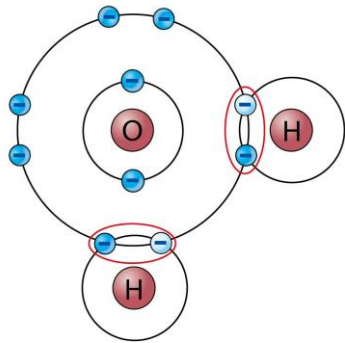
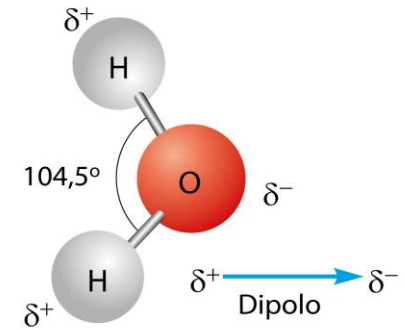


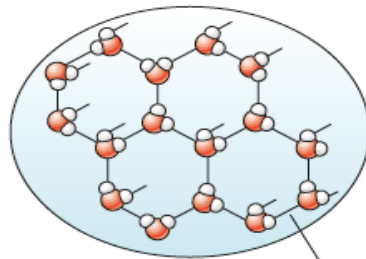
La molécula de agua es un **dipolo eléctrico**, y ello hace que sus propiedades sean diferentes de las de otras moléculas similares.



La configuración electrónica del **último nivel energético** del átomo de oxígeno es **2 4**, es decir, le faltan dos electrones para completarlo. En la molécula de agua, el átomo de oxígeno comparte un par de electrones con cada uno de los átomos de hidrógeno.

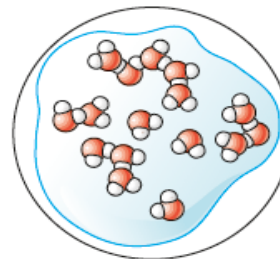


En **estado sólido**, las moléculas de agua están fuertemente unidas en formas hexagonales. En **estado líquido** forman agrupaciones y en **estado gaseoso** están sueltas.

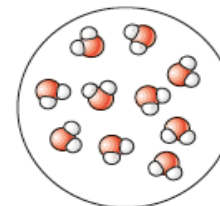


Moléculas de agua en estado sólido.

Fuerzas dipolares



Moléculas de agua en estado líquido.



Moléculas de agua en estado gaseoso.