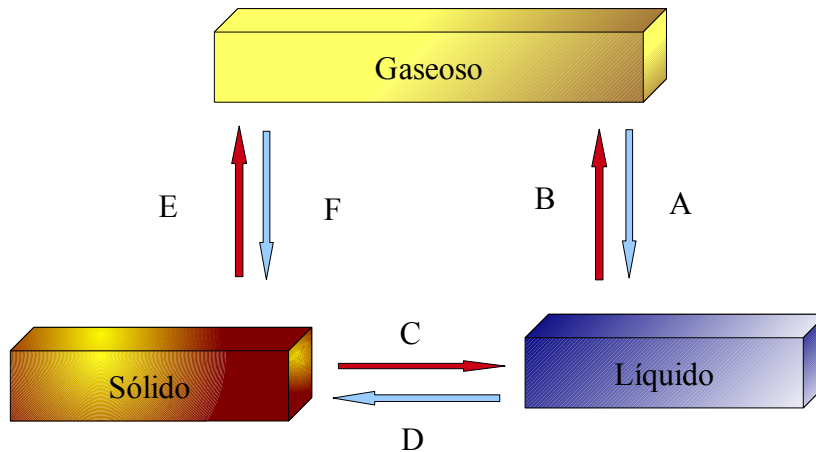


Cambios de estado



En la naturaleza, la materia puede presentarse en tres estados: sólido, líquido y gaseoso¹. Todos los elementos pueden cambiar de un estado a otro si ocurren determinadas circunstancias. Veámoslo con más detalle:

A) Paso de gas a líquido: se denomina **condensación**. Tiene lugar cuando un gas se enfría lo suficiente. Un ejemplo lo tenemos en las nubecillas de vapor que se forman cuando soltamos aire por la boca en invierno.

B) Paso de líquido a gas: se denomina **vaporización**. Puede suceder de dos maneras: suministrando calor a un líquido hasta que hierva (**ebullición**) u ocurrir más lentamente a temperatura ambiente (**evaporación**).

C) Paso de sólido a líquido: se denomina **fusión**. Para que un sólido se funda, hay que suministrarle más o menos calor dependiendo de qué tipo de material se trate.

D) Paso de líquido a sólido: se denomina **solidificación**. Si enfriamos cualquier líquido lo suficiente, este se volverá sólido.

E) Paso de sólido a gas: se denomina **sublimación**. Un sólido puede pasar directamente a gas sin fundirse en líquido primero si la cantidad de calor es lo bastante grande y ocurre en un tiempo muy corto.

F) Paso de gas a sólido: se denomina **sublimación inversa**. De igual manera, si un gas se enfría lo bastante y de forma muy rápida, puede convertirse en sólido.

En resumen: los cambios señalados con flechas rojas necesitan aporte de calor, mientras que los marcados con flechas azules suponen enfriamiento. Fácil ¿no?

¹ En realidad, se considera que hay dos estados más: el de gel (que estaría entre medias del sólido y el líquido) y el de plasma (que está más allá del gaseoso), pero no debes preocuparte por ellos de momento.