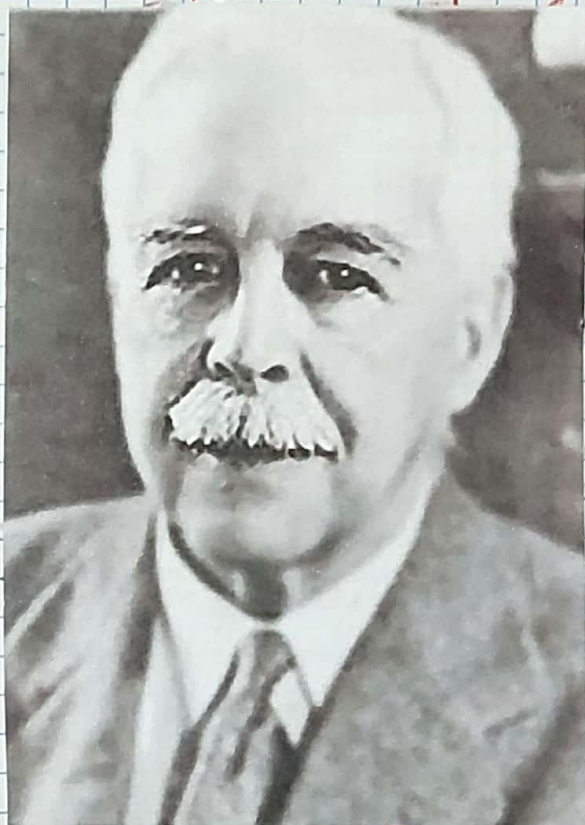


REGLA DEL OCTETO

La regla de octeto es un postulado que se emplea en el contexto de la química. Se trata de la tendencia que evidencia a los átomos de completar su nivel energético con 8 electrones para alcanzar estabilidad.

El científico estadounidense Gilbert Newton Lewis, en 1916, postuló que 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 8 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 2 átomos iguales, al enlazarse, desarrollan una organización específica para que, al construirse el enlace por la compartación de los pares de electrones, cada átomo adquiera la estructura de un gas noble. Así, ambos átomos se encontrarán rodeados de 8 electrones en su última capa energética.

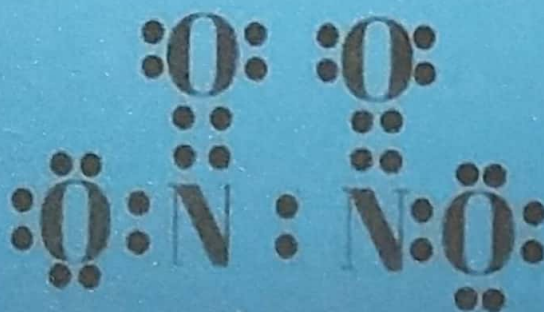
Como en toda regla del octeto también tiene excepciones.

El oxígeno, el nitrógeno y el carbono son elementos que no cumplen con la mencionada regla ya que se organizan de manera diferente, cuando forman compuestos. De esta forma, al formarse los enlaces, no se registra la regla de octeto.

Excepción a la Regla del octeto

Las excepciones para la regla del octeto, se presenta cuando un átomo sobrepasa el número de electrones o le falta número de electrones en su última capa, es decir, tiene más de 8 e- o tiene menos de 8 e-.

Regla del Octeto



Regla del Octeto

