Cambios de estado de agregación de la materia[[editar](https://es.wikipedia.org/w/index.php?title=Cambio_de_estado&action=edit&section=1)]

Son los procesos en los que un estado de la materia cambia a otro manteniendo una semejanza en su composición. A continuación se describen los diferentes cambios de estado o transformaciones de fase de la materia:

* **Fusión:** Es el paso de un [sólido](https://es.wikipedia.org/wiki/S%C3%B3lido) al estado [líquido](https://es.wikipedia.org/wiki/L%C3%ADquido) por medio del [calor](https://es.wikipedia.org/wiki/Calor); durante este proceso endotérmico (proceso que absorbe energía para llevarse a cabo este cambio) hay un punto en que la [temperatura](https://es.wikipedia.org/wiki/Temperatura) permanece constante. El "[punto de fusión](https://es.wikipedia.org/wiki/Punto_de_fusi%C3%B3n)" es la temperatura a la cual el sólido se funde, por lo que su valor es particular para cada[sustancia](https://es.wikipedia.org/wiki/Sustancia). Dichas moléculas se moverán en una forma independiente, transformándose en un líquido. Un ejemplo podría ser un hielo derritiéndose, pues pasa de estado sólido al líquido.
* **Solidificación:** Es el paso de un [líquido](https://es.wikipedia.org/wiki/L%C3%ADquido) a [sólido](https://es.wikipedia.org/wiki/S%C3%B3lido) por medio del enfriamiento; el proceso es [exotérmico](https://es.wikipedia.org/wiki/Exot%C3%A9rmico). El "[punto de solidificación](https://es.wikipedia.org/wiki/Punto_de_solidificaci%C3%B3n)" o de congelación es la temperatura a la cual el líquido se solidifica y permanece constante durante el cambio, y coincide con el punto de fusión si se realiza de forma lenta (reversible); su valor es también específico.
* **Vaporización y ebullición:** Son los [procesos físicos](https://es.wikipedia.org/w/index.php?title=Proceso_f%C3%ADsico&action=edit&redlink=1) en los que un [líquido](https://es.wikipedia.org/wiki/L%C3%ADquido) pasa a estado [gaseoso](https://es.wikipedia.org/wiki/Gaseoso). Si se realiza cuando la temperatura de la totalidad del líquido iguala al [punto de ebullición](https://es.wikipedia.org/wiki/Punto_de_ebullici%C3%B3n) del líquido a esa presión continuar calentándose el líquido, éste absorbe el calor, pero sin aumentar la temperatura: el calor se emplea en la conversión del agua en estado líquido en agua en estado gaseoso, hasta que la totalidad de la masa pasa al estado gaseoso. En ese momento es posible aumentar la [temperatura](https://es.wikipedia.org/wiki/Temperatura) del gas.
* **Condensación:** Se denomina [condensación](https://es.wikipedia.org/wiki/Condensaci%C3%B3n_%28f%C3%ADsica%29) al cambio de estado de la materia que se pasa de forma gaseosa a forma líquida. Es el proceso inverso a la [vaporización](https://es.wikipedia.org/wiki/Vaporizaci%C3%B3n). Si se produce un paso de estado gaseoso a estado sólido de manera directa, el proceso es llamado sublimación inversa. Si se produce un paso del estado líquido a sólido se denomina[solidificación](https://es.wikipedia.org/wiki/Solidificaci%C3%B3n).
* **Sublimación:** Es el proceso que consiste en el cambio de estado de la materia sólida al estado gaseoso sin pasar por el estado líquido. Al proceso inverso se le denomina[Sublimación](https://es.wikipedia.org/wiki/Sublimaci%C3%B3n) inversa; es decir, el paso directo del estado gaseoso al estado sólido. Un ejemplo clásico de sustancia capaz de sublimarse es el [hielo seco](https://es.wikipedia.org/wiki/Hielo_seco).
* **Desionización:** Es el cambio de un plasma a gas.
* **Ionización:** Es el cambio de un gas a un plasma.

Es importante hacer notar que en todas las transformaciones de fase de las sustancias, éstas no se transforman en otras sustancias, solo cambia su estado físico.

Las diferentes transformaciones de fase de la materia en este caso las del agua son necesarias y provechosas para la vida y el sustento del hombre cuando se desarrollan normalmente.

Los cambios de estado están divididos generalmente en dos tipos: progresivos y regresivos.

* *Cambios progresivos*: Vaporización, fusión y sublimación progresiva.
* *Cambios regresivos*: Condensación, solidificación y sublimación regresiva.