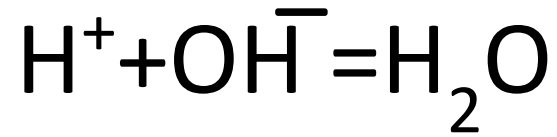


Диссоциация кислот, оснований и солей

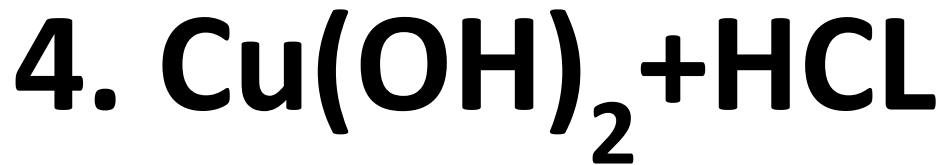


Автор Могилевская А.Е.
Санкт-Петербург. ГБОУ СОШ№535

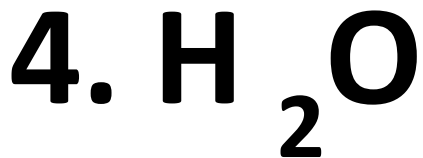
Сокращенное ионное уравнение



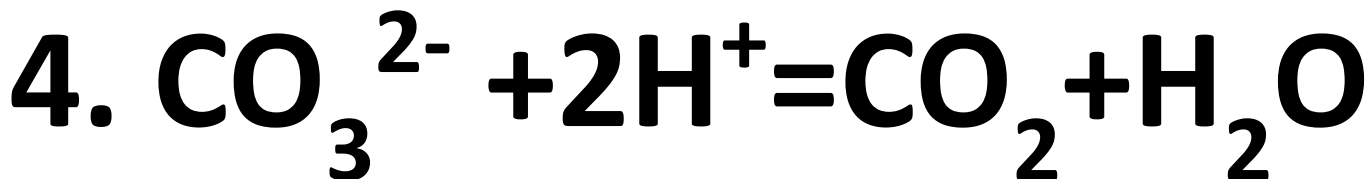
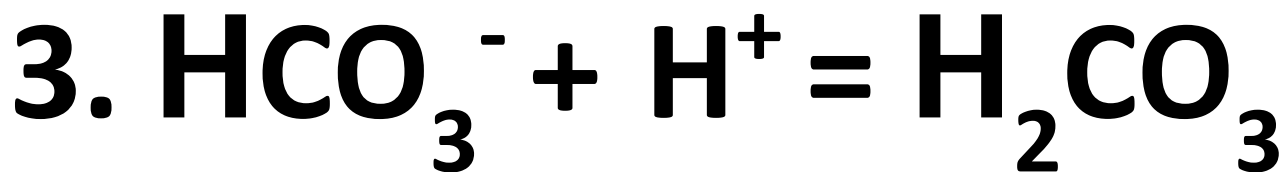
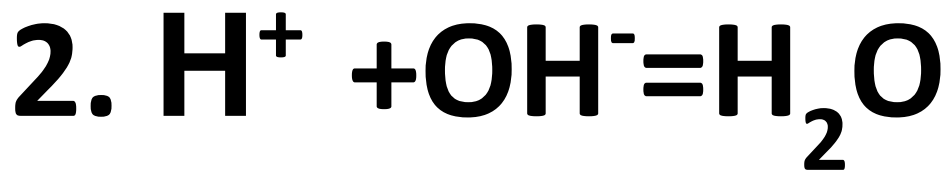
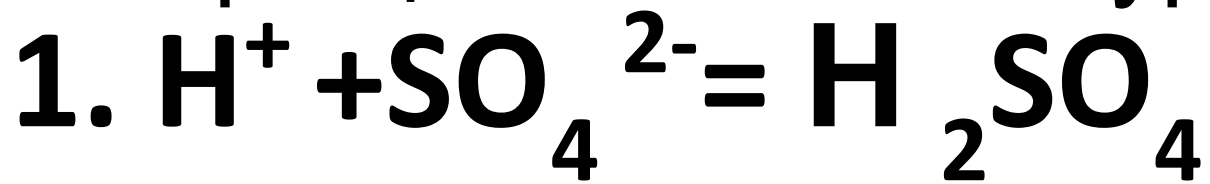
соответствует взаимодействию:



