

Sustancias puras

heter: presentan distintas propiedades en las partes del sistema

homo: tienen la misma composición

suspensión: tipo especial de mezclas hetero

separar componentes con distinto estado de agregación: filtración

componentes con distinta intensidad: sedimentación, decantación, centrifugación

sediment: separa por acción de gravedad

decanta: mediante embudo de decantación

centrifuga: para conseguir sedimentación rápida

componentes con distinta solubilidad: disolución selectiva

disolución: sistema material homogéneo formado por la mezcla de 2 o + componentes

disolvente: componente mayoritario en la disolución

solute: componente minoritario

sustancia pura: material homogéneo formado por 1 componente

separación de sólidos disueltos en líquidos: evaporación del disolvente a temperatura ambiente

separación de líquidos disueltos en líquidos: destila, en alambique componente + volátil se evapora primero y atraviesa refrigerador y se condensa

separación mezcla gases por disolución selectiva: un gas se disuelve en líquido, se calienta la disolución para separar el gas

separar gases por destilación: licuación: se comprime el aire a altas presiones y se deja expandir

fracciónamiento de la destilación: se eleva la temperatura y se evapora el nitrógeno y luego el oxígeno

cromatografía: diferente velocidad con la que cada componente es capaz de difundir a través de algo poroso el disolvente actúa por capilaridad

solubilidad: máxima cantidad de soluto que se disuelve en cierta cantidad de disolvente a una determinada temperatura.

solubilidad de un sólido: en agua aumenta o disminuye al aumentar la temperatura

solubilidad de los gases: en agua a presión dada disminuye al aumentar la temperatura

compuesto: sustancia pura que puede convertirse en sustancias + simples

elemento: sustancia pura que no puede descomponerse en otras + simples

descomposición térmica: se calienta un poco en agua

electrólisis: produce por el paso de corriente a través de una sustancia