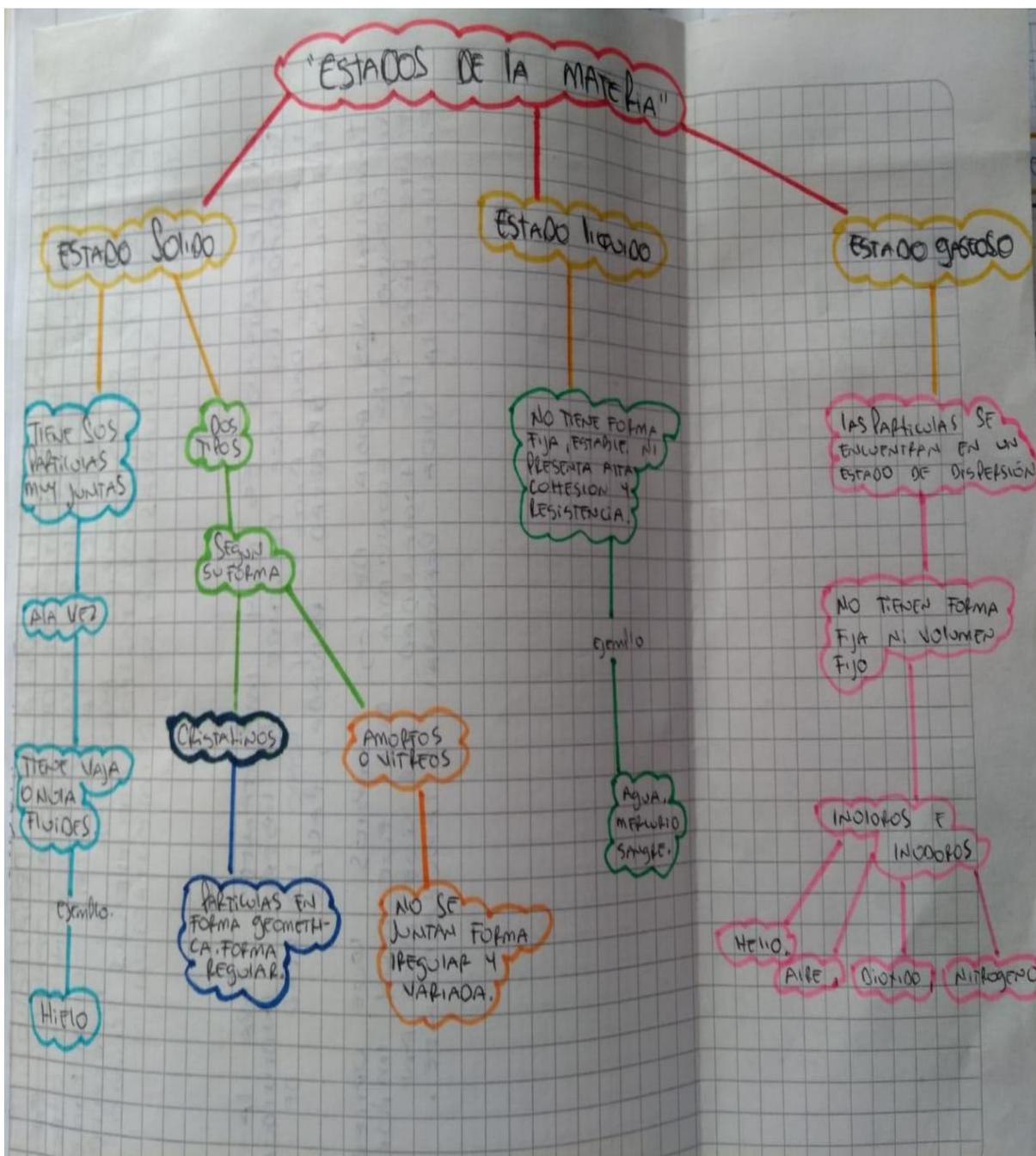


ESTADOS DE LA MATERIA



ESTADOS DE AGREGACIÓN DE LA MATERIA

ES EL PROCESO MEDIANTE EL CUAL LAS SUSTANCIAS PASAN DE UN ESTADO DE AGREGACIÓN A OTRO.

