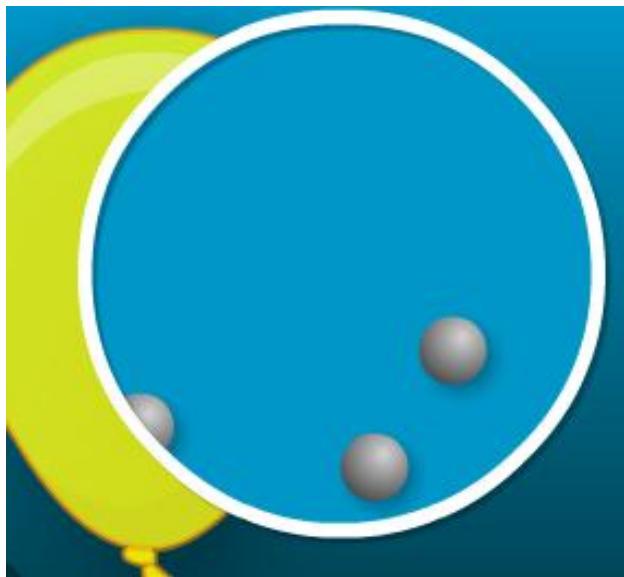
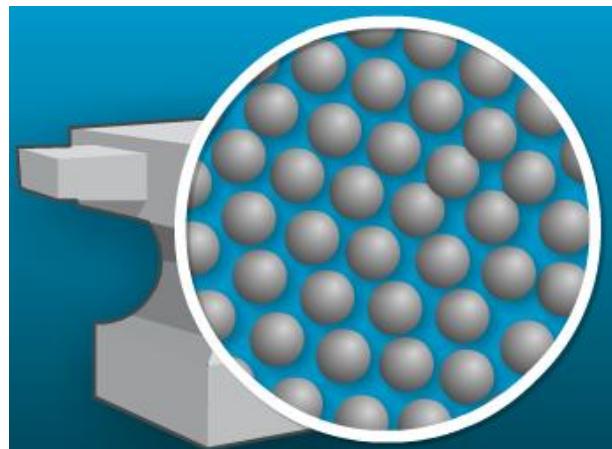


