

A colorful autumn-themed illustration. On the left, a red brick barn with a yellow bell in a small tower. A yellow school bus is driving on a winding road that curves across the scene. The landscape features rolling green hills, several trees with orange and yellow foliage, and a cluster of pumpkins in the bottom right corner. A few leaves are shown falling from the top corners. The background is a clear light blue sky.

Estados de la Materia

Sra. Anlinés Sánchez Otero

Teoría Cinética

- Explicación de como se comportan las partículas en la materia.
- Postulados de la Teoría Cinética
 - Toda la materia se compone de partículas pequeñas (átomos , moléculas e iones).
 - Estas partículas se encuentran en movimiento constante y aleatorio.
 - Las partículas chocan entre sí y con las paredes del recipiente que las contiene.

Tipo de energía

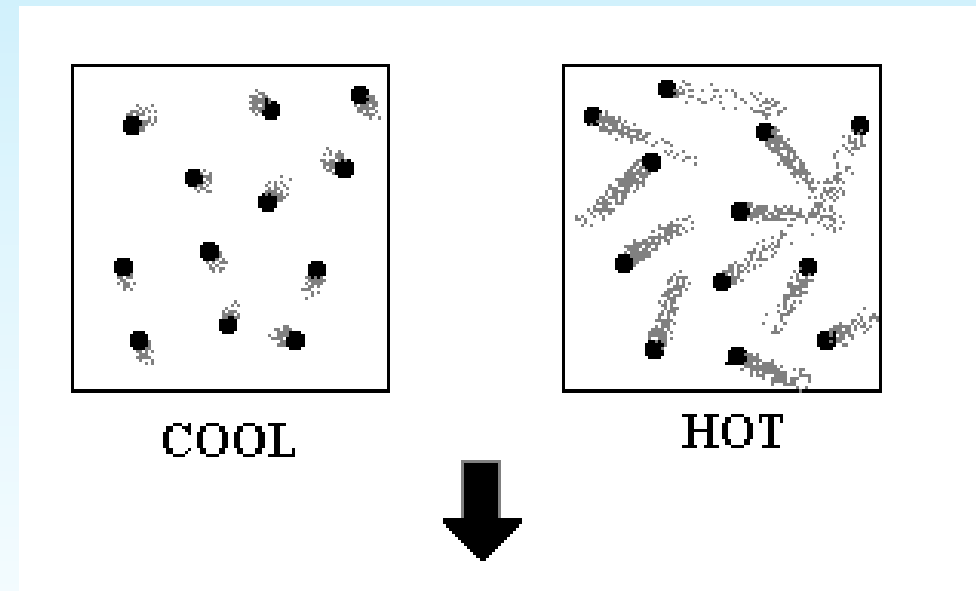
Energía térmica → energía total de las partículas de un material

Energía cinética → energía que posee un cuerpo en movimiento

Energía potencial → energía almacenada

La temperatura afecta el movimiento de las partículas:

- A mayor temperatura más energía y las partículas vibran más.
- A menor temperatura menor energía y las partículas vibran menos.



Estados de la Materia

Solido

Este estado se caracteriza por su resistencia a cambios de forma y de volumen debido a que sus átomos se encuentran fuertemente unidos formando estructuras cristalinas generalmente.

Ejemplo: hielo



Liquido

Su principal característica es su capacidad de fluir y adaptarse a la forma del recipiente que lo contiene debido a que tiene menor cohesión que los sólidos. Este estado se alcanza cuando se incrementa la temperatura de un sólido hasta que este se descompone.

