



### LAS MEZCLAS



#### JUNTOS Y REVUELTOS

#### MEZCLA

En el mundo natural, la materia usualmente se encuentra en forma de mezclas; casi todos los gases, líquidos y sólidos de los cuales está formado el mundo son mezclas de dos o más sustancias juntas, mezcladas de forma física y no químicamente combinadas.



#### ¿Qué son mezclas?

Las mezclas son sustancias que se forman cuando se unen elementos y compuestos, Sin embargo, esta unión no es en una proporción determinada sino variable.

En la mezcla, la unión que se produce entre los componentes es física y no química, Por lo tanto, cada componente de la mezcla mantiene sus propiedades específicas.

#### Ejemplo:

Una ensalada, es una mezcla, el aire, es una mezcla de gases; sal disuelta en agua, es una mezcla (porque no se formó nada nuevo, se sigue teniendo agua y sal, que se puede separar, utilizando los medios adecuados); agua y aceite, es una mezcla (tanto como la anterior).

#### Un dato

Una sustancia es cualquier variedad de materia de composición definida y reconocible.



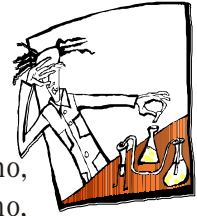
MEZCLAS

Se clasifican en

H

H

## MEZCLAS HOMOGÉNEAS



¿Por qué el aire es una mezcla homogénea?

El aire está formado por la unión de varios gases como son: oxígeno, nitrógeno, anhídrido carbónico, vapor de agua y ozono. Además, tiene otros componentes como, humo, cenizas, partículas contaminantes y gases inertes (argón, neón, helio, etc.).

¿Qué es una mezcla homogénea?

---



---

¿El café con leche será una mezcla homogénea? ¿Por qué? \_\_\_\_\_

---

Experimenta, completa y responde

Mezcla	Dibuja	Anota tus observaciones
<p>①</p> <p>harina + arroz crudo</p>		<ul style="list-style-type: none"> <li>•</li> <li>•</li> </ul>
<p>②</p> <p>agua + vinagre</p>		<ul style="list-style-type: none"> <li>•</li> <li>•</li> </ul>
<p>③</p> <p>agua + tierra</p>		<ul style="list-style-type: none"> <li>•</li> <li>•</li> </ul>
<p>④</p> <p>café + agua + azúcar</p>		<ul style="list-style-type: none"> <li>•</li> <li>•</li> </ul>

¿Cuáles crees que sean mezclas homogéneas? \_\_\_\_\_ , \_\_\_\_\_

¿Por qué? \_\_\_\_\_



Dibuja y escribe ejemplos de mezclas homogéneas



		Vaso de refresco

Mezclas homogéneas

Se le conoce como

S \_ \_ \_ C \_ \_ \_ S

que está constituida por:

S

S

Soluto



⇒ Se presentan en \_\_\_\_\_ cantidad y generalmente son \_\_\_\_\_.

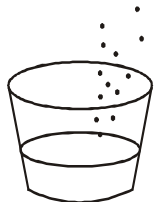
Solvente



⇒ Se presentan en \_\_\_\_\_ cantidad y generalmente es \_\_\_\_\_.

## I. Las soluciones

Experimenta:



Sal es el \_\_\_\_\_

agua es el \_\_\_\_\_

Una solución es \_\_\_\_\_

---



---