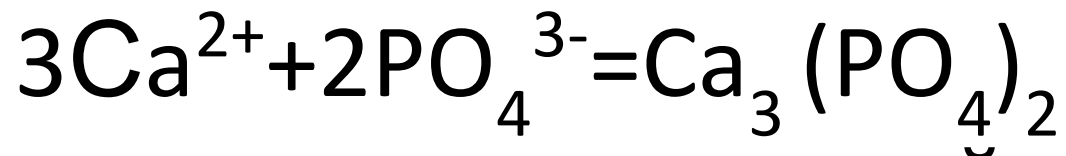
При записи ионных уравнений не учитывают диссоциацию



Взаимодействию карбоната калия и серной кислоты соответствует сокращенное ионное уравнение:



Сокращенное ионное уравнение



соответствует взаимодействию

1. хлорида кальция и фосфата

натрия

2. Оксида кальция и фосфорной

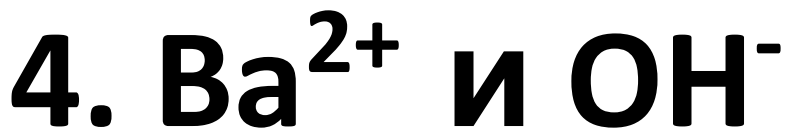
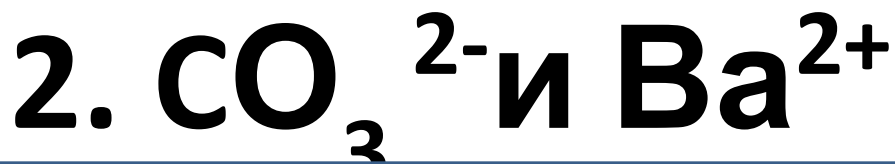
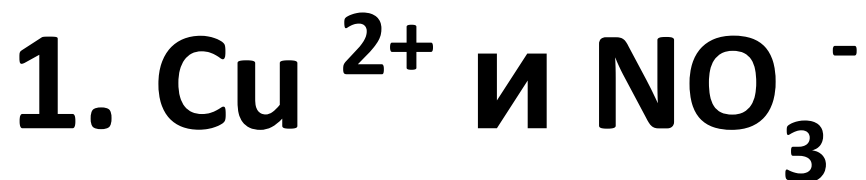
кислоты

**3. Гидроксида кальция и
фосфорной кислоты**

**4. Карбоната кальция и оксида
фосфора (V)**



Не могут одновременно
существовать в растворе ионы



**Сумма коэффициентов в сокращенном
ионном уравнении взаимодействия
серной кислоты и хлорида бария
равна**

1. 3

2. 6

3. 4

4. 5



Проверим наши знания

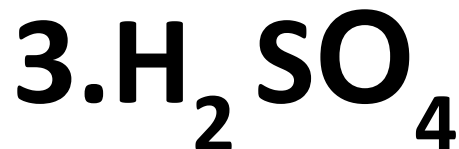


1. При записи ионных уравнения не учитывают диссоциацию

1 вариант



2 вариант



2. Не могут одновременно присутствовать в растворе ионы

1 вариант

1. Cu^{2+} и Cl^-

2. H^+ и CO_3^{2-}

3. Na^+ и OH^-

4. K^+ и OH^-

2 вариант

1. Ba^{2+} и OH^-

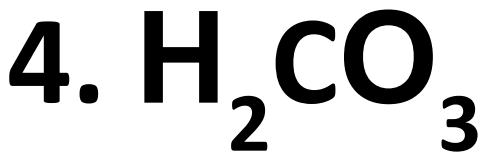
2. SiO_3^{2-} и H^+

3. K^+ и Cl^-

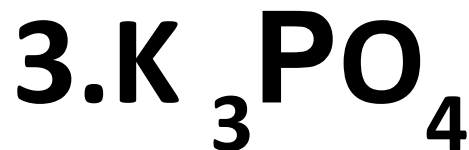
4. CO_3^{2-} и K^+

3. Взаимодействует с раствором фосфорной кислоты с образованием осадка

1 вариант



2 вариант



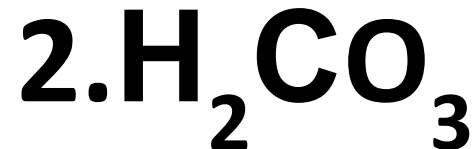
4. Газ выделяется при взаимодействии карбоната натрия и

1 вариант



натрия и

2 вариант



**5. Сумма коэффициентов в
сокращенном ионном уравнении
взаимодействия соляной кислоты и ...**

1 вариант



1. 3

2. 6

3. 4

4. 5

равна

2 вариант



1. 5

2. 4

3. 3

4. 6

проверка

1 вариант

1. 2

2. 2

3. 1

4. 3

5. 2

2 вариант

1. 4

2. 2

3. 1

4. 4

5. 4



Молодц
ы!

