

ВВЕДЕНИЕ И ОПРЕДЕЛЕНИЕ ТЕРМИНА

При определении термина употребляются следующие конструкции:

1.

(есть) что Химия – наука о веществах и их превращениях.

Химия – это наука о веществах и их превращениях.

Прямая есть кратчайшее расстояние между двумя точками на плоскости.

В данной конструкции в роли подлежащего выступает термин, в роли сказуемого – слова, раскрывающие содержание термина.

2. чем называется что (Им.п.)

чем называют что (Вин.п.)

Молекулой называется наименьшая частица вещества, сохраняющая его свойства.

Молекулами называют наименьшие частицы вещества, сохраняющие его свойства.

3.

НОСИТ

Частицы, которые испускают гелий, носят название альфа-

что название чего частиц.

имеет

4. (Им.п.) что называется чем

(Вин. п.) что называют чем

Наименьшую частицу вещества, сохраняющую его свойства, называют молекулой.

ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА ПРЕДМЕТА (ЯВЛЕНИЯ, ПОНЯТИЯ)

При общей характеристике предмета употребляются следующие конструкции:

- ## 1. что – это что

что (есть) что

Золото – это драгоценный металл. Сера – неметалл.

В данной конструкции в роли подлежащего выступает узкое видовое понятие, которое раскрывается через широкое (родовое), выступающее в роли сказуемого.

Узкое (видовое) понятие	Широкое (родовое) понятие
золото	металл
сера	неметалл
кислород	газ

2. что является чем

чем является что

Кислород является активным газом. Хорошим окислителем является кислород.

- ### 3. что состоит в чем (в том, что)

что заключается в чем (в том, что)

Основные положения молекулярной теории заключаются в следующем: ...

Данная конструкция употребляется при раскрытии сущности процесса, явления и часто наполняется словами: *сущность, существо вопроса, теория, процесс* и др. если сущность явления нельзя выразить именем существительным, употребляется сложное предложение.

4. что представляет собой что (Вин.п.)

Озонатор представляет собой стеклянную трубку, по которой снаружи и внутри проходит электрический ток.

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.