DISOLUCIONES Y CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

1- Coloca los siguientes términos en la definición correcta:

Soluto *Disolvente* *Disolución*

- Sustancia que se encuentra en MAYOR proporción dentro de la mezcla:
- Mezcla homogénea formada por la unión de soluto y disolvente:
- Sustancia que se encuentra en MENOR proporción dentro de la mezcla:

2- En cada desplegable, selecciona la opción correcta para identificar soluto y disolvente en cada caso:

Sistema	Soluto	Disolvente
Suero fisiológico hospitalario (0,9 % sal en agua)		
Alcohol sanitario de farmacia (96 % etanol en agua)		
Refresco de cola con gas (azúcar y CO2 en agua)		
Aire limpio de la atmósfera (78 % N2, 21 % O2)		

3- Une cada sistema material con su clasificación:

Agua de mar	Sust. pura compuesto
Granito	Mezcla heterogénea
Sal (NaCl)	Mezcla homogénea
Agua con aceite	Mezcla homogénea
Aire puro de las montañas	Mezcla heterogénea
Cobre de un cable (Cu)	Sust. pura elemento

LIVEWORKSHEETS

4- Selecciona la respuesta correcta en cada una de las siguientes afirmaciones:

- Las sustancias puras elementales se caracterizan por:

- El agua pura (H2O) es un compuesto químico porque:

- Una mezcla se diferencia de un compuesto en que en la mezcla:

5- Une cada forma de expresar la concentración con su definición/unidad correspondiente:

Porcentaje en masa	Gramos de soluto por cada litro de disolución
Porcentaje en volumen	Gramos de soluto disueltos en cada 100 g de disolución
Concentración en g/l	Mililitros de soluto disueltos en cada 100 mL de disolución

6- Resuelve cada problema y elige la opción que contiene el valor numérico correcto:

- Disolvemos 15 g de sal en agua hasta obtener 300 mL de disolución. ¿Cuál es su concentración en g/L?

- Preparación de un suero salino: Disolvemos 9 g de sal en 991 g de agua (total 1000 g de disolución). ¿Cuál es el % en masa?

- Una botella de vino de 750 mL tiene una graduación alcohólica del 12 % en volumen. ¿Qué volumen de alcohol puro contiene?

LIVEWORKSHEETS