

ESTADO LÍQUIDO

El estado que más asociamos con el agua es el líquido, su estado de mayor densidad e incomprensibilidad, y también el más abundante en nuestro planeta.

En su estado líquido, las partículas del agua se hallan juntas, aunque no demasiado. Por eso, el agua líquida presenta una flexibilidad y fluidez típica de los líquidos y pierde, en cambio, su forma propia para adoptar la del envase que la contenga.

Por ende, el agua líquida requiere de ciertas condiciones de energía (calor, temperatura) y presión. A una temperatura entre los 0 y los 100° C, y condiciones normales de presión atmosférica, el agua se encuentra en estado líquido. Sin embargo, es posible superar su punto de ebullición si se la somete a mayores presiones (agua sobrecalentada) pudiendo alcanzar, en estado líquido, la temperatura crítica de 374° C, tope de temperatura a la cual pueden licuarse los gases.

