

ESTUDIANTE _____ GRADO 6° _____ FECHA: _____

LOGROS: Analizar y diferenciar mediante una actividad, las mezclas homogéneas y las mezclas heterogéneas.

Actividad: ¿Mezcla homogénea o heterogénea?

¿Cuál es la diferencia entre una mezcla homogénea y una heterogénea?

Con esta pequeña actividad vas a poder diferenciar una mezcla homogénea de una heterogénea, reconociendo objetos que usas diariamente. Antes de realizarla, debes estudiar y saber cómo se organiza la materia.

La materia se puede dividir según su composición en materia de composición fija o única, formada por elementos compuestos puros, como aluminio o agua pura, y mezclas, que obedecen a la combinación de dos o más sustancias.

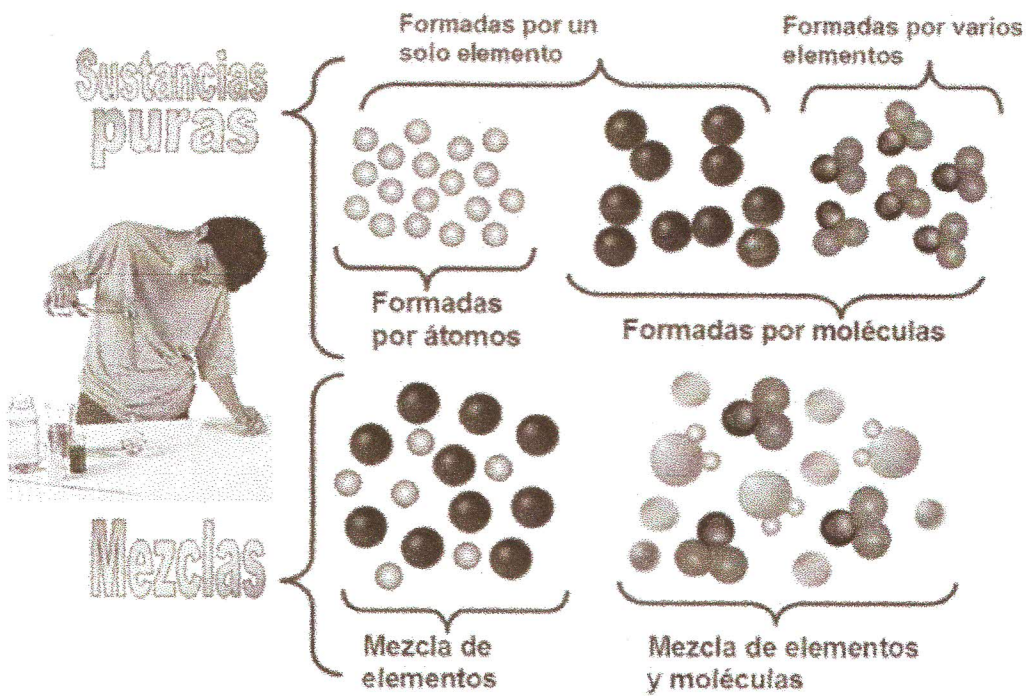
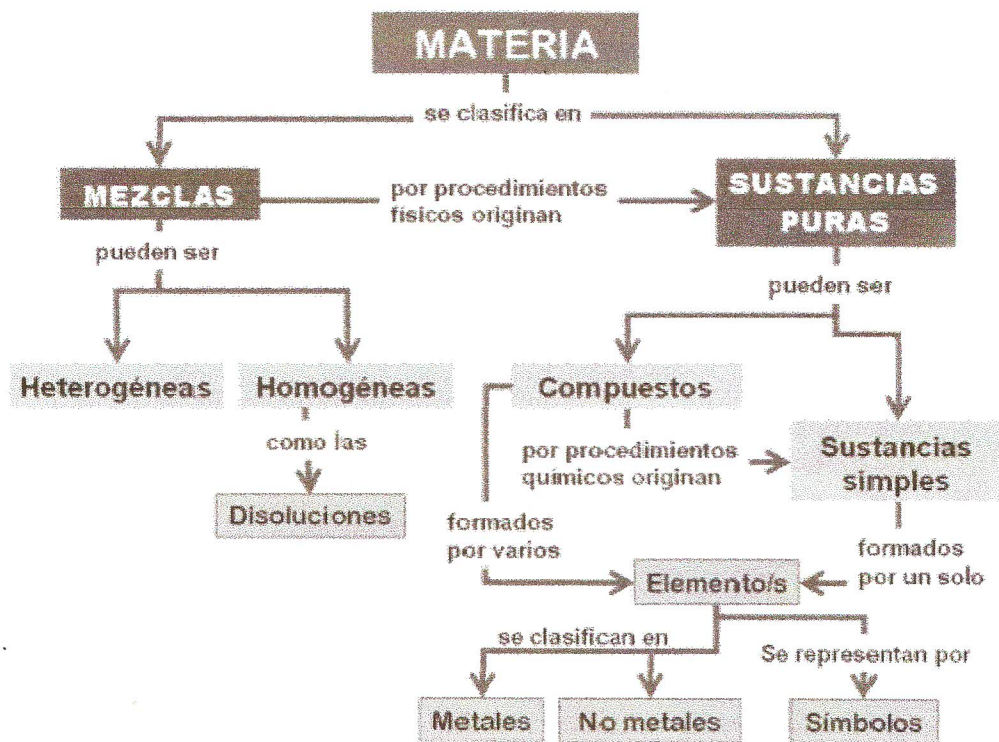
Las soluciones están formadas por un soluto y un solvente. El **soluto** corresponde a la sustancia que se disuelve en el solvente, y se encuentra en menores cantidades en relación al solvente.