EL ESTADO DE LA MATERIA DEPENDE DE LAS FUERZAS DE COHESIÓN QUE MANTIENE UNIDAS A LAS PARTÍCULAS. LA MODIFICACIÓN DE LA TEMPERATURA O DE LA PRESIÓN MODIFICAN DICHAS FUERZAS DE COHESIÓN, PUDIENDO PROVOCAR UN CAMBIO DE ESTADO.

EjemPlo: EN CONDICIONES NORMALES DE PRESIÓN Y TEMPERATURA (1 atm y 20°C) EL AGUA ES LÍQUIDA, EL OXÍGENO ES GASEOSO Y EL HIELO ES SÓLIDO. SIN EMBARGO EN OTRAS CONDICIONES LAS SUSTANCIAS PUEDEN CAMBIAR DE ESTADO.

EL AGUA PUEDE SER SÓLIDA, EL MERCURIO GASEOSO, Y EL OXÍGENO LÍQUIDO.

LOS MECANISMOS DE TRANSFORMACIÓN ENTRE ESTADOS

SE CLASIFICAN EN DOS GRANDES GRUPOS.

* CAMBIOS PROGRESIVOS: SON AQUELLOS CAMBIOS DE ESTADO QUE IMPLICA UN INCREMENTO DE LA ENERGIA CINETICA DE LAS PARTICULAS (LAS PARTICULAS PASAN A MOVERSE MAS DEPRISA) SON CAMBIOS QUE REQUIEREN UN APORTE DE ENERGIA EXTERNO PARA QUE SE PRODUZCAN.

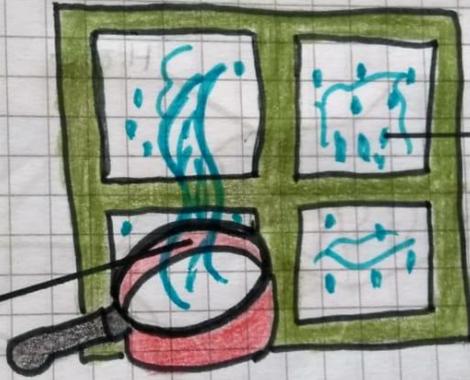
* CAMBIOS REGRESIVOS: TRANSFORMACIONES QUE SUPONEN UN DESCENSO DE LA ENERGIA CINETICA DE LAS PARTICULAS (LAS PARTICULAS PASAN A VALENTIZARSE) SON CAMBIOS QUE LIBERAN O DESPRENDEN ENERGIA CUANDO SE PRODUCEN.

AL ENFRIAR

↳ LICUACION O
CONDENSACION::

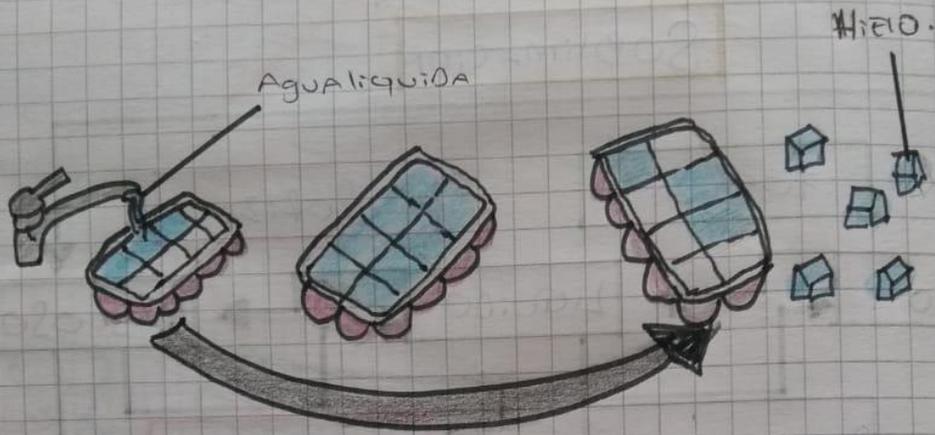
PASO DE
GAS A LIQUIDO

VAPOR
DE AGUA.



