

## GEOMETRÍA MOLECULAR

MOLÉCULA	ESTRUCTURA DE LEWIS	DISPOSICIÓN DE LOS PARES DE ELECTRONES	TIPOLOGÍA DE LA MOLÉCULA	GEOMETRÍA MOLECULAR	HIBRIDACIÓN DEL ÁTOMO CENTRAL	POLARIDAD
BeCl <sub>2</sub>	$\overline{\text{Cl}} - \text{Be} - \overline{\text{Cl}}$	Lineal	AX <sub>2</sub>	Lineal	sp	Apolar
BCl <sub>3</sub>	$\begin{array}{c} \overline{\text{Cl}} \\   \\ \overline{\text{Cl}} - \text{B} - \overline{\text{Cl}} \end{array}$	Trigonal	AX <sub>3</sub>	Trigonal	sp <sup>2</sup>	Apolar
CCl <sub>4</sub>	$\begin{array}{c} \overline{\text{Cl}} \\   \\ \overline{\text{Cl}} - \text{C} - \overline{\text{Cl}} \\   \\ \overline{\text{Cl}} \end{array}$	Tetraédrica	AX <sub>4</sub>	Tetraédrica	sp <sup>3</sup>	Apolar
SnCl <sub>2</sub>	$\overline{\text{Cl}} - \overline{\text{Sn}} - \overline{\text{Cl}}$	Trigonal	AX <sub>2</sub> E	Angular	sp <sup>2</sup>	Polar
NH <sub>3</sub>	$\begin{array}{c} \text{H} - \overline{\text{N}} - \text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$	Tetraédrica	AX <sub>3</sub> E	Pirámide trigonal	sp <sup>3</sup>	Polar
H <sub>2</sub> O	$\text{H} - \overline{\text{O}} - \text{H}$	Tetraédrica	AX <sub>2</sub> E <sub>2</sub>	Angular	sp <sup>3</sup>	Polar