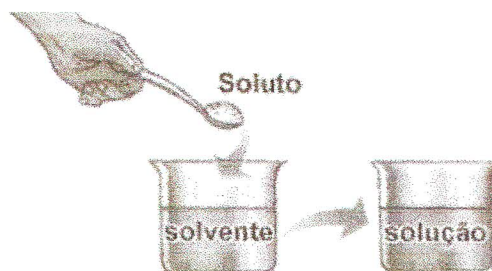
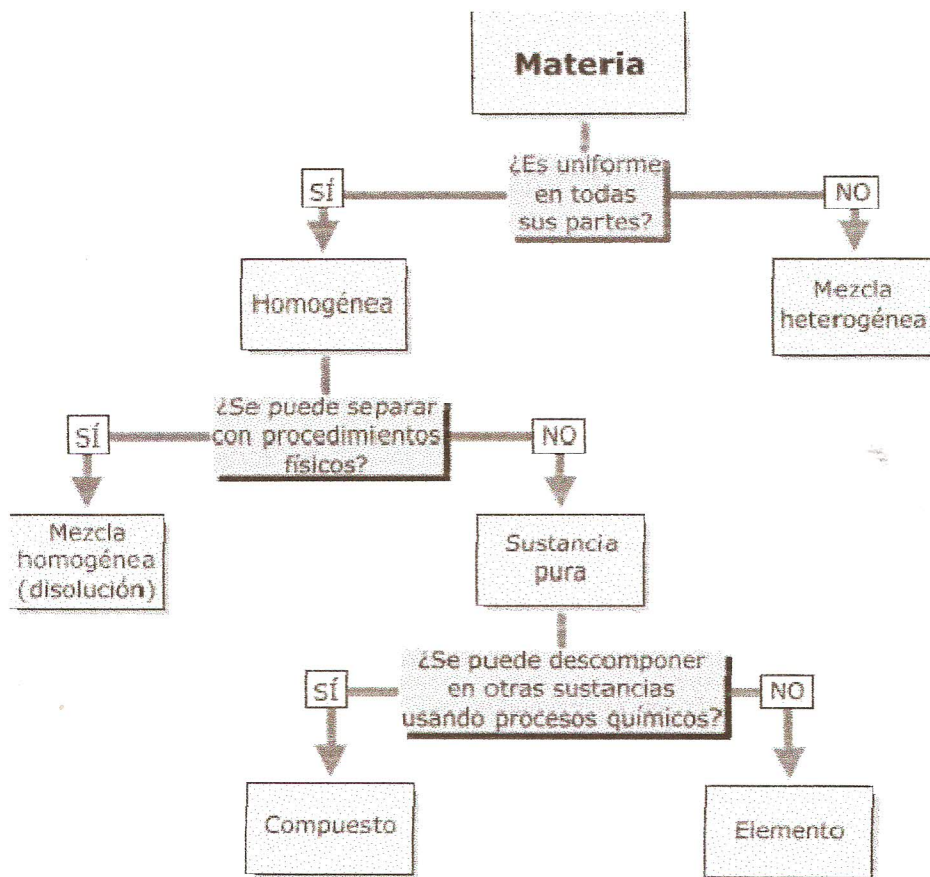
La **concentración** de una solución es la relación entre el soluto y el solvente en una solución. Si una solución es concentrada, tendrá mucho soluto formando parte de la solución. Si es diluida, entonces contiene poco soluto en solución.

