9 класс Лесниченко Галина Васильевна химия

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Тема урока | Электронный ресурс | Печатный ресурс | Домашнее задание | Форма проверки |
| 29.04 | Периодический закон и Периодическая система Д. И. Менделеева в свете теории строения атома. | <http://fcior.edu.ru/catalog/osnovnoe_obshee> | **Состав атома.**  Атом состоит из **атомного ядра** и **электронной оболочки**. **Химический элемент** - вид атомов (совокупность атомов) с одинаковым зарядом ядра (с одинаковым числом протонов в ядре). **Изотоп** - совокупность атомов одного элемента с одинаковым числом нейтронов в ядре (или вид атомов с одинаковым числом протонов и одинаковым числом нейтронов в ядре).  **Строение электронной оболочки атома**  Орбитали реальных атомов в основном бывают четырех типов: *s*, *p*, *d* и *f* **Электронный слой**  **Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева (естественная система химических элементов)**  **Периодический закон химических элементов** (современная формулировка): свойства химических элементов, а также простых и сложных веществ, ими образуемых, находятся в периодической зависимости от значения заряда из атомных ядер.  **Периодическая система** - графическое выражение периодического закона.  Характеристики химических элементов закономерно изменяются в группах и периодах.  В периодах (с увеличением порядкового номера)   * увеличивается заряд ядра, * увеличивается число внешних электронов, * уменьшается радиус атомов, * увеличивается прочность связи электронов с ядром (энергия ионизации), * увеличивается электроотрицательность, * усиливаются окислительные свойства простых веществ ("неметалличность"), * ослабевают восстановительные свойства простых веществ ("металличность"), * ослабевает основный характер гидроксидов и соответствующих оксидов, * возрастает кислотный характер гидроксидов и соответствующих оксидов. | Проанализировать свойства оксидов элементов 2 периода | WhatsApp,  электронная почта |