

положение металлов в периодической системе



Загрузок: 2867 Скорость: 1.43 Мб/с

СКАЧАТЬ

Рейтинг: ★★★★★
Автор: Clopper

Безопасно! Вирусов нет

В ❤️ 196 Нравится 100 Твитнуть +1 50 95

161 комментарий 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

Часть I 1. Положение металлов (М) в Периодической системе Д. И. Менделеева. Условная диагональ от В к At через элементы А групп: IV → V → VI. На диагонали и над ней расположены неметаллы, а под ней – металлы. Только из М состоят В группы. Всего из 110 элементов к металлам относят 88 элементов. IA группа – это щелочные металлы. IIA группа – это щелочноземельные металлы. 2. Особенности строения атомов М: 1) число е во внешнем слое атома 1-3; 2) R атома – большие размеры. Главная / Ответы на экзамены / химия - 9 класс Металлы, их положение в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение атомов (на примере натрия, алюминия). Характерные физические и химические свойства металлов. Металлы составляют большую часть химических элементов. Каждый период периодической системы (кроме I-го) химических элементов начинается с металлов, причем с увеличением номера периода их становится все больше. Из 114 элементов, известных в настоящее время, 96 являются металлами. Металлы и их соединения играют важную роль в состав важнейших соединений, участвующих в жизнедеятельности растений, животных и человека. По своей химической природе металлы – это химические элементы, атомы которых отдают электроны с внешнего или предвнешнего энергетического уровней, образуя при этом положительно заряженные ионы. На этом уроке рассматривается положение химических элементов металлов в Периодической системе, а также особенности строения атомов этих элементов, определяющие свойства простых и сложных веществ. Вы узнаете, почему химических элементов металлов значительно больше, чем неметаллов. Большая часть известных химических элементов образует простые вещества металлы. Тип урока – урок изложения нового материала. Оборудование. Коллекция из образцов разных металлов. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева (короткопериодный и длиннопериодный варианты). Диаграммы электропроводности, плотности, температур плавления металлов. Ход урока I. Организационный этап Урок начинается с предварительной организации. Он позволяет почувствовать пульс класса, подготовить учащихся к занятию, обеспечить нормальную обстановку для работы. Приветствие. Школьные знания.com это сервис в котором пользователи бесплатно помогают друг другу с учебой, обмениваются знаниями, опытом и взглядами. а) взаимодействие с кислородом , б) взаимодействие с другими неметаллами , в) взаимодействие металлов с водой , d) взаимодействие металлов с кислотами(разбавленными растворами и кислотами-окислителями), е) взаимодействие металлов с растворами солей. Металличность определяется способностью атомов отдавать электроны. Чем меньше надо отдать электронов и чем легче их отдавать, тем ярче выражены металлические свойства атомов. Планирование к учебнику «Химия», 9 класс, Габриелян О.С. Поурочное планирование к учебнику «Химия», 9 класс, О. С. Габриелян, издательство "Дрофа", 2005 год. Список уроков составлен в соответствии с поурочным планированием, предложенным авторами учебно-методического комплекта. Последовательность изучения различных разделов соответствует авторской концепции и нормативным документам, регламентирующим содержание образования по изучаемой дисциплине. [Карточка ресурса] 10.