

## ОСНОВНЫЕ ПОНЯТИЯ И ЗАКОНА ХИМИИ



Загрузок: 2867

Скорость: 1.43 Мб/с

СКАЧАТЬ

Рейтинг: ★★★★★

Автор: Clopper

Безопасно! Вирусов нет



В



196



Нравится

100



Твитнуть



g+1



50



95



161 комментариев

В



**Саша**

Благодарочка за все!

1 минуту назад



**Ангелина**

Побольше бы таких сайтов.

1 минуту назад



**Гриша**

Первый раз тут, скорость загрузки радует, наличие файлов тоже!

1 минуту назад



**Марина**

Всем советую, качает быстро.

1 минуту назад



**Леша**

не поверил глазам, есть все. спасибо!

1 минуту назад



**Оксана**

Глупости говорят, что незаменимых не бывает, без этого сайта я бы пропала.

1 минуту назад

Химия - наука о веществах, закономерностях их превращений (физических и химических свойствах) и применении. В настоящее время известно более 100 тыс. неорганических и более 4 млн. органических соединений. Химические явления: одни вещества превращаются в другие, отличающиеся от исходных составом и свойствами, при этом состав ядер атомов не изменяется. Итак, начнем рассказ об основных понятиях и законах химии. Сначала дадим определение науке: Химия — наука о веществах, закономерностях их превращений (физических и химических свойствах) и применении. Основные понятия химии У истока основных понятий химии стоит атомно-молекулярное учение, которое дает определение молекулы и атома: Молекула — это наименьшая частица определенного вещества, которая обладает его химическими свойствами.

МИНИСТЕРСТВО СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА И ПРОДОВОЛЬСТВИЯ РЕСПУБЛИКИ БЕЛАРУСЬ УО “ГРОДНЕНСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ”  
КАФЕДРА ХИМИИ ОБЩАЯ И НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ Лекция: Основные понятия и законы химии Для студентов сельскохозяйственных специальностей Гродно 2008 УДК: 546 (076.5) ББК 24.1 Я 73 Р 13 Рецензент: кандидат химических наук, доцент В.И. Кондаков Апанович, З.В.

Основные понятия и законы химии. 2.1. Теоретические сведения • Атомно-молекулярное учение о строении вещества Атомно-молекулярное учение о строении вещества М.В. Ломоносова является одной из основ научной химии. Всеобщее признание атомно-молекулярная теория получила в начале XIX в. После утверждения в химии атомистики Дальтона. С тех пор главным объектом исследования химии стали молекулы. рассчитывать абсолютные массы атомов и молекул; рассчитывать массовую долю химического элемента в веществе по его формуле; определять химическую формулу вещества на основе данных о массовых долях входящих в его состав элементов; рассчитывать величину молярной массы газообразных веществ и средней молярной массы газовых смесей; использовать уравнение Клапейрона-Менделеева для решения расчетных задач. 2.2. Химические элементы Нет точных сведений, откуда произошло слово «элемент».

1. а Введение, а основные понятия а законы (часть 2) Основные понятия а законы Атомно-молекулярное учение В а 1741 а году а атомно-молекулярное а учение а разработано а Ломоносовым. а Его а основные положения: 1. Все а вещества а состоят а из а молекула (корпускул). 2. Все а молекулы а состоят а из а атомов (элементов). 3. Частицы а находятся а в а непрерывном а движении. а Тепловое а состояние а тела — а результат а движения а их а частиц. Исключительное значение для развития химии имело атомно-молекулярное учение, колыбелью которого является Древняя Греция. Атомистику древнегреческих материалистов отделяют от нас более 20 веков, однако логика греков поражает настолько, что философское учение о дискретном строении материи, развитое ими, невольно сливается в сознании с нашими сегодняшними представлениями. Еще Левкипп (V в. до н.э.) утверждал: материальный мир дискретен, он состоит из мельчайших частиц и пустоты. Химические явления: одни вещества превращаются в другие, отличающиеся от исходных составом и свойствами, при этом состав ядер атомов не изменяется. Физические явления: меняется физическое состояние веществ (парообразование, плавление, электропроводность, выделение тепла и света, ковкость и др.) или образуются новые вещества с изменением состава ядер атомов. Атомно - молекулярное учение. 1. Все вещества состоят из молекул.