Самостоятельная работа по теме: «Реакции ионного обмена» 9класс

Вариант 1.

1.Напишите уравнения диссоциации следующих веществ:

Na2CO3=

Ba(OH)2=

2.Напишите у равнения следующих реакций в молекулярном, полном ионном и сокращенном ионном виде. Укажите реакцию, которая не идет в растворе, объясните почему?

а) NaOH + H3PO4=

б) Na2CO3+ H2SO4=

в) NaOH + Ba(NO3)2=

г) AgNO3+ HCl=

дFeCl3 + KOH =

3. Напишите возможные полные ионные и молекулярные уравнения реакций, для которых имеются следующие сокращенные ионные уравнения.

Ba2++ SO42-= BaSO4

 Pb2++S2- =PbS

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

Самостоятельная работа по теме: «Реакции ионного обмена»

Вариант 2.

1.Напишите уравнения диссоциации следующих веществ:

Ba(NO3)2=

K2CO3=

2.Напишите у равнения следующих реакций в молекулярном, полном ионном и сокращенном ионном виде. Укажите реакцию, которая не идет в растворе, объясните почему?

а) KOH + BaSO4=

б) NaOH+ H2S=

в) AlCl3 + KOH=

г) MgCl2+NaOH=

д) Mg(NO3)2 + NaOH =

3. Напишите возможные полные ионные и молекулярные уравнения реакций, для которых имеются следующие сокращенные ионные уравнения.

Ag+ + Cl-= AgCl

 2-

SO3 + 2H + = H2O + SO2

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

Самостоятельная работа по теме: «Реакции ионного обмена»

Вариант 1.

1.Напишите уравнения диссоциации следующих веществ:

Na2CO3=

Ba(OH)2=

2.Напишите у равнения следующих реакций в молекулярном, полном ионном и сокращенном ионном виде. Укажите реакцию, которая не идет в растворе, объясните почему?

а) NaOH + H3PO4=

б) Na2CO3+ H2SO4=

в) NaOH + Ba(NO3)2=

г) AgNO3+ HCl=

дFeCl3 + KOH =

3. Напишите возможные полные ионные и молекулярные уравнения реакций, для которых имеются следующие сокращенные ионные уравнения.

Ba2++ SO42-= BaSO4

 Pb2++S2- =PbS

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

Самостоятельная работа по теме: «Реакции ионного обмена»

Вариант 2.

1.Напишите уравнения диссоциации следующих веществ:

Ba(NO3)2=

K2CO3=

2.Напишите у равнения следующих реакций в молекулярном, полном ионном и сокращенном ионном виде. Укажите реакцию, которая не идет в растворе, объясните почему?

а) KOH + BaSO4=

б) NaOH+ H2S=

в) AlCl3 + KOH=

г) MgCl2+NaOH=

д) Mg(NO3)2 + NaOH =

3. Напишите возможные полные ионные и молекулярные уравнения реакций, для которых имеются следующие сокращенные ионные уравнения.

Ag+ + Cl-= AgCl

 2-

SO3 + 2H + = H2O + SO2

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

1.Напишите уравнения диссоциации следующих веществ:

Na2CO3=

Ba(OH)2=

2.Напишите у равнения следующих реакций в молекулярном, полном ионном и сокращенном ионном виде. Укажите реакцию, которая не идет в растворе, объясните почему?

а) NaOH + H3PO4=

б) Na2CO3+ H2SO4=

в) NaOH + Ba(NO3)2=

г) AgNO3+ HCl=

дFeCl3 + KOH =

3. Напишите возможные полные ионные и молекулярные уравнения реакций, для которых имеются следующие сокращенные ионные уравнения.

Ba2++ SO42-= BaSO4

 Pb2++S2- =PbS

Вариант 2.

1.Напишите уравнения диссоциации следующих веществ:

Ba(NO3)2=

K2CO3=

2.Напишите у равнения следующих реакций в молекулярном, полном ионном и сокращенном ионном виде. Укажите реакцию, которая не идет в растворе, объясните почему?

а) KOH + BaSO4=

б) NaOH+ H2S=

в) AlCl3 + KOH=

г) MgCl2+NaOH=

д) Mg(NO3)2 + NaOH =

3. Напишите возможные полные ионные и молекулярные уравнения реакций, для которых имеются следующие сокращенные ионные уравнения.

Ag+ + Cl-= AgCl

 2-

SO3 + 2H + = H2O + SO2