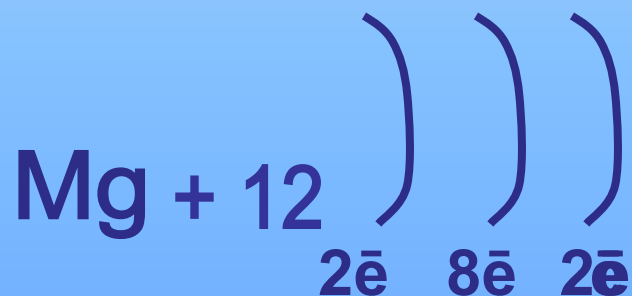
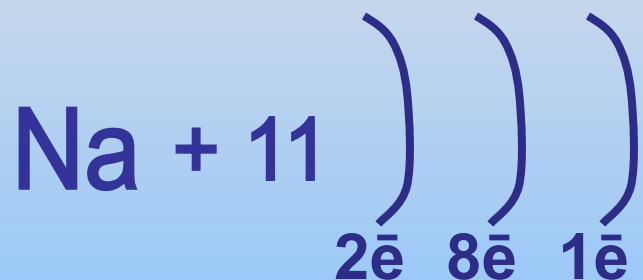


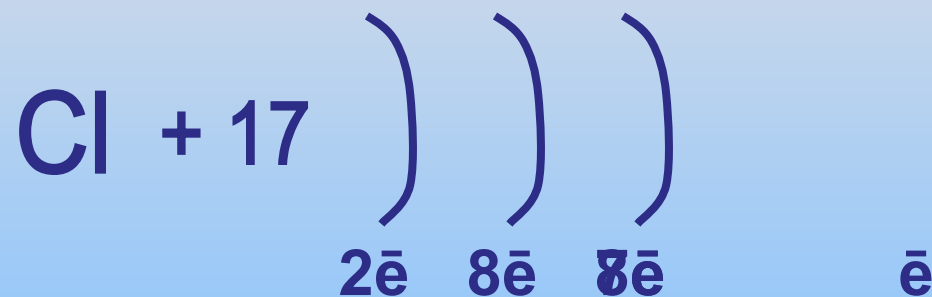
Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева и строение атомов.

(8 класс)

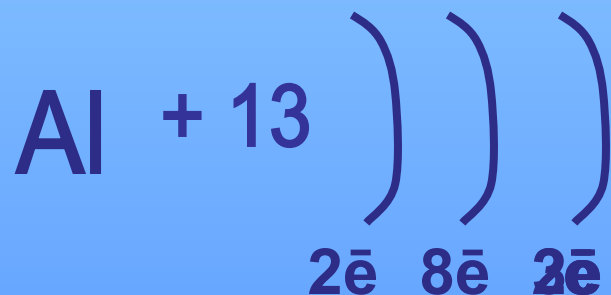
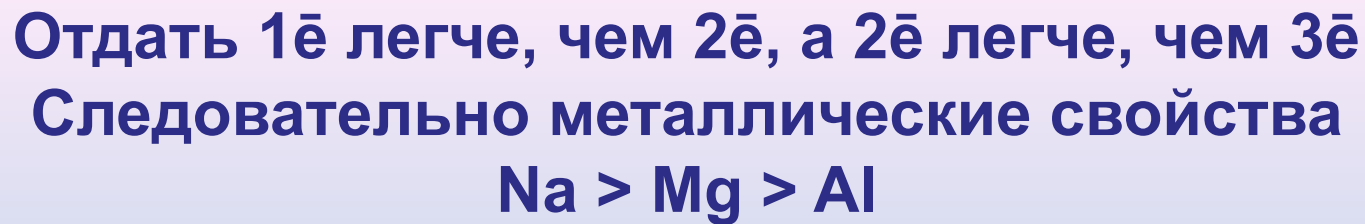
★ Элементы, атомы которых легко отдают $\bar{e}$ для получения завершённого электронного уровня наз.
металлами



✦ В. Что легче отдать $7\bar{e}$ или присоединить $1\bar{e}$?



Элементы, атомы которых принимают $\bar{e}$
для завершения электронного уровня
наз. **неметаллами**





Чем **меньше** радиус атома, тем **сильнее** **притяжение** внешнего $\bar{e}$ к ядру,
тем труднее оторвать его.

Чем **больше** радиус ядра,
тем дальше от ядра находится
внешний $\bar{e}$, тем
слабее притяжение $\bar{e}$ к ядру,
тем легче оторвать его от атома.
Следовательно металлические свойства
Li < Na < K