

## Ejemplos de enlaces en moléculas con el modelo VSEPR:

Fórmula	Molécula	Estructura de Lewis	Enlaces	Pares solitarios	Geometría molecular
<b>AB<sub>2</sub></b>	BeCl <sub>2</sub>		2	0	<b>lineal</b> 
<b>AB<sub>3</sub></b>	BF <sub>3</sub>		3	0	<b>triangular plana</b> 
<b>AB<sub>4</sub></b>	CH <sub>4</sub>		4	0	<b>tetraédrica</b> 
<b>AB<sub>5</sub></b>	PCl <sub>5</sub>		5	0	<b>bipirámide trigonal</b> 
<b>AB<sub>6</sub></b>	SF <sub>6</sub>		6	0	<b>octaédrica</b> 
<b>AB<sub>2</sub>E</b>	SnCl <sub>2</sub>		2	1	<b>angular</b> 
<b>AB<sub>3</sub>E</b>	NH <sub>3</sub>		3	1	<b>pirámide trigonal</b> 
<b>AB<sub>2</sub>E<sub>2</sub></b>	H <sub>2</sub> O		2	2	<b>angular</b> 

<b>AB<sub>2</sub>E<sub>3</sub></b>	<b>XeF<sub>2</sub></b>		<b>2</b>	<b>3</b>	 <b>Lineal</b>
<b>AB<sub>4</sub>E</b>	<b>SF<sub>4</sub></b>		<b>4</b>	<b>1</b>	<b>tetraedro deformado o balancín</b> 
<b>AB<sub>3</sub>E<sub>2</sub></b>	<b>ClF<sub>3</sub></b>		<b>3</b>	<b>2</b>	<b>forma de T</b> 
<b>A<sub>3</sub>E<sub>3</sub></b>	<b>I<sub>3</sub><sup>-</sup></b>		<b>2</b>	<b>3</b>	<b>lineal</b> 
<b>AB<sub>5</sub>E</b>	<b>BrF<sub>5</sub></b>		<b>5</b>	<b>1</b>	<b>pirámide cuadrada</b> 
<b>AB<sub>4</sub>E<sub>2</sub></b>	<b>XeF<sub>4</sub></b>		<b>4</b>	<b>2</b>	<b>plano-cuadrada</b> 
<b>AB<sub>2</sub></b>	<b>CO<sub>2</sub></b>		<b>2</b>	<b>0</b>	<b>lineal</b> <b>O=C=O</b>
<b>A<sub>2</sub>B<sub>4</sub></b>	<b>C<sub>2</sub>H<sub>4</sub></b>		<b>3</b> <b>(cada carbono)</b>	<b>0</b>	<b>triangular plana (en torno de cada carbono)</b> 
<b>ABC<sub>5</sub></b>	<b>SOF<sub>4</sub></b>		<b>5</b>	<b>0</b>	<b>bipirámide trigonal</b> 
<b>AB<sub>2</sub>C<sub>2</sub>E</b>	<b>XeO<sub>2</sub>F<sub>2</sub></b>		<b>4</b>	<b>1</b>	<b>balancín</b> 