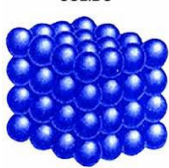
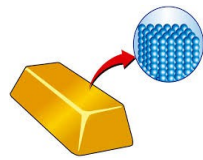

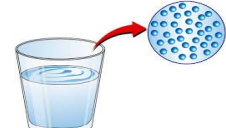

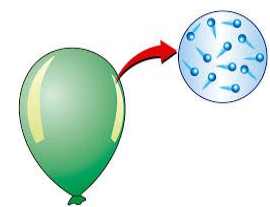


LA TEORÍA CINÉTICA Y LOS ESTADOS DE LA MATERIA

Para explicar por qué la materia tiene estas características en sus distintos estados los científicos idearon la **TEORÍA CINÉTICA**.

Según la teoría :

- 1^{er} postulado: La materia está formada por **partículas muy pequeñas** cuya separación depende del estado en que se encuentre.
- 2^o postulado : las partículas ejercen fuerzas de atracción entre sí que las mantienen unidas. Su intensidad nos permite diferenciar entre los tres estados .
- 3^{er} postulado Las **partículas se mueven**. La temperatura de la materia aumenta cuanto mayor es la rapidez con que se mueven.

<p>SÓLIDO</p>  <p>En los sólidos las partículas están fuertemente unidas formando una estructura rígida. Al estar tan juntas, su movimiento es de vibración. Su vibración aumenta o disminuye cuando varía la Temperatura.</p> <p>PROPIEDADES</p> <ul style="list-style-type: none"> - Forma y volumen constantes → las fuerzas entre las partículas son tan fuertes que hacen que esas partículas no se muevan fácilmente. - No se expanden ni se comprimen → las fuerzas entre las partículas impiden que se separen. Hay poco espacio entre las partículas - Como las partículas están muy cerca unas de otras, hay muchas partículas en poco espacio, lo que se explica diciendo que tienen una alta densidad. - Si calentamos un sólido se dilata, es decir, las partículas vibran y aumenta la distancia entre las ellas ocupando más espacio. 	<p>LÍQUIDO</p>  <p>En los líquidos las partículas están unidas pero la fuerza es menor que la de los sólidos, lo que permite que se puedan mover con mayor libertad.</p> <p>PROPIEDADES</p> <ul style="list-style-type: none"> - Forma variable → En los líquidos se forman pequeñas grupos de partículas, lo que permite adaptarse a la forma del recipiente. - Volumen constante → las partículas no están libres pero se mantiene el volumen total de partículas. - No se expanden y apenas se comprimen → las fuerzas entre partículas impiden que se separen, pero como están separadas entre sí, pueden acercarse, lo que permite que el gas se comprima. - las partículas están más lejos una de otras que en los sólidos, hay menos partículas que en los sólidos en un mismo volumen. Por eso su densidad es menor que la de los sólidos. - Cuando calentamos un líquido este se dilata, ocupa más volumen. 	<p>GASEOSO</p>  <p>En los gases las fuerzas entre las partículas es muy débil, cada partícula se mueve independiente de la otra.</p> <p>PROPIEDADES</p> <ul style="list-style-type: none"> - Forma y volumen variables → Como no hay fuerzas que las mantengan unidas, se mueven por donde quieren. En un recipiente ocupan su forma. - Se expanden y se comprimen → Como no hay fuerzas que las mantengan unidas, se mueven por donde quieren. Pero también se pueden acercar. - La densidad de los gases suele ser baja porque en un volumen como en los sólidos hay menos partículas. 
---	---	---

