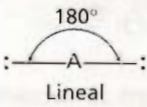
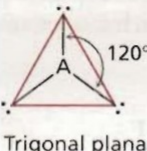
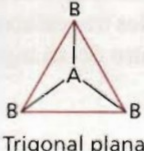
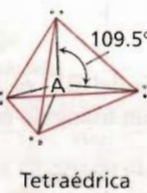
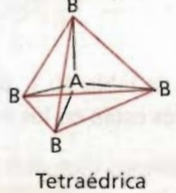
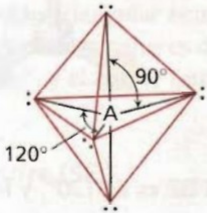
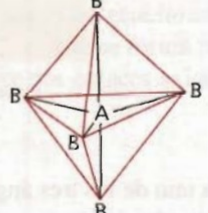
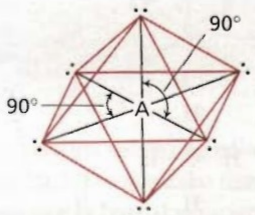
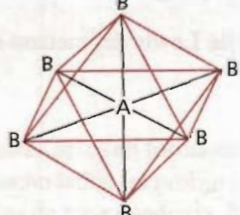


**Tabla 10.1** Distribución de los pares de electrones alrededor de un átomo central (A) en una molécula, y geometría de algunos iones y moléculas sencillas en las que el átomo central no tiene pares libres

Número de pares de electrones	Distribución de los pares de electrones*	Geometría molecular*	Ejemplos
2	 <p>Lineal</p>	$B-A-B$ Lineal	$BeCl_2$ , $HgCl_2$
3	 <p>Trigonal plana</p>	 <p>Trigonal plana</p>	$BF_3$
4	 <p>Tetraédrica</p>	 <p>Tetraédrica</p>	$CH_4$ , $NH_4^+$
5	 <p>Bipiramidal trigonal</p>	 <p>Bipiramidal trigonal</p>	$PCl_5$
6	 <p>Octaédrica</p>	 <p>Octaédrica</p>	$SF_6$

\* Las líneas con color sólo se utilizan para mostrar la forma global, no representan enlaces.

**Tabla 10.2 Geometría de iones y moléculas sencillas en las cuales el átomo central tiene uno o más pares libres**

Tipo de molécula	Número total de pares de electrones	Número de pares enlazantes	Número de pares libres	Distribución de pares de electrones*	Geometría	Ejemplos
$AB_2E$	3	2	1	 Trigonal plana	Angular	 $SO_2$
$AB_3E$	4	3	1	 Tetraédrica	Piramidal trigonal	 $NH_3$
$AB_2E_2$	4	2	2	 Tetraédrica	Angular	 $H_2O$
$AB_4E$	5	4	1	 Bipiramidal trigonal	Tetraedro distorsionado (o de "sube y baja")	 $SF_4$
$AB_3E_2$	5	3	2	 Bipiramidal trigonal	Forma de T	 $ClF_3$
$AB_2E_3$	5	2	3	 Bipiramidal trigonal	Lineal	 $I_3$
$AB_5E$	6	5	1	 Octaédrica	Bipiramidal cuadrada	 $BrF_5$
$AB_4E_2$	6	4	2	 Octaédrica	Cuadrada plana	 $XeF_4$

\*Las líneas en color se utilizan para mostrar la forma global, no son enlaces