

Recordamos las CARACTERÍSTICAS MACROSCÓPICAS DE LOS ESTADOS DE LA MATERIA

CARACTERÍSTICAS	CUERPOS EN ESTADO SÓLIDO	CUERPOS EN ESTADO LÍQUIDO	CUERPOS EN ESTADO GASEOSO
	Tienen forma propia.	No tienen forma propia.	No tienen forma propia.
	Tienen volumen propio.	Tienen volumen propio.	No tienen volumen propio.
	Prácticamente no se pueden comprimir.	Se comprimen más que los sólidos.	Son muy compresibles.
	Se dilatan muy poco.	Se dilatan más que los sólidos y menos que los gases.	Se dilatan mucho más que los sólidos y los líquidos.

MODELO DISCONTINUO DE LA MATERIA: se trabajará en clase (leer apuntes).

CARACTERÍSTICAS SUBMICREOSCÓPICAS DE LOS ESTADOS DE AGREGACIÓN DE LA MATERIA

MODELO	ESTADO SÓLIDO	ESTADO LÍQUIDO	ESTADO GASEOSO
	Las partículas se encuentran en posiciones fijas, muy juntas.	Las partículas forman grupos desiguales y variables. Se encuentran más alejadas unas de otras con respecto a las del estado sólido.	Las partículas se encuentran muy separadas.
	El espacio vacío entre las partículas es casi nulo.	Hay más espacio vacío entre las partículas que en el estado sólido.	El espacio vacío entre las partículas es enorme comparado con el tamaño de las mismas.
	Las partículas solo pueden vibrar en las posiciones fijas.	Las partículas pueden realizar movimientos de vibración, rotación y traslación.	Las partículas se mueven mucho más que en el estado líquido chocando entre si y con las paredes del recipiente.
	Las fuerzas de atracción entre las partículas son muy intensas.	Las fuerzas de atracción entre las partículas son menos intensas que en los sólidos y más que en los gases.	Las fuerzas de atracción entre las partículas son prácticamente nulas.

Fig. 7. Cuadro explicativo de los tres estados de agregación de la materia aplicando el modelo discontinuo.