

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 el gas noble los elementos ubicados al extremo derecho de la tabla los gases nobles son elementos electro químicamente estables

ya que cumplen con la estructura de Lewis son inirtes lo que quiere decir la regla consiste en que con 8 electrones los elementos son estables.