

## 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\_\_\_\_\_