

Propiedades de cada estado de agregación

Las propiedades de los estados de agregación son las siguientes.

1. Propiedades comunes a los tres estados de agregación. Son propiedades que tienen las sustancias se encuentren en cualquier estado de agregación (sólido, líquido o gaseoso). Son propiedades específicas de la materia:
 - Conductividad eléctrica y calorífica: facilidad o no para transmitir el calor o la electricidad.
 - Dilatación. Aumento o disminución del volumen que tiene lugar al variar la temperatura.
2. Propiedades particulares de cada estado de agregación. Son propiedades específicas que una sustancia tendrá en un determinado estado de agregación pero no en otro.
 - Propiedades de las sustancias en estado **sólido**:
 - Tenacidad: resistencia a ser roto, doblado, etc.
 - Dureza: resistencia a ser rayado.
 - Propiedades de las sustancias en estado **líquido**:
 - Viscosidad: capacidad de un líquido para fluir.
 - Tensión superficial: mayor o menor facilidad de un líquido a extenderse en forma de lámina (pompas de jabón, etc.)
 - Propiedades de las sustancias en estado **gaseoso**:
 - Difusión: mayor o menor facilidad con que las partículas de un gas se desplazan dentro del recipiente que las contiene.