**Самостоятельная работа «Оксиды» 8 класс**

**Вариант 1**

1. Из ряда веществ выписать формулы оксидов K2O, Ba(OH)2, H2SO4, N2O5,KCl, CO2
2. Допишите практически осуществимые реакции. Назовите продукты реакций.

CaO + H2O= ZnO + N2O5 = Li2O + H2SO4 =

SO3+ KOH= CuO +H3PO4=

MgO+ NaOH= CO2+ H2O =

1. Осуществите цепочку превращений. Укажите типы реакций.

Калий→ Оксид калия → Гидроксид калия → фосфат калия.

**Самостоятельная работа «Оксиды» 8 класс**

**Вариант 2**

1.Из ряда веществ выписать формулы оксидов CaO, SO3, Mg(OH)2, HNO3, Li2O,NaCl

2.Допишите практически осуществимые реакции. Назовите продукты реакций.

CO2+ H3PO4 = Fe2O3 +HCl = Al2O3+ HNO3 =

P2O5+ KOH = KOH + BaO =

CaO+ N2O5 = SO3+ H2O =

3.Осуществите цепочку превращений. Укажите типы реакций.

Кальций→ оксид кальция→ гидроксид кальция→сульфат кальция

**Самостоятельная работа «Оксиды» 8 класс**

**Вариант 1**

 1.Из ряда веществ выписать формулы оксидов K2O, Ba(OH)2, H2SO4, N2O5,KCl, CO2

2.Допишите практически осуществимые реакции. Назовите продукты реакций.

CaO + H2O= ZnO + N2O5 = Li2O + H2SO4 =

SO3+ KOH= CuO +H3PO4=

MgO+ NaOH= CO2+ H2O =

3. Осуществите цепочку превращений. Укажите типы реакций.

Калий→ Оксид калия → Гидроксид калия → фосфат калия.

**Самостоятельная работа «Оксиды» 8 класс**

**Вариант 2**

1.Из ряда веществ выписать формулы оксидов CaO, SO3, Mg(OH)2, HNO3, Li2O,NaCl

2.Допишите практически осуществимые реакции. Назовите продукты реакций.

CO2+ H3PO4= Fe2O3 +HCl = Al2O3+ HNO3=

P2O5+ KOH = KOH + BaO =

CaO+ N2O5= SO3+ H2O =

3.Осуществите цепочку превращений. Укажите типы реакций.

Кальций→ оксид кальция→ гидроксид кальция→сульфат кальция

**Вариант 1**

1.Из ряда веществ выписать формулы оксидов K2O, Ba(OH)2, H2SO4, N2O5,KCl, CO2

2.Допишите практически осуществимые реакции. Назовите продукты реакций.

CaO + H2O= ZnO + N2O5 = Li2O + H2SO4 =

SO3+ KOH= CuO +H3PO4=

MgO+ NaOH= CO2+ H2O =

3. Осуществите цепочку превращений. Укажите типы реакций.

Калий→ оксид калия → гидроксид калия → фосфат калия

**Самостоятельная работа «Оксиды» 8 класс**

**Вариант 2**

1.Из ряда веществ выписать формулы оксидов CaO, SO3, Mg(OH)2, HNO3, Li2O,NaCl

2.Допишите практически осуществимые реакции. Назовите продукты реакций.

CO2+ H3PO4= Fe2O3 +HCl = Al2O3+ HNO3=

P2O5+ KOH = KOH + BaO =

CaO+ N2O5= SO3+ H2O =

3.Осуществите цепочку превращений. Укажите типы реакций.

Кальций→ оксид кальция→ гидроксид кальция→сульфат кальция