

Задание по химии. Ответы направить на эл. почту: erkisheva17@bk.ru

Классы: 9 з

Дата: 11 декабря

Тема: Обобщающий урок по теме металлы.

Контрольная работа по теме: «Металлы»

1.Пройди по ссылке <https://resh.edu.ru/subject/lesson/2067/main/> повтори основные сведения о металлах, выполни тренировочные задания.

2.Выполни контрольную работу:

А 1. Металл, обладающий наибольшей активностью в реакциях в водных растворах, - это:

1)золото 2) калий 3) цинк 4) медь

А 2. Металл, реагирующий с раствором серной кислоты, но не реагирующий с водой без нагревания, - это:

1) магний 2) серебро 3) железо 4) медь

А 3. Не взаимодействуют с водой все металлы ряда:

1) серебро, ртуть, медь

2) никель, железо, цинк

3) магний, натрий, золото

4) платина, золото, литий

А 4. С раствором сульфата цинка реагирует:

1) свинец 2) медь 3) железо 4) алюминий

А 5. Литий нельзя использовать для вытеснения других металлов из водных растворов солей, потому что:

1) Литий взаимодействует с водой

2) Находится в ряду активности металлов левее натрия

3) Легче натрия

4) Дороже натрия

А 6. При взаимодействии натрия с водой образуются:

1) Оксид натрия и водород

2) Гидроксид натрия и водород

3) Пероксид натрия и водород

4) Только пероксид натрия

А 7. Два металла, которые реагируют с водой при высокой температуре, записаны в строке:

1) Свинец и серебро

2) Натрий и кальций

3) Медь и ртуть

4) Железо и цинк

А 8. Формулы металлов, оксиды которых растворимы в воде:

1) К, Mg, Al

2) Ba, K, Na

3) Ca, Al, Zn

4) Zn, Fe, Cu

В 1. Кальций вступает в реакцию с

1) Серой

2) Раствором гидроксида натрия

3) Оксидом серы(VI)

4) Водой

5) Медью

В 2. С алюминием реагируют:

- 1) Оксид железа (III)
- 2) Оксид углерода (IV)
- 3) Раствор хлорида натрия
- 4) Раствор хлорида цинка
- 5) Водород

В 3. Железо не реагирует с:

- 1) Кислородом
- 2) Водородом
- 3) Раствором серной кислоты
- 4) Раствором хлорида натрия
- 5) Раствором нитрата серебра

В 4. Какие утверждения для металлов неверны?

- 1) Металлы составляют большинство элементов Периодической системы
- 2) В атомах всех металлов на внешнем энергетическом уровне содержится не более 2-ух электронов
- 3) В химических реакциях для металлов характерны восстановительные свойства
- 4) В каждом периоде атом щелочного металла имеет наименьший радиус

В 5. Металлы хорошо проводят электрический ток, поскольку:

- 1) Связь в металлах ионного типа
- 2) Ионы металлов обладают высокой подвижностью
- 3) Электроны в металлах обладают высокой подвижностью
- 4) Связь в металлах ковалентная

В 6. Укажите символы металлов, в атомах которых на внешнем энергетическом р-подуровне содержится три электрона:

- 1) As 2) Sb 3) Al 4) Bi