

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.