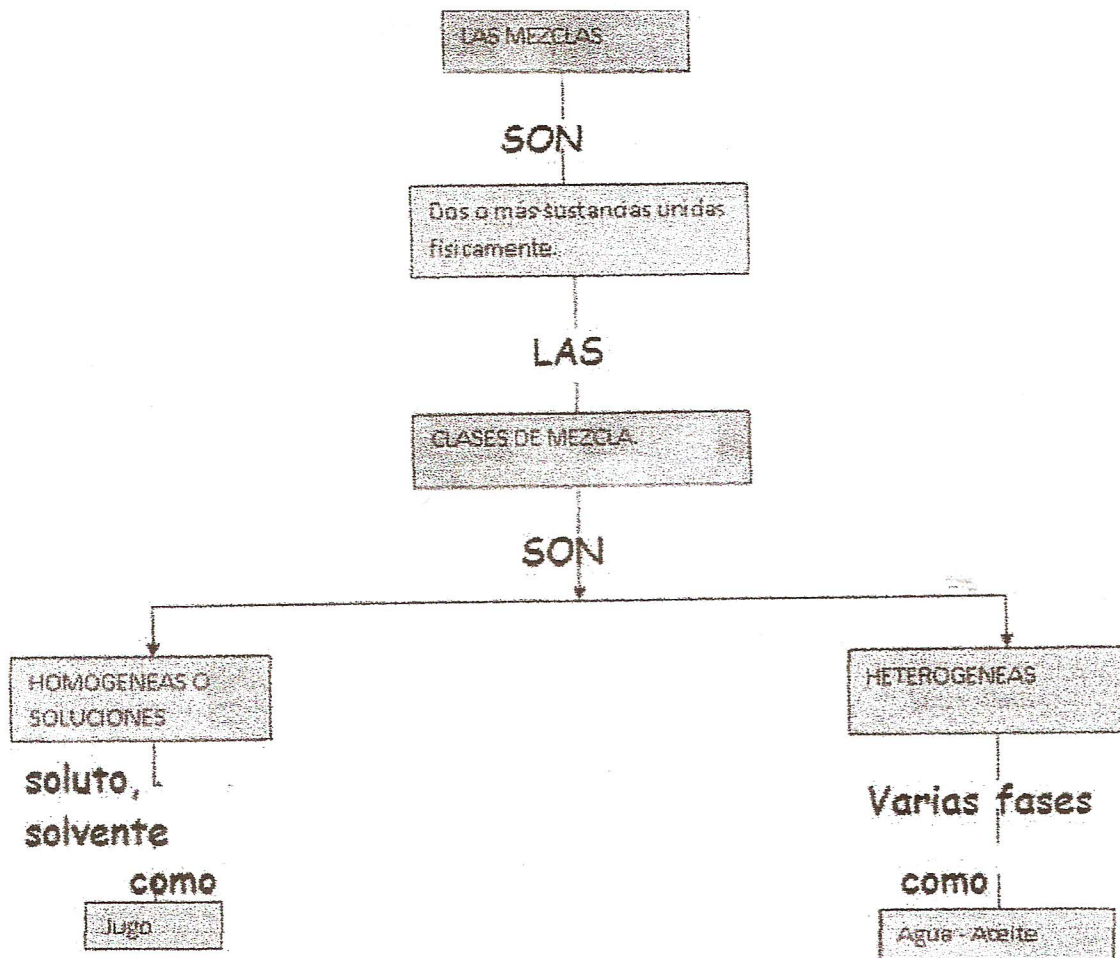
Las mezclas se pueden dividir en aquellas en que sus componentes son indistinguibles y, por tanto, se observa sólo una fase llamadas **soluciones homogéneas**. Las **soluciones heterogéneas**, en cambio son aquellas formadas por dos o más fases que hacen a sus componentes distinguibles. Por ejemplo, la mezcla formada por el agua y tierra.

1. Marca con una X cuando corresponda a una mezcla homogénea o a una mezcla heterogénea en cada sustancia

Mezcla	Mezcla homogénea	Mezcla heterogénea
Moneda (nueva) de \$100		
Billete \$1.000		
Agua de la llave		
Coca Cola		
Jugo de naranja		
Goma de borrar		
Aire respirable		
Agua de mar		
Té		
Café		
Pastilla de aspirina		







