

Estructura y estado de la materia

Sólido

En un sólido las distancias existentes entre las partículas (átomos o moléculas consideradas como un todo) que lo estructuran, son comparables a las dimensiones de éstas, por lo que las fuerzas que forman sus enlaces son muy intensas, y, en consecuencia, resisten a la acción de las fuerzas exteriores normales a su superficie (compresión) reaccionando con las fuerzas interatómicas e intermoleculares de repulsión, y a las tangenciales (tracción) que equilibran las de cohesión.

Líquido

- ✓ El estado líquido es un estado intermedio entre el sólido y el gaseoso teniendo propiedades semejantes a ambos.
- ✓ Una primera semejanza al estado sólido es la resistencia que oponen a la compresión, sin embargo, no resisten las fuerzas de tracción al igual que los gases.

Gaseoso

En los gases, las fuerzas de atracción son casi inexistentes, por lo que las partículas están muy separadas unas de otras y se mueve rápidamente y en cualquier dirección trasladándose incluso a largas distancias.