

Problema 303: ¿Qué dice la Regla del Octeto?

La configuración electrónica de los gases nobles termina en $ns^2 np^6$, excepto en el He que es $1s^2$, Los orbitales s y p están completos. Esta estructura debe darle a los gases nobles su gran estabilidad. La tendencia a completar esta estructura por parte de los átomos es lo que denominamos Regla del octeto.

Regla del octeto: “Los átomos cuando se asocian con otros átomos tienden a ganar, perder o compartir electrones para conseguir configuración de gas noble”.