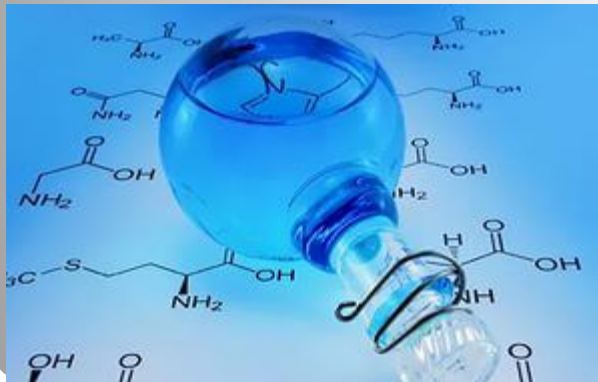


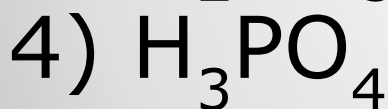
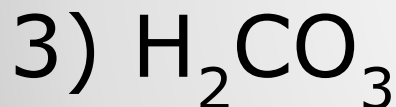
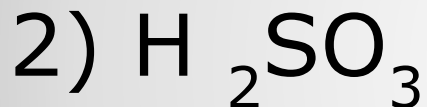
TEST



Начать тест

Вопрос 1

Бескислородная кислота имеет формулу:



1

2

3

4

Вопрос 2

Формула кислородосодержащей
двухосновной кислоты:

- 1) HBr
- 2) H_2S
- 3) H_2SO_4
- 4) HCl

1

2

3

4

Вопрос 2

Формула кислородосодержащей
двухосновной кислоты:

- 1) HBr
- 2) H_2S
- 3) H_2SO_4
- 4) HCl

1

2

3

4

Вопрос 3

Кислотный оксид, который не растворяется в воде:

- 1) H_2O
- 2) CO_2
- 3) SiO_2
- 4) CuO

1

2

3

4

Вопрос 3

Кислотный оксид, который не растворяется в воде:

- 1) H_2O
- 2) CO_2
- 3) SiO_2
- 4) CuO

1

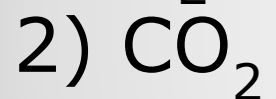
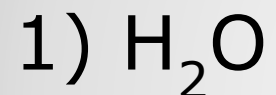
2

3

4

Вопрос 3

Кислотный оксид, который не растворяется в воде:



1

2

3

4

Вопрос 4

В растворе кислоты лакмус имеет цвет:

- 1) красный
- 2) синий
- 3) бесцветный
- 4) фиолетовый

1

2

3

4

Вопрос 4

В растворе кислоты лакмус имеет цвет:

- 1) красный
- 2) синий
- 3) бесцветный
- 4) фиолетовый

1

2

3

4

Вопрос 4

В растворе кислоты лакмус имеет цвет:

- 1) красный
- 2) синий
- 3) бесцветный
- 4) фиолетовый

1

2

3

4

Вопрос 4

В растворе кислоты лакмус имеет цвет:

- 1) красный
- 2) синий
- 3) бесцветный
- 4) фиолетовый

1

2

3

4

Вопрос 5

Соляная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) оксид кремния, гидроксид натрия
- 2) оксид магния, оксид углерода (IV)
- 3) Гидроксид лития, оксид серы (VI)
- 4) Гидроксид меди(II), оксид меди (II)

1

2

3

4

Вопрос 5

Соляная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) оксид кремния, гидроксид натрия
- 2) оксид магния, оксид углерода (IV)
- 3) гидроксид лития, оксид серы (VI)
- 4) гидроксид меди(II), оксид меди (II)

1

2

3

4

Вопрос 5

Соляная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) оксид кремния, гидроксид натрия
- 2) оксид магния, оксид углерода (IV)
- 3) гидроксид лития, оксид серы (VI)
- 4) гидроксид меди(II), оксид меди (II)

1

2

3

4

Вопрос 5

Соляная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) оксид кремния, гидроксид натрия
- 2) оксид магния, оксид углерода (IV)
- 3) гидроксид лития, оксид серы (VI)
- 4) гидроксид меди(II), оксид меди (II)

1

2

3

4

Вопрос 5

Соляная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) оксид кремния, гидроксид натрия
- 2) оксид магния, оксид углерода (IV)
- 3) гидроксид лития, оксид серы (VI)
- 4) гидроксид меди(II), оксид меди (II)

