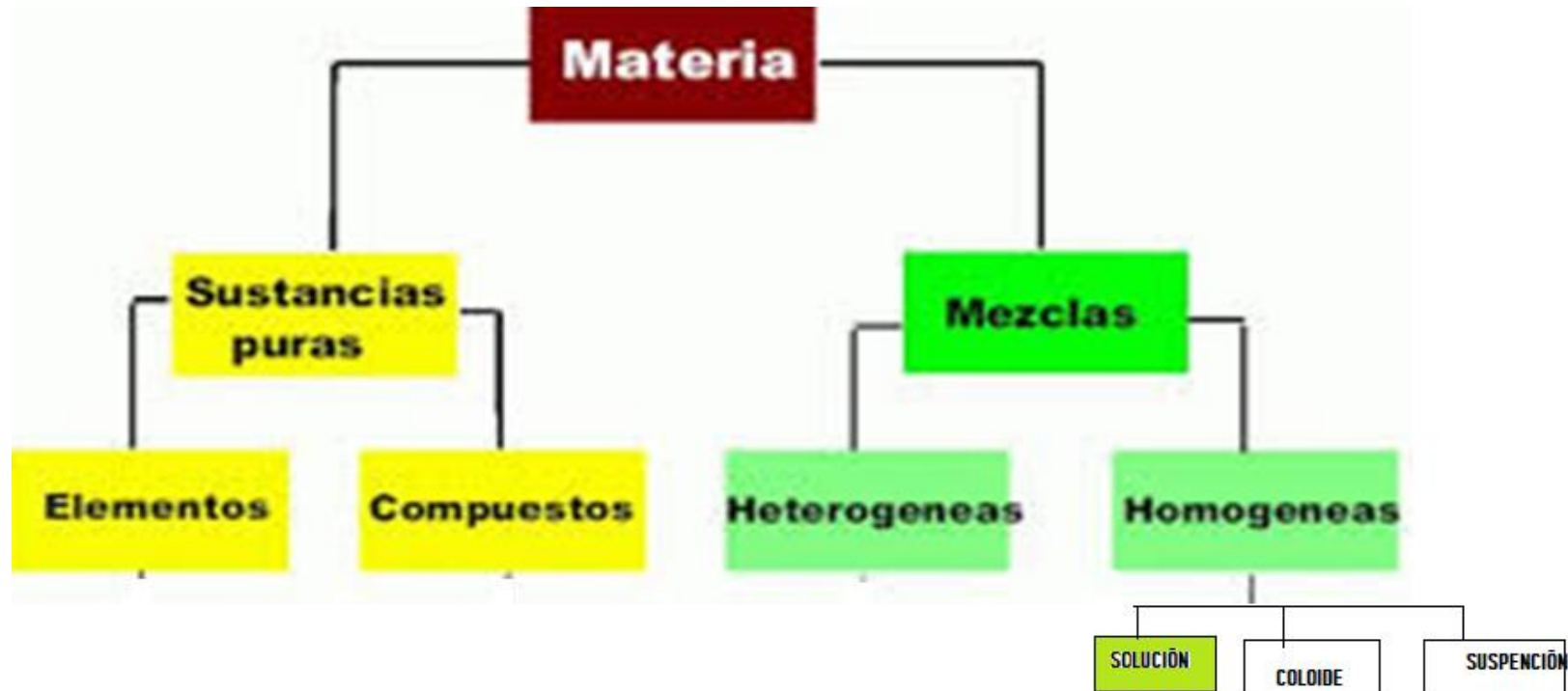




# Soluciones Químicas

## Clase 1



# *Actividades:*

-Lea con atención cada una de las diapositivas siguientes.

