

Қатысушының шешімдері: толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

1. H_2O - 1 электрон 8 электрон
 O_2 - 8 электрон
 KF - 19 электрон 9 электрон
 S_2Cl_2 - 14 электрон 17 электрон.

2. ~~H_2O~~ $\mu(MgO) = \frac{24}{12} - \frac{16}{7} = 1.1$

~~PH_3~~ $\mu(PH_3) = \frac{30}{15} - \frac{1}{1} = 0.6$

~~$CaCO_3$~~ $\mu(H_2(SO_4)_3) = \frac{27}{18} - \frac{32}{16} - \frac{18}{7} = 0.4$

$\mu(Ca_2\%(PO_4)_2(OH)_2) = 40 \cdot 2 + 30 + 16 \cdot 4 + 16 + 1 \cdot 3 = 843.$

3. $\mu(C_2H_4) = 1$

Бері: жауабы: $c = 0.5$.

C_2H $\mu(C_2H) = \frac{8}{12} + \frac{1}{1} = 1.6.$

Co
 $CaCO_3$ $\mu(Co) = \frac{6}{12} + \frac{8}{16} = 1.$

C_2H $\mu(CaCO_3) = \frac{20}{40} + \frac{6}{12} + \frac{18}{16} = 2.125$

$C-1$ $\mu(C_2H) = \frac{8}{12} + \frac{5}{1} + \frac{16}{8} = 2.7.$

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

- шешсе.

4.

май зат: $S_8 P_4$

күрделі зат: $K_2 MnO_2$

5. PO - фосфор оксиді Li_2O - литий оксиді

MgO - магний оксиді

H_2O_3 - озонданы оксиді

CO - көміртегі оксиді

6. натрий хлор

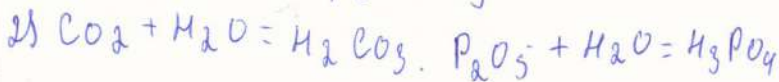
малкий күкірт оттек

калий фосфор оттек

кальций көміртек оттек Алмазды күкірт

7. 1) оксид: CaO K_2O

қышқыл: CO_2 , P_2O_5 , SO_3



8. 1) маңабы: 1665

2) маңабы: 2мм/2

3) маңабы: 2.1.

4) маңабы: