

LOS ESTADOS DE AGREGACIÓN Y CAMBIOS DEL AGUA

Constanza Bolaños 3ro B

Química



MODELO DE PARTÍCULAS

- Materia formada por partículas no perceptibles a la vista.
- Partículas en continuo movimiento **+T+M**.
- Fuerza de atracción entre las partículas.



ESTADOS DE AGREGACIÓN

ESTADOS

Sólido



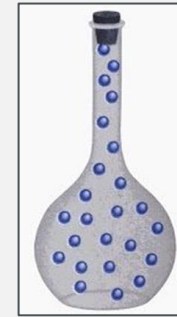
- Tienen forma y volumen propio
- + fuerza de atracción
- Su movimiento es vibratorio

Líquido



- Tiene volumen propio pero no forma
- Fuerza de atracción = fuerza de repulsión
- Su movimiento es de translación

Gaseoso



- No tiene forma ni volumen
- + fuerza de repulsión y casi nula de atracción
- Tiene mucho movimiento



CAMBIOS DE ESTADO

Subida de temperatura



Bajada de temperatura

Evaporación: se produce en la superficie y a temperatura ambiente
Ebullición: Se calienta y es en toda la masa

