

1) Lee el siguiente texto y responde:

Disolución, Solución.

Como ya han visto, a diferencia de lo que ocurre con las mezclas heterogéneas, existen otro tipo de mezclas en las que es imposible diferenciar un componente del otro. A estas se las denomina mezclas homogéneas o soluciones.

En las mezclas homogéneas, las propiedades de los elementos son las mismas, cualquiera sea el punto que elijamos para analizar. Esto no sucede en las mezclas heterogéneas pues no son todas uniformes.

La palabra solución proviene de disolución, que significa tanto la acción de disolver como el resultado de ese procedimiento. Según el diccionario, disolver en un líquido significa, conseguir que un material se deshaga, hasta que sus partículas queden incorporadas a un mismo líquido; como cuando le ponemos unas cucharaditas de azúcar a una taza de té, o le agregamos un poco de sal al caldo de la sopa. En estos casos, no es posible distinguir el azúcar o la sal dentro de cada líquido e, incluso, muchas personas pensarán que estos elementos han desaparecido. Sin embargo, aunque el azúcar o la sal no se vean, no significa que no estén: basta con probar el resultado y verificar que el líquido está dulce o salado, respectivamente.

- a) ¿Qué es una **solución**?
 - b) ¿Qué es una **disolución**?
 - c) ¿Qué significa **solubilidad**?
- 2) Se conocen tres tipos de soluciones: saturadas, diluidas y concentradas.
- a) Busca la definición de cada uno de los tipos de soluciones. Da un ejemplo de cada uno.
- 3) Lee la siguiente situación y luego respondan.
- Manuel y Ezequiel toman dos vasos iguales del mueble de la cocina. Manuel pone agua hasta la mitad de su vaso, le agrega dos cucharadas de polvo para preparar jugo y revuelve bien. Ezequiel llena hasta arriba su vaso, le coloca cinco cucharadas de polvo para preparar jugo y revuelve.***
- a) ¿Cuál de los dos vasos tiene mayor concentración? ¿Por qué?