
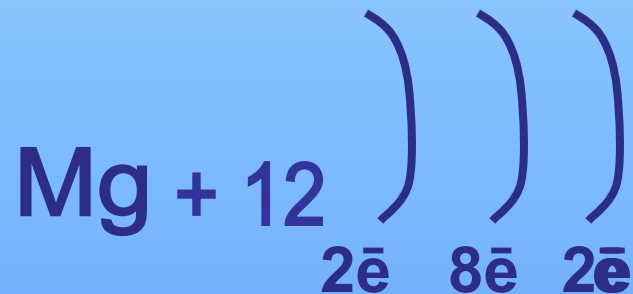
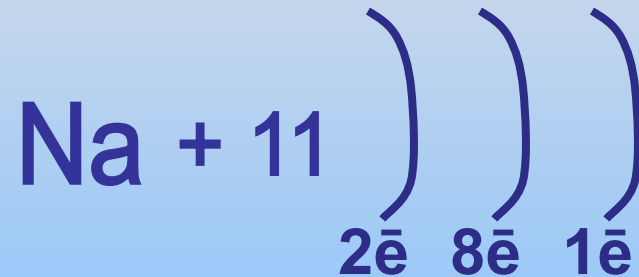




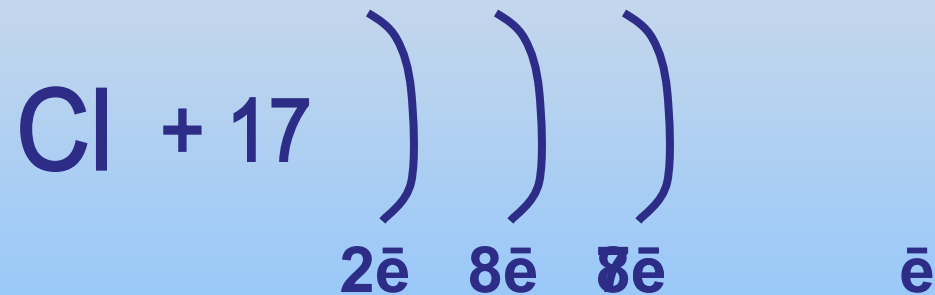
Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева и строение атомов.

(8 класс)


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



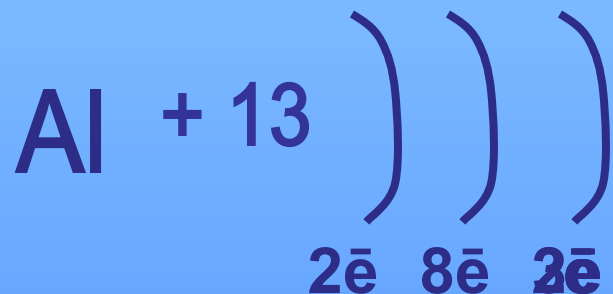
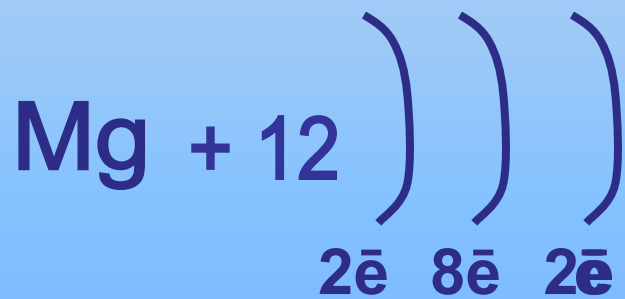
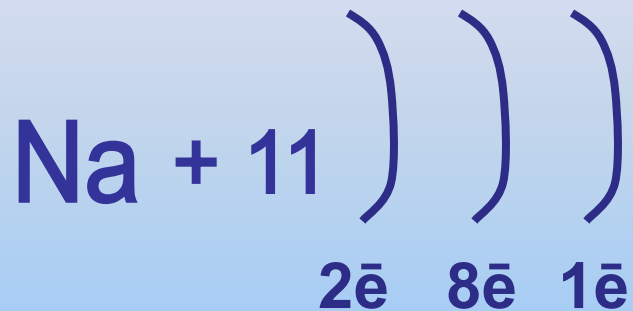
 В. Что легче отдать $7\bar{e}$ или присоединить $1\bar{e}$?



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



Отдать $1\bar{e}$ легче, чем $2\bar{e}$, а $2\bar{e}$ легче, чем $3\bar{e}$
Следовательно металлические свойства
 $\text{Na} > \text{Mg} > \text{Al}$





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

