Вариант 1

1. Составьте уравнения по следующим схемам:

1) P + O2 --> P2O5

 2) NaNO3 --> NaNO2 + O2

3) NH3 + O2 --> N2 + H2O

 4) BaCl2 + Na2SO4 --> BaSO4 + NaCl

2.Закончите уравнения реакций, определите тип реакций.

P + Cl2 =

 CH4 =

Na + S =

HCl + Mg =

 ZnSO4 + KOH =

 BaCl2 + Na2SO4 =

 AlCl3 + NaOH =

Fe(OH)3 =

 H2SO4 + Al =

P2O5 + Na2O =

3. Осуществите цепочку превращений Са – СaO – CaSO4

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

Вариант 2.

1. Составьте уравнения по следующим схемам:

1) H2S + O2 --> SO2 + H2O

 2) KClO3 -->KCl + O2

 3) Cu(NO3)2 + KOH --> KNO3 + Cu(OH)2

4) Fe + O2 --> Fe3O4

2.Закончите уравнения реакций, определите тип реакций.

P + Cl2 =

 CH4 =

 Na + S =

HCl + Mg =

 ZnSO4 + KOH =

 BaCl2 + Na2SO4 =

 AlCl3 + NaOH =

Fe(OH)3 =

 H2SO4 + Al =

 P2O5 + Na2O =

3. Осуществите цепочку превращений S – SO2 – H2SO3

Вариант 3.

1. Составьте уравнения по следующим схемам:

1) AgNO3 --> NO2 + Ag + O2

 2) Fe(OH)3 + HNO3 --> Fe(NO3)3 + H2O

3) Cu + O2 -->CuO

 4) AlI3 + Pb(NO3)2 --> PbI2 + Al(NO3)3

2.Закончите уравнения реакций, определите тип реакций.

P + Cl2 =

 CH4 =

 Na + S =

HCl + Mg =

 ZnSO4 + KOH =

 BaCl2 + Na2SO4 =

 AlCl3 + NaOH =

Fe(OH)3 =

 H2SO4 + Al =

 P2O5 + Na2O =

3. Осуществите цепочку превращений Na – Na2O – NaOH

Вариант 4.

1. Составьте уравнения по следующим схемам:

1) Fe2O3 + HCl --> FeCl3 + H2O

 2) FeCl3 + AgNO3 -->AgCl + Fe(NO3)3

 3) CaCO3 +HNO3 --> Ca(NO3)2 + CO2 + H2O

4) Cu2S + O2 -->CuO + SO2

2.Закончите уравнения реакций, определите тип реакций.

P + Cl2 =

 CH4 =

 Na + S =

HCl + Mg =

 ZnSO4 + KOH =

 BaCl2 + Na2SO4 =

 AlCl3 + NaOH =

Fe(OH)3 =

 H2SO4 + Al =

 P2O5 + Na2O =

3. Осуществите цепочку превращений C – CO2 – H2CO3