Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева и строение атомов.

(8 класс)

Элементы, атомы которых легко отдают ē для получения завершённого электронного уровня наз. металлами

Na + 11)))

2ē 8ē 1ē

Mg + 12)))

2ē 8ē 2ē

В. Что легче отдать 7ē или присоединить 1ē?

Cl + 17)))

2ē 8ē 7ē ē

Элементы, атомы которых принимают ē для завершения электронного уровня наз. неметаллами

Отдать 1ē легче, чем 2ē, а 2ē легче, чем 3ē
Следовательно металлические свойства
Na > Mg > Al

Na + 11)))

2ē 8ē 1ē

Mg + 12)))

2ē 8ē 2ē

Al + 13)))

2ē 8ē 3ē

R(LI) < R(Na) < R(K)

Чем меньше радиус атома, тем сильнее притяжение внешнего ē к ядру, тем труднее оторвать его.

Чем больше радиус ядра, тем дальше от ядра находится внешний ē, тем слабее притяжение ē к ядру, тем легче оторвать его от атома. Следовательно металлические свойства

Li < Na < K