# Mezclas y sustancias puras.

## Clasificación de la materia.

El agua que bebemos es una **mezcla** de varias sustancias, contiene, además de agua, unas sustancias buenas para el organismo llamadas sales minerales. Éstas se encuentran **disueltas** en ella; por eso decimos que el agua potable es una **mezcla** de agua y sales minerales.

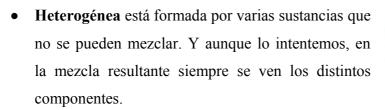
Si echamos un poco de sal de cocina en un vaso con agua, la sal desaparece en el agua; decimos entonces que la sal se ha disuelto en el agua.

Las mezclas se obtienen al unir varias sustancias. Pueden ser:

 Homogénea, presenta todas las sustancias que la componen repartidas por igual en toda la mezcla. Es decir, se ve que están todas mezcladas. Las mezclas homogéneas también se llaman disoluciones.

Una disolución es una mezcla homogénea, en la cual:

- La sustancia que se encuentra en menor proporción se llama soluto.
- La sustancia que se encuentra en mayor proporción es el disolvente.







Contesta las siguientes preguntas:		
¿Cómo se llama el agua que podemos beber?		
¿Qué contiene, además de agua, el agua que bebemos?		
¿Qué es una mezcla?		
¿Cómo pueden ser las mezclas de dos o más sustancias?		
Completa con $V$ (verdadero) o $F$ (falso).		
• Una mezcla homogénea presenta todas las sustancias disueltas y repartidas por		
igual.		
• Las mezclas se obtienen al separar varias sustancias.		
• El agua con sal no es una mezcla.		
• Si mezclamos arena con agua, la arena se disuelve.		
• Si mezclamos agua con azúcar, la azúcar se disuelve.		
• Cuando las sustancias se pueden mezclar se forma una mezcla heterogénea.		
• En una mezcla, la sustancia que se encuentra en menor proporción es el soluto		
• En una mezcla, la sustancia que se encuentra en menor proporción es el		
disolvente.		
Contesta:		
¿Qué es una disolución homogénea?		
Escribe el nombre de 2 disoluciones homogéneas.		
¿Qué es una disolución heterogénea?		
Escribe el nombre de 2 disoluciones heterogéneas.		
Si echamos en un vaso con agua un poco de azúcar y removemos con una cucharilla, el		
agua permanece transparente.		
¿La mezcla es homogénea o heterogénea?		
¿Cuál es el disolvente?		
¿Cuál es el soluto?		
¿Dónde está el azúcar?		

#### Completa con X la siguiente tabla:

SUSTANCIA	MEZCLA	MEZCLA
	HOMOGÉNEA	HETEROGÉNEA
Leche con azúcar		
Zumo de naranja con pulpa		
Vino		
Mayonesa		
Agua y arena		
Aceite y vinagre		

### Distintos tipos de disoluciones

La naturaleza del soluto (la sustancia que se mezcla en menor cantidad) y del disolvente (la sustancia que se mezcla en mayor cantidad) puede ser sólido, líquida o gaseosa:

- Gases en líquidos: como en las bebidas refrescantes y el agua mineral con gas, que contienen gases disueltos en agua.
- Líquidos en líquidos: hay líquidos que se pueden mezclar entre sí y otros líquidos que no se pueden mezclar.
- Sólidos en líquidos: normalmente el disolvente utilizado es el agua, al que se le unen otras sustancias.

Según la naturaleza del soluto y del disolvente, ¿cuántos tipos de disoluciones pueder			
darse?			

# Une con flechas:

Agua con sal

Café con azúcar SÓLIDOS EN LÍQUIDOS

Agua con gas

Refresco de naranja LÍQUIDOS EN LÍQUIDOS

Aceite y agua

Leche y agua

Vino con garbanzos

GASES EN LÍQUIDOS