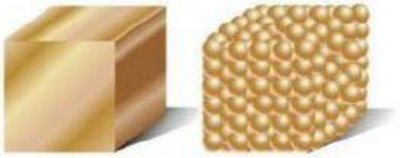
PROPIEDAD DE LA MATERIA: propiedades y estados.

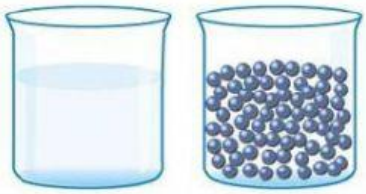
Los estados de agregación según la teoría cinética

SÓLIDOS



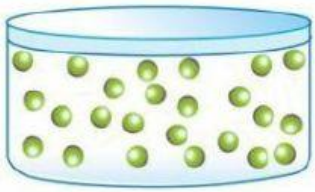
- Las partículas están muy próximas aunque hay huecos entre ellas.
- Existen fuerzas atractivas que mantienen las partículas situadas en posiciones fijas, aunque vibran en torno a estas posiciones.

LÍQUIDOS



- Las partículas se mantienen a distancias similares que en los sólidos
- Las partículas se mantienen unidas por fuerzas atractivas más débiles que en los sólidos. Esto permite que se adapten al recipiente que las contiene.

GASES



- Las partículas se mantienen muy alejadas unas de otras.
- Las fuerzas de atracción son muy débiles y las partículas se mueven en todas direcciones chocando entre si y contra las paredes del recipiente.

https://www.youtube.com/watch?v=cux9sSjtsgw
https://www.youtube.com/watch?v=PIREkPWS7F4

1.**Relaciona:**

Solubilidad	-Temperatura a la que una sustancia cambia de sólido a líquido.
Punto de fusión	- Oposición que presenta un material a ser rayado por otro.
Tenacidad	-Temperatura a la que una sustancia cambia de líquido a gas.
Elasticidad	- Facilidad de una sustancia para poder disolverse en otra.
Viscosidad	- Resistencia que tiene un material a romperse cuando recibe un impacto.
Punto de ebullición	- Facilidad de un material para recuperar su forma original cuando cesa un esfuerzo que lo estaba deformando.
Dureza	- Dificultad que presenta un fluido a atravesar una tubería.

2.Indica en **que unidades** se miden las siguientes propiedades:

- ***Solubilidad***
- ***Punto de ebullición***
- ***Dureza***
- ***Densidad***
- ***Volumen***
- ***Masa***

3. **Arrastra** cada material en la propiedad característica que mejor lo defina:

sal - miel - azúcar - cuarzo - goma de caucho - aceite - diamante - licra

SOLUBILIDAD		
DUREZA		
VISCOSIDAD		
ELASTICIDAD		

4. **Completa** la tabla con las características de los estados:

	Estado sólido	**Estado líquido**	**Estado gaseoso**
Forma			
Volumen			
Densidad			
Características partículas			

5. **Selecciona** en cada caso el ejemplo de cambio de estado que se menciona:

1. *La escarcha que vemos en las frías mañanas de invierno.*
2. *Unas lentejas en el congelador.*
3. *El vaho que suelta una olla al fuego.*
4. *Un iceberg que se convierte en vapor debido a la acción del sol y que formará nubes.*
5. *La fina capa de agua que se forma cuando sacamos una botella fría de la nevera.*
6. *Una vela que se derrite con la acción de una llama.*