

$$n_2. MgO = 24 + 16 = 30 \text{ а.е.м.}$$

$$PH_3 = 31 + (1 \cdot 3) = 34 \text{ а.е.м.}$$

$$Al_2(SO_4)_3 = (27 \cdot 2) + (32 + 16 \cdot 4) \cdot 3 = 420 \text{ а.е.м.}$$

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

$$\cdot 2 = 1038 \text{ а.е.м.}$$

№5 оксид магний -

№4 S₈ - простое в.

MgO.

MnO₂ - сложное в.

оксид алюминия -

P₄ - простое в.

Al₂O₃

He - простое в.

оксид углерода (IV) -

1) O₂

^{IV}CO

Задача

оксид фосфора (V) -

1) 100 : 66, 5 = 2,9 %.

^VFO

2) 400 : 8 = 50 г/мл.

оксид лития - LiO.

3) 50 + 20 = 70 г/мл.

2. Назовите следующие соединения: NaCl , MgSO_4 , K_3PO_4 , CaCO_3 , Al_2S_3

$$\text{NaCl} = 23 + 35 = 58 \text{ а.е.м.}$$

$$\text{MgSO}_4 = 24 + 32 + (16 \cdot 4) = 120 \text{ а.е.м.}$$

$$\text{K}_3\text{PO}_4 = (39 \cdot 3) + 31 + (16 \cdot 4) = 112 \text{ а.е.м.}$$

$$\text{CaCO}_3 = 40 + (59 \cdot 3) = 100 \text{ а.е.м.} \quad \text{Al}_2\text{S}_3 = (27 \cdot 2) + (32 \cdot 3) = 149 \text{ а.е.м.}$$

Тригидратная лимонная: $100 \text{ г} - 66,5 = 2,9 \text{ мм. \%}$

Ответ: 2,9 мм. %

стакан лимонная - 400 мл

масовая доля - 8%

$$400 : 8\% = 80$$

$$400 : 80 = 5 \text{ г. мл.}$$

Ответ: 5 г.

$20 \text{ г} \cdot 5 \text{ г} = 100 \text{ г. широна.}$

Ответ: 100 г. широна.

1) b , O_2

2) c , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

3) a , C_2H_4

4) S_8 - простое в
 MnO_2 - сложное в
 P_4 - простое в
 He - простое

1. Запишите формулы следующих веществ...
 MgO , Al_2S_3 , N_2O , Li_2O_3 , FO .

1. Отнесите следующие оксиды к основным...
 P_2O_5 - основное CaO - основное CO_2 - кислотное
 K_2O - кислотное SO_3 - основное

1) a) - 189 b) - 3216 c) - 4058 d) - 83

2) a) - 40 b) - 34 c) - 342 d) - 818

3)

4) a) - қостас b) - шотас c) - қостас d) - қостас

2.

5)

1) MgO ; Al_2O_3 ; CO_2 ; Li_2O ; PO_4

2)

3.

1) Кислоттас: SO_3 ; K_2O ; некислоттас: CO_2 ; CaO

2)

4.

55%

1) $100 - 66,5 = 34,5\%$

2) $55\% \cdot 252 / 100$

3) 75% бодар. 25% шара

4) 35%

АҚМ

АҚМ

АҚМ

сн-7-4

АҚМ

АҚМ

АҚМ

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

 ~~H_2O~~ ~~H_2O~~ ~~H_2O~~ ~~H_2O~~ ~~H_2O~~ P_2O_5 - основное

1) b)

 K_2O - основное

2) d)

 SO_2 - основное

3) c)

 CO_2 - кислотное

4) e)

 CaO - кислотное K_2O e)

a)

1) NaOH P_2O_5 ; KOH SOH_2 COH_2 CaOH 2) Al_2O_3 3) CO 4) Li_2O 5) P_2O_5 ~~K_2O~~ ~~NaOH~~ ~~KOH~~

Задача №1.

1. а) 3

b) 2

c) 2

d) 5

2. а)

b)

c)

d)

3. а)

b)

c)

d)

4. а) простое

b) сложное

c) простое

d) ~~сложное~~ простое

Задача №2

1. Оксид магние - $MgSO_4$ Оксид алюминия - Al_2O_3 Оксид углерода - CaO_3 Оксид литие - Li_2O Оксид фосфора - P_2O_5 2. Хлорид натрия - $NaCl$ $MgSO_4$ - оксид магние сернистый K_3PO_4 - оксид калия фосфорный $CaCl_2$ - оксид кальцие Al_2S_3 - сернистый раствор алюминия

Задача №3.

1. Основные: CaO, SO_3, CO_2 Кислотные: P_2O_5, K_2O 2. $P_2O_5 + H_2O = PH_2 + O$ $K_2O + H_2O = K_2 + O$ $SO_3 + H_2O = S + O_3$ $CO_2 + H_2O = C + O$ $CaO + H_2O =$

Задача №4.

1. $100 \text{ гр.} - 66,5 \text{ гр.с.} = 33,5 \text{ гр.} = 3,5\%$ 2. $8\% = 0,8 \text{ гр.}$ ~~400 гр. = 1 кг~~

АКМ

АКМ

АКМ

СН-4-7

АКМ

АКМ

АКМ

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

~~11416~~

1) a-14, b-16, c-58, d-141

2) a-40, b-34, d-818, c-342

3) a-6, b-2, c-7, d-8.

4) a-күршім, b-шоғырлы, d-күршім, HE-күршім

5) 1-4 MgO2 - CaO, 3- CaO, 4- CaO, 5- ClO

6) 1-күршім, 2-шоғырлы, 3-күршім, 4-шоғырлы, 5-күршім.

