

**Indica si cada una de las siguientes afirmaciones es Verdadera o Falsa, corrige éstas últimas**

**1.**

- a) El oxígeno es un gas; por tanto, no está constituido por materia.
- b) Los gases son un tipo de materia que no ocupa espacio.
- c) Para diferenciar un tipo de materia de otro, utilizamos las propiedades generales.
- d) Toda la materia ocupa un espacio, aunque algunos tipos de materia no tienen masa.
- e) La temperatura es una magnitud extensiva.
- f) La masa de un cuerpo es una magnitud extensiva.
- g) Todo lo que existe fuera de nuestro planeta no tiene materia.
- h) Las galaxias no están constituidas por materia.

**2.**

- a) En una mezcla homogénea, todas sus partes tienen las mismas propiedades.
- b) Una disolución concentrada es aquella que no puede admitir más cantidad de soluto.
- c) En una disolución, el soluto es la sustancia que está en menor cantidad.
- d) La solubilidad depende de la temperatura.
- e) Aunque cambie la temperatura, la solubilidad de una sustancia vale siempre lo mismo.

**3.**

- a) Las mezclas formadas por metales se denominan aleaciones.  
.....
- b) Una disolución acuosa de amoníaco de concentración 40 g/L está menos concentrada que otra de concentración 20 g/L.  
.....
- c) En general, la solubilidad de los gases en agua aumenta cuanto mayor es la temperatura.  
.....
- d) Una disolución está saturada si ya no podemos añadir más cantidad de soluto.  
.....

**4.**

- . Indica si se trata de una mezcla homogénea, heterogénea, una sustancia pura simple o un compuesto:
  - a) El agua de mar tiene un aspecto homogéneo; si se deja al sol, el agua se evapora dejando un rastro de sal.  
.....
  - b) El lodo está formado por arena y agua; si lo sometemos a una centrifugación, separamos el agua de la arena.  
.....
  - c) El aceite y el vinagre que utilizamos para aliñar una ensalada se pueden mezclar antes de echarlos en la ensalada, es lo que los cocineros denominan emulsionar. Esta emulsión que se forma es una...  
.....
  - d) El aire que nos rodea no es solo oxígeno, sino que en su mayoría está formado por nitrógeno. Se trata de una...  
.....
  - e) El agua pura está formada por moléculas compuestas por dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno. Todas las moléculas de agua son iguales, se trata de...  
.....
  - f) El cacao soluble que echamos en la leche se acaba depositando en el fondo aunque utilicemos el denominado «instantáneo». El vaso de leche con cacao es...  
.....

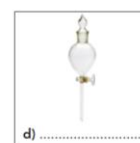
## MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS

Indica en qué propiedades se basan los métodos de separación siguientes, y a qué tipo de mezclas (homogénea o heterogénea) va destinado cada uno de ellos:

Método de separación	Tipo de mezcla	Propiedad física que diferencia
Destilación		
Filtración		
Decantación		



DESTILACIÓN



FILTRACIÓN



DECANTACIÓN



a) Solute	1. Sustancia que está en mayor proporción en una disolución.
b) Disolvente	2. Solute que queda sin disolver.
c) Precipitado	3. Sustancia que está en menor proporción en una disolución.
d) Disolución saturada	4. Instrumento de vidrio que sirve para contener líquidos y mezclar los componentes de una disolución.
e) Matraz aforado	5. Instrumento de vidrio que sirve para medir un volumen determinado.
f) Disolución concentrada	6. Aquella disolución que no admite más soluto.
g) Vaso de precipitados	7. Aquella disolución cuya concentración está próxima a la de saturación.

MEZCLA	Tipo de mezcla	Método de separación
Agua y Gasolina (líquidos inmiscibles)		
Disolución acuosa de sal		
Agua pura y polvo de hierro		
Arena y azúcar		

CARACTERÍSTICAS DE LOS ESTADOS DE AGREGACIÓN

**SÓLIDO**

**LÍQUIDO**

**GASEOSO**

<i>¿ Tiene masa?</i>			
<i>Volumen</i>			
<i>Forma</i>			
<i>¿ Tiene capacidad de fluir? (*)</i>			
<i>¿ Tiene capacidad de comprimirse? (*)</i>			
<i>¿ Tiene capacidad para difundirse? (*)</i>			
(*) Define <b>FLUIR:</b> <b>COMPRESIÓN:</b> <b>DIFUNDIR:</b>			
<b>TCM:</b> Postulados:			
<i>Nivel de ordenación</i>			
<i>Movimiento</i>			
<i>Fuerzas de atracción</i>			

