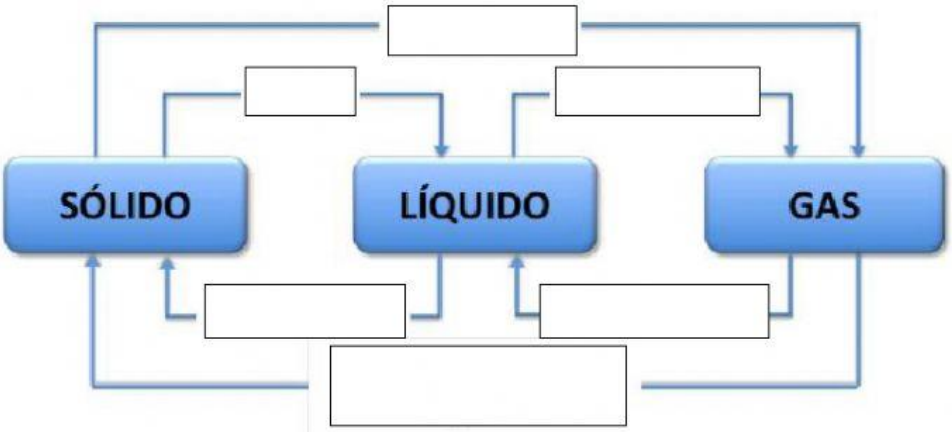
LA MATERIA EN LA NATURALEZA

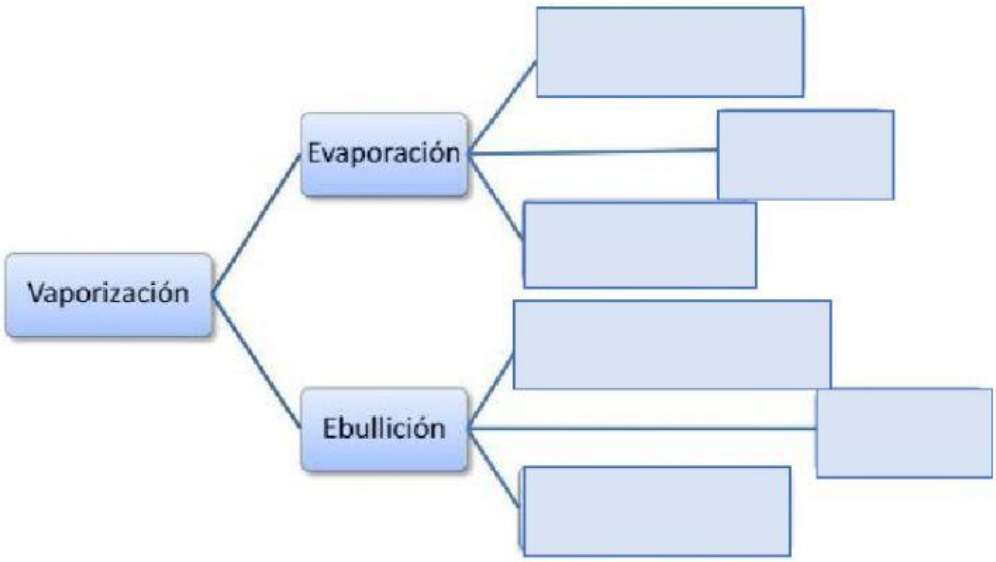
1. Completa el siguiente cuadro de cambios de estado, moviendo cada nombre al lugar correspondiente:

SUBLIMACIÓN | SUBLIMACIÓN INVERSA | CONDENSACIÓN

FUSIÓN | VAPORIZACIÓN | SOLIDIFICACIÓN



2. Completa el siguiente esquema sobre vaporización, eligiendo la opción correspondiente en cada uno de los cuadros:



3. Marca la opción correcta de la definición de cambio de estado:

Un **cambio de estado** es una modificación en el estado de agregación de la materia, produciéndose también una variación en su composición química

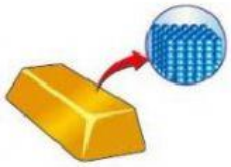
Un **cambio de estado** es una modificación en el estado de agregación de la materia, sin que se produzca variación en su composición química

Un **cambio de estado** es una modificación en la composición química de la materia, sin que se produzca variación en el estado de agregación.

4. Sabemos que la materia es todo aquello que tiene masa y ocupa un lugar en el espacio, puede encontrarse en 3 estados con propiedades y comportamientos muy diferentes, completa el siguiente cuadro eligiendo la opción correcta en cada caso:

ESTADO SÓLIDO	ESTADO LÍQUIDO	ESTADO GASEOSO
Masa fija	Masa fija	Masa fija
Volumen constante		
Impenetrables	Penetrables	Penetrables

5. Teniendo en cuenta la teoría cinético molecular, marca las características que corresponden a cada estado de agregación:



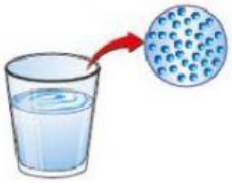
SÓLIDO

- Partículas muy próximas.
- Fuerzas de atracción muy intensas.
- Partículas en posiciones fijas, en las que solo pueden vibrar.

- Partículas bastante próximas.
- Fuerzas de atracción menos intensas que en los sólidos.
- Partículas con mayor movilidad: vibran y se desplazan.

- Partículas muy separadas.
- Fuerzas de atracción muy débiles.
- Partículas con libertad de movimiento.

LÍQUIDO

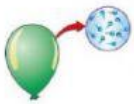


- Partículas muy próximas.
- Fuerzas de atracción muy intensas.
- Partículas en posiciones fijas, en las que solo pueden vibrar.

- Partículas muy separadas.
- Fuerzas de atracción muy débiles.
- Partículas con libertad de movimiento.

- Partículas bastante próximas.
- Fuerzas de atracción menos intensas que en los sólidos.
- Partículas con mayor movilidad: vibran y se desplazan.

GAS



- Partículas muy separadas.
- Fuerzas de atracción muy débiles.
- Partículas con libertad de movimiento.

- Partículas muy próximas.
- Fuerzas de atracción muy intensas.
- Partículas en posiciones fijas, en las que solo pueden vibrar.

- Partículas bastante próximas.
- Fuerzas de atracción menos intensas que en los sólidos.
- Partículas con mayor movilidad: vibran y se desplazan.