

Вариант №1**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

MgSO₄, Ca(OH)₂, CO₂, SnCl₂, SO₃, H₃PO₄, AgCl, ZnO, FeCl₃, CuSO₄, Hg₂O, H₂CO₃, KOH, H₂S, Ba(OH)₂, HNO₃, Ca(NO₃)₂, HCl, Al₂O₃

2. Составить формулы соединений: гидроксид калия, гидроксид бария, гидроксид железа (III), гидроксид цинка, гидроксид магния.

Вариант №2**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

Cu₂O, KOH, H₂SO₄, Al(OH)₃, H₂S, Ni(OH)₂, P₂O₅, Ca(NO₃)₂, Na₂CO₃, CaO, HBr, NaOH, HCl, Zn(OH)₂, HNO₃, SnO₂, H₃PO₄, Cl₂O₇, Fe(OH)₃, Fe(OH)₂

2. Составить формулы соединений: гидроксид алюминия, гидроксид кальция, гидроксид свинца (IV), гидроксид магния, гидроксид цинка.

Вариант №3**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

Mg(OH)₂, HCl, K₂O, ZnSO₄, H₂CO₃, Ca(OH)₂, SO₃, Ni(OH)₃, Fe₂O₃, Al₂(SO₄)₃, K₃PO₄, H₂SO₃, NaCl, CO₂, CaO, HNO₃

2. Составить формулы соединений: гидроксид цинка, гидроксид лития, гидроксид серебра (I), гидроксид алюминия, гидроксид железа (II).

Вариант №4**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

Ba(OH)₂, N₂O, HI, K₂SO₃, MgSO₄, SiO₂, Zn(OH)₂, Fe₂O₃, Cr(OH)₂, CrO, Al₂(SO₃)₃, Li₃PO₄, H₂SO₄, KCl, NO₂, HNO₂

2. Составить формулы соединений: гидроксид натрия, гидроксид бария, гидроксид цинка, гидроксид меди (II), гидроксид железа (III).

Вариант № 5**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

CaSO₄, Cr(OH)₂, CO, ZnCl₂, H₃PO₄, Cl₂O₅, FeCl₂, CuS, N₂O, BaO, HNO₂, NaOH, H₂SO₃, Cu(OH)₂, HNO₃, Mg(NO₂)₂, H₂O, HBr, Al(OH)₃

2. Составить формулы соединений: гидроксид меди (I), гидроксид кальция, гидроксид алюминия, гидроксид натрия, гидроксид бария.

Вариант №6**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

Cu_2O , LiOH , H_2SiO_3 , $\text{Al}(\text{OH})_3$, HI , NaOH , P_2O_3 , $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$, Na_2SO_3 , BaO , HBr , KOH , HCl , $\text{Zn}(\text{OH})_2$, HNO_2 , CrO_2 , H_3PO_4 , Mn_2O_7 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Fe}(\text{OH})_2$

2. Составить формулы соединений: гидроксид железа (III), гидроксид калия, гидроксид хрома(II), гидроксид меди (II), гидроксид алюминия

Вариант №7**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

MgSO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, CO_2 , SnCl_2 , SO_3 , H_3PO_4 , AgCl , ZnO , FeCl_3 , CuSO_4 , Hg_2O , H_2CO_3 , KOH , H_2S , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, HNO_3 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, HCl , Al_2O_3

2. Составить формулы соединений: гидроксид алюминия, гидроксид кальция, гидроксид хрома (III), гидроксид магния, гидроксид цинка.

Вариант №8**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

$\text{Mg}(\text{OH})_2$, HCl , K_2O , ZnSO_4 , H_2CO_3 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, SO_3 , $\text{Ni}(\text{OH})_3$, Fe_2O_3 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, K_3PO_4 , H_2SO_3 , NaCl , CO_2 , CaO , HNO_3

2. Составить формулы соединений: гидроксид калия, гидроксид бария, гидроксид железа (III), гидроксид цинка, гидроксид магния.

Вариант №9**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

Cu_2O , KOH , H_2SO_4 , $\text{Al}(\text{OH})_3$, H_2S , $\text{Ni}(\text{OH})_2$, P_2O_5 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, Na_2CO_3 , CaO , HBr , NaOH , HCl , $\text{Zn}(\text{OH})_2$, HNO_3 , SnO_2 , H_3PO_4 , Cl_2O_7 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Fe}(\text{OH})_2$

2. Составить формулы соединений: гидроксид цинка, гидроксид лития, гидроксид кальция, гидроксид алюминия, гидроксид железа (II).

Вариант №10**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

$\text{Ba}(\text{OH})_2$, N_2O , HI , K_2SO_3 , MgSO_4 , SiO_2 , $\text{Zn}(\text{OH})_2$, Fe_2O_3 , $\text{Cr}(\text{OH})_2$, CrO , $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$, Li_3PO_4 , H_2SO_4 , KCl , NO_2 , HNO_2

2. Составить формулы соединений: гидроксид меди (I), гидроксид кальция, гидроксид алюминия, гидроксид натрия, гидроксид бария.

Вариант №11**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

CaSO_4 , $\text{Cr}(\text{OH})_2$, CO , ZnCl_2 , H_3PO_4 , Cl_2O_5 , FeCl_2 , CuS , N_2O , BaO , HNO_2 , NaOH , H_2SO_3 , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, HNO_3 , $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$, H_2O , HBr , $\text{Al}(\text{OH})_3$

2. Составить формулы соединений: гидроксид железа (III), гидроксид калия, гидроксид лития, гидроксид меди (II), гидроксид алюминия

Вариант №12**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

Cu_2O , LiOH , H_2SiO_3 , $\text{Al}(\text{OH})_3$, HI , NaOH , P_2O_3 , $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$, Na_2SO_3 , BaO , HBr , KOH , HCl , $\text{Zn}(\text{OH})_2$, HNO_2 , CrO_2 , H_3PO_4 , Mn_2O_7 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Fe}(\text{OH})_2$

2. Составить формулы соединений: гидроксид натрия, гидроксид бария, гидроксид серебра (I), гидроксид меди (II), гидроксид железа (III).

Вариант №13**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

MgSO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, CO_2 , SnCl_2 , SO_3 , H_3PO_4 , AgCl , ZnO , FeCl_3 , CuSO_4 , Hg_2O , H_2CO_3 , KOH , H_2S , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, HNO_3 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, HCl , Al_2O_3

2. Составить формулы соединений: гидроксид калия, гидроксид бария, гидроксид железа (III), гидроксид цинка, гидроксид магния.

Вариант №14**ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

1. Из числа перечисленных формул выпишите формулы только оксидов и определите в них степени окисления элементов:

Cu_2O , KOH , H_2SO_4 , $\text{Al}(\text{OH})_3$, H_2S , $\text{Ni}(\text{OH})_2$, P_2O_5 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, Na_2CO_3 , CaO , HBr , NaOH , HCl , $\text{Zn}(\text{OH})_2$, HNO_3 , SnO_2 , H_3PO_4 , Cl_2O_7 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Fe}(\text{OH})_2$

2. Составить формулы соединений: гидроксид алюминия, гидроксид кальция, гидроксид марганца (III), гидроксид магния, гидроксид цинка.