

## REGLA DE OCTETO

Esta establece que los iones de los distintos elementos químicos que se encuentran en la tabla periódica suelen completar sus últimos niveles de energía con 8 electrones.

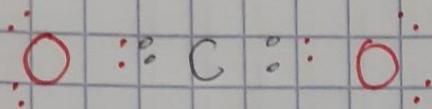
Debido a esto, las moléculas pueden adquirir una estabilidad semejante a la de los gases nobles (ubicados al extremo derecho de la tabla periódica) cuya estructura electrónica (con su último nivel de energía completo) los hace muy estables, o sea, poco reactivos.

Así, los elementos de alta electronegatividad (como los halógenos y anfígenos, es decir elementos del grupo 16 de la tabla) tienden a ganar electrones hasta el octeto, mientras que los de baja electronegatividad (como los alcalinos o alcalinotérreos) tienden a perder electrones para alcanzar el octeto.

### Ejemplos de la regla del octeto.

- El carbono comparte dos electrones con cada oxígeno, aumentando desde 6 hasta 8 los electrones en el último nivel de energía de cada oxígeno.

- Al mismo tiempo cada oxígeno comparte dos electrones con el carbono, aumentando desde 4 a 8 electrones en el último nivel de energía del carbono.



Otra forma de verlo sería que el total de los electrones cedidos y tomados siempre debe ser ocho.