

SEMINARIO DE QUIMICA

Tema 4. Líquidos, Sólidos y Gases: Fuerzas Intermoleculares

1. Para cada una de las siguientes sustancias, indicar la importancia de las distintas fuerzas intermoleculares:

HCl, Br₂, ICl, HF y CH₄

2. Ordenar justificadamente las siguientes sustancias en el sentido de aumento de puntos de ebullición:

CCl₄, Cl₂, NOCl ($\mu \neq 0$), N₂

3. . Explicar el orden de los siguientes puntos de ebullición:

C₆H₆ 80°C; C₆H₅Cl 132°C; C₆H₅OH 182°C

4. Indicar qué tipo de sólido sería cada una de las siguientes sustancias, señalando naturaleza de enlace y el tipo de fuerzas que actúan en ellos:

N₂, SiH₄, W, H₂S, KCl, BN, NH₃, SiO₂, I₂, CaO, Xe, CO₂, Na, Al₂O₃, C (diamante), NO, AlBr₃