

ACTIVIDAD EXTRA QUÍMICA II

Nombre: _____ fecha: _____

- I. Clasifica las siguientes palabras en el grupo que corresponde de la tabla, elemento, compuesto, mezcla homogénea o mezcla heterogénea.

Agua residual

Acero

Agua con sal

Aspirina

Cloruro de sodio

Yogurt con frutas

Oxígeno

Sangre

Aluminio

Agua con petróleo

Agua

Oro

Elemento	Mezcla Heterogénea	Compuesto	Homogénea Mezcla
			
			
			

II. Une correctamente ambas columnas según consideres la respuesta correcta.

Se utiliza para separar, determinar e identificar cada uno de los componentes de una mezcla

Destilación

Se emplea para separar mezclas de líquidos miscibles de diferentes tipos de ebullición

Sublimación

Separa mezclas donde uno de los componentes, pasa del estado sólido a gaseoso sin pasar por el líquido mediante aumento de temperatura

Cromatografía

Se usa para separar mezclas formadas por sólidos y líquidos o por dos o más líquidos no miscibles entre sí....

Decantación

III. Escribe sobre la línea si las siguientes soluciones son neutras, ácidas o básicas.

a. Agua caliente, pH 7.8_____

b. Agua de mar, pH 8.5_____

c. Café, pH 5.0_____

d. Blanqueador, pH 12_____