

Задача 1

e), c), d), d)

Задача 2

 $MgO, Al_2O_3, CO_2, Li_2O, P_2O_5$ $NaCl$ - тұздық қалдық Al_2S_3 - күйдірілген қалдық K_3PO_4 - ортофосфат қалдық $CaCO_3$ - карбонат қалдық $MgSO_4$ - күйдірілген қалдық

Жа

Задача 3

ОСН: P_2O_5, SO_3, K_2O қалдық: KOH, CaO, CO_2

Задача №1

а) простое

$$2) a) 24 + 16 = 40 \quad d) 6$$

б) 9/10

б) сложное

$$b) 30 + 31 = 61 \quad d) 1$$

в) 8

в) сложное

$$c) 2 + 4 + 6 + 2(4 \cdot 3) = 5$$

г) 28

г) простое

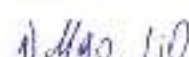
$$d) 10 \cdot 1 + 1$$

$$d) 2$$

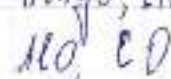
д) 33

Задача №2

а) Натрий + Калий



Магний + Сера + Кислород



Кальций + Сера, Калий + Фосфор + Кислород

Задача №3

а) P_2O_5 - кислотный

д)

K_2O - основный

SO_3 - кислотный

CO_2 - кислотный

CaO - основный

Задача №4

а) $100 - 61,5 =$

Задача №4

$$2) 400 : 8 = 50$$

в 100г 2% сахара.

$$100г = 22 \text{ на } 100г$$

20г - 66,5% = 12,5г сахара в широте, которую добавили в напиток

Общая доля сахара в напитке: 14,5г

1) Задача №1

a) -8 b) -8 c) -58 d) -85

2) a) 40 b) -16 c) $-13 + 61 = 62$ d) $4 + 12 + 8,5 = 24,5 = 3$

3) a) 2; b) 1; c) 2; d) 2

4) a) простое; b) сложное; c) простое; d) 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

Решение:

1) Дано:

Сир-в 100г 166,5 г сир

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

$$100 - 66,5\% = 33,5$$

$$100\% - 33,5\% = 66,5\% \text{ сироп в сиропе}$$

Ответ: 66,5

Задача 3
Задание 1

- а) H_2O (1р ар, -1н) 1б
 б) O_2 (8р, 6н) 8б
 в) KF (19р ар, 19р ар) 19н
 д) S_2 (16р ар, 14н, 25н) 16б 17б

Задание 4

- а) Ионное.
 б) Простое.
 в) Простое.
 е) Ионное.

Задание 2

а) MgO

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

б) PH_3

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

в) $Al_2(SO_4)_3$

$$M_r(Al_2(SO_4)_3) = 27 \cdot 6 + 3 \cdot 2 \cdot 2 + 16 \cdot 12 = 162 + 64 + 192 = 418$$

Задача 2

2. Машина эс 10 мин.
 3. Камень эс 0 мин.
 5. Автомобиль эс 20 мин.

Задача 4

- 2) $400 : 8 = 50$
 4) $50 + 40 = 90$
 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

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

$$O - 16,00 \cdot 24,30$$

$$Mg - 24,30 \cdot 40,30$$

$$\times \frac{1,008}{3}$$

$$2 \cdot 30,97$$

$$\times 26,98$$

$$+ 30,97$$

$$- 30,97$$

$$\times 26,98$$

$$\times 2$$

$$MPH_3 = 30,97 \cdot 1 + 1008 \cdot 3 = 3029,994$$

$$Mr(Al_2(SO_4)_3) = 26,98 \cdot 2(32,06 + 16,00 \cdot 4) \cdot 3 = 2095,14912$$

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

$$100: 66,5$$

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

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

$$100$$

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

$$19 + 9 = 28$$

$$\frac{16}{32}$$

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

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

$$\times 2,01$$

$$6 \cdot 2 + 1 \cdot 1 =$$

$$12,01 \cdot 2$$