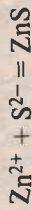


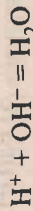
11. В пробирку с раствором соли X, окрашивающей пламя в фиолетовый цвет, добавили раствор вещества Y. В результате произошла реакция, которую описывает следующее сокращённое ионное уравнение:



Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) сульфид калия
- 2) сульфид калия
- 3) сероводород
- 4) гидроксид цинка
- 5) сульфат цинка

12. В пробирку с раствором вещества X добавили раствор кислоты Y. В результате произошла реакция, которую описывает сокращённое ионное уравнение:



Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) сульфит натрия
- 2) плавиковая кислота
- 3) серная кислота
- 4) гидроксид калия
- 5) гидроксид бария

Вариант 7

1. В пробирку с раствором щёлочи X добавили раствор вещества Y. В результате произошла реакция, которую описывает следующее сокращённое ионное уравнение:



Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) аммиак
- 2) угольная кислота
- 3) азотная кислота
- 4) гидроксид бария
- 5) гидроксид алюминия

2. В раствор соли X добавили раствор вещества Y. В результате наблюдали образование бурого осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) хлорид железа(II)
- 2) хлорид железа(III)
- 3) гидроксид натрия
- 4) гидроксид меди(II)
- 5) хлорид магния

3. В пробирку с веществом X добавили раствор кислоты Y. В результате произошла реакция, которую описывает сокращённое ионное уравнение



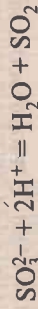
Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) гидроксид бария
- 2) серная кислота
- 3) гидроксид рубидия
- 4) гидроксид магния
- 5) кремниевая кислота

4. Прокалили вещество X, в результате образовалось вещество Y, которое растворяется как в плавиковой кислоте, так и в растворах щелочей. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) нитрат кальция
- 2) карбонат кальция
- 3) кремниевая кислота
- 4) оксид кремния(IV)
- 5) оксид кальция

5. В пробирку с раствором вещества X добавили раствор кислоты Y. В результате произошла реакция, которую описывает следующее сокращённое ионное уравнение:



Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) сульфид калия
- 2) сероводородная кислота
- 3) серная кислота
- 4) сульфит натрия
- 5) сульфат натрия

6. В пробирку с раствором щёлочи X добавили раствор вещества Y. В результате реакции наблюдали выпадение бурого осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) хлорид цинка
- 2) гидроксид натрия
- 3) хлорид железа(III)
- 4) соляная кислота
- 5) гидроксид алюминия

7. В пробирку с раствором вещества X добавили раствор вещества Y, окрашивающего пламя в фиолетовый цвет. В результате реакции наблюдали выделение белого, темнеющего на воздухе осадка.

Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступить в описанную реакцию.

- 1) сульфит натрия
- 2) гидроксид калия
- 3) сульфат железа(II)
- 4) хлороводород
- 5) нитрат калия

8. В пробирку с окрашенным раствором вещества X добавили раствор вещества Y. В результате реакции наблюдали выделение тёмного осадка с характерным запахом. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступить в описанную реакцию.

- 1) сульфид натрия
- 2) гидроксид калия
- 3) сульфат железа(III)
- 4) йодоводород
- 5) нитрат калия

9. В пробирку с раствором вещества X добавили раствор соли Y. В результате реакции наблюдали выпадение голубого осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступить в описанную реакцию.

- 1) сульфат железа(III)
- 2) гидроксид калия
- 3) нитрат бария
- 4) соляная кислота
- 5) сульфат меди(II)

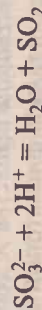
10. В пробирку с раствором соли X добавили раствор вещества Y. В результате произошла реакция, которую описывает сокращённое ионное уравнение



Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступить в описанную реакцию.

- 1) гидросульфит кальция
- 2) сероводородная кислота
- 3) хлорная кислота
- 4) гидроксид бария
- 5) сульфит натрия

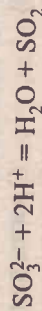
11. В пробирку с раствором вещества X добавили раствор соли Y. В результате произошла реакция, которую описывает следующее сокращённое ионное уравнение:



Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступить в описанную реакцию.

