

1. а)  $H_2O - 1 \cdot 2 + 8 = 10$  электрон

б)  $O_2 - 8 \cdot 2 = 16$  электрон

с)  $KF - 19 + 9 = 28$  электрон

д)  $S_2Cl_2 - 16 \cdot 2 + 17 \cdot 2 = 66$  электрон

2.

а)  $MgO - \frac{24 + 16}{100\%} = 0,40\%$

б)  $PH_3 - \frac{31 + 1 \cdot 3}{100\%} = 0,34\%$

с)  $Al_2(SO_4)_3 - \frac{27 \cdot 2 + (32 + 16 \cdot 4) \cdot 3}{100\%} = \frac{342}{100\%} = 0,0342\%$

д) =

3.

а)  $C_2H_4 = \frac{12 \cdot 2}{100\%} = 0,24\%$

б)  $CO = \frac{16}{100\%} = 0,16\%$

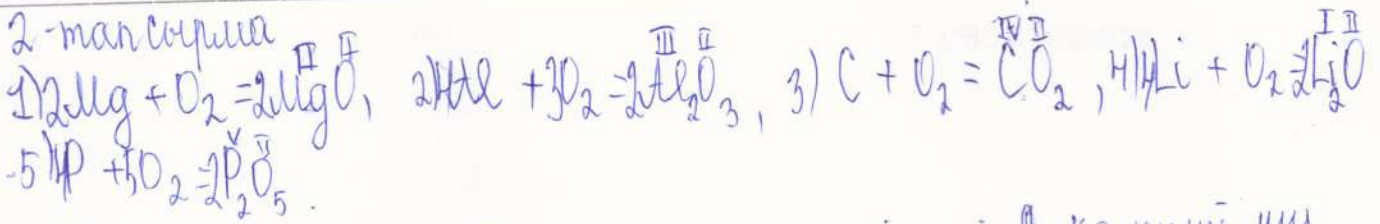
с)  $CaCO_3 = \frac{12 \cdot 3}{100\%} = 0,36\%$

д)  $C_2H_4O = \frac{12 \cdot 2}{100\%} = 0,24\%$

4.

Жай зат: е) He

Күрделі зат: а)  $S_8$ , б)  $MnO_2$ , д)  $PH_3$ .

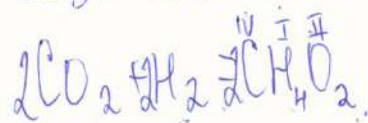
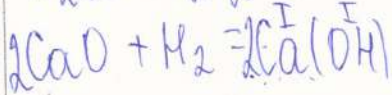
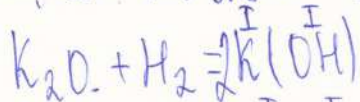
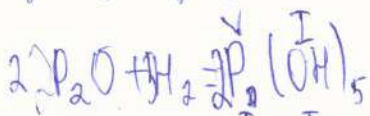


2. Натрий оксиді, магний төрт есемен көптері, 6 кальций үш есемен көптері, үш есемен калий-төрт атомыды фосфор оксиді, 2 екі атомыды алюминий үш атомыды күкірт.

3-тапсырма

Көрсеткіш:  $P_2O_5, K_2O, CaO$

Қышқылдық:  $SO_3, CO_2$



4-тапсырма

1.  $\rho = 12/мл$   
 $m = 100\%$

$M = \frac{66,52}{100\%} = 0,006652\%$

Шешуі:  
 $m = \frac{p}{V} = \frac{12/мл}{1000мл} = 0,012$

2.  $\rho = 12/мл$   
 $m = 7$   
 $V = 400 мл$

3. Барша дастанқы заңттық массалық үлесімен араластырудың  
 Демек,  $0,00665\%$  ж. бір стақанда  $0,012$  грамм заңт бар.

4.  $0,00665 + 20 = 0,00685\%$ .  $20$  грамм жосу арқоны заңша  
 массалық үлес екі мабанды. демек. заңттық массалық үлесі  
 $0,685\%$ .