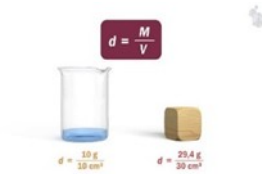
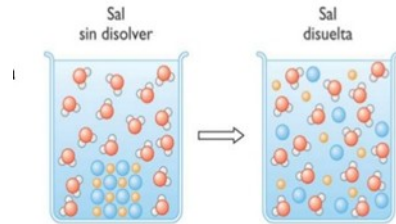


**PROPIEDADES CARACTERÍSTICAS DE LA MATERIA:** Son aquellas que permiten identificar un material y diferenciarlo de otro, porque no dependen de la cantidad de material analizado, sino de su naturaleza química. Estas propiedades son la densidad, la solubilidad, el punto de fusión y el punto de ebullición.

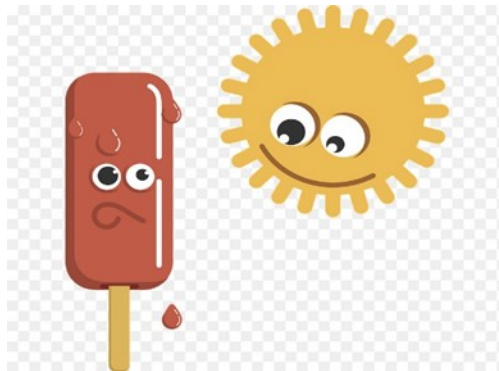
**DENSIDAD:** Es la masa contenida en una unidad de volumen. Se calcula dividiendo el valor de la masa entre el valor del volumen. Se expresa en gramos sobre mililitro (g/ml), gramos sobre centímetro cúbico (g/cm<sup>3</sup>) o gramos sobre decímetro cúbico (g/dm<sup>3</sup>).



**SOLUBILIDAD:** Expresa la capacidad de una sustancia para disolverse en una cantidad de solvente a una temperatura determinada.



**PUNTO DE FUSIÓN:** Es la temperatura que necesita un cuerpo para pasar de la fase sólida a la fase líquida. Ejemplo: Paleta de helado deritiéndose por efecto de la temperatura.



**PUNTO DE EBULLICIÓN:** Es la temperatura necesaria para que un material pase de la fase líquida a la fase gaseosa. Ejemplo: Agua hirviendo

