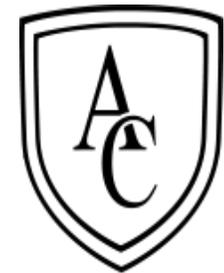
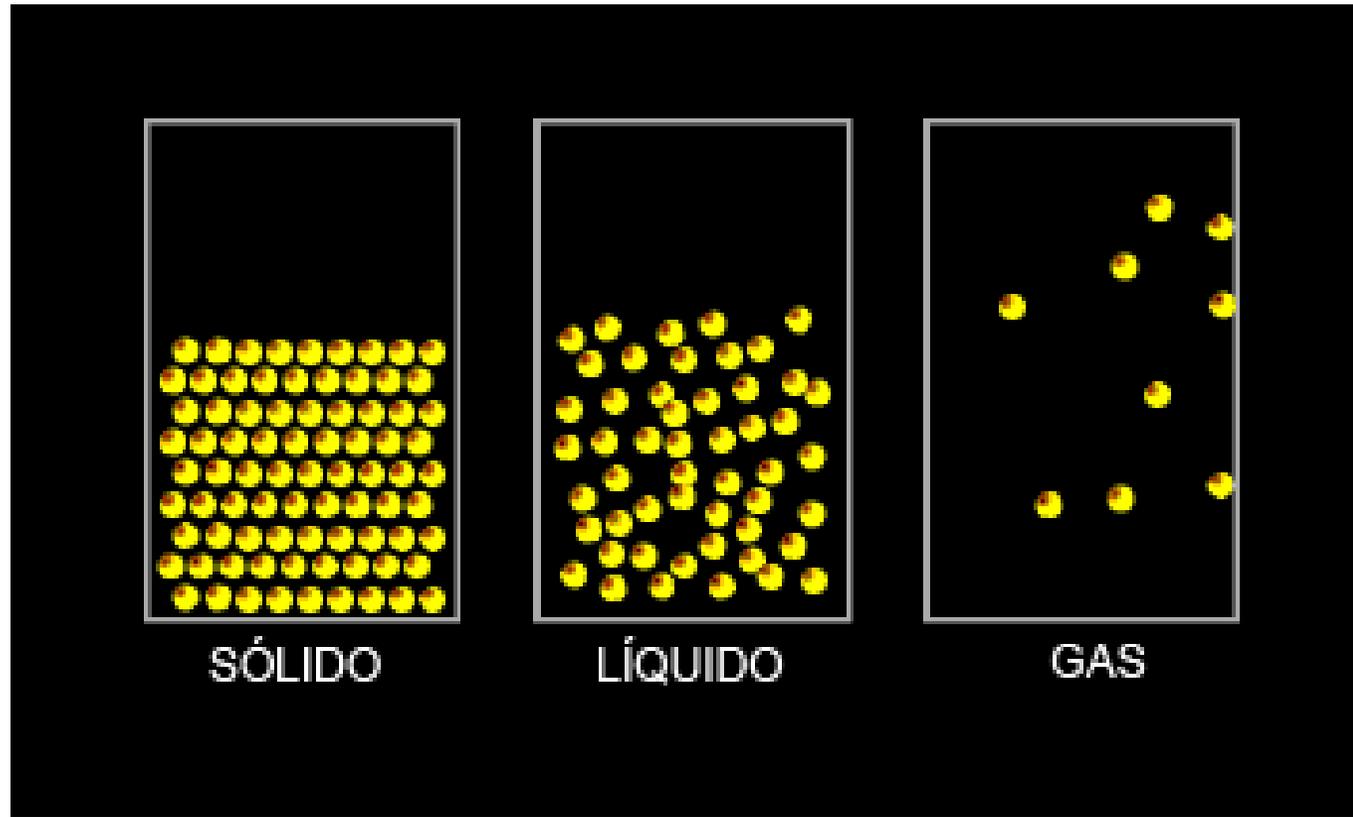


Objective: Reconocer los estados de la materia.

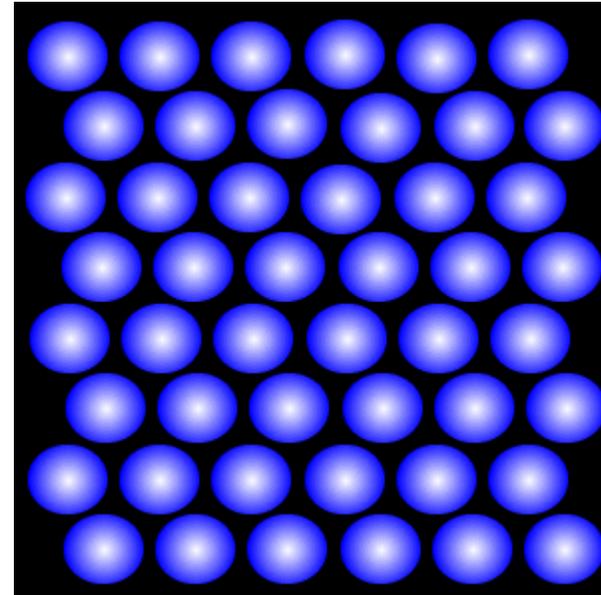


La materia está formada por partículas.