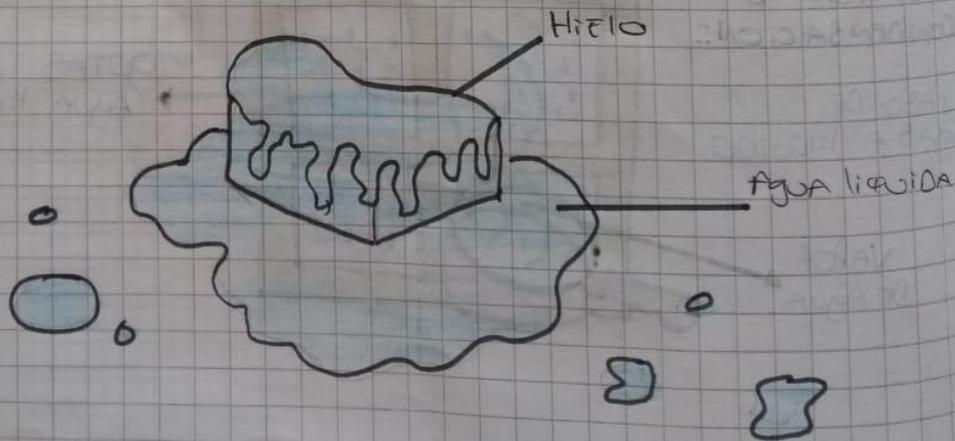
GOTAS DE
AGUA LIQUIDA

• SOLIDIFICACION: PASO DE LIQUIDO A SOLIDO.



Al CALENTAR

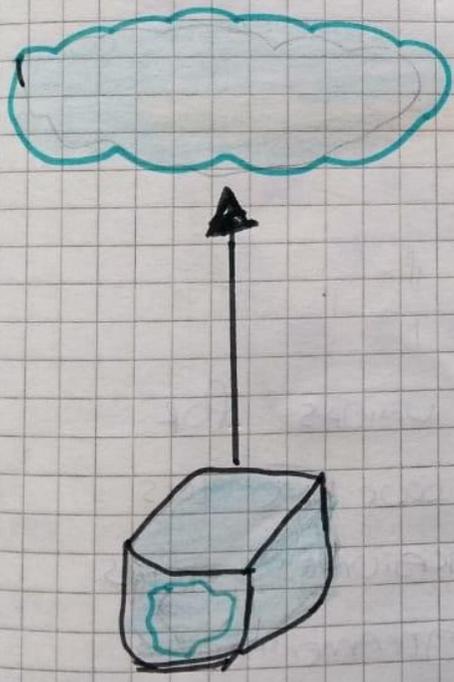
• FUSION: PASO DE SOLIDO A LIQUIDO



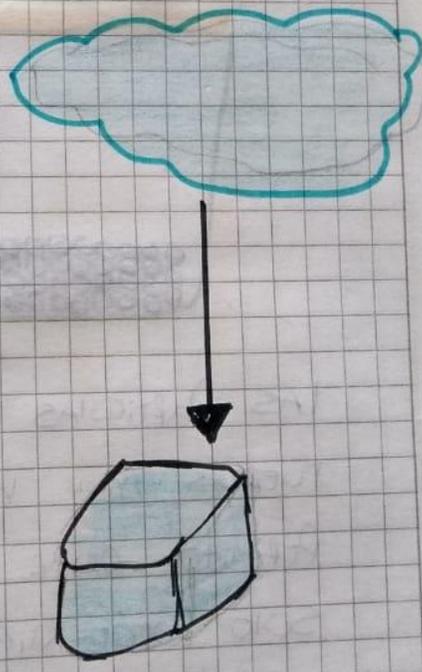


★ EVAPORACION:
PASO DE LIQUIDO
A GAS.

★ SUBLIMACION



SUBLIMACION



SUBLIMACION
REGRESIVA.

3) completa el siguiente Diagrama:

