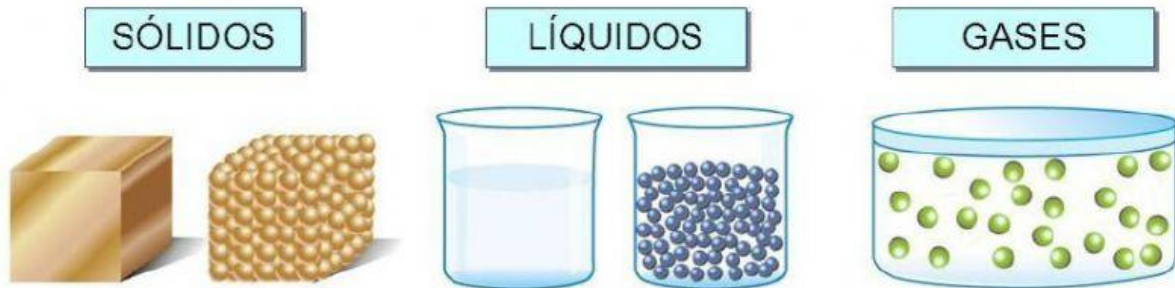


# PROPIEDAD DE LA MATERIA:

## propiedades y estados.

Los estados de agregación según la teoría cinética



- 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.

- 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.

- 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*

|                    |  |  |
|--------------------|--|--|
| <b>SOLUBILIDAD</b> |  |  |
| <b>DUREZA</b>      |  |  |
| <b>VISCOSIDAD</b>  |  |  |
| <b>ELASTICIDAD</b> |  |  |

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.*