

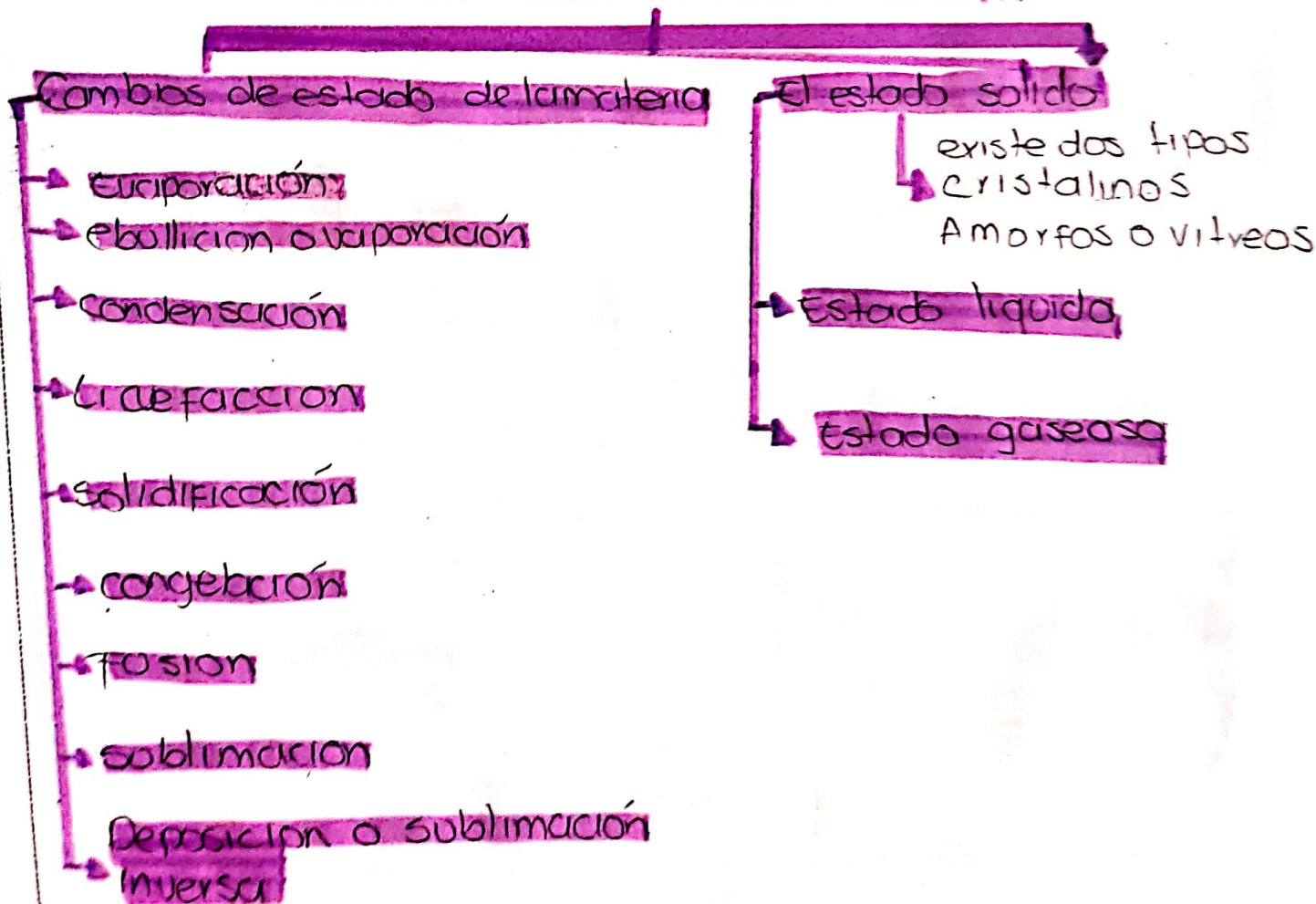


INSTITUCIÓN EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA

Participemos.

1. Con la información anterior elabore un mapa conceptual sobre los estados de la materia y sus características.
2. Consultar que son los cambios de estados de la materia y dibujar un ejemplo de cada uno.
3. Complete el siguiente diagrama.

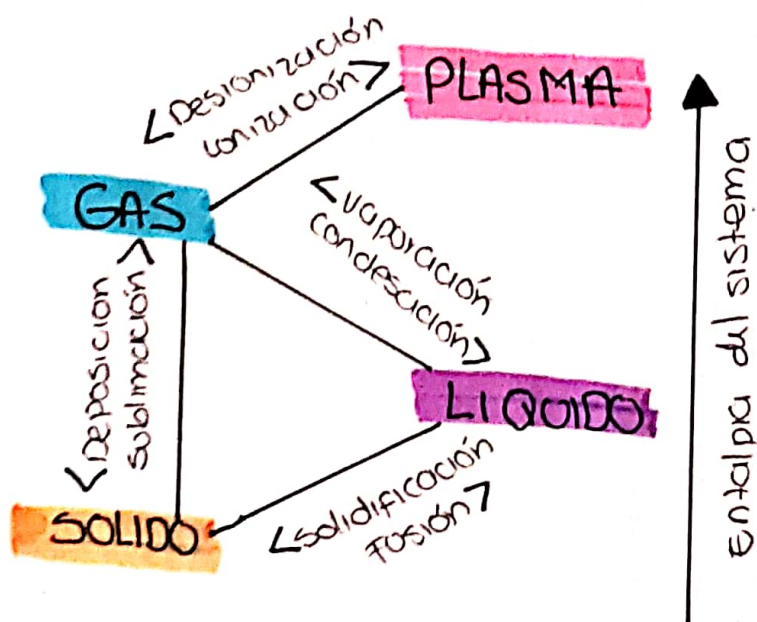
LOS ESTADOS DE LA MATERIA.



