


I.E.D. MONSEÑOR AGUSTIN GUTIERREZ - FÓMEQUE			
	Asignatura: Química	Grado: DÉCIMO	Periodo: 1
	SOLUCIONES		
			ESTUDIANTE: _____ Curso: _____
ESTANDAR: explica condiciones de cambio y conservación en diversos sistemas, teniendo en cuenta transferencia y transporte de energía y su interacción con la materia.		DBA: Analiza las relaciones cuantitativas entre solutos y solventes, así como los factores que afectan la formación de soluciones.	
DESEMPEÑOS: PARA APRENDER: Identifica los componentes de una solución y representa cuantitativamente el grado de concentración . PARA HACER: Predice qué ocurrirá con una solución si se modifica una variable como la temperatura, la presión o las cantidades de soluto y solvente. PARA SER: Aplica los conocimientos a situaciones de la vida cotidiana y los valora como fuente de apoyo en su calidad de vida. PARA CONVIVIR: Utiliza adecuadamente los códigos de comunicación con sus compañeros y docentes.		EVALUACIÓN. <ul style="list-style-type: none"> ➤ Trabajo y participación en clase ➤ Desarrollo de las actividades propuestas ➤ Puntualidad y calidad del trabajo en la entrega ➤ Trato respetuoso con compañeros y docentes Fuentes de consulta o material de apoyo https://www.youtube.com/watch?v=9owEfiDh4DI soluciones químicas	

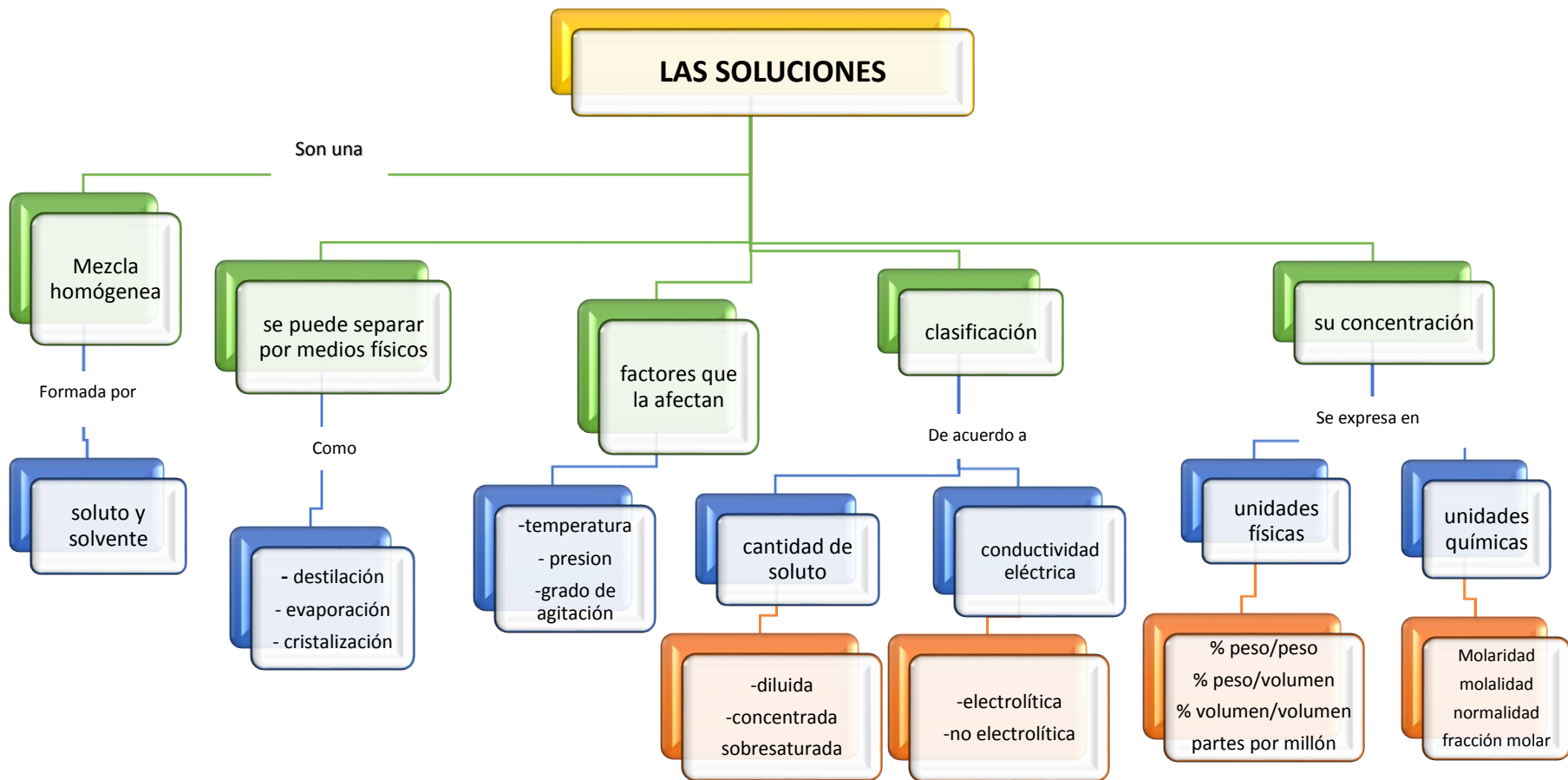
Los materiales se pueden presentar de forma **heterogénea** o de forma **homogénea**, los materiales heterogéneos son difíciles de describir y clasificar, pero los materiales homogéneos podemos describirlos con bastante precisión.

Los materiales heterogéneos, se conocen generalmente como **mezclas heterogéneas** de dos o más sustancias puras en distintas proporciones donde cada una conserva su identidad, es decir conservan sus propiedades específicas. En algunas mezclas los componentes se diferencian a simple vista y, por lo tanto, separarse fácilmente.

Los materiales homogéneos reciben el nombre de **mezclas homogéneas**, las cuales están formadas por dos o más sustancias puras en proporciones variables. Las mezclas homogéneas reciben el nombre de **soluciones**, donde la composición varía, dentro de ciertos límites, en los cuales no es posible diferenciar a simple vista los componentes. Los componentes de la solución son el **soluto** (fase dispersa), distribuidas uniformemente en un medio **solvente** (medio dispersante); el soluto se encuentra por lo general en menor proporción con respecto al solvente.

Los sistemas homogéneos presentan las siguientes propiedades

- ✓ la fase dispersa es soluble en la fase dispersante.
- ✓ Las partículas que se disuelven no se depositan en el fondo del recipiente, sino que mantienen homogeneidad con la fase dispersante.
- ✓ Dejan pasar la luz, es decir, muestran un aspecto traslúcido.



ACTIVIDAD 1.

Definir cada uno de los términos presentes en el mapa de conceptos.