

Regla del Octeto

La teoría del octeto, enunciada en 1916 por el físicoquímico 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.

La suma de electrones de cada uno de los átomos es 8, es con lo que se llega al octeto. Nótese que existen casos de moléculas con átomos que no cumplen el octeto y también son estables.

Existen excepciones a esta regla.

Esta regla es aplicable para la creación de enlaces entre los átomos, la naturaleza de estos enlaces determinará el comportamiento y las propiedades de las moléculas.

Estas unidades determinarán y dependerán por tanto el tipo de enlaces, del número de enlaces por átomo y de las fuerzas moleculares.

