

MODELO CORPUSCULAR

El modelo corpuscular de la materia postula que toda la materia está compuesta por pequeñas partículas (átomos, moléculas o iones) que se encuentran en constante movimiento y están separadas por vacío. Estas partículas se mantienen unidas por fuerzas de atracción de diferente intensidad, lo que explica los estados de agregación de la materia (sólido, líquido y gas).

Principios fundamentales

- **Compuesto por partículas:** La materia está formada por partículas diminutas o corpúsculos. Estas pueden ser átomos, moléculas o iones, dependiendo de la sustancia.
- **Movimiento constante:** Las partículas están en continuo movimiento, ya sea vibrando, rotando o trasladándose. Este movimiento aumenta con la temperatura.
- **Fuerzas de atracción:** Entre las partículas existen fuerzas de atracción y en algunos casos, repulsión, que mantienen la cohesión entre ellas.
- **Espacios vacíos:** Entre las partículas hay espacios vacíos donde no hay materia.

Aplicaciones del modelo

- **Estados de agregación:** Explica la diferencia entre los estados sólido, líquido y gaseoso:
 - **Sólido:** Las partículas están fuertemente unidas, con poco espacio para moverse.
 - **Líquido:** Las partículas están menos unidas y pueden deslizarse unas sobre otras.
 - **Gas:** Las partículas están muy separadas y en movimiento rápido, con fuerzas de atracción casi nulas.
- **Representación de sustancias:** Permite representar visualmente elementos, compuestos y mezclas, usando esferas de diferentes tamaños y colores para distinguir los distintos átomos.
- **Cambios de estado:** Ayuda a entender los cambios de estado, ya que implican un reordenamiento de las partículas sin alterar su naturaleza química.

