# Задание по химии. Ответы направить на эл. почту: Shmvel@yandex.ru

**Классы:** 9 г

**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.

# 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. K, 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:
5. Связь в металлах ионного типа
6. Ионы металлов обладают высокой подвижностью
7. Электроны в металлах обладают высокой подвижностью
8. 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