Контрольная работа

Теория электролитической диссоциации

Вариант 1

1. Зарисуйте схему механизма растворения бромида калия в воде.
2. Запишите уравнение электролитической диссоциации сульфида бария
3. Запишите уравнение электролитической диссоциации азотной кислоты
4. Запишите уравнение электролитической диссоциации гидроксида кальция
5. Составьте полное и сокращенное ионные уравнения реакций:

$$Na_3PO_4 + CaCl_2 \rightarrow NaCl + Ca_3(PO_4)_2$$

6. Определить реакцию среды раствора нитрата магния

Контрольная работа

Теория электролитической диссоциации

Вариант 2

1. Зарисуйте схему механизма растворения сульфата магния в воде.
2. Запишите уравнение электролитической диссоциации сульфата магния.
3. Запишите уравнение электролитической диссоциации сероводородной кислоты.
4. Запишите уравнение электролитической диссоциации гидроксида калия.
5. Составьте полное и сокращенное ионные уравнения реакций:

$$Al_2(SO)_3 + KOH \rightarrow Al(OH)_3 + K_2SO_4$$

6. Определить реакцию среды раствора фосфата калия.

Контрольная работа

Теория электролитической диссоциации

Вариант 3

1. Зарисуйте схему механизма растворения карбоната натрия в воде.
2. Запишите уравнение электролитической диссоциации карбоната натрия
3. Запишите уравнение электролитической диссоциации йодоводородной кислоты.
4. Запишите уравнение электролитической диссоциации гидроксида бария.
5. Составьте полное и сокращенное ионные уравнения реакций:

$$HBr + Ba(OH)_2 \rightarrow Ba\,Br_2 + H_2O$$

6. Определить реакцию среды раствора хлорида цинка.

Контрольная работа

Теория электролитической диссоциации

Вариант 4

1. Зарисуйте схему механизма растворения сульфида бария в воде.
2. Запишите уравнение электролитической диссоциации сульфида бария
3. Запишите уравнение электролитической диссоциации фосфорной кислоты.
4. Запишите уравнение электролитической диссоциации гидроксида натрия
5. Составьте полное и сокращенное ионные уравнения реакций:

$$K_2SO_3 + Ca\,(NO_3)_2 \rightarrow 2\,KNO_3 + CaSO_3$$

6. Определить реакцию среды раствора сульфида бария.

Контрольная работа

Теория электролитической диссоциации

Вариант 5

1. Зарисуйте схему механизма растворения хлорида железа (2) в воде.
2. Запишите уравнение электролитической диссоциации хлорида железа (2)
3. Запишите уравнение электролитической диссоциации бромоводородной кислоты
4. Запишите уравнение электролитической диссоциации гидроксида бария
5. Составьте полное и сокращенное ионные уравнения реакций:
   $3MgCl_2 + 2Na_3PO_4 \rightarrow Mg_3(PO_4)_2 + 6NaCl$
6. Определить реакцию среды раствора хлорида меди.

Контрольная работа

Теория электролитической диссоциации

Вариант 6

1. Зарисуйте схему механизма растворения сульфата марганца в воде.
2. Запишите уравнение электролитической диссоциации сульфата марганца.
3. Запишите уравнение электролитической диссоциации угольной кислоты
4. Запишите уравнение электролитической диссоциации гидроксида калия.
5. Составьте полное и сокращенное ионные уравнения реакций:

$K_2CO_3 + ZnSO_4 \rightarrow K_2SO_4 + ZnCO_3$

6. Определить реакцию среды раствора сульфата калия.