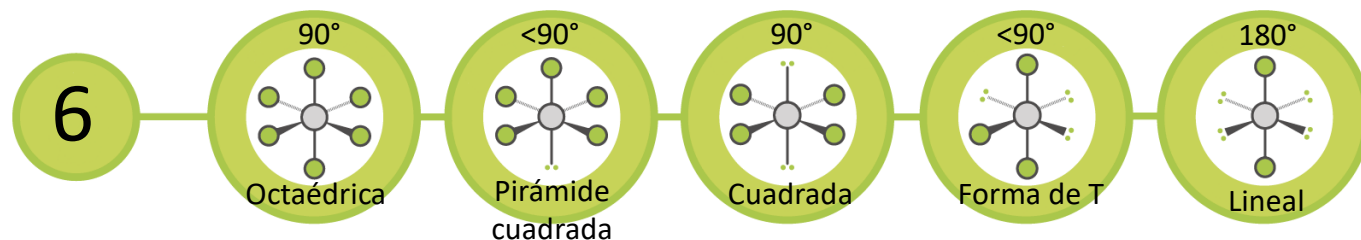
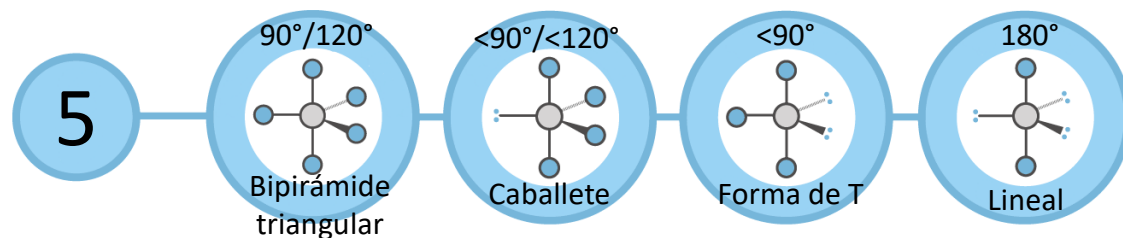
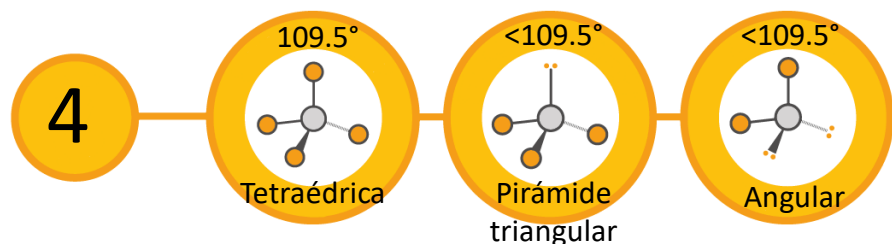
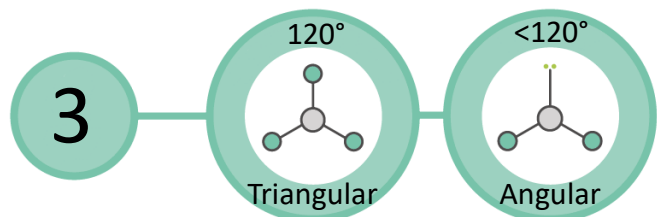
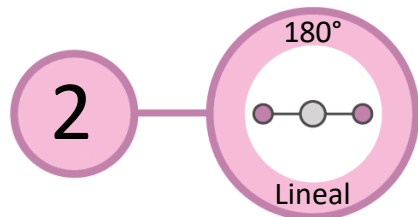
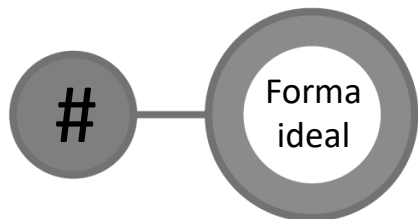


Geometría molecular y la teoría de repulsión de pares electrónicos en la capa de valencia (TRPECV)



Cómo se aplica

Considera los entes alrededor de un átomo central (átomos y pares electrónicos) como cargas puntuales negativas. La geometría óptima es aquella donde se minimicen las interacciones electrostáticas en dichas cargas.

- 1 Construye la estructura le Lewis para la molécula.
- 2 Determina el # de entes alrededor del átomo central.
- 3 Elige la distribución espacial más probable.
- 4 Determina el # de pares electrónicos del átomo central.
- 5 Selecciona la geometría molecular.
- 6 Identifica los ángulos de enlace.

Enlace vs. par electrónico

Un par electrónico ejerce mayor repulsión sobre un par enlazado.

¿Cuánto se repelen?

Cada par electrónico reduce el ángulo de enlace alrededor de 2.5° .

No aplica para elementos de transición.