

FICHA 2.1 – DEFINICIONES y ESTADOS DE AGREGACIÓN

ACTIVIDAD: Relaciona cada concepto asociado a los “cambios” con su definición uniéndolos.

Cambio físico

Cambio de estado que se produce cediendo energía.

Cambio químico

Proceso en que, absorbiendo o cediendo energía, cambia la manera en que se encuentran agregadas las sustancias.

Cambio de estado

Proceso en que se modifica la naturaleza de las sustancias intervinientes, generándose nuevas sustancias.

Cambio progresivo

Proceso que no altera la naturaleza de la sustancia que lo sufre.

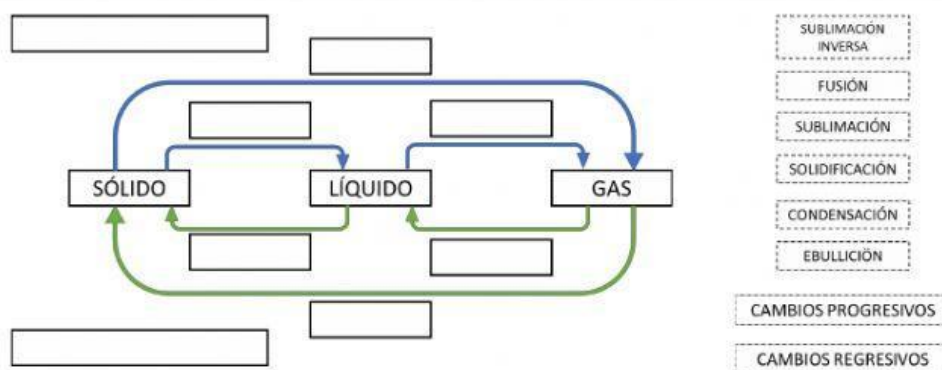
Cambio regresivo

Cambio de estado que se produce absorbiendo energía.

ACTIVIDAD: Completa la tabla indicando la palabra correcta según lo indicado en cada fila

Característica	Respuestas	SÓLIDO	LÍQUIDO	GAS
MASA	¿Fijo / Variable?			
FORMA	¿Fijo / Variable?			
VOLUMEN	¿Fijo / Variable?			
EXPANSIÓN / COMPRESIÓN	¿Si / No?			

ACTIVIDAD. Completa el siguiente esquema de los cambios de estado con los nombres indicados, arrastrándolos.



ACTIVIDAD. Relaciona cada uno de estos fenómenos con algún cambio de estado, como en el ejemplo

ROCIO	Condensación
ESCARCHA	
NUBES	

PERFUME	
OLOR NAFTALINA	
SOLDADURA	

ACTIVIDAD. Indica si cada una de las frases se corresponde con EVAPORACIÓN O EBULLICIÓN

A una temperatura dada
En todos los puntos a la vez
Aunque la sustancia esté aislada

A cualquier temperatura
En la superficie del líquido
En contacto con una fase gaseosa

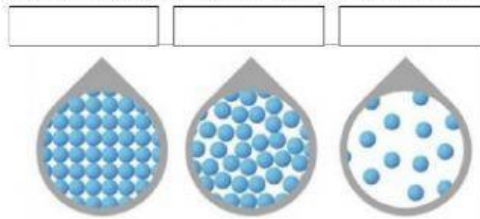
ACTIVIDAD. Con la información del libro o la presentación completa la siguiente información.

TEORÍA _____ DE LA MATERIA

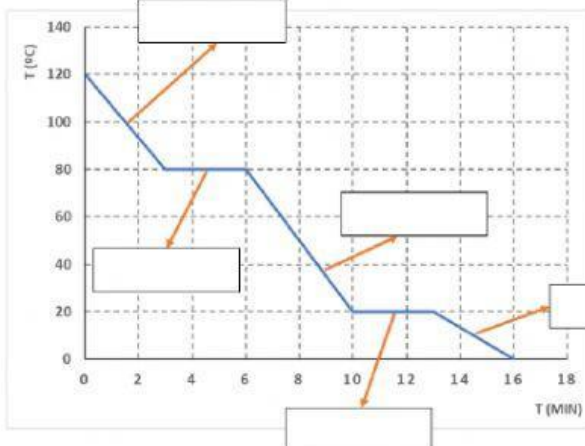
La materia está formada por _____ muy pequeñas. Dichas partículas tienden a unirse debido a _____ de cohesión, que son diferentes para cada tipo de _____. Las _____ también tienden a moverse continuamente. Su movimiento se relaciona directamente con la _____. A mayor _____ más movimiento. El estado de _____ de una sustancia depende del balance entre esas situaciones.

En los _____ las partículas están muy unidas, en posiciones fijas. En los _____ las fuerzas de cohesión son intermedias, lo que permite cierto movimiento. En los gases, las partículas son prácticamente _____ unas de otras.

Los siguientes dibujos representan los estados de la materia en base a estas ideas.



ACTIVIDAD. Completa la gráfica con los nombres adecuados y responde sobre dicha sustancia.



¿Gráfica de enfriamiento o calentamiento?

¿En qué estado está a 180 °C?

¿Y a 10 °C?

¿Cuál es el punto de ebullición? °C

OBSERVACIÓN. Utiliza la ficha resuelta para estudiar