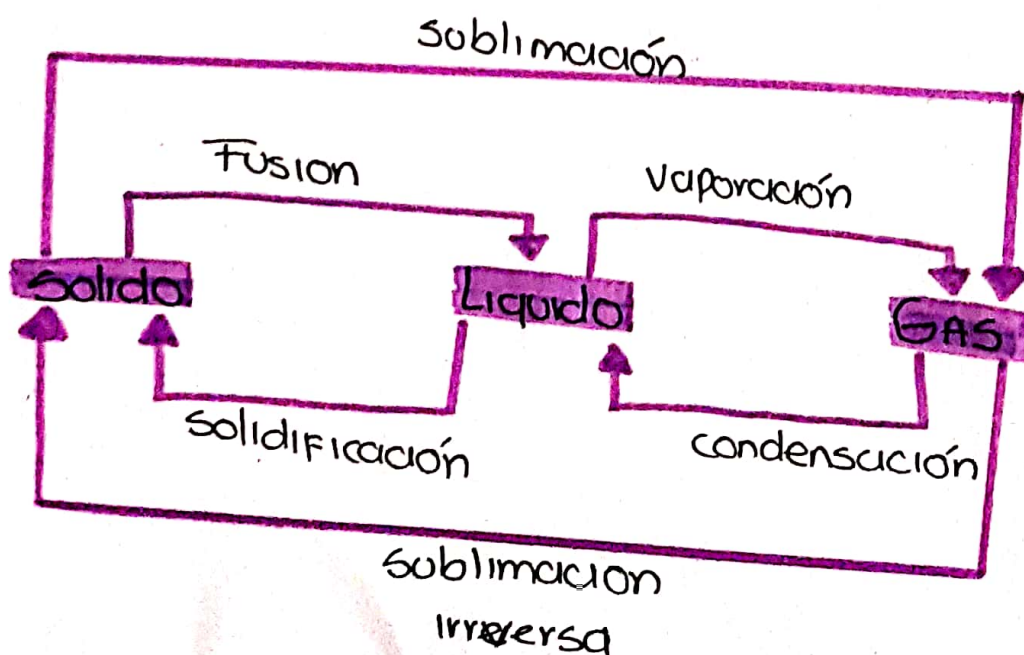


INSTITUCIÓN EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA

2. R/ En física y química se observa que, para cualquier sustancia o mezcla, modificando su temperatura o presión, puede obtenerse distintos estados o fases, denominados estados de agregación de la materia, en relación con la fuerza de unión de las partículas (moléculas, átomos o iones) que la constituyen



3. Diagrama.





INSTITUCIÓN EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA

Tareas

- Consultar que son las mezclas homogéneas y heterogéneas y cuáles son los métodos de separación de mezclas.

Solución

R/- Mezclas homogéneas física y química

Mezclas homogéneas físicas pueden ser aquellas que se refieren a la diversidad étnica de una población por ejemplo, donde no se distingue fronteras culturales. Mezclas homogéneas referidas como soluciones químicas, en cambio, presentan una unión entre soluto y solvente como por ejemplo las mezclas de agua y sal. Una solución química es la mezcla homogénea de una o más sustancias disueltas en otra sustancia en mayor proporción.

Mezclas heterogéneas física y química.

Las mezclas heterogéneas físicas son combinaciones de elementos que se distinguen una de las otras y que están próximas pero no unidas como son por ejemplo, la mezcla de frutas secas o de cereales. Químicas; también se pueden diferenciar sus componentes ya sea a simple vista o al microscopio, y la proximidad de estos provocan reacciones químicas como, por ejemplo, las mareas rojas o los sedimentos en la orina.

Método de separación de las mezclas.

Mezclas homogéneas,

- Extracción; mediante la polaridad
- Cromatografía; interacción de solutos en diferentes fases
- Cristalización; uso de diferencia en temperatura presión y solubilidad

- Evaporación; Separación usando el cambio de estado líquido a gas
- Destilación; manipulando los diferentes puntos de ebullición

Mezclas heterogéneas;

- Filtración sólido de líquido
- Tamización Arena de lino
- Centrifugación a través de la fuerza centrífuga

- Imantación; Separación de metales de sólidos o líquidos.
- Decantación; división de sedimentos por la fuerza de gravedad



INSTITUCIÓN EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA

