

**Universitat de València
ETSE**

**Tema 2-3
Polaridad de las moléculas**

**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

1. ¿Qué enlace es más polar?

- S–O P–Cl O–H Cl–Br C–H

2. Sólo una de estas moléculas es polar, ¿cuál?

- CO₂ NH₃ CF₄ BF₃ SeO₃

3. Sea una molécula con un átomo central rodeado de un número variable de átomos de la misma naturaleza. ¿En qué geometría molecular se originará un momento dipolar?

- Lineal Octaédrica Cuadrado plana En forma de T Trigonal plana

4. Sólo una de estas moléculas es apolar, ¿cuál es?

- SeO₂ CH₃F H₂O ClF₃ XeF₄

Final del Test

--	--