



Relaciona con flechas:

- ¿Cómo separarías una mezcla de arena y piedras?
- ¿Cómo separarías una mezcla de alcohol y agua?
- ¿Cómo obtendrías sal del agua de mar?
- ¿Cómo separarías el aceite del agua?
- ¿Cómo separarías una mezcla de azufre y limaduras de hierro?

	Con un embudo de decantación
	Destilando
	Con un imán
	Calentando hasta lograr que el agua se evapore
	Con un colador o un tamiz

¿Verdadero o falso? Marca con una X las casillas:

Un litro de agua de mar tiene disueltos unos 35 gramos de sal



Sal de mesa pura

- |  |   |
|--|---|
|  | <b>V F</b>  |
| El agua de mar es una sustancia pura.    | <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> |
| La sal es una mezcla de sustancias.      | <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> |
| El agua de mar es una disolución.        | <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> |
| La sal es un disolvente del agua marina. | <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> |
| La sal se disuelve en el agua.           | <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> |

Copia de un diccionario las definiciones de estas palabras: Disolución - Disolvente

.....

.....

.....

.....

.....

Pon una X en la única respuesta correcta de cada pregunta:

¿Qué es el agua del mar?:

- Una mezcla heterogénea de agua y sal
- Una disolución
- Una sustancia pura
- Una mezcla de soluto (el agua) y de disolvente (la sal)

¿Qué es una partícula de agua?:

- Un elemento químico
- Una molécula, un compuesto
- Un átomo
- La mezcla de hidrógeno y oxígeno

¿Qué son las moléculas?:

- Lo mismo que los átomos
- Los elementos químicos
- Partículas formadas por la unión de dos o más átomos
- Las fórmulas químicas, como por ejemplo "H<sub>2</sub>O"

¿Cuál es un ejemplo de mezcla homogénea?:

- El aire
- La roca llamada "granito"
- El cloruro sódico (la sal)
- El agua con aceite

¿Cómo separarías una mezcla de alcohol y agua?:

- Por tamización
- Mediante la destilación
- Gracias a la filtración
- Por decantación

¿Cómo separarías una mezcla de arena y grava?:

- Tamizando
- Filtrando
- Decantando
- Destilando

¿Qué es una disolución?:

- Una mezcla homogénea de soluto y disolvente
- Una mezcla heterogénea de soluto y disolvente
- Lo mismo que un disolvente
- Una sustancia pura

¿Para qué usarías un embudo de decantación?:

- Para separar filtrando las sustancias de una disolución
- Para separar dos líquidos de distintas densidades y que formen una mezcla heterogénea
- Para medir el volumen de una disolución
- Para mezclar dos líquidos como el aceite y el agua

¿Qué le ocurre a un soluto cuando lo añadimos a un disolvente y agitamos?:

- Que se disuelve
- Que desaparece
- Que disuelve al agua
- Nada

En el agua del mar, ¿qué sustancia es un soluto?:

- La sal
- El agua
- La disolución
- Las dos: el agua y la sal

¿Qué le ocurre a la sal cuando ponemos a evaporar un poco de agua marina?:

- Que se disuelve
- Que sublima en el fondo del recipiente
- Que precipita y cristaliza en el fondo del recipiente
- Que se evapora con el agua

¿Para qué usarías un imán?:

- Para separar trocitos de hierro de la arena
- Para una tamización de hierro y arena
- Para usar el método magnético y separar dos solutos
- Para una filtración magnética

¿Qué diferencia hay entre " mezcla " y " sustancia pura "? Cita dos ejemplos de " mezclas " y dos de " sustancias puras "?

.....

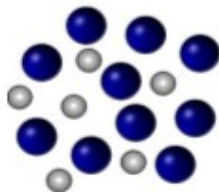
.....

.....

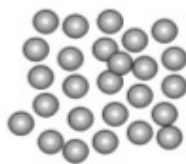
.....

<p>O R S C O M P U E S T O          B O T L A T E M X V U Z          E L E C T R O L I S I S          O D C A R B H O A K P T          M A T O T N E M E L E I          E O S O D F E T I U N X          Z B D I S O L U C I O N          C N L Z E O P H Y S O I          L P E M U L S I O N I L          A A N X Y P O R T Ñ S U          V J K O S I O T U L O S          O R T M C L D U R T X V</p>	<p>En esta SOPA DE LETRAS hay <u>ocho</u> palabras relacionadas con lo que estás estudiando. Localiza al menos <u>cuatro</u> y <u>define dos</u>.</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
---	--

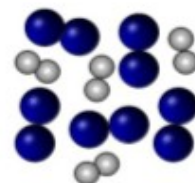
En estos dibujos, cada bola representa un átomo. Los distintos colores y tamaños representan los distintos elementos. Indica si se trata de sustancias puras o mezclas.



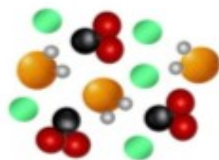
A .....



B .....



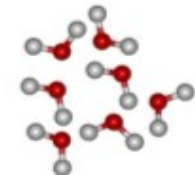
C .....



D .....



E .....



F .....

Vuelve a mirar los dibujos de la anterior para responder a estas otras preguntas:

- ¿Cuál de las sustancias representadas en la pregunta anterior puede ser agua? .....
- ¿Cuántas moléculas de H<sub>2</sub>O hay en ese dibujo? .....
- ¿Qué elementos forman la molécula de agua? .....
- ¿El agua es un compuesto o un elemento? .....