1

2

3

4

Вопрос 6

Соляная кислота не реагирует с:

- 1) железо
- 2) серебро
- 3) магний
- 4) цинк

1

2

3

4

Вопрос 6

Соляная кислота не реагирует с:

- 1) железо
- 2) серебро
- 3) магний
- 4) цинк

1

2

3

4

Вопрос 6

Соляная кислота не реагирует с:

- 1) железо
- 2) серебро
- 3) магний
- 4) цинк

1

2

3

4

Вопрос 6

Соляная кислота не реагирует с:

- 1) железо
- 2) серебро
- 3) магний
- 4) цинк

1

2

3

4

Вопрос 6

Соляная кислота не реагирует с:

- 1) железо
- 2) серебро
- 3) магний
- 4) цинк

1

2

3

4

Вопрос 6

Соляная кислота не реагирует с:

- 1) железо
- 2) серебро
- 3) магний
- 4) цинк

1

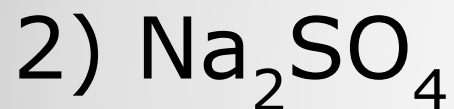
2

3

4

Вопрос 7

Выберите формулу кислоты



1

2

3

4

Вопрос 7

Выберите формулу кислоты

- 1) KOH
- 2) Na_2SO_4
- 3) HBr
- 4) CaH_2

1

2

3

4

Вопрос 7

Выберите формулу кислоты

- 1) KOH
- 2) Na_2SO_4
- 3) HBr
- 4) CaH_2

1

2

3

4

Вопрос 7

Выберите формулу кислоты

- 1) KOH
- 2) Na_2SO_4
- 3) HBr
- 4) CaH_2

1

2

3

4

Вопрос 7

Выберите формулу кислоты

- 1) KOH
- 2) Na_2SO_4
- 3) HBr
- 4) CaH_2

1

2

3

4

Вопрос 7

Выберите формулу кислоты

- 1) KOH
- 2) Na_2SO_4
- 3) HBr
- 4) CaH_2

1

2

3

4

Вопрос 7

Выберите формулу кислоты

- 1) KOH
- 2) Na_2SO_4
- 3) HBr
- 4) CaH_2

1

2

3

4

Вопрос 8

Выберите формулу одноосновной кислоты:

- 1) HNO_3
- 2) H_2SO_4
- 3) H_3PO_4
- 4) LiOH

1

2

3

4

Вопрос 8

Выберите формулу одноосновной кислоты:

- 1) HNO_3
- 2) H_2SO_4
- 3) H_3PO_4
- 4) LiOH

1

2

3

4

Вопрос 8

Выберите формулу одноосновной кислоты:

- 1) HNO_3
- 2) H_2SO_4
- 3) H_3PO_4
- 4) LiOH

1

2

3

4

Вопрос 8

Выберите формулу одноосновной
кислоты:

- 1) HNO_3
- 2) H_2SO_4
- 3) H_3PO_4
- 4) LiOH

1

2

3

4

Вопрос 8

Выберите формулу одноосновной кислоты:

- 1) HNO_3
- 2) H_2SO_4
- 3) H_3PO_4
- 4) LiOH

1

2

3

4

Вопрос 8

Выберите формулу одноосновной
кислоты:

- 1) HNO_3
- 2) H_2SO_4
- 3) H_3PO_4
- 4) LiOH

1

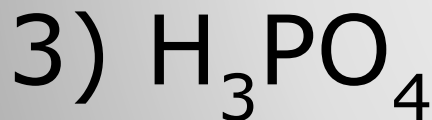
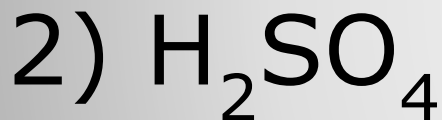
2

3

4

Вопрос 8

Выберите формулу одноосновной
КИСЛОТЫ:



1

2

3

4

Вопрос 8

Выберите формулу одноосновной кислоты:

- 1) HNO_3
- 2) H_2SO_4
- 3) H_3PO_4
- 4) LiOH

1

2

3

4

Вопрос 9

Кислоты взаимодействуют:

- 1) со всеми металлами
- 2) со всеми неметаллами
- 3) с неактивными металлами
- 4) с активными металлами

