

Departamento: FISICOQUIMICA 2021

INSTITUTO DE FORMACIÓN DOCENTE N°13

NIVEL MEDIO - CUE: 5800887

Materia: Físico Química **Curso: 3° 1°**

Profesora: Gómez, Mariana B. **Correo: fisicoquimicaproceso@gmail.com**

ESTUDIANTES EN PROCESO 2020/2021

1. FENÓMENOS FÍSICOS Y QUÍMICOS

- Escribe el fenómeno físico o químico al que corresponde el enunciado.

a) **Cocer un huevo** _____

b) **Inflar un globo** _____

c) **Encender un fósforo** _____

d) **Cortar un papel** _____

e) **Son cambios que afectan la estructura interna de la materia** _____

f) **Son cambios que sufre la materia sin afectar su estructura interna** _____

LOS ESTADOS DE LA MATERIA Y LOS CAMBIOS

- Arrastra las palabras que faltan para completar el resumen de los estados de materia.

adopta	volumen	líquido	gaseoso	forma	hielo

La materia puede encontrarse en tres estados: sólido, _____ y gaseoso.

El _____ es agua en estado sólido. La materia en estado sólido tiene _____ fija. También es fijo su volumen, es decir, el espacio que ocupa.

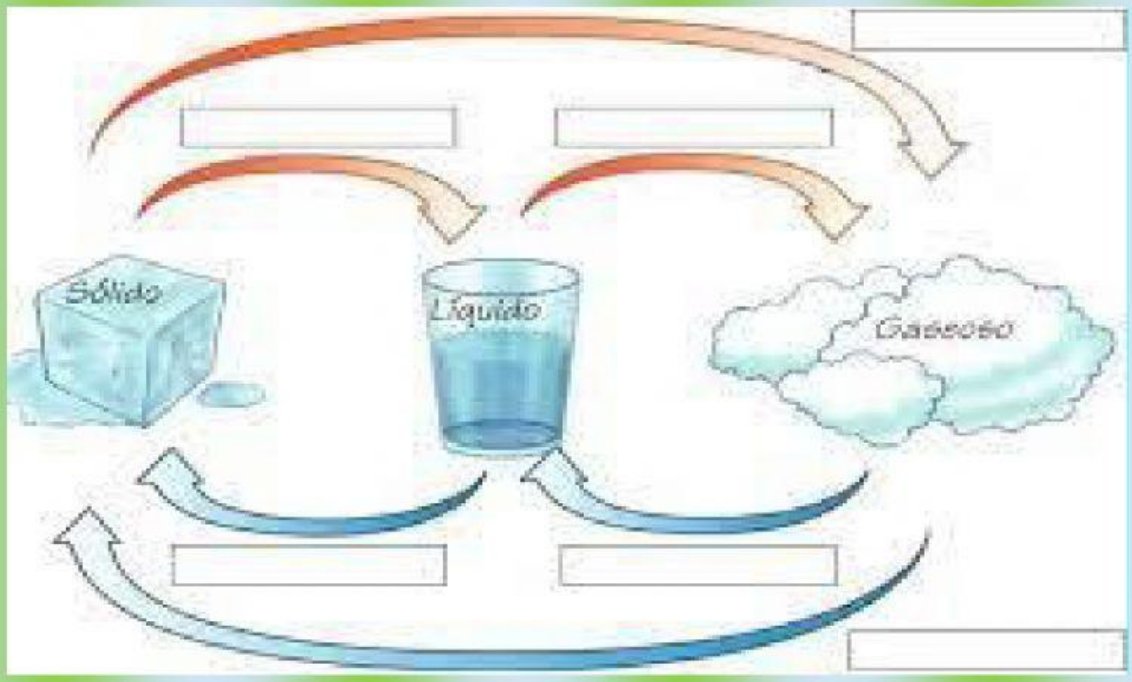
LIVEWORKSHEETS

El agua del lago está en estado líquido. La materia en estado líquido no tiene una forma fija, es decir, se _____ a la forma del recipiente que lo contiene. En cambio, su _____ es fijo.

El vapor es agua en estado _____. La materia en estado gaseoso no tiene forma propia. Su volumen es fijo.

- Selecciona la palabra adecuada para completar el esquema.

SOLIDIFICACIÓN	VAPORIZACIÓN	FUSIÓN	SUBLIMACIÓN PROGRESIVA
CONDENSACIÓN	SUBLIMACIÓN REGRESIVA		



3- SISTEMAS MATERIALES

- Completá las siguientes oraciones arrastrando las palabras que se detallan a continuación:

COMPONENTES	HOMOGÉNEO	FASE	FASES	HETEROGÉNEO

a) La diferencia entre sistemas homogéneos y heterogéneos es la cantidad de _____

LIVEWORKSHEETS

b) Si tres sustancias se disuelven entre sí y la mezcla posee las mismas propiedades intensivas toda su extensión, entonces el sistema es _____

c) Si las sustancias no se disuelven entre sí y se observan porciones de diferentes propiedades, el sistema formado es de tipo _____

d) Las sustancias que conforman un sistema se denominan _____

e) Cada porción de un sistema heterogéneo se llama _____

- Tilda las opciones que sean correctas para el sistema material representado en la imagen.



El sistema tiene dos fases. ☐

El sistema es heterogéneo. ☐

El sistema tiene un componente. ☐

El sistema tiene dos fases líquidas y una sólida. ☐

- ¿Qué método sería el más adecuado para resolver los siguientes sistemas? Unir con flechas.

Mezcla de canicas de vidrio y de metal.	**DESTILACIÓN**
Mezcla de arroz con agua.	**FILTRACIÓN**
Alcohol diluido en agua.	**IMANTACIÓN**
Yerba mate en agua.	**TAMIZACIÓN**

LIVEWORKSHEETS

4- MODELOS ATÓMICOS

- Unir con flechas la contribución que hizo cada científico a la evolución del modelo atómico.

John Dalton	Descubrió el núcleo atómico.
Rutherford	Descubrió el neutrón.
Chadwick	Sostiene que la materia está compuesta por partículas indivisibles llamadas átomos.
Niels Bohr	Descubrió el núcleo atómico.
Modelo actual	Descubrió el electrón. Modelo del pudín de pasas.
Thomson	Su modelo establece que los electrones están ubicados en niveles de energía específicos
	Modelo de la nube de electrones.

5. TABLA PERIÓDICA

- Completá el siguiente cuadro anotando lo que se te indica.

Elemento	Símbolo	Grupo	Periodo	Metal, No metal, Metaloide o Gas noble
Boro				
Francio				
Carbono				
Calcio				
Plata				
Cobre				
Plomo				
Osmio				
Neón				
Germanio				

LIVEWORKSHEETS