

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

1. a) $M_r(H_2O) = 1 \cdot 2 + 16 = 18$ $M_r(H_2O) = 18$ г/моль
 b) $M_r(O_2) = 16 \cdot 2 = 32$ г/моль
 c) $M_r(KF) = 39 + 19 = 58$ г/моль
 d) $M_r(S_2Cl_2) = 32 \cdot 2 + 35,5 \cdot 2 = 135$ г/моль

2. a) $M_r(MgO) = 24 + 16 = 40$ г/моль
 b) $M_r(PH_3) = 31 + 1 \cdot 3 = 34$ г/моль
 c) $M_r(Al_2(SO_4)_3) = 342$ г/моль
 d) $M_r(Ca_4(PO_4)(OH)_2) = 289$ г/моль

3. a) $M_r(C_2H_4) = 28$ г/моль
 b) $M_r(CO) = 28$ г/моль
 c) $M_r(CaCO_3) = 100$ г/моль
 d) $M_r(C_2H_4O) = 44$ г/моль

4. a) S_8 - жай зат
 b) MnO_2 - күрделі зат
 d) P_4 - жай зат
 e) He - жай зат

2-тарауына

1. Магний оксиді - MgO
 2. Литий оксиді - Li_2O
 Жезгіртке (IV) оксиді - SnO_2
 Литий оксиді - Li_2O
 Фосфор (V) оксиді - P_2O_5

2. $NaCl$ - натрий хлориді $MgSO$ - магний күркірт еттері
 (K_3PO - калий үш еселенген) $NaCl$ - натрий хлориді
 $MgSO$ - магний сульфаты; K_3PO - калий панашы,
 $CaCO_3$ - кальций карбонаты Al_2S_3 - алюминий 2 күркірт

3-тапсырма

1. P_2O -қошқындық; K_2O -қошқындық;
 SO_3 -қошқындық; CO_2 -қошқындық; CaO -негіздік.
2. фосфор қосындысы фосфор және оттек қосындысынан пайда болады; калий қосындысы калий және оттек қосындысынан пайда болатын қосынды;
 күкірт қосындысы күкірт және оттек қосындысынан пайда болатын оксид қосындысы;
 қосындысының нәтижесінде пайда болатын қосынды қосынды қосындысы; калий (оксид) негіздік оксиді калий және оттек қосындысынан пайда болатын калий негіздік оксиді.

4-тапсырма

1. 100 г - 100% 66,5 г - ?