

En que consiste la regla del Octeto.

La suma de los electrones de cada uno de los átomos es 8, con lo que se llega al octeto. No todos cumplen el octeto y también son estables. Existen excepciones a esta regla.

En química se conoce como la regla de octeto o teoría del octeto a la explicación sobre la forma en que los átomos de los elementos químicos se combinan.

Esta teoría fue enunciada en 1917 por el físico químico estadounidense Gilbert N. Lewis (1875-1946) y explica que los

átomos de los distintos suelen mantener siempre una configuración electrónica estable mediante la ubicación de ocho electrones en sus últimos niveles de energía.

La regla del octeto establece que los iones de los distintos elementos químicos que se encuentra en la tabla periódica suelen completar sus últimos niveles de energía. Debido a esto, las moléculas pueden adquirir una estabilidad semejante a la de los gases nobles.