### ESTADOS DE LA MATERIA

CURSO: QUIMICA

PROFESORA: MÓNICA REMIGIO

GRADO: 2DO AÑO DE SECUNDARIA

Año 2020

#### ESTADOS FÍSICOS DE LA MATERIA.

Los estados de la materia dependen de la fuerza de atracción que existe entre las partículas que la forman; mientras mayor sea dicha fuerza, mas rígida será la materia.

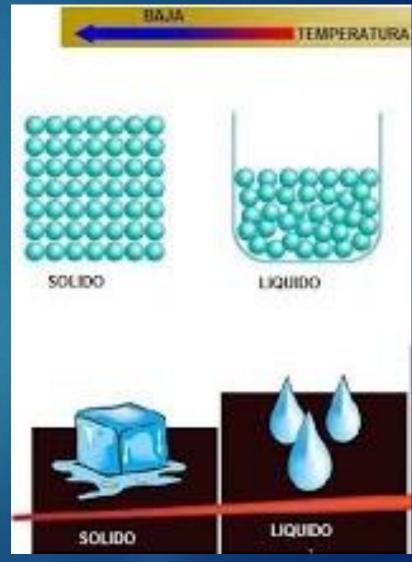
Los estados de la materia son: sólido líquido, gaseosos y plasmático.



## ESTADOS FÍSICOS DE LA MATERIA SON:

**A. SÓLIDO.** Los cuerpos sólidos conservan su forma y su volumen, son rígidas ejemplo el hielo, libro un flor etc.

**B. LÍQUIDO.** Conservan su volumen pero no su forma, depende del recipiente que lo contiene ejemplos la gasolina, agua, gaseosa, sangre etc.



C. GASEOSO. No conservan ni su forma ni su volumen, dependen del recipiente que lo contiene ejemplo el oxígeno, aire, gas carbónico. Escribir 3 ejemplos y realizar los dibujos

**D. PLASMÁTICO.-**Es el cuarto estado, llamado también plasma, como el gas no tiene o volumen. Es el más común en el universo de este se componen las estrellas, el sol etc. Alcanza temperaturas mayores a 10000°C.



#### CAMBIOS DE ESTADO DE LA MATERIA.



#### APLICANDO LO APRENDIDO:

# I.Complete lo siguiente : En los sólidos los átomos y moléculas se encuentran. Las estrellas se encuentran en estado. Es el estado más abundante en laTierra. Los diversos estados se deben a. Los cambios de estado se deben a.

#### II. COMPLETE EL SIGUIENTE ESQUEMA