Estados de la
Materia

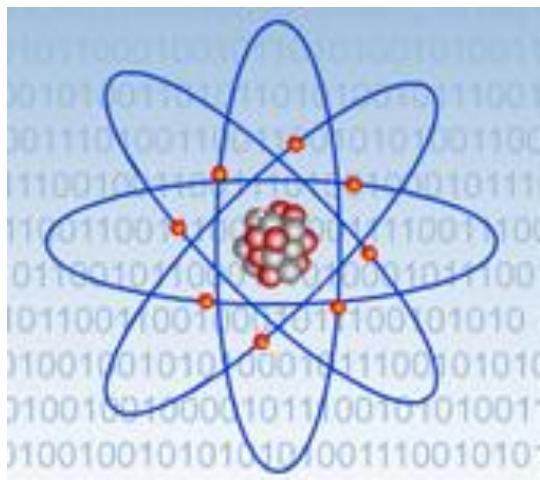
Líquido



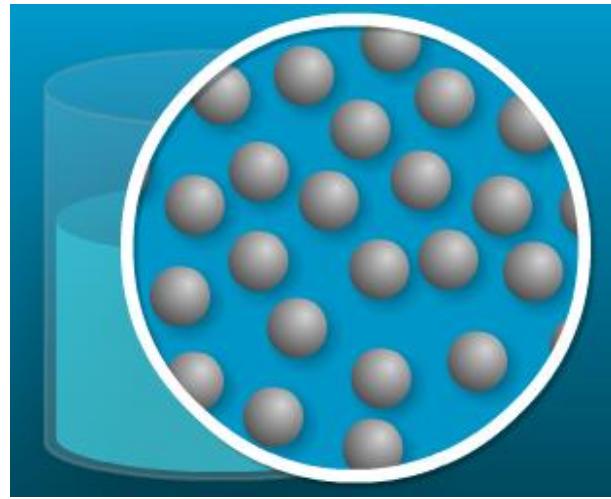
Gaseoso



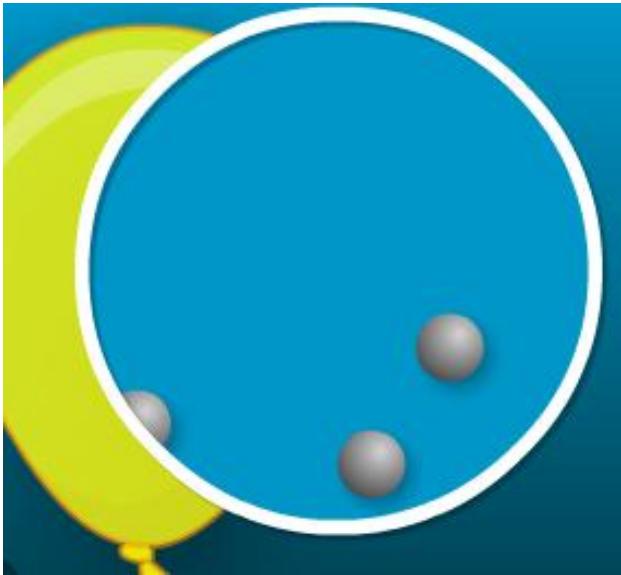
Sólido



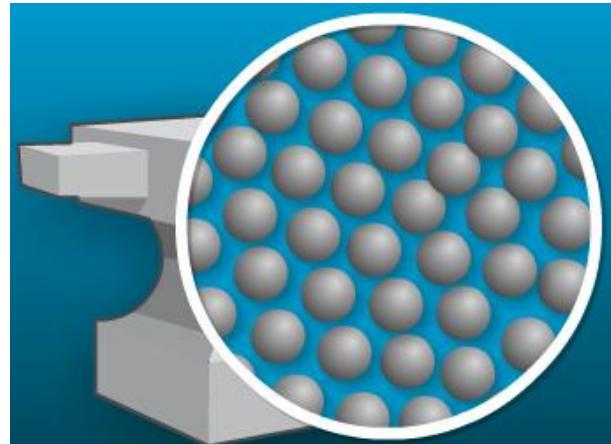
Estados de la
Materia



Líquido



Gaseoso



Sólido

Seguramente ya habías escuchado sobre los tres estados de la materia: **sólido, líquido y gaseoso**. Sin embargo, existe un cuarto estado denominado **plasma** y un quinto estado, el Condensado de Bose-Einstein.

Estados de la Materia

Las fuerzas de atracción son casi inexistentes, por lo que las partículas están muy separadas unas de otras y se mueven rápidamente.

- No tienen forma ni volumen fijos.
- Varían de volumen al cambiar la temperatura y presión.
- Adopta el tamaño y la forma del lugar que ocupa.
- Se pueden comprimir con facilidad, reduciendo su volumen.
- Se difunden y tienden a mezclarse con otras sustancias.

Gaseoso

Las partículas están unidas, pero las fuerzas de atracción son más débiles que en los sólidos, y las partículas se mueven y chocan entre sí.

- No tienen forma fija pero sí volumen.
- Varian con facilidad de forma adoptando la del recipiente que los contiene.
- Fluyen o se escurren con mucha facilidad si no están contenidos en un recipiente.
- Se dilatan y contraen como los sólidos.

Líquido

Las partículas están unidas por fuerzas de atracción muy grandes, por lo que se mantienen fijas en su lugar

- Tienen forma y volumen fijos.
- Se caracterizan por la rigidez y regularidad de sus estructuras.
- No se pueden comprimir
- Se dilatan: aumentan su volumen cuando se calientan, y se contraen: disminuyen su volumen cuando se enfrian.

Sólido