- 1) хлорноватистая кислота
- 2) хлороводородная кислота
- 3) гидросульфит калия
- 4) гидроксид кальция
- 5) сульфит натрия

12. В пробирку с раствором вещества X добавили раствор соли Y. В результате произошла реакция, которую описывает следующее сокращённое ионное уравнение:



Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступить в описанную реакцию.

- 1) сульфат калия
- 2) сероводородная кислота
- 3) серная кислота
- 4) сульфид аммония
- 5) сульфит натрия

Вариант 8

1. В пробирку с раствором вещества X добавили раствор кислоты Y. В результате произошла реакция, которую описывает следующее сокращённое ионное уравнение:



Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступить в описанную реакцию.

- 1) сульфат кальция
- 2) уксусная кислота
- 3) серная кислота
- 4) гидроксид кальция
- 5) сульфит натрия

2. В результате прокаливании нерастворимого в воде вещества X образовалось вещество Y, которое растворяется как в растворе азотной кислоты, так и в растворе гидроксида натрия. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступить в описанную реакцию.

- 1) гидроксид магния
- 2) гидроксид цинка
- 3) карбонат кальция
- 4) оксид магния
- 5) оксид цинка

3. На раствор вещества X, окрашивающего лакмус в синий цвет, действовали раствором вещества Y. В результате образовалась основная соль. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступить в описанную реакцию.

- 1) гидроксид бария
- 2) гидроксид меди(II)
- 3) гидроксид калия

- 4) азотная кислота
- 5) серная кислота

4. Кислота X образуется при взаимодействии оксида Y с водой в присутствии кислорода. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) оксид азота(III)
- 2) оксид азота(IV)
- 3) оксид азота(V)
- 4) азотистая кислота
- 5) азотная кислота

5. В пробирку с раствором вещества X добавили раствор кислоты Y. В результате произошла реакция, которую описывает следующее сокращённое ионное уравнение:



Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) сульфид калия
- 2) сернистая кислота
- 3) бромоводородная кислота
- 4) сульфид алюминия
- 5) сульфит натрия

6. В пробирку с раствором соли натрия X добавили раствор вещества Y. В результате реакции наблюдали выпадение белого осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) нитрат натрия
- 2) хлорид бария
- 3) хлороводород
- 4) гидросульфит натрия
- 5) сульфат натрия

7. В пробирку с раствором вещества X добавили окрашенный раствор соли Y. В результате реакции наблюдали выпадение белого осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) хлорид железа(III)
- 2) гидроксид калия
- 3) нитрат бария
- 4) соляная кислота
- 5) сульфат меди(II)

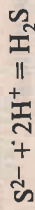
8. В пробирку с раствором соли натрия X добавили раствор вещества Y. В результате реакции наблюдали выпадение белого осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) нитрат бария
- 2) хлорид натрия
- 3) хлороводород
- 4) аммиак
- 5) сульфат натрия

9. В пробирку с веществом, полученным при растворении газа X в воде, добавили раствор вещества Y. В результате реакции наблюдали выпадение осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) сульфид калия
- 2) водород
- 3) нитрат серебра
- 4) хлороводород
- 5) нитрат натрия

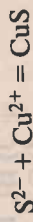
10. В пробирку с раствором вещества X добавили раствор кислоты Y. В результате произошла реакция, которую описывает следующее сокращённое ионное уравнение:



Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) HBr
- 2) H₂S
- 3) FeS
- 4) Na₂S
- 5) K₂SO₃

11. В пробирку с раствором соли калия X добавили раствор вещества Y. В результате произошла реакция, которую описывает следующее сокращённое ионное уравнение:



Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) сульфид калия
- 2) сульфит калия
- 3) сероводород
- 4) карбонат меди(II)
- 5) сульфат меди(II)

12. В пробирку с раствором шёлочи X добавили раствор вещества Y. В результате произошла реакция, которую описывает следующее сокращённое ионное уравнение:



Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.