- En su cuaderno:

1. Copie las definiciones de soluto y solvente.
2. Escriba los ejemplos solicitados en la diapositiva 4.
3. Realice la actividad Veo Pienso y Me pregunto

Si tiene alguna duda, escríbame a mi mail:

# *¿Qué es una Solución?*

- Como vimos las clases anteriores, las soluciones corresponden a un tipo de mezcla **Homogénea**, que se forma con dos componentes fundamentales como son .
- **Soluto** :Es la sustancia que se encuentra en menor proporción dentro de una solución ,por lo tanto corresponde a la fase dispersa .
- **Solvente** Es la sustancia que normalmente está en mayor proporción dentro de la solución ( fase dispersante). Pueden ser solventes polares ( agua ) o apolares Benceno.

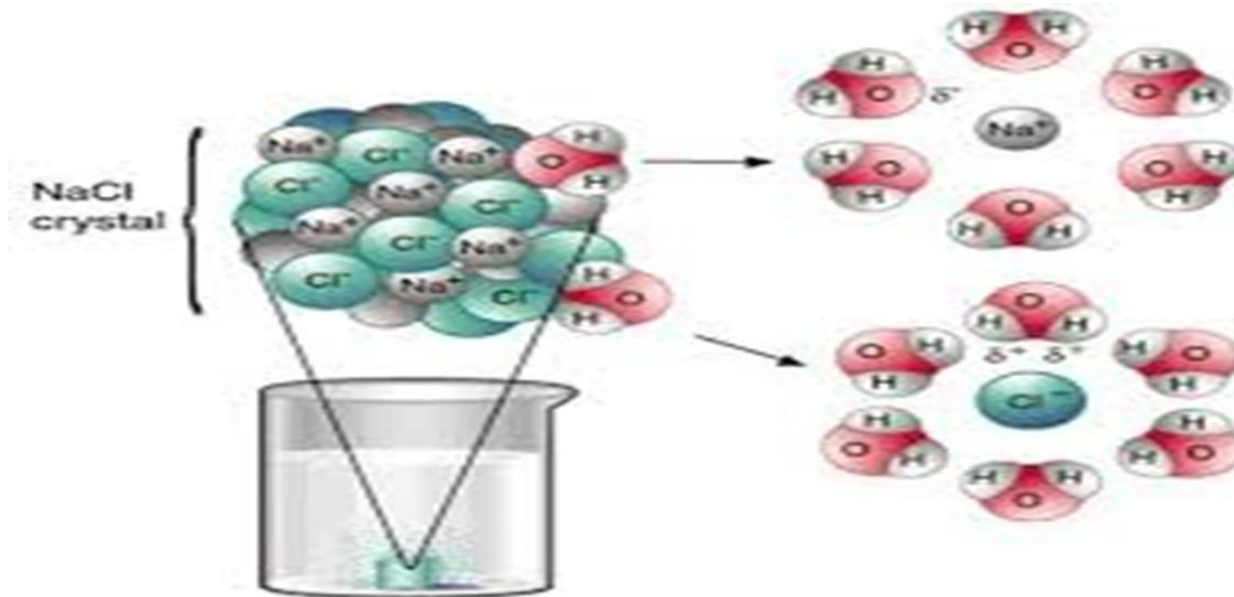
# Ejemplos de soluciones

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 – DIÓXIDO DE CARBONO)
GASEOSO	GAS	SÓLIDO	GAS LIGERO (PALADIO – HIDRÓGENO)
	GAS	LÍQUIDO	HUMEDAD (AIRE – AGUA)
	GAS	GAS	AIRE ( NITRÓGENO, OXÍGENO Y OTROS GASES)

**Actividad 1:** Señala en tu cuaderno 1 solución sólida, una líquida y otra gaseosa, que no estén en los ejemplos anteriores.

# Actividad 2 : Veo, pienso me pregunto

- Es muy importante desarrollar distintas habilidades en nuestros estudiantes , por esta razón te invitamos a responder en tú cuaderno la actividad sugerida, después de mirar la imagen señalada a continuación



- En relación a la imagen, indica 5 observaciones( veo) ,5 pienso y 5 preguntas que se relaciones con la imagen.

**Veo**

**Pienso**

**Me pregunto**

# Saludos a todos



Recuerde trabajar en forma sistemática y autónoma para el logro de los objetivos.