

Sustancias Puras y Mezclas

Parte I.- En cada imagen elige el tipo de Sustancia Pura que le corresponda.



Agua

Simple

Compuesta



Sodio

Simple

Compuesta



Cloruro de Sodio (Sal Doméstica)

Simple

Compuesta



Oro

Simple

Compuesta



Azúcar

Simple

Compuesta



Oxígeno

Simple

Compuesta



Dióxido de Carbono

Simple

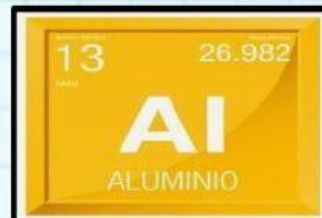
Compuesta



Ozono

Simple

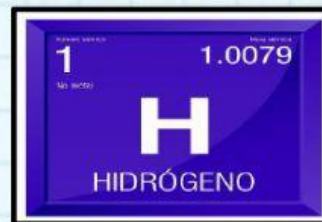
Compuesta



Aluminio

Simple

Compuesta



Hidrógeno

Simple

Compuesta

Sustancias Puras y Mezclas

Parte II.- En cada imagen elige el tipo de Mezcla que le corresponda.



Agua y aceite

Homogénea

Heterogénea



Café

Homogénea

Heterogénea



Leche y Chocolate

Homogénea

Heterogénea



Crema corporal

Homogénea

Heterogénea



Cereal y leche

Homogénea

Heterogénea



Lechuga y tomate

Homogénea

Heterogénea



Mayonesa

Homogénea

Heterogénea



Sopa y fideos

Homogénea

Heterogénea



Pastel de chocolate

Homogénea

Heterogénea



Gelatina

Homogénea

Heterogénea

Sustancias Puras y Mezclas

Parte III.- En cada definición selecciona el método de separación de Mezclas que corresponda.

Separa un líquido de un sólido disuelto en él. También se utiliza para purificar las sustancias.

Separa sustancias de diferente solubilidad en otra fase. Consiste en adicionar otra fase al sistema en la cual se disuelva en gran proporción alguna sustancia del sistema original.

Permite separar un sólido soluble en algún líquido de otro que no lo es.

Separa mezclas de sólidos donde al aplicarle calor pase del estado sólido a gas o vapor, sin pasar por el estado líquido.

Permite separar sólidos suspendidos en un líquido. Implica el pasaje de todo el líquido a través de un filtro, una placa de vidrio, etc.

Permite la separación de sustancias de diferente punto de ebullición. Consiste en procesos de evaporación - condensación en los cuales se va enriqueciendo la fase vapor en el componente más volátil.

