

**Вариант №1****ОКСИДЫ. ОСНОВАНИЯ.**

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

$MgSO_4$ ,  $Ca(OH)_2$ ,  $CO_2$ ,  $SnCl_2$ ,  $SO_3$ ,  $H_3PO_4$ ,  $AgCl$ ,  $ZnO$ ,  $FeCl_3$ ,  $CuSO_4$ ,  $Hg_2O$ ,  $H_2CO_3$ ,  $KOH$ ,  $H_2S$ ,  $Ba(OH)_2$ ,  $HNO_3$ ,  $Ca(NO_3)_2$ ,  $HCl$ ,  $Al_2O_3$

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:

$Cu_2O$ ,  $KOH$ ,  $H_2SO_4$ ,  $Al(OH)_3$ ,  $H_2S$ ,  $Ni(OH)_2$ ,  $P_2O_5$ ,  $Ca(NO_3)_2$ ,  $Na_2CO_3$ ,  $CaO$ ,  $HBr$ ,  $NaOH$ ,  $HCl$ ,  $Zn(OH)_2$ ,  $HNO_3$ ,  $SnO_2$ ,  $H_3PO_4$ ,  $Cl_2O_7$ ,  $Fe(OH)_3$ ,  $Fe(OH)_2$

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:

$Mg(OH)_2$ ,  $HCl$ ,  $K_2O$ ,  $ZnSO_4$ ,  $H_2CO_3$ ,  $Ca(OH)_2$ ,  $SO_3$ ,  $Ni(OH)_3$ ,  $Fe_2O_3$ ,  $Al_2(SO_4)_3$ ,  $K_3PO_4$ ,  $H_2SO_3$ ,  $NaCl$ ,  $CO_2$ ,  $CaO$ ,  $HNO_3$

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:

$Ba(OH)_2$ ,  $N_2O$ ,  $HI$ ,  $K_2SO_3$ ,  $MgSO_4$ ,  $SiO_2$ ,  $Zn(OH)_2$ ,  $Fe_2O_3$ ,  $Cr(OH)_2$ ,  $CrO$ ,  $Al_2(SO_3)_3$ ,  $Li_3PO_4$ ,  $H_2SO_4$ ,  $KCl$ ,  $NO_2$ ,  $HNO_2$

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:

$CaSO_4$ ,  $Cr(OH)_2$ ,  $CO$ ,  $ZnCl_2$ ,  $H_3PO_4$ ,  $Cl_2O_5$ ,  $FeCl_2$ ,  $CuS$ ,  $N_2O$ ,  $BaO$ ,  $HNO_2$ ,  $NaOH$ ,  $H_2SO_3$ ,  $Cu(OH)_2$ ,  $HNO_3$ ,  $Mg(NO_2)_2$ ,  $H_2O$ ,  $HBr$ ,  $Al(OH)_3$

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:

$\text{Cu}_2\text{O}$ ,  $\text{LiOH}$ ,  $\text{H}_2\text{SiO}_3$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{HI}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{P}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{HBr}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{HNO}_2$ ,  $\text{CrO}_2$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{Mn}_2\text{O}_7$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_2$

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:

$\text{MgSO}_4$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SnCl}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{AgCl}$ ,  $\text{ZnO}$ ,  $\text{FeCl}_3$ ,  $\text{CuSO}_4$ ,  $\text{Hg}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$

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:

$\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{ZnSO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{Ni}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ ,  $\text{K}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{HNO}_3$

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:

$\text{Cu}_2\text{O}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{Ni}(\text{OH})_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{HBr}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{SnO}_2$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{Cl}_2\text{O}_7$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_2$

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:

$\text{Ba}(\text{OH})_2$ ,  $\text{N}_2\text{O}$ ,  $\text{HI}$ ,  $\text{K}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{MgSO}_4$ ,  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Cr}(\text{OH})_2$ ,  $\text{CrO}$ ,  $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$ ,  $\text{Li}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{KCl}$ ,  $\text{NO}_2$ ,  $\text{HNO}_2$

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:

$\text{CaSO}_4$ ,  $\text{Cr}(\text{OH})_2$ ,  $\text{CO}$ ,  $\text{ZnCl}_2$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{Cl}_2\text{O}_5$ ,  $\text{FeCl}_2$ ,  $\text{CuS}$ ,  $\text{N}_2\text{O}$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{HNO}_2$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{HBr}$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$

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:

$\text{Cu}_2\text{O}$ ,  $\text{LiOH}$ ,  $\text{H}_2\text{SiO}_3$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{HI}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{P}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{HBr}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{HNO}_2$ ,  $\text{CrO}_2$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{Mn}_2\text{O}_7$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_2$

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:

$\text{MgSO}_4$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SnCl}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{AgCl}$ ,  $\text{ZnO}$ ,  $\text{FeCl}_3$ ,  $\text{CuSO}_4$ ,  $\text{Hg}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$

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:

$\text{Cu}_2\text{O}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{Ni}(\text{OH})_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{HBr}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{SnO}_2$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{Cl}_2\text{O}_7$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_2$

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