7) P2O5 өнімді, K2O өнімді, SO3 қышқылды, CO2 аммиакты, CaO аммиакты

8) P2O5 + H2O = H3PO4, K2O + H2O = KOH, SO3 + H2O = H2SO4, CO2 + H2O = H2CO3, CaO + H2O = Ca(OH)2

9) 1-34.5%, 2-52/мл, H2O + Cl = аммиак 452/мл, 5-5/10

AKM

AKM

AKM

сн-7-8

AKM

AKM

AKM

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

Задача №1

- 1) а) 2
 б) 2.
 с) 1.
 d) 4.

- 2) а) 20
 б) 19
 с) 46
 d) 74

- 3)
 а) 4
 б) 7
 с) 14
 d) 10.

- 4) а) простой
 б) сложный
 d) простой
 e) простой

Задача №2.

1. Mg, Al, C, Li, F.

2. Натрий углерод литий;
 магний кислород; калий углерод
 кислород; Алюминий.

Задача №3.

1. CaO - кислотной, основной
 CO₂ - основной
 SO₃ - основной
 H₂O - кислотной
 P₂O₅ - кислотной.

Задача №4.

1. $66.5 \cdot 4 = 264.5 \text{ г. } 3\%$

2. 264.5. БЕЗ ИЗМЕНЕНИЙ

3. 100 мл вода + 300 мл сиро-
 па = 400 мл лимонада. $\frac{1}{3}$.

$$4. \begin{array}{r} 18 \\ 264.5 + 70 \\ \hline 274.5 \end{array}$$

сироп $\frac{1}{8}$ вода, САХАР.

1) b

2) c

3) a₁4) Тұрақты a₁, d) Сиректеу b₁

Реакция оқиды.

1) Основные - P₂O₃, SO₃
Кислотные - K₂O, CO₂

Трипотвиени и моногидр.

1) Максимальная масса соды.

30% 6538

2) 40 грамм соды.

3) 1,008, 10.81

4) 60 грамм.

1) в) 2.008

2) с)

3) а)

4) Простые: а) в; d) (сложные в)

~~5) Реакция оксидов.~~1) Основные - P_2O_5 , SO_3 .
Кислотные - K_2O , CO_2 .

Приготовление минерала

1) Максимальная доля сахара

30% | 65 | 38

2) Чистый сахар

~~3) H_2O 1.008 - 10.81.~~

4) 60 грамма

3а) Задача 1.

4. а) S_8 - простоеб) MnO_2 - сложноес) P_4 - простоее) He - простое

3. $W(X) = \frac{m(X)}{M(X_2)} \cdot 100\%$

а) $W(C, H) = 2 \cdot 12 + 4 \cdot 1 = 28$

$W(C) = \frac{24}{28} \cdot 100\% = 85.7$

$W(H) = \frac{4}{28} \cdot 100\% = 14.3$

$W(CO) = 12 + 16 = 28$

$W(C) = \frac{12}{28} \cdot 100\% = 42.9$

$W(O) = \frac{16}{28} \cdot 100\% = 57.1$

Задача 2.

1. MgO 3. $CO(NH)_2$ 5. POH 2. HIO 4. $LiOH$

2. 1. Натрий хлор.

2. Натрий, сера, хлор (4)

3. Кальций (3), фосфор, хлор (4)

4. Кальций, углерод, хлор (3)

5. Алюминий (2), сера (3)

Задача 3

1. P_2O_5 - кислотный K_2O - основный SO_3 - кислотный CO_2 - кислотный CaO - основный

2. а) MgO

б) PH_3

2. а) $M(MgO) = A_r + (Mg) + A_r(O)$

$24 + 16 = 40$

б) $M(PH_3) = A_r(P) + 3 \cdot A_r(H) = 31 + 3 \cdot 1 = 34$

с) $M(H_2SO_4)_3 = 2 \cdot A_r(H) + (A_r(S) + 4 \cdot A_r(O)) \cdot 3 =$
 $= 2 \cdot 2 + (32 + 4 \cdot 16) \cdot 3 = 342$

д) $M(Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2) = 10 \cdot A_r(Ca) + (A_r(P) + 4 \cdot A_r(O) +$
 $+ 6 + (A_r(O) + A_r(H)) \cdot 2 =$

$10 \cdot 40 + (31 + 4 \cdot 16) \cdot 6 + (16 + 1) \cdot 2 = 992$

3а) 1.

3. е) $W(CaCO_3) = 40 + 12 + 3 \cdot 16 = 100$

$W(Ca) = \frac{40}{100} \cdot 100\%$

$W(C) = \frac{12}{100} \cdot 100\%$

$W(O) = \frac{48}{100} \cdot 100\%$

д) $W(C_2H_6O) = 2 \cdot 12 + 6 \cdot 1 + 16 = 46$

$W(C) = \frac{24}{46} \cdot 100\%$

$W(H) = \frac{6}{46} \cdot 100\%$

$W(O) = \frac{16}{46} \cdot 100\%$

№1

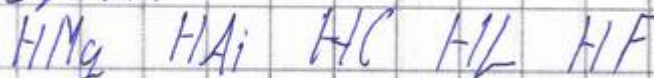
1) $a=10$ $b=16$ $c=28$ $d=78$

2) $a=40$ $b=34$ $c=84$ $d=780$

3) $a=\frac{2}{3}$ $b=\frac{1}{2}$ $c=\frac{1}{5}$ $d=\frac{2}{7}$

4) a -мақат b -смак d -мақат e -смак

№2.



№3



2-

№4

1) $100:100=1$ $4:66,5=66,5\%$; $400:100=40,8=52$

2) $400-52=348$ уағым ~~бүгін~~ 52 сәтәң

3) $400-52=348$ уағым ~~бүгін~~ 52 сәтәң

4) $400+20=420$ $420:100=42$ сәтәң $0,7\%$