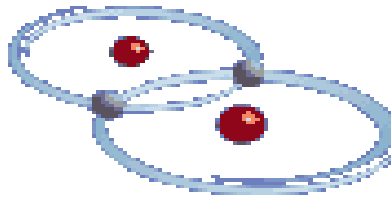




ENLACE QUÍMICO



Polaridad en moléculas covalentes.

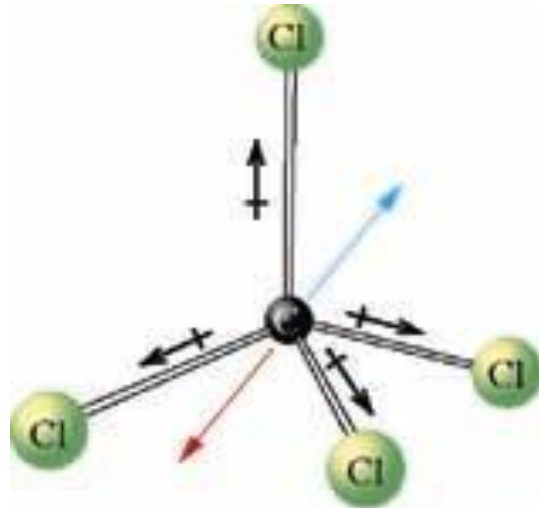
Momento dipolar.

- Cada enlace tiene un momento dipolar “ $\vec{\mu}$ ” (magnitud vectorial que depende la diferencia de χ entre los átomos cuya dirección es la línea que une ambos átomos y cuyo sentido va del menos electronegativo al más electronegativo).

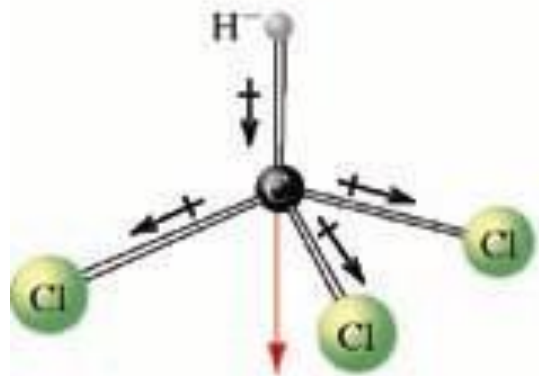
Momento dipolar

- Dependiendo de cómo sea $\Sigma \vec{\mu}$ de los enlaces que forman una molécula, éstas se clasifican en:
- **Moléculas polares.** Tienen $\Sigma \vec{\mu}$ no nulo:
 - Moléculas con un sólo enlace covalente. Ej: HCl.
 - Moléculas angulares, piramidales, Ej: H₂O, NH₃.
 - **La presencia del par libre en el átomo central, no hay anulación del momento dipolar y la molécula esta totalmente polarizada.**
- **Moléculas apolares.** Tienen $\Sigma \vec{\mu}$ nulo:
 - Moléculas con enlaces apolares. Ej: H₂, Cl₂.
 - $\Sigma \vec{\mu} = 0$. Ej: CH₄, CO₂.

Momentos dipolares

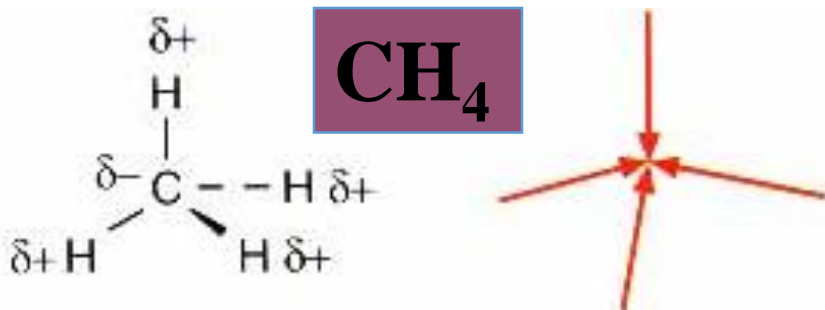
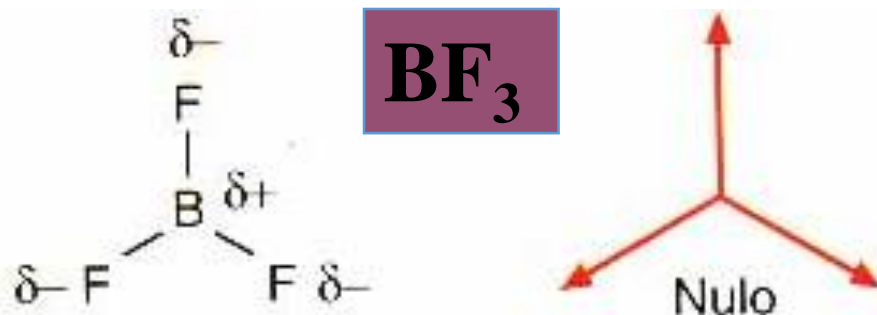
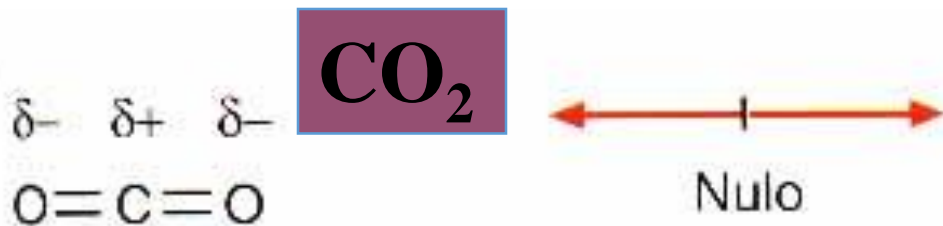


(a) CCl_4 : una molecula no polar



(b) CHCl_3 : una molecula polar

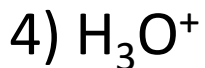
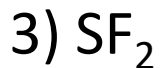
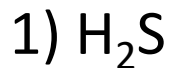
Momentos dipolares (molécula polar o apolar)



Ejercicios de Momento Dipolar

Identifique si las moléculas son polares (no nulas) o apolares (nulas), para eso tiene que realizar las estructuras de Lewis primero.

Ejercicios:



Cierre metacognitivo

1. ¿Qué has aprendido?

2. ¿Qué dificultades has tenido?

3. ¿Para qué te ha servido?