1

2

3

4

Вопрос 9

Кислоты взаимодействуют:

- 1) со всеми металлами
- 2) со всеми неметаллами
- 3) с неактивными металлами
- 4) с активными металлами

1

2

3

4

Вопрос 9

Кислоты взаимодействуют:

- 1) со всеми металлами
- 2) со всеми неметаллами
- 3) с неактивными металлами
- 4) с активными металлами

1

2

3

4

Вопрос 9

Кислоты взаимодействуют:

- 1) со всеми металлами
- 2) со всеми неметаллами
- 3) с неактивными металлами
- 4) с активными металлами

1

2

3

4

Вопрос 9

Кислоты взаимодействуют:

- 1) со всеми металлами
- 2) со всеми неметаллами
- 3) с неактивными металлами
- 4) с активными металлами

1

2

3

4

Вопрос 9

Кислоты взаимодействуют:

- 1) со всеми металлами
- 2) со всеми неметаллами
- 3) с неактивными металлами
- 4) с активными металлами

1

2

3

4

Вопрос 9

Кислоты взаимодействуют:

- 1) со всеми металлами
- 2) со всеми неметаллами
- 3) с неактивными металлами
- 4) с активными металлами

1

2

3

4

Вопрос 9

Кислоты взаимодействуют:

- 1) со всеми металлами
- 2) со всеми неметаллами
- 3) с неактивными металлами
- 4) с активными металлами

1

2

3

4

Вопрос 9

Кислоты взаимодействуют:

- 1) со всеми металлами
- 2) со всеми неметаллами
- 3) с неактивными металлами
- 4) с активными металлами

1

2

3

4

Вопрос 10

Осадок образуется при взаимодействии раствора серной кислоты с:

- 1) раствором хлорида калия
- 2) оксидом магния
- 3) раствором нитрата бария
- 4) раствором ортофосфата натрия

1

2

3

4

Вопрос 10

Осадок образуется при взаимодействии раствора серной кислоты с:

- 1) раствором хлорида калия
- 2) оксидом магния
- 3) раствором нитрата бария
- 4) раствором ортофосфата натрия

1

2

3

4

Вопрос 10

Осадок образуется при взаимодействии раствора серной кислоты с:

- 1) раствором хлорида калия
- 2) оксидом магния
- 3) раствором нитрата бария
- 4) раствором ортофосфата натрия

1

2

3

4

Вопрос 10

Осадок образуется при взаимодействии раствора серной кислоты с:

- 1) раствором хлорида калия
- 2) оксидом магния
- 3) раствором нитрата бария
- 4) раствором ортофосфата натрия

1

2

3

4

Вопрос 10

Осадок образуется при взаимодействии раствора серной кислоты с:

- 1) раствором хлорида калия
- 2) оксидом магния
- 3) раствором нитрата бария
- 4) раствором ортофосфата натрия

1

2

3

4

Вопрос 10

Осадок образуется при взаимодействии раствора серной кислоты с:

- 1) раствором хлорида калия
- 2) оксидом магния
- 3) раствором нитрата бария
- 4) раствором ортофосфата натрия

1

2

3

4

Вопрос 10

Осадок образуется при взаимодействии
раствора серной кислоты с:

- 1) раствором хлорида калия
- 2) оксидом магния
- 3) раствором нитрата бария
- 4) раствором ортофосфата натрия

1

2

3

4

Вопрос 10

Осадок образуется при взаимодействии раствора серной кислоты с:

- 1) раствором хлорида калия
- 2) оксидом магния
- 3) раствором нитрата бария
- 4) раствором ортофосфата натрия

1

2

3

4

Вопрос 10

Осадок образуется при взаимодействии раствора серной кислоты с:

- 1) раствором хлорида калия
- 2) оксидом магния
- 3) раствором нитрата бария
- 4) раствором ортофосфата натрия

1

2

3

4

Вопрос 10

Осадок образуется при взаимодействии раствора серной кислоты с:

- 1) раствором хлорида калия
- 2) оксидом магния
- 3) раствором нитрата бария
- 4) раствором ортофосфата натрия

1

2

3

4

ВАША ОТМЕТКА
5

ВЫХОД

ВАША ОТМЕТКА
4

ВЫХОД

ВАША ОТМЕТКА
3

ВЫХОД

ВАША ОТМЕТКА

2

ВЫХОД