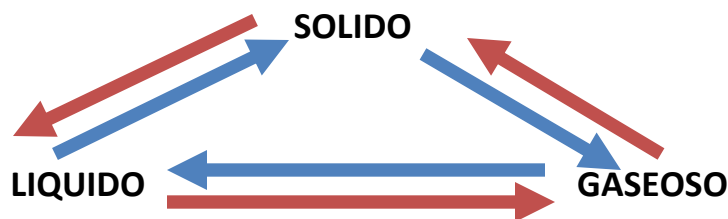


## ACTIVIDAD INTEGRADORA DE FÍSICO QUÍMICA 2°

1- Indica en el siguiente listado, el estado de la materia en que se encuentra cada uno:

- a) agua
- b) aceite
- c) candado
- d) yogur firme
- e) aire
- f) vapor de agua
- g) mesa
- h) leche
- i) silla
- j) computadora

2- Completa el siguiente esquema con los cambios de estado. **En cada flecha va un cambio de estado.**



3- Elegir dos cambios de estado (fusión, solidificación, vaporización, condensación, sublimación o volatilización)

- a) Representa esos 2 cambios de estado mediante una experiencia sencilla, capturando paso por paso
- b) Registra en la carpeta las experiencias realizadas (objetivo, materiales, procedimiento y conclusión)

4- Dadas las siguientes propiedades de la materia, indica cuáles de ellas son extensivas y cuáles son intensivas:

- a) Masa
- b) Dureza
- c) Conductividad eléctrica
- d) Brillo
- e) Blancura
- f) Punto de ebullición
- g) Peso
- h) Suavidad

5- Para los siguientes materiales: **LANA – VIDRIO – PLÁSTICO – MADERA**

- a) Clasificarlos según su origen.
  - b) Indicar los usos que conozcan para cada uno.
  - c) Caracterizarlos mediante tres propiedades intensivas.
- 6- Dado el siguiente sistema material: **AGUA, ALCOHOL, LECHE, HIELO, UN TROZO DE ALUMINIO Y ARENA.**
- a) Clasificarlo
  - b) Determina número de fases y componentes que lo forman.
- 7- Dados los siguientes sistemas materiales, clasifícalos en **HOMOGÉNEO** o **HETEROGÉNEO** según corresponda e **INDICA CUÁLES SON SUS COMPONENTES:**
- a) Agua, aceite y trozos de corcho.
  - b) Una ensalada de tomate, lechuga y zanahoria rallada.
  - c) Agua con mucho azúcar (una parte de azúcar quedó depositada en el fondo).
  - d) Alcohol con agua.
  - e) Aire filtrado y seco.
  - f) Una barra de chocolate.
- 8- Define con tus palabras qué es una **SOLUCIÓN**.
- a) Diferencia soluto de solvente.
  - b) Escribe un texto de cinco renglones sobre el proceso de preparar café instantáneo donde apliques las palabras “soluto”, “solvente” y “disolver”.
- 9- Preparar 3 soluciones con materiales que tenemos en casa (agua, vinagre, sal fina, azúcar, jugo en polvo, etc.).
- a) Fotografiar o realizar video mostrando paso por paso.
  - b) En la carpeta anotar las soluciones que preparaste y marcar quién/es son los solutos y quién es el solvente.
- 10- Propone un método para determinar si un jabón coloreado es una solución sólida o un sistema heterogéneo. Redacta el paso a paso y justifica tu propuesta.
- 11- ¿Por qué es conveniente preparar alcohol al 70% para desinfectar las manos y superficies?
- 12- En dicha solución, ¿quién es el soluto y quién es el solvente?