

Задача 1

1.  $H_2O$  - 8 электронів, 8 элементар
2.  $O_2$  - 8 электронів
3.  $KF$  - 18 электронів. 9 элементар
4.  $S_2Cl_2$  - 16 электронів 17 элементар

Задача 2

1.  $MgO = 1.1$
2.  $PM_3 = 0.6$
3.  $Al_2(SO)_3 = 0.4$
4.  $Ca_3O_4 / (PO)_8 (OH)_2 = 843$

Задача 3

Дано:

решение

$C_2H$

$M(C_2H) = 12$

$CO$

$w(C_2H) = \frac{0}{12} + \frac{1}{1} = 1.6$

$CaCO_3$

$w(CO) = \frac{0}{12} + \frac{8}{16} = 1$

$C_2H_4O$

$w(C) = \frac{6}{12} = 0.5$

$w(CaCO_3) = \frac{20}{40} + \frac{6}{12} + \frac{18}{16} = 2.125$

$w(C_2H_4O) = \frac{8}{12} + \frac{5}{1} + \frac{16}{8} = 2.7$

C-?

Ответ: C = 0.5.

Задача 4

- a) простое
- b) сложное
- c) простое
- e) сложное

Задание 5

1.  $PO_5$  - оксид фосфора.
2.  $MgO$  - оксид магния.
3.  $LiO$  - оксид лития.
4.  $AlO$  - оксид алюминия.
5.  $CO$  - оксид углерода.

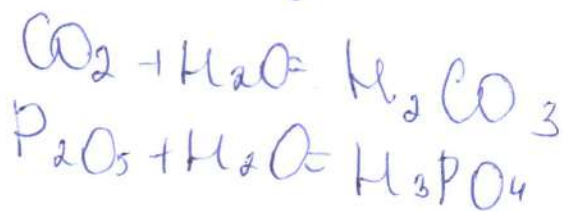
Задание 6

1. Натрий и хлор
2. магний и сера и кислород.
3. калий и фосфор и кислород.
4. кальций и углерод и кислород
5. ~~Al~~ алюминий и сера.

Задание 7

- $P_2O_5$  - кислота  
 $CaO$  - основный  
 $CO_2$  - кислота  
 $K_2O$  - основный  
 $SO_3$  - кислота

Задание 8



Задание 9.

Ответ: 168.5

Задание 10

2 мл.

Задание 11