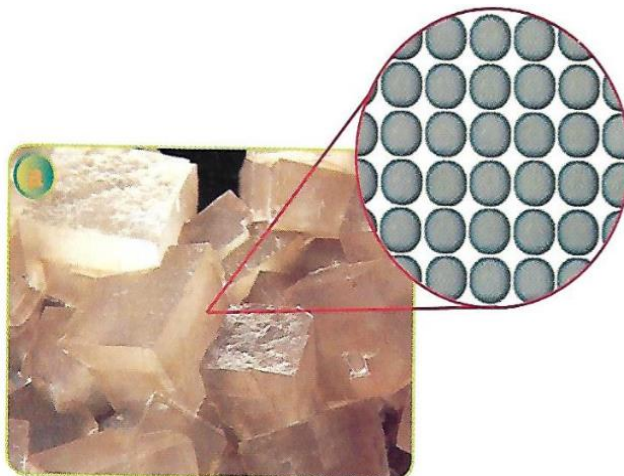


Trabajo Practico N° 3: Estados y cambios de estados de agregación de la Materia

Teoría: copiar en la carpeta

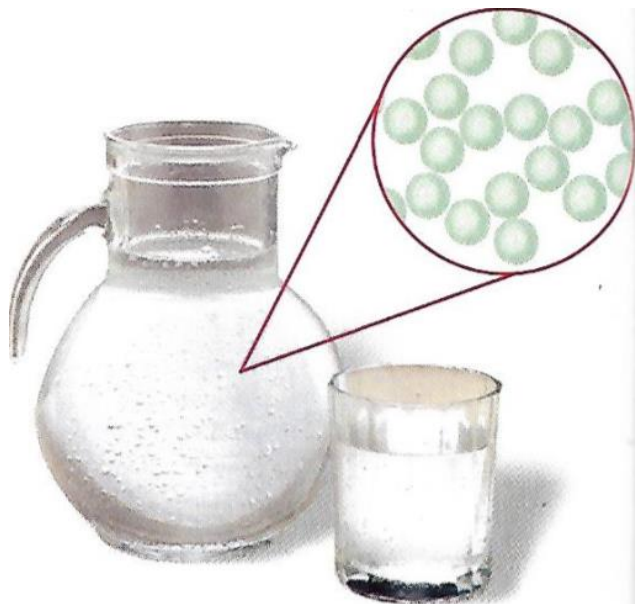
El estado sólido

Las partículas que forman los **sólidos** se atraen fuertemente y están cerca unas de otras, formando una estructura rígida. Tienen poco espacio para moverse. Esto les otorga determinadas características, como poseer una **forma** y un **volumen constantes**, lo que también hace que los sólidos sean **difíciles de comprimir**. Pero las partículas se pueden disponer de diferente manera dentro de esa estructura rígida: si lo hacen de una manera ordenada, que se repite muchas veces –como en el caso de los metales, el diamante o muchas sales–, entonces se trata de **sólidos cristalinos**; si, en cambio, la disposición de las partículas es desordenada –como en los plásticos, el vidrio o el grafito–, se denominan **sólidos amorfos**.



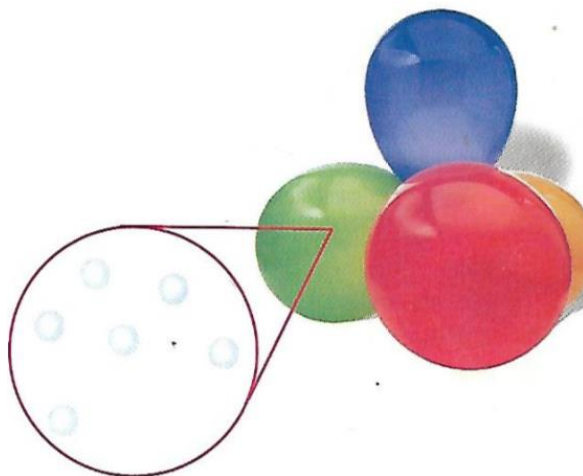
El estado líquido

Las partículas que forman los líquidos se atraen parcialmente y tienen más libertad para moverse que en los sólidos, pero no llegan a separarse de las demás, por lo que conservan su **volumen** y son prácticamente **incompresibles**. Aun así, disponen de más espacio y pueden deslizarse unas sobre otras con facilidad. Esto explica por qué los líquidos tienen una **forma variable** y adoptan la del recipiente que los contiene.



