



Área y/o asignatura: **Química (Sexto)**

Docente responsable: **Johan Mauricio Álvarez Estrada**

Fecha de entrega:

Sustentación: **Debe entregar el taller resuelto (Sustentar el trabajo), estudiar los conceptos trabajados en clase (cuaderno) y presentar un examen escrito.**

Logros a superar:

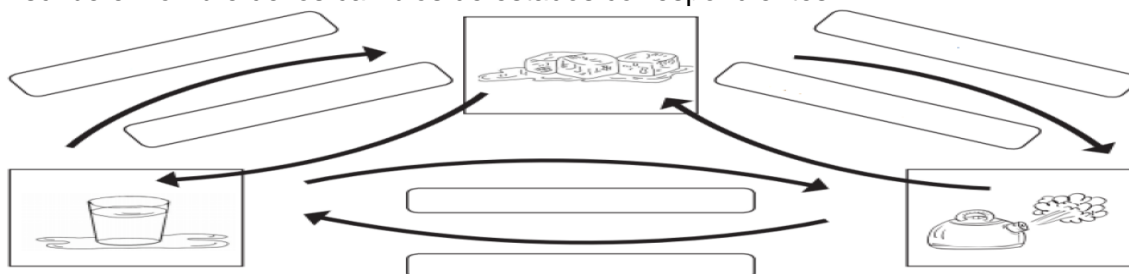
**Identifico y explico las propiedades físicas y químicas de la materia.**

**Identifico en mi entorno el estado de la materia en que se encuentran algunos cuerpos**

## TALLER DE RECUPERACIÓN DEL AÑO

Responde las siguientes preguntas:

1: Escribe el nombre de los cambios de estados correspondientes



2. Consigue un cubo de hielo, un trozo de mantequilla y un trozo de vela.

a. Observa las características de los materiales como el tamaño y la textura, entre otras.

b. Coloca cada material en un vaso plástico y ubícalos de modo que les llegue directamente el Sol. Después de un tiempo, observa cómo se encuentran. Registra tus observaciones.



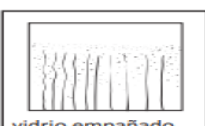
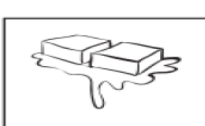
HIELO	MANTEQUILLA	VELA

c. ¿Qué semejanzas y diferencias observaste en los materiales, antes y después de colocarlos al Sol?

d. ¿En qué materiales se produjo un cambio de estado? Explica cómo se produjo este cambio. 3. Indica el cambio de estado que ocurre en cada situación y explica por qué ocurre.

Vidrio empañado	Lava se enfría se vuelve roca

3. Observa y completa siguiendo el modelo.

	Estado inicial	Estado final	Cambio de estado
 sopa hirviendo	líquido	vapor	vaporización
 vela encendida			
 vidrio empañado			
 chocolate al sol			



## Plan de apoyo del año-2022

4. Clasifica las siguientes sustancias, marcando con una X según el tipo al que corresponda. (Recuerda que solo es posible una opción por sustancia)

Sustancia	Sustancia pura		Mezcla	
	Elemento	Compuesto	Homogénea	Heterogénea
Agua con azúcar				
Salmuera (Sal + agua)				
Ácido sulfúrico (H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> )				
Cloro disuelto en agua				
Glucosa (C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> )				
Helio (He)				

5. Completa la siguiente tabla.

Especie atómica	Nombre	A	Z	p <sup>+</sup>	e <sup>-</sup>	nº
40 20 Ca						
12 6 C						
137 56 Ba						
59 28 Ni						
32 16 S						
48 22 Ti						
133 55 Cs						
11 5 B						
7 3 Li						