

PARES DE ELECTRONES ALREDEDOR DEL ÁTOMO CENTRAL			MOLÉCULA	ESTRUCTURA DE LEWIS	FORMA
TOTALES	ENLAZANTES	NO ENLAZANTES			
1	1		HF	$\text{H} - \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}}$	LINEAL
2	2		BeCl <sub>2</sub>	$\overset{\cdot\cdot}{\text{Cl}} - \text{Be} - \overset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}$	LINEAL
3	3		BCl <sub>3</sub>	$\begin{array}{c} \overset{\cdot\cdot}{\text{Cl}} \\   \\ \text{B} \\ / \quad \backslash \\ \text{Cl} \quad \text{Cl} \end{array}$	TRIANGULAR
4	4	0	CH <sub>4</sub>	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	TETRAÉDRICA
	3	1	NH <sub>3</sub>	$\begin{array}{c} \overset{\cdot\cdot}{\text{N}} \\ / \quad \backslash \\ \text{H} \quad \text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$	PIRAMIDAL
	2	2	H <sub>2</sub> O	$\begin{array}{c} \overset{\cdot\cdot}{\text{O}} \\ / \quad \backslash \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	ANGULAR