

Problema 311: Pon ejemplos de disoluciones: sólidas, líquidas y gaseosas.

a) Disoluciones sólidas. Las aleaciones de metales son un buen ejemplo, el bronce (Cu/Sn), el latón (Cu/Zn), el oro de 18 quilates, la plata de 900 milésimas, los aceros. La mezcla de los metales mejora las cualidades de los mismos, unas veces mejoramos las cualidades mecánicas, como en las herramientas, otras sus cualidades frente a la corrosión, como en los aceros inox.

b) Disoluciones líquidas: bebidas alcohólicas o no, jarabes, infusiones, combustibles, etc. En el laboratorio son de uso muy frecuente por su buena manejabilidad, porque podemos trabajar con cantidades muy pequeñas de sustancia y porque podemos diluirlas con facilidad.

c) Disoluciones gaseosas: El aire compuesto de aproximadamente 4 partes de nitrógeno y 1 parte de oxígeno además de cantidades mucho menores de otros gases como vapor de agua, CO₂, y algunos contaminantes. Las mezclas combustibles, como butano comercial, gas natural, etc. Otro ejemplo curioso es la industria de la perfumería que trabaja con costosas mezclas de productos volátiles y muy aromáticos.