Los átomos se unen porque, al estar unidos, adquieren una situación **más estable**que cuando estaban separados y esto permite que puedan existir en la naturaleza.

Esta situación de mayor estabilidad suele darse cuando el número de electrones que poseen los átomos *en su último nivel es igual a ocho*, estructura que coincide con la de [**los** **gases nobles**](https://sites.google.com/site/601unionesquimicas/electronegatividad-y-numero-de-oxidacion).

Los gases nobles tienen muy poca tendencia a formar compuestos y suelen encontrarse en la naturaleza como átomos aislados. Sus átomos, a excepción del helio, tienen 8 electrones en su último nivel de energía. Esta configuración electrónica es extremadamente estable y por eso su poca reactividad, por esto mismo es muy dificil que los gases nobles esten unidos con otros átomos.