

Tarea Previa.

Laboratorio de Química Inorgánica I / Fuerzas Intermoleculares y solubilidad

1. Define momento dipolar.
2. ¿Qué significa que una molécula sea polarizable?
3. Dibuja la estructura del tetracloruro de carbono, metanol, éter etílico, acetona y del agua. Considera la repulsión de los pares electrónicos.
4. Dibuja el vector de momento dipolar (si existe) sobre cada una de las moléculas de la pregunta 3.
5. ¿Qué sucede cuando dos sustancias son miscibles? ¿Y cuando no son miscibles?
6. **Lee la Introducción y la metodología de la práctica.**