**Самостоятельная работа по химии на тему «Оксиды»**

**I вариант**

1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

NaH2PO4, B2O3, Fe(OH)3, Li2O, Mg(OH)2, LiHSO4, HNO2, CuOH, K2O, Ca(OH)NO3, Mn2O7,

1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**
2. Cu(OH)2 →
3. LiOH + SiO2 →

**II вариант**

* + - 1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

Cl2O7, Zn(OH)2,Zn(OH)Cl, , FeO, KHSO4, KCO, Al(OH)SO4, H2SiO3 ,NaHCO3, ZnO,

* + - 1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**
1. MnSiO3 →
2. FeO + SO3 →

**-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------**

**Самостоятельная работа по химии на тему «Оксиды»**

**I вариант**

1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

NaH2PO4, B2O3, Fe(OH)3, Li2O, Mg(OH)2, LiHSO4, HNO2, CuOH, K2O, Ca(OH)NO3, Mn2O7,

1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**
2. Cu(OH)2 →
3. LiOH + SiO2 →

**II вариант**

* + - 1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

Cl2O7, Zn(OH)2,Zn(OH)Cl, , FeO, KHSO4, KCO, Al(OH)SO4, H2SiO3 ,NaHCO3, ZnO,

* + - 1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**
			2. MnSiO3 →
			3. FeO + SO3 →

**-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------**

**Самостоятельная работа по химии на тему «Оксиды»**

**I вариант**

1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

NaH2PO4, B2O3, Fe(OH)3, Li2O, Mg(OH)2, LiHSO4, HNO2, CuOH, K2O, Ca(OH)NO3, Mn2O7,

1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**
2. Cu(OH)2 →
3. LiOH + SiO2 →

**II вариант**

* + - 1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

Cl2O7, Zn(OH)2,Zn(OH)Cl, , FeO, KHSO4, KCO, Al(OH)SO4, H2SiO3 ,NaHCO3, ZnO,

* + - 1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**
1. MnSiO3 →
2. FeO + SO3 →

**-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------**

**Самостоятельная работа по химии на тему «Оксиды»**

**I вариант**

* + - 1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

NaH2PO4, B2O3, Fe(OH)3, Li2O, Mg(OH)2, LiHSO4, HNO2, CuOH, K2O, Ca(OH)NO3, Mn2O7,

* + - 1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**
1. Cu(OH)2 →
2. LiOH + SiO2 →

**II вариант**

* + - 1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

Cl2O7, Zn(OH)2,Zn(OH)Cl, , FeO, KHSO4, KCO, Al(OH)SO4, H2SiO3 ,NaHCO3, ZnO,

* + - 1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**
1. MnSiO3 →
2. FeO + SO3 →

**Ответы:**

**I вариант**

1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

B2O3 – триоксид дибора, кислотный **1 балл**

 Li2O – монооксид дилития, основной оксид **1 балл**

 Mn2O7 – гептаоксид димарганца, кислотный **1 балл**

1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**

Cu(OH)2 → CuO + H2O **1 балл**

2LiOH + SiO2 → Li2SiO3 + H2O **1 балл**

**II вариант**

* + - 1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

Cl2O7 - гептаоксид дихлора, кислотный **1 балл**

 FeO - монооксид железа, основной **1 балл**

 ZnO – монооксид цинка, амфотерный **1 балл**

* + - 1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**

MnSiO3 → MnO + SiO2 **1 балл**

FeO + SO3 → FeSO4 **1 балл**

5 баллов – 100%

4 балла – 80%

3 балла – 60%

2 балла – 40%

1 балл – 20%

**-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------**

**Ответы:**

**I вариант**

* + - 1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

B2O3 – триоксид дибора, кислотный **1 балл**

 Li2O – монооксид дилития, основной оксид **1 балл**

 Mn2O7 – гептаоксид димарганца, кислотный **1 балл**

* + - 1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**

Cu(OH)2 → CuO + H2O **1 балл**

2LiOH + SiO2 → Li2SiO3 + H2O **1 балл**

**II вариант**

* + - 1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

Cl2O7 - гептаоксид дихлора, кислотный **1 балл**

 FeO - монооксид железа, основной **1 балл**

 ZnO – монооксид цинка, амфотерный **1 балл**

* + - 1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**

MnSiO3 → MnO + SiO2 **1 балл**

FeO + SO3 → FeSO4 **1 балл**

5 баллов – 100%

4 балла – 80%

3 балла – 60%

2 балла – 40%

1 балл – 20%

**-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------**

**Ответы:**

**I вариант**

* + - * 1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

B2O3 – триоксид дибора, кислотный **1 балл**

 Li2O – монооксид дилития, основной оксид **1 балл**

 Mn2O7 – гептаоксид димарганца, кислотный **1 балл**

* + - * 1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**

Cu(OH)2 → CuO + H2O **1 балл**

2LiOH + SiO2 → Li2SiO3 + H2O **1 балл**

**II вариант**

1. **Выберите формулы оксидов, дайте им названия и классифицируйте их:**

Cl2O7 - гептаоксид дихлора, кислотный **1 балл**

 FeO - монооксид железа, основной **1 балл**

 ZnO – монооксид цинка, амфотерный **1 балл**

1. **Допишите продукты реакции в следующих реакциях:**

MnSiO3 → MnO + SiO2 **1 балл**

FeO + SO3 → FeSO4 **1 балл**

5 баллов – 100%

4 балла – 80%

3 балла – 60%

2 балла – 40%

1 балл – 20%