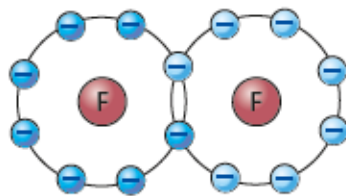
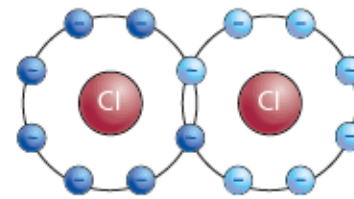


## Grupo 17: Halógenos

| Propiedades   | Reactividad   |
|---|---|
| <ul style="list-style-type: none"><li>• La familia de los halógenos está formada por: flúor, cloro, bromo y yodo.</li><li>• Son no metales.</li><li>• Tienen siete electrones en la última capa.</li><li>• Los puntos de fusión y ebullición aumentan al bajar en el grupo.</li><li>• A temperatura ambiente, el flúor y el cloro son gases, el bromo es un líquido y el yodo es un sólido.</li></ul> | <ul style="list-style-type: none"><li>• Los halógenos son sustancias muy reactivas que deben manejarse en el laboratorio con mucha precaución. Por ejemplo, el flúor y el cloro son corrosivos y venenosos.</li></ul> |



Molécula de flúor,  $F_2$ .



Molécula de cloro,  $Cl_2$ .