Mezclas homogéneas: disoluciones

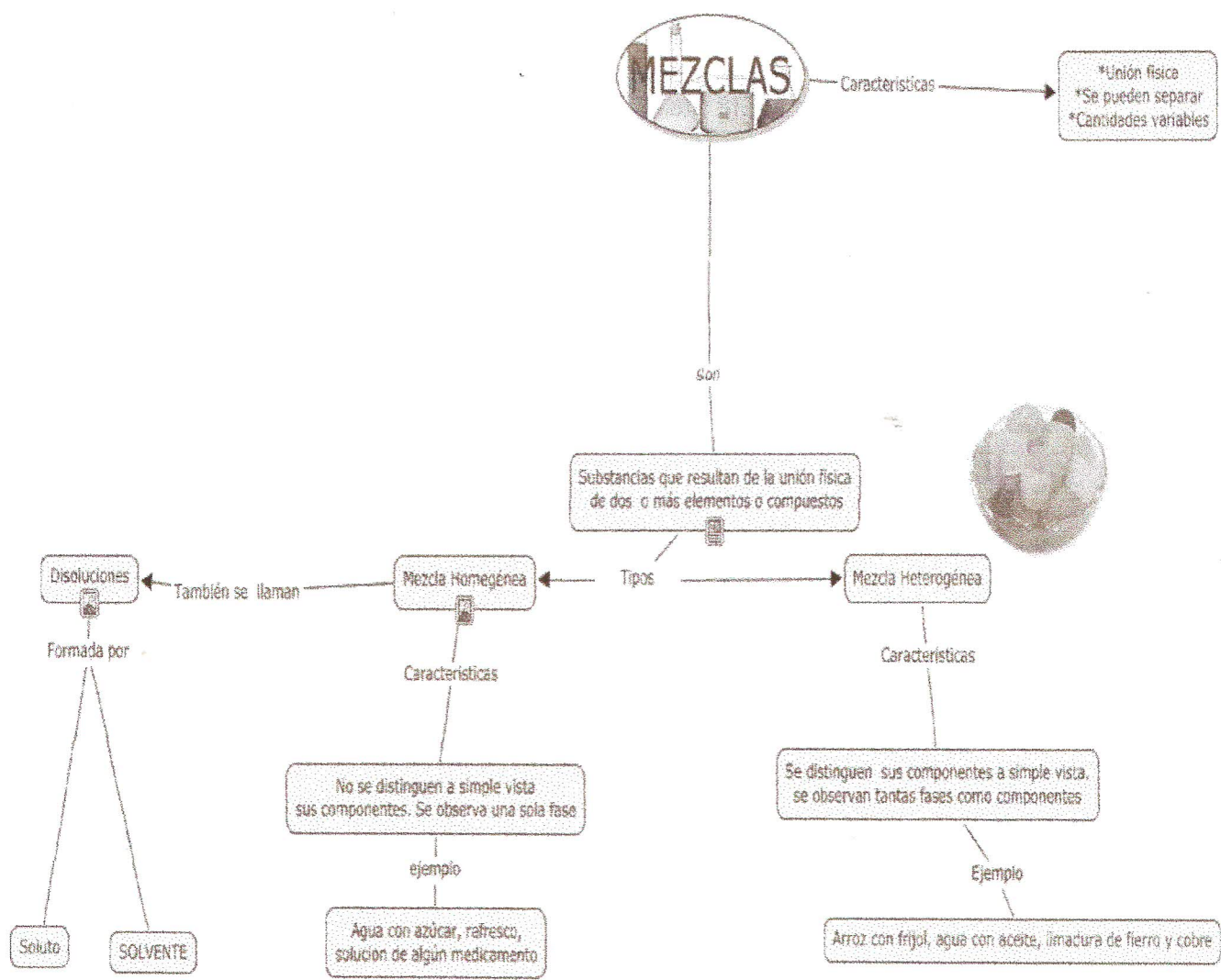
Una disolución es una mezcla homogénea, formada por dos o más sustancias puras que se encuentran en ella en cantidades variables y se pueden separar por procedimientos físicos.



Disolución

Formada por

- Disolvente: agua
- Solute: sal



CLASIFICACIÓN DE LAS SOLUCIONES

ESTADO DEL SISTEMA	SOLUCIÓN		EJEMPLO
	DISOLVENTE	SOLUTO	
SÓLIDO	SÓLIDO	SÓLIDO	ALEACIONES (BRONCE)
	SÓLIDO	LÍQUIDO	AMALGAMA (ORO - MERCURIO)
	SÓLIDO	GAS	BOLSA DE NAFTALINA (AIRE - NAFTALENO)
LÍQUIDO	LÍQUIDO	SÓLIDO	AGUA SALADA (AGUA - SAL)
	LÍQUIDO	LÍQUIDO	VINAGRE (ÁCIDO ACÉTICO - AGUA)
	LÍQUIDO	GAS	BEBIDA GASEOSA (AGUA - DÍOXIDO DE CARBONO)
GASEOSO	GAS	SÓLIDO	GAS LIGERO (PALADIO - HIDRÓGENO)
	GAS	LÍQUIDO	HUMEDAD (AIRE - AGUA)
	GAS	GAS	AIRE (NITRÓGENO, OXÍGENO Y OTROS GASES)