**Контрольная работа**

**По теме «Неметаллы»**

**Вариант №1**

1. Допишите уравнения соответствующих реакций:

C + O2 = Si + Mg = Li + N2 = C + CuO= Si + C =

 N2 + O2 =

1. Дописать уравнения химических реакций, характеризующие свойства оксидов

SiO2 + CaO = SiO2 + Na2CO3 = SO3 + KOH = P2O5 + H2O =

P2O5 + CaO

3. Составить уравнения реакций для цепочек превращений:

 С →СН4→СО2 →СаСО3 →СаСl2→CaCO3 N2→NH3→NO→NO2→HNO3→Ba(NO3)2

4. Решение задачи

10г оксида магния обработали раствором, содержащим 40 г азотной кислоты. Какая масса соли образовалась при этом.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Контрольная работа**

**По теме «Неметаллы»**

**Вариант №2**

1. Допишите уравнения соответствующих реакций

 Si + O2 =

Ca + N2 =

C + CO2 =

Si + N2 =

N2 + H2

1. Дописать уравнения химических реакций, характеризующие свойства оксидов CO2 + Ba(OH)2 =

 NO2 + H2O =

 P2O5 + H2O = SO3 + H2O =

 CO + O2 =

1. . Составить уравнения реакций для цепочек превращений

S→FeS→SO2 →SO3 →H2SO4→BaSO4

P→Ca3P2→PH3→P2O5

1. Решите задачу

Какая масса нитрата цинка образуется при взаимодействии 16, 2 г оксида цинка с раствором, содержащим 30 г азотной кислоты.