

Profesora: Alejandra Opazo

Ayudante: Constanza De Angelis L.

- **Geometría Molecular e Hibridación:** Apoyarse en las tablas anteriormente subidas al blog.
- **Sólidos:**
 - Celda cúbica centrada en el Cuerpo (CC) utiliza la relación: $\sqrt{3}a = 4r$, la cual relaciona la longitud de la diagonal del cubo a con el radio atómico r
 - Celda cúbica centrada en las Caras (CC) utiliza la relación: $\sqrt{2}a = 4r$
 - Densidad : $\frac{masa}{volumen} \left(\frac{gr}{cm^3} \right)$
- **Soluciones:**
 - **Dos componentes:** Solute y disolvente
 - Solute es la sustancia minoritaria de la solución, mientras que el disolvente es la disuelve la solución.

Equivalencias:

1000 gr = 1 kilo

1000 ml = 1 Lt

Molalidad (m): “número de moles de soluto por kilogramo de disolvente”

$$Molalidad = \frac{Moles\ de\ soluto}{Kilogramos\ de\ disolvente}$$

Molaridad (M): “número de moles de soluto por litro de solución”

$$Molaridad = \frac{Moles\ de\ soluto}{Litros\ de\ solución}$$

- **Fuerzas Intermoleculares:**
 - Fuerzas Ión-Dipolo
 - Fuerzas Dipolo-Dipolo
 - Fuerzas Dipolo-Dipolo Inducido
 - Fuerzas de Van der Waals
 - Fuerza de dispersión de London

- Puentes de Hidrógeno

→Al comparar entre dos compuestos, recordar revisar EN (Electronegatividad) y también la polaridad de las moléculas. Las moléculas polares tienen mayor punto de ebullición que las moléculas apolares.

→Según diferencias de EN, los enlaces del compuesto serán:

- * Iónico (diferencia superior o igual a 1,7)

- * Covalente polar (diferencia entre 1,7 y 0,4)

- * Covalente no polar (diferencia inferior a 0,4)