

Regla del Octeto

La teoría del Octeto enunciada en 1916 por el físico químico Gilbert Newton Lewis dice que los iones de los elementos del sistema periódico tienen la tendencia a completar sus últimos niveles de energía con una cantidad de 8 electrones, de tal forma que adquieren una configuración muy estable. Esta configuración es semejante a la de un gas noble, los elementos ubicados al extremo derecho de la tabla periódica. Los gases nobles son elementos electrónicamente estables ya que cumplen con la estructura de Lewis, son inertes es decir que es muy difícil que reaccionen con algún otro elemento. Esta conclusión es conocida como la regla del Octeto.

Esta regla es aplicada para la creación de enlaces entre otros átomos, la naturaleza de estos enlaces determinará el comporta-

miento y las propiedades de las moléculas. Estas propiedades dependerían por tanto del tipo de enlace, del número de enlaces por átomo y de las fuerzas intermoleculares. Existen diferentes tipos de enlace químico basados todos ellos, como se explica antes en la estabilidad especial de la configuración electrónica de los gases nobles, teniendo a rodearse de ocho en su nivel más externo. Este octeto electrónico puede ser adquirido por un átomo de diferentes maneras en función de la electronegatividad.