

Задание 1. Прочитайте тексты и найдите в них грамматические конструкции определения и введения термина.

Немного о химии

Химия – это наука о веществах, их превращениях и явлениях, сопровождающих эти превращения. Теоретическую основу химии составляет атомно-молекулярное учение. Основные положения молекулярной теории заключаются в следующем:

1. Все вещества состоят из молекул. *Молекулами называются* наименьшие частицы вещества, обладающие его химическими свойствами.

2. Молекулы одного и того же вещества одинаковы, а молекулы разных веществ отличаются массой, размерами и другими свойствами.

3. Молекулы находятся в непрерывном движении.

Подтверждением реального существования молекул *служат* такие физические явления, как диффузия газов, затвердевание жидкостей и многие другие. Существование атомов обнаруживается фотографированием и при помощи специального приспособления.

Атомы – это наименьшие частицы, на которые могут распадаться молекулы. Каждый вид атомов *называется* химическим элементом. Атомы находятся в движении. *Одной из форм* движения атомов *являются* химические реакции. *Подтверждением* реального существования атомов *служат* химические превращения веществ. Химические элементы изображаются химическими знаками. Под химическим знаком элемента *понимают* краткое обозначение элемента.

Задание 2. Перестройте данные предложения, употребив в качестве сказуемого глагол называться. Дайте два варианта предложения: введение термина и определение термина.

Образец: Молекулы – наименьшие частицы вещества, сохраняющие его свойства. 1) Наименьшие частицы вещества, сохраняющие его свойства, называются молекулами. 2) Молекулами называются наименьшие частицы вещества, сохраняющие его свойства.

1. Атомы – наименьшие частицы, из которых состоят молекулы. 2. Сложные вещества – это вещества, молекулы которых состоят из атомов различных элементов. 3. Изотопы – разновидности одного и того же элемента, имеющие разное массовое число. 4. Химический элемент – вид атомов, характеризующийся определенной совокупностью свойств. 5. Курвиметр – прибор для измерения на карте кривых линий. 6. Манипулятор – техническое устройство, предназначенное для воспроизведения рабочих функций руки человека.

Задание 3. Закончите предложения, введя термин.

Образец: Средние соли серной кислоты – это сульфаты. – Средние соли серной кислоты называются сульфатами. – Сульфатами называются средние соли серной кислоты.

1. Соли азотной кислоты – это нитраты. 2. Средние соли угольной кислоты – это карбонаты. 3. Кислые соли серной кислоты – это бикарбонаты. 4. Кислые соли серной кислоты – это бисульфаты. 5. Соли кремниевой кислоты – это силикаты.

Задание 4. Вставьте вместо точек сказуемые: носит (носил) название, получил название, был назван.

1. Частицы, образующие катодное излучение ... электронами. 2. Вещества, испускающие невидимое излучение, ... радиоактивными веществами. 3. Частицы, которые испускает радий, ... альфа-частиц. 4. Каждый атом имеет массивную частицу, несущую, положительный заряд. Она ... атомного ядра. 5. Механизмы для передачи вращения между валами, взаимное положение которых во время движения может изменяться, ... универсальных шарниров.

Задание 5. Закончите предложения.

1. Алмаз представляет собой... . Алмаз является 2. Золото представляет собой Золото является 3. Алюминий представляет собой Алюминий является 4. Ртуть представляет собой Ртуть является 5. Кислород представляет собой Кислород является

Слова для справок: а) самое твердое из природных веществ, б) драгоценный металл, в) легкий металл, г) газ, д) металл серебристо-белого цвета, е) ядовитое вещество, ж) сильный окислитель, з) твердое прозрачное кристаллическое вещество, и) металл желтого цвета, к) тяжелый жидкий металл.

Задание 6. Измените предложения, употребив глаголы служить, являться, представлять собой.

1. Растительная пища – это источник фосфора для человека и животных. 2. Продукт застывания магмы – изверженные горные породы. 3. Минералы – природные химические соединения и самородные элементы. 4. Аморфные тела – обыкновенное стекло, пластмассы, клей. 5. Известняки – исходный материал для получения извести и цемента. 6. Основное сырье для производства дорожного кирпича – тугоплавкие глины. 7. Блеск минерала – важный диагностический признак. 8. Основные формы рельефа – равнины, холмы, горы. 9. Главный критерий работоспособности деталей – прочность. 10. Бокситы – это сырье для производства алюминия.