

1. a)  $H_2O = 1 \cdot 2 + 16 = 18 \div 9 = 2$

b)  $O_2 = 32 = 8$

в)  $KF = 58 = 19 + 9 = 28$

д)  $S_2 \cdot O_2 = 134 = 23$

2)

a)  $MgO = 24 + 16 = 40$

б)  $PH_3 = 31 + 1 \cdot 3 = 34$

с)  $K_2(SO_4)_3 = 2L_2(SO_4)_3$

д)  $Ca \cdot \% (PO_4)_2 (OH)_2 = Ca \cdot \% (PO_4)_2 (OH)_2$

3.

a)  $C_2H_4 = C_2H_4 = \frac{1}{12} = \frac{1 \cdot 4}{12 \cdot 2} = \frac{4}{24} = 0,16 \dots \dots (0,16)$

б)  $CO = \frac{1}{12} = \frac{16}{12} = 1,3$

с)  $CaCO_3 = \frac{1}{12} = \frac{40}{12} = 3,3$

д)  $\frac{4}{12} = \frac{4+16}{24} = \frac{20}{24} = 0,8$

4.

Мат:  $Ne, S_8$

Күрделі:  $MgO_2, P_4O_3$

5. - массалар.

- 1.  $MgO + O =$  магний + оттегі = магний оксиді.
- $Al + O =$  алюминий + оттегі = алюминий оксиді.
- $(CIV) + O =$  көміртегі + оттегі = көміртек (IV) оксиді.
- $Li + O =$  литий + оттегі = литий (I) оксиді.
- $P(V) + O =$  фосфор + оттегі = фосфор (V) оксиді.

2.

- $NaCl =$  натрий хлориді.
- $MgSO_4 =$  магний көміртек массалық үлесі.
- $K_2PO_4 =$
- $CaCO_3 =$  кальций көміртек массалық үлесі.

3 - массалар.

1. негізгі:  $P_2O, K_2O, CaO$ .

қосымша:  $PSO_3, CO_2, SO$

Ысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

2. Дамқалдау үшін ағаласқанды көтереді, ал келісуде ағаласқан буынада

4. мөлшеріне.

Сирек = 100 грамм.

Грамм = 66,5 грамм

Грамм. үлесі = ? грамм

$Ky. y = 100 - 66,5 = 33,5 \%$

Массалық үлес. = 66,5. %

2.  $V = 400 \text{ мл}$   
 $P = 1 \frac{\text{г}}{\text{мл}}$   
 $m = ?$

$m = P \cdot V$   
 $m = 1 \frac{\text{г}}{\text{мл}} \cdot 400 \text{ мл} = 400 \text{ г}$

$(K\Phi = 37 \cdot 19 = 703)$   
 $\rightarrow 58$

$\frac{400 \text{ г}}{400 \text{ мл}} = 1 \frac{\text{г}}{\text{мл}}$

$(S_2 \text{ D} \text{ I} \text{ a} = 3264 + 870 = 4134)$

3.  $Cy = 380 \text{ мл}$   
 Сирек = 20 мл.

4.  $K_{\text{дм}} = 0,2 \%$