

**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 clicas sobre Final del Text.

Inicio del Test

- Según el model RPECP, cuántos pares de electrones se sitúan alrededor del átomo central del CBr_4 ?
 0 4 2 3 32
- Según el model RPECP, cuántos pares de electrones se sitúan alrededor del átomo central del SF_4 ?
 5 4 34 6 3
- Según el model RPECP, cuántos pares de electrones se sitúan alrededor del átomo central del CO_3^{2-} ?
 4 6 5 3 8
- Según el model RPECP, ¿cuántos pares de electrones se sitúan alrededor del átomo central del SO_2 ?
 2 5 4 6 3
- ¿Cuál es la disposición, según el modelo RPECP, de cuatro pares de electrones alrededor de un átomo central?
 lineal octaédrico tetraédrico trigonal plano cuadrado plano
- ¿Cuál es la disposición, según el modelo RPECP, 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 AX_4E_2 ?
 Tetraédrica Octaédrica Lineal Trigonal plana Cuadrado plana
- ¿Cuál es la forma de una molécula del tipo AX_3E_2 ?
 Bipirámide trigonal Trigonal plana Octaédrica Pirámide trigonal En forma de T
- ¿Cuál es la forma del GaCl_3 ?
 Bipirámide trigonal Tetraédrica Trigonal plana Lineal En forma de T

11. ¿Cual es el ángulo de enlace en el amoníaco NH_3 ?

- $109,5^\circ$ 108° 90° 120° 111°

12. ¿Cual es el ángulo de enlace razonable en el pentafluoruro de bromo, BrF_5 ?

- 180° 93° 90° 120° 88°

Final del Test

--	--