

Образовательный минимум

Предмет: ХИМИЯ

Класс: 9 класс

| Термин, понятие | Определение |
|--|---|
| Особенности строения атомов металлов. | У атомов металлов внешняя электронная оболочка содержит немного (от 1 до 3) электронов. Это определяет их большую способность отдавать электроны и проявлять восстановительную способность. |
| Особенности строения атомов неметаллов | У атомов неметаллов внешняя электронная оболочка содержит много (от 4 до 7) электронов (иск. Гелий). Если на внешней оболочке 8 электронов это инертный газ. Это определяет их большую способность присоединять электроны и проявлять окислительную способность. |
| Щелочные металлы | Металлы 1А группы |
| Щелочноземельные металлы | Металлы 2А группы (кроме Be, Mg). |
| Алюминий | Переходный металл, его оксид и гидроксид обладают амфотерными свойствами. |
| Железо | Элемент 8Б группы. Один из самых распространенных металлов в земной коре после алюминия |
| Сплавы | Сплавы – смесь двух и более химических элементов с преобладанием металлических компонентов. Важнейшие сплавы: чугун, сталь, бронза. |
| Аллотропия | Способность химического элемента образовывать несколько простых веществ. |
| Галогены | Элементы 7А группы. Самый электроотрицательный элемент – фтор. |
| Элементы 6 и 7 А групп | Основное содержание: строение атомов (число электронов на внешнем уровне, характерные степени окисления, аллотропные модификации, важные соединения) |
| Воздух, его состав | Составные компоненты: постоянные (по объему – азот 78%, кислород – 21%, инертные газы – 1%), переменные (водяной пар, углекислый газ), случайные. Сырье для получения азота, кислорода, инертных газов. |