

1. Верны ли следующие суждения о металлах и их соединениях?

А. Все металлы реагируют с водой с образованием оксидов.

Б. Все оксиды металлов — основные.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба суждения

4. Оба суждения неверны

2. Общим свойством серебра и железа является их способность растворяться в

1) воде

2) серной кислоте (р-р)

3) азотной кислоте (конц.)

4) растворе щелочи

3. Верны ли следующие суждения о свойствах железа?

А. При взаимодействии железа с разбавленной хлороводородной кислотой образуется хлорид железа(II).

Б. При взаимодействии железа с хлором образуется хлорид железа(II).

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба суждения

4. Оба суждения неверны

4. Верны ли следующие суждения о меди и ее соединениях?

А. Степень окисления меди в высшем оксиде равна +1.

Б. Медь вытесняет алюминий из раствора нитрата алюминия.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба суждения

4. Оба суждения неверны

5. Верны ли следующие суждения о свойствах углерода?

А. Взаимодействие углерода с кислородом относится к экзотермическим реакциям.

Б. При полном сгорании углерода образуется оксид углерода(IV).

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба суждения

4. Оба суждения неверны

6. Верны ли следующие суждения о свойствах углерода?

А. При обычной температуре углерод инертен.

Б. При нагревании углерод является сильным восстановителем.

1. Верно только А

2. Верно только Б

3. Верны оба суждения

4. Оба суждения неверны

7. Верны ли следующие суждения о свойствах кальция?
А. Для кальция характерны восстановительные свойства.
Б. При взаимодействии кальция с водой образуется оксид и вода.
1. Верно только А
 2. Верно только Б
 3. Верны оба суждения
 4. Оба суждения неверны
8. Верны ли следующие суждения об окислительных свойствах азота?
А. Азот является более слабым окислителем, чем фтор.
Б. Азот является окислителем в реакции с водородом.
1. Верно только А
 2. Верно только Б
 3. Верны оба суждения
 4. Оба суждения неверны
9. При взаимодействии меди с концентрированной серной кислотой образуются.
1. Сульфат меди(II), оксид серы(IV), вода
 2. Сульфат меди(II), вода
 3. Оксид меди(II), оксид серы(IV), вода
 4. Сульфат меди(I), вода, оксид серы(IV)
10. Верны ли следующие суждения о химических свойствах азота?
А. Азот реагирует с кислородом только при высокой температуре.
Б. Азот при нагревании реагирует с активными металлами.
1. Верно только А
 2. Верно только Б
 3. Верны оба суждения
 4. Оба суждения неверны
11. Верны ли следующие суждения о меди и ее соединениях?
А. Степень окисления меди в высшем оксиде равна +1.
Б. Медь вытесняет серебро из раствора нитрата серебра.
1. Верно только А
 2. Верно только Б
 3. Верны оба суждения
 4. Оба суждения неверны
12. Верны ли следующие суждения о меди?
А. Для меди характерны степени окисления +1 и +2.
Б. Медь вытесняет железо из раствора хлорида железа(II).
1. Верно только А
 2. Верно только Б
 3. Верны оба суждения
 4. Оба суждения неверны

13. Верны ли следующие суждения о металлах и их соединениях?

- А. Все металлы реагируют с кислотами с выделением водорода.
- Б. Все оксиды металлов основные.

- 1. Верно только А
- 2. Верно только Б
- 3. Верны оба суждения
- 4. Оба суждения неверны

14. Верны ли следующие суждения о свойствах железа?

- А. При взаимодействии железа с хлором образуется хлорид железа(III).
- Б. При взаимодействии железа с разбавленной серной кислотой образуется сульфид железа(II).

- 1. Верно только А
- 2. Верно только Б
- 3. Верны оба суждения
- 4. Оба суждения неверны

15. Верны ли следующие суждения о химических свойствах фосфора?

- А. Фосфор, предварительно подожженный на воздухе, сгорает в кислороде ярким пламенем.
- Б. Красный фосфор взаимодействует с металлами.

- 1. Верно только А
- 2. Верно только Б
- 3. Верны оба суждения
- 4. Оба суждения неверны

16. Верны ли следующие суждения о меди?

- А. Для меди характерны степени окисления +1 и +2.
- Б. Медь вытесняет цинк из раствора сульфата цинка.

- 1. Верно только А
- 2. Верно только Б
- 3. Верны оба суждения
- 4. Оба суждения неверны

17. Верны ли следующие суждения о свойствах железа?

- А. При взаимодействии железа с разбавленной серной кислотой образуется сульфат железа(II).
- Б. При взаимодействии железа с концентрированной серной кислотой образуется сульфид железа(II).

- 1. Верно только А
- 2. Верно только Б
- 3. Верны оба суждения
- 4. Оба суждения неверны

18. Верны ли следующие суждения о химических свойствах азота?

- А. Азот реагирует с водородом только при высокой температуре и наличии катализатора.
- Б. Одно из немногих веществ с которыми азот реагирует при комнатной температуре без участия катализатора - литий.

- 1. Верно только А
- 2. Верно только Б
- 3. Верны оба суждения
- 4. Оба суждения неверны

19. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует сера.

1. Гидроксид натрия
2. Нитрат натрия (р-р)
3. Разбавленная соляная кислота
4. Концентрированная азотная кислота
5. Гидроксид алюминия

Запишите номера выбранных веществ.

20. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует алюминий.

1. Хлорид меди (р-р)
2. Нитрат серебра (р-р)
3. Сульфат калия
4. Гидроксид железа(II)
5. Оксид углерода(II)

Запишите номера выбранных веществ.

21. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых может реагировать углерод.

1. Углекислый газ
2. Сульфат натрия (р-р)
3. Разбавленная азотная кислота
4. Концентрированная соляная кислота
5. Оксид железа(III)

Запишите номера выбранных веществ.

22. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует водород.

1. Сера
2. Кремний
3. Разбавленная азотная кислота
4. Гидроксид натрия
5. Оксид железа(III)

Запишите номера выбранных веществ.

23. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует хлор.

1. Кислород
2. Оксид углерода(II)
3. Хлорид цинка(II)
4. Концентрированная серная кислота
5. Хлорид железа(II)

Запишите номера выбранных веществ.

24. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует цинк.

1. Хлорид бария
2. Сульфат натрия (р-р)
3. Разбавленная азотная кислота
4. Гидроксид натрия
5. Оксид кальция

Запишите номера выбранных веществ.

25. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует фосфор.

1. Бром
2. Кальций
3. Разбавленная серная кислота
4. Хлороводород
5. Оксид железа(II)

Запишите номера выбранных веществ.

26. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует кремний.

1. Хлорид натрия
2. Водород
3. Разбавленная азотная кислота
4. Гидроксид калия
5. Магний

Запишите номера выбранных веществ.

27. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует натрий.

1. Водород
2. Сульфат калия
3. Оксид алюминия
4. Пероксид натрия
5. Метан

Запишите номера выбранных веществ.