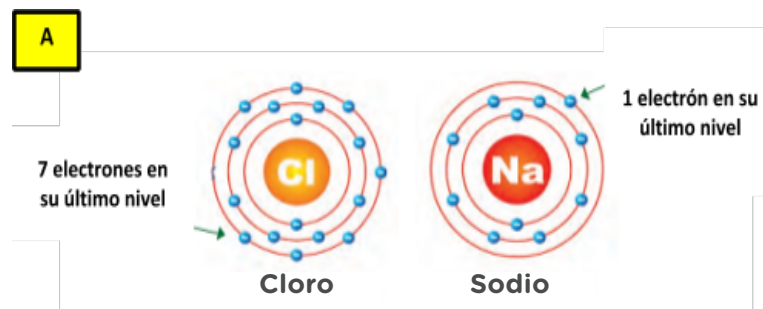


2.º grado: Ciencia, Tecnología y Salud

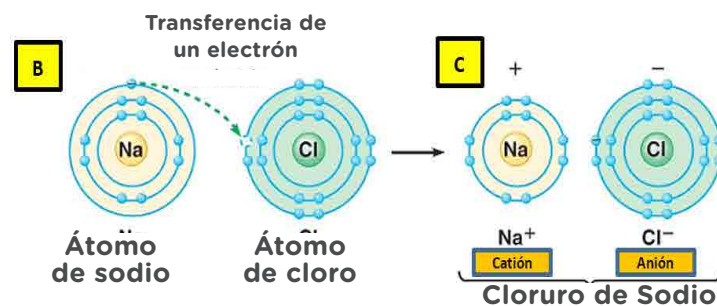
SEMANA 23

Comportamiento de los electrones según
su tipo de enlace

Enlace iónico



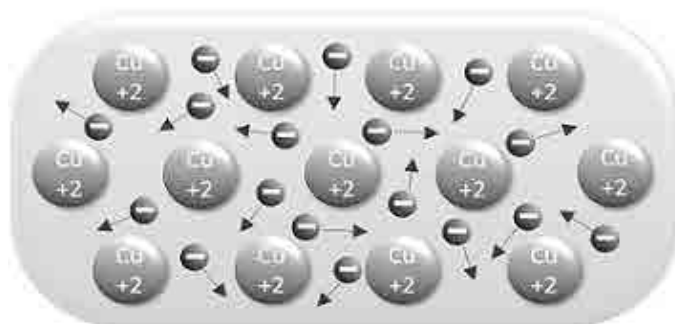
Podemos apreciar un átomo de **cloro** (Cl), con 7 electrones en su último nivel (electrones de valencia). Asimismo, se aprecia también otro átomo de **sodio** (Na), el cual posee 1 electrón en su último nivel. Tengamos en cuenta que para que un átomo alcance la estabilidad, debe tener 8 electrones en su último nivel.



Fuente: Pearson Educación

Para que los átomos alcancen la estabilidad, es necesario que formen un **enlace químico**. En el caso de estos átomos, vemos que el átomo del oxígeno (O) y los átomos de hidrógeno (H), poseen similar electronegatividad. Por tal motivo no se forma un “ganador” y un “perdedor” de electrones (como el caso del enlace iónico), sino más bien, los electrones son compartidos entre los átomos. A este tipo de unión se le denomina “enlace covalente”. El compuesto formado en nuestro diagrama es el agua.

Enlace metálico



Fuente: Quimicas.Net

Este tipo de enlace es característico de los metales, los cuales están formados por átomos de un mismo elemento. Estos átomos se encuentran formando redes. Los electrones del último nivel son compartidos por todos los átomos y se mueven libremente por toda la red.