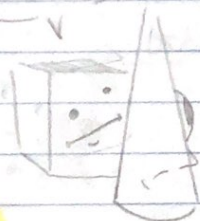
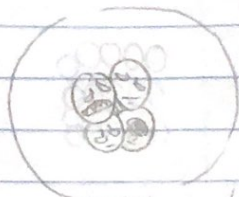


Propiedades de los Sólidos: Los sólidos presentan una estructura ~~solida~~

rigida, resistente a los cambios de forma y de volumen y totalmente carente de fluidez.

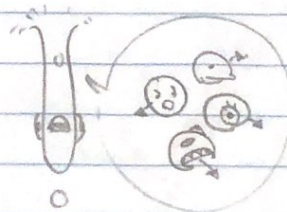
Tienen alta densidad, ya que sus partículas se encuentran juntas y cohesionadas.



Los **Rígidos sólidos** son:

- Maleables
- Ductiles
- Elásticos
- Incomprensibles (No se pueden comprimir)

Propiedades de los Líquidos: Los líquidos no tienen forma fija, estos asumen la forma del recipiente que los contenga. Esto es porque sus partículas se relacionan entre sí de manera laxa, un punto medio entre la rigidez de los sólidos y la dispersión de los gases y son fluidos.



Los líquidos son: ~~o pueden ser:~~

- ~~o Pueden ser~~ **son** (viscosos)
- Son (incomprensibles pero pueden fluir)
- Son (Adherentes)
- Tienen (Capilaridad): **Capacidad de ir contra la gravedad**
- Tienen (Tensión Superficial): **Capacidad de Resistir en cierta medida las Deformaciones**

Propiedades de los Gases: Las partículas que conforman los gases, tienen entre si una fuerza de atracción leve lo que hace que se expandan a lo largo del contenedor que se encuentren, hasta cubrir el máximo espacio posible. Por lo anterior no tienen ni forma ni volumen definido, y tienen muy poca influencia de parte de la gravedad se diría que "Flotan"

Estos son increíblemente Comprensibles. (Pueden ser comprimidos)

