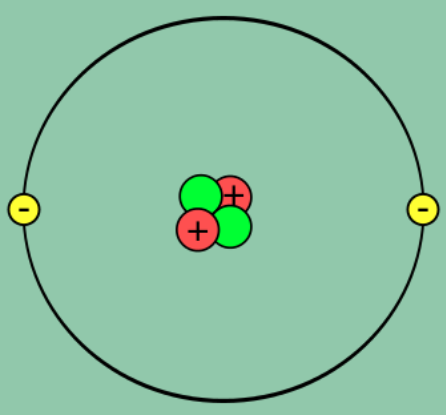
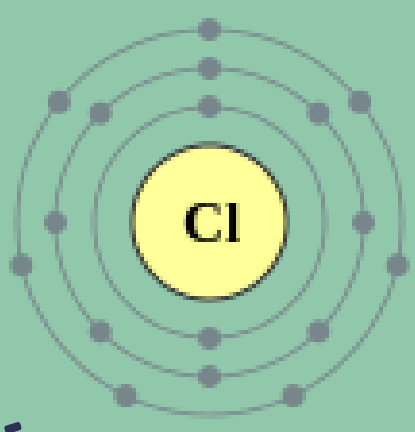
IGER - ZACULEU (3RO BÁSICO)
CIENCIAS NATURALES -
SEMANA 11

ELECTRONES DE VALENCIA Y ESTRUCTURA DE LEWIS



Átomo estable: Tiene sus niveles de energía completos
Ejemplo: Helio



Átomo inestable: Su último nivel de energía está incompleto

¡Recuerda! El número de valencia es la cantidad de electrones que hay en el nivel de energía mayor del átomo

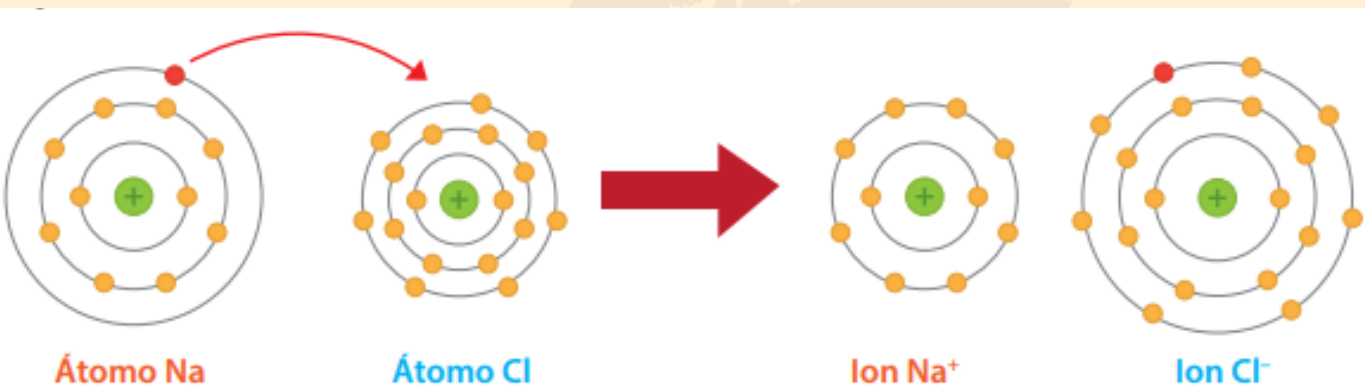


Imagen tomada de: http://lasmaravillasdelagua564.blogspot.com.co/2011/02/estructura-molecular-del-agua-enlaces.html

Cuando los átomos se unen a otros pueden ganar o perder electrones y a este conjunto de átomos se le llama COMPUESTO. Los electrones que se unen son los de VALENCIA

Estructura de Lewis: Gilbert Lewis ideó una manera de mostrar los electrones de valencia. Se escribe el número rodeado de puntos que representan los electrones de valencia.

EJEMPLOS:

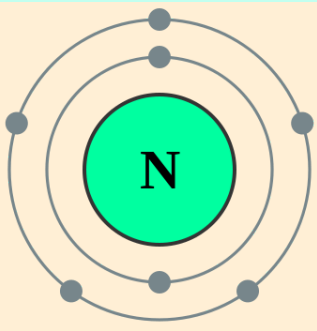
Hidrógeno H•

Carbono •Ċ•

¡Recuerda! Los gases nobles siempre tendrán un número de valencia 0, puesto que son estables

ELECTRONES DE VALENCIA EN EL MODELO DE BOHR

LOS ELECTRONES DE VALENCIA TAMBIÉN SE PUEDEN REPRESENTAR EN EL MODELO ATÓMICO DE BOHR. SON LOS ELECTRONES QUE ESTÉN EN EL NIVEL DE ENERGÍA MÁS EXTERNO



IGER (2016), Ciencias Naturales 9, Ciudad de Guatemala, Guatemala, Departamento de redacción y diseño para IGER

IGER - Todos los derechos reservados