

En que consiste la regla del octeto

La regla de octeto refiere a la tendencia de los átomos que para volverse estables completan su nivel energético con ocho electrones

El científico estadounidense Gilbert Newton Lewis fue quien en 1917 postuló la regla de octeto. Lewis advirtió que al combinarse entre sí los átomos intentan lograr la configuración estructural que tiene el gas noble ubicado más cerca en la tabla periódica de elementos.

Al observar esta tabla se puede advertir que los gases nobles disponen de ocho electrones en su última capa. La deducción llevó a Lewis a afirmar que esta configuración es la de mayor estabilidad para cualquier clase de átomo.

La regla de octeto en definitiva indica que dos átomos iguales al enlazarse desarrollan una organización específica para que al construirse el enlace por la compartición de los pares de electrones cada átomo por sí mismo adquiere la estructura de un gas noble. Así, ambos átomos se encontrarán en su última capa energética.

como en toda regla la regla
del octeto tambien tiene
excepciones El oxigeno el
nitrogeno y el Carbono son
compuestos que no cumplen con
la mencionada regla ya que
se organizan de manera
diferente De esta forma al
formarse los enlaces no se
registra la tendencia de la
regla de octeto

