сложное;    в) простое;    г) простое

Задача №2

1)  $MgSO$ ;  $MgF$ 2)  $MgSO$  - сернокислота + калий

Задача №3

1) основные: кислородные:

 $SO_3$  $P_2O_5$  $CO_2$  $K_2O$  $CaO$ 2)  $P_2O_5 + H_2O$  $K_2O + H_2O$  $SO_3 + H_2O$  $CaO + H_2O$ 

Задача №4

1) Дана

Сир - в 100г 16,5г сир

Ответ: 66,5

Решение:

$$100 : 66,5 = 1,34 \frac{1}{34}$$

$$100 - 66,5 \frac{1}{34} = 33,5$$

$$100\% - 33,5\% = 66,5\% \text{ сир в сире}$$

Задание 1

- a)  $H_2O$  (1р ар, -1n) 1ē
- b)  $O_2$  (8р, 6n) 8ē
- c)  $KF$  (19р ар, 19р ар) 19n
- d)  $S_2 Cl_2$  (16р ар, 11n, 25n) 16ē 17ē

Задание 4

- a) Шонное.
- b) Процент.
- c) Процент.
- e) Шонное.

Задание 2

a)  $MgO$

$$M_r(MgO) = 24 + 16 = 40$$

b)  $PH_3$

$$M_r(PH_3) = (31 + 1 \cdot 4) \cdot 3 = 35 \cdot 3 = 105$$

c)  $Al_2(SO_4)_3$

$$M_r(Al_2S_2O_{12}) = 27 \cdot 6 + 32 \cdot 2 + 16 \cdot 12 = 162 + 64 + 192 = 418$$

Задача 2

- 2) Машина эс четот рн.
- 4) Жамы эс 0 мфн.
- 5) Автомобиль эс мфн.

Задача 4

- 2)  $400 : 8 = 50$  мф.
- 4)  $50 + 100 = 150$  мф.
- 1)  $100 - 66,5 = 33,5$

Задача 3

- 1.  $P_2O_5$  - основное
- $K_2O$  - основное
- $SO_3$  - кислотное
- $CO_2$  - кислотное
- $CaO$  - основное

- 2. 1)  $P_2O_5$
- 2)  $K_2O$
- 3)  $SO_3$
- 4)  $CO_2$
- 5)  $CaO$

Blank area for filling in decisions.

*Парақтың артқы жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять*

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ  
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІНІҢ  
"ДАРЫН" РЕСПУБЛИКАЛЫҚ ҒЫЛЫМИ-ПРАКТИКАЛЫҚ ОРТАЛЫҒЫ  
РЕСПУБЛИКАЛЫҚ МЕМЛЕКЕТТІК ҚАЗЫНАЛЫҚ КӨСПІРМЕСІ

$$MgO = Mr(MgO) = 24,30 \cdot 1 + 16,00 = 40,3$$

$$O - 16,00 \cdot \frac{24,30}{40,30}$$

$$\times \frac{1,008}{3,029} \quad 2 \cdot 30,97 \quad 1 \times 26,98$$

$$\begin{array}{r} 30,97 \\ + 3,029 \\ \hline 34,00 \\ \times 26,98 \\ \hline 5,396 \end{array}$$

$$MgH_2 = 30,97 \cdot 1 + 1,008 \cdot 2 = 32,986$$

$$Mr(Al_2(SO_4)_3) = 26,98 \cdot 2(92,06 + 16,00 \cdot 4) \cdot 3 = 20'95'14,912$$

$$Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2 = N = A - 2$$

$$100: 66,5$$

$$N = 1,008 - 1 = 0,008$$

$$16 \cdot 2 = 32 + 17 = 49 \times 2 = 98$$

$$100 \cdot 1,2 + 8 = 10$$

$$19 + 9 = 28$$

$$\begin{array}{r} 16 \\ \hline 32 \end{array}$$

$$1) 19,136 + 20 = 39,136$$

$$2) 400 - 39,136 = 360,864$$

$$\times 2,01$$

$$\frac{6 \cdot 2 + 1 \cdot 1}{12,01 \cdot 2}$$