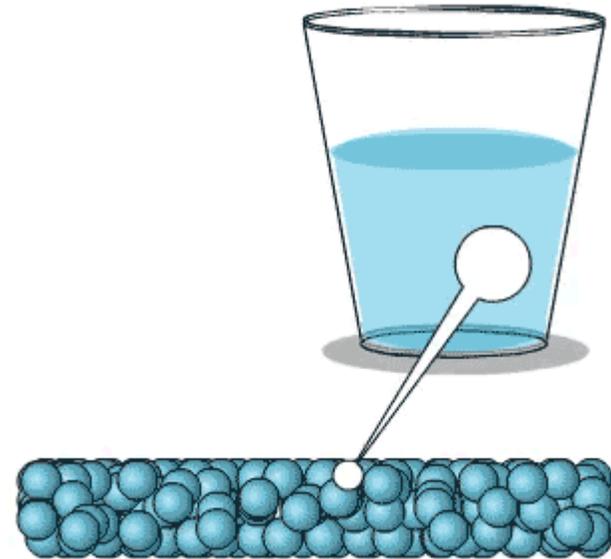
Las partículas son fragmentos muy reducidos de materia.

En condiciones no extremas de temperatura, la materia puede presentarse en tres estados físicos diferentes:

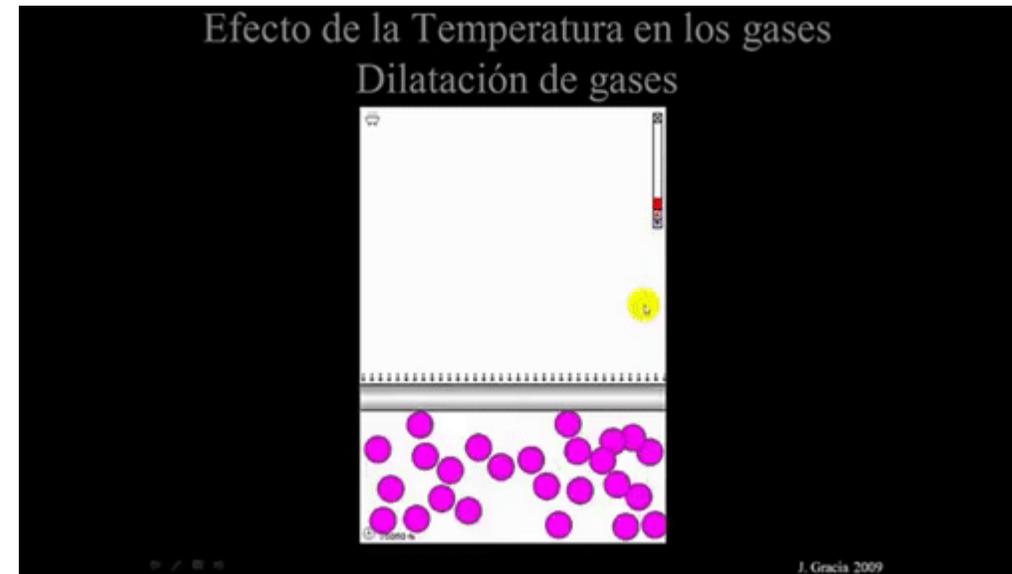
Estado sólido. (las partículas están muy juntas)

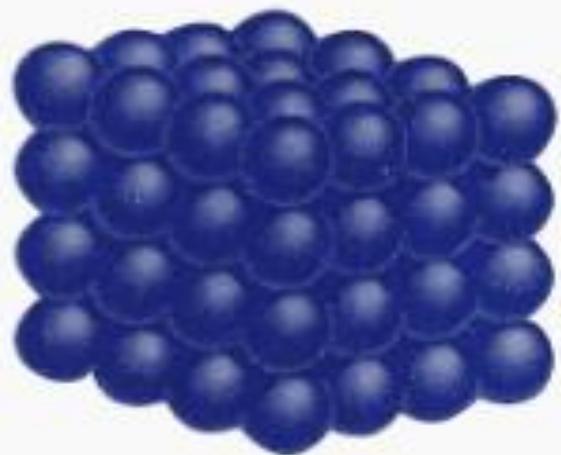


Estado líquido.(las partículas están juntas pero tienen un poco de espacio entre ellas).



Estado gaseoso.
(las partículas
están
separadas).





Sólido



Líquido



Gaseoso

Mirada en partículas de los

ESTADOS DE LA MATERIA

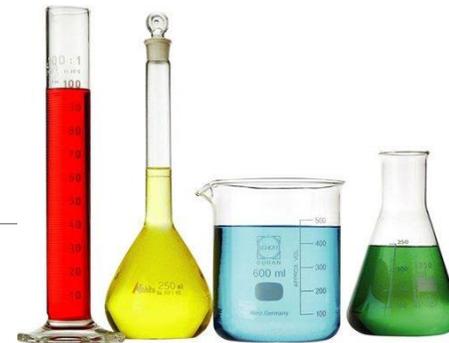


ESTADO SÓLIDO



Los sólidos poseen forma propia como consecuencia de su rigidez y su resistencia a cualquier deformación.

ESTADO LÍQUIDO



Los líquidos se caracterizan por tener volumen propio, es decir, se adaptan a la forma de la vasija que lo contiene, pueden fluir y se pueden pasar al estado gaseoso o sólido, dependiendo de la temperatura a que se exponga.

ESTADO GASEOSO

Los gases se caracterizan porque llenan completamente el espacio en el que están encerrados, es decir, si el recipiente aumenta de volumen, el gas ocupa inmediatamente el nuevo espacio.

Algunos ejemplos del estado gaseoso



Preguntas

¿Cuáles son los estados de la materia vistos hoy?

¿En qué estado de la materia las partículas están muy juntas?

¿En qué estado de la materia las partículas están muy separadas?

¿Qué sucede con las partículas de la materia en estado líquido?