

**Universitat de València  
ETSE**

**Tema 2-2  
Geometría Molecular**

**Juan José Borrás Almenar  
Departamento de Química  
Inorgánica**

**Asignatura:**

12555–Química Inorgánica  
Ingeniería Química

Para que el cuestionario funcione, debes inicializar el examen clicando sobre Inicio del Test. Para finalizar y obtener la puntuación clica sobre Final del Text.

### Inicio del Test

- Según el model RPEC, cuántos pares de electrones se sitúan alrededor del átomo central del  $\text{CBr}_4$ ?  
 0       4       2       3       32
- Según el model RPEC, cuántos pares de electrones se sitúan alrededor del átomo central del  $\text{SF}_4$ ?  
 5       4       34       6       3
- Según el model RPEC, cuántos pares de electrones se sitúan alrededor del átomo central del  $\text{CO}_3^{2-}$ ?  
 4       6       5       3       8
- Según el model RPEC, ¿cuántos pares de electrones se sitúan alrededor del átomo central del  $\text{SO}_2$ ?  
 2       5       4       6       3
- ¿Cuál es la disposición, según el modelo RPEC, de cuatro pares de electrones alrededor de un átomo central?  
 lineal       octaédrico       tetraédrico       trigonal plano       cuadrado plano
- ¿Cuál es la disposición, según el modelo RPEC, de seis pares de electrones alrededor de un átomo central?  
 octaédrico       hexagonal       trigonal plano       bipirámide trigonal       tetraédrico
- ¿Cuál es el efecto de los pares solitarios situados sobre el átomo central sobre los ángulos de enlace?  
 Hace los ángulos mayores       Hace los ángulos menores       No tiene efecto alguno
- ¿Cuál es la forma de una molécula del tipo  $\text{AX}_4\text{E}_2$ ?  
 Tetraédrica       Octaédrica       Lineal       Trigonal plana       Cuadrado plana
- ¿Cuál es la forma de una molécula del tipo  $\text{AX}_3\text{E}_2$ ?  
 Bipirámide trigonal       Trigonal plana       Octaédrica       Pirámide trigonal       En forma de T
- ¿Cuál es la forma del  $\text{GaCl}_3$ ?  
 Bipirámide trigonal       Tetraédrica       Trigonal plana       Lineal       En forma de T

11. ¿Cual es el ángulo de enlace en el amoníaco  $\text{NH}_3$ ?

- $109,5^\circ$       $108^\circ$       $90^\circ$       $120^\circ$       $111^\circ$

12. ¿Cual es el ángulo de enlace razonable en el pentafluoruro de bromo,  $\text{BrF}_5$ ?

- $180^\circ$       $93^\circ$       $90^\circ$       $120^\circ$       $88^\circ$

Final del Test

--	--