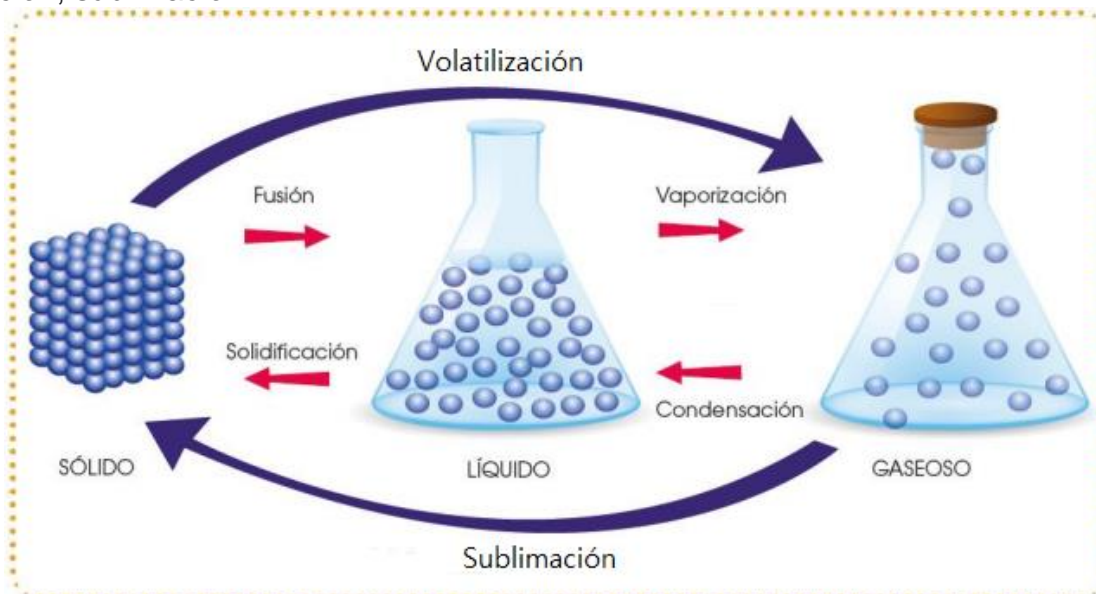
El estado gaseoso

En los gases prácticamente no existen fuerzas de atracción que mantengan unidas las partículas que los forman. Es por eso que sus partículas están muy separadas entre sí y existe más espacio vacío que en los líquidos o en los sólidos, lo que permite que se muevan con mayor facilidad, al azar y con bastante rapidez. Así se explica que los gases tengan una **forma** y un **volumen variables** y ocupen todo el espacio disponible. Además, tienen **densidad más baja** que los líquidos o los sólidos y se **comprimen** con bastante facilidad.



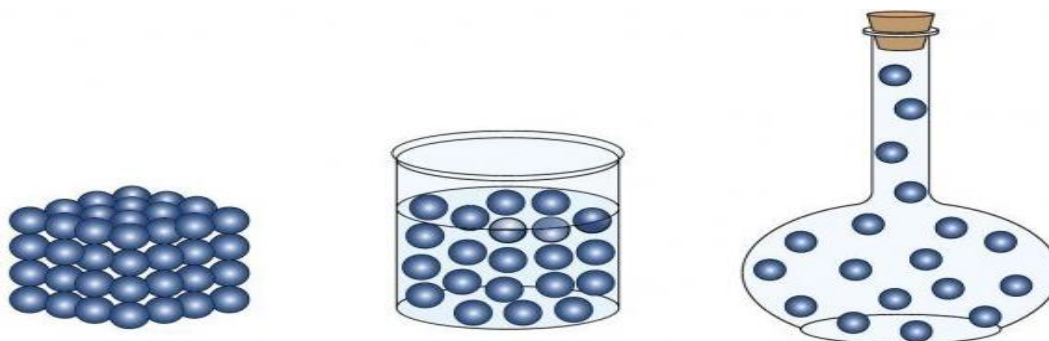
Cambios de estados de agregación de la materia

Los cambios de temperatura y presión provocan modificaciones en la materia, que se conocen como cambios de estados. Los que ocurren por aumento de temperatura son: fusión, vaporización, volatilización. Los que ocurren por disminución de temperatura son: solidificación, condensación, sublimación.







Actividades

- Indicar que figura pertenece al estado sólido, líquido y gaseoso.



- Leer como se producen los cambios de estados de agregación de la materia, luego completar la frase observando el ejemplo.

Ejemplos	Completa las frases
 <p>Cuando sacas un cubito de hielo del congelador y pasa un rato.</p>	Este cambio de estado se llama....., y se pasa del estado al estado
 <p>Cuando un charco termina por "desaparecer".</p>	Este cambio de estado se llama....., y se pasa del estado al estado
 <p>Cuando la dura mantequilla de la nevera se derrite en la tostada caliente.</p>	Este cambio de estado se llama....., y se pasa del estado al estado
 <p>Cuando haces cubitos de hielo en el congelador.</p>	Este cambio de estado se llama....., y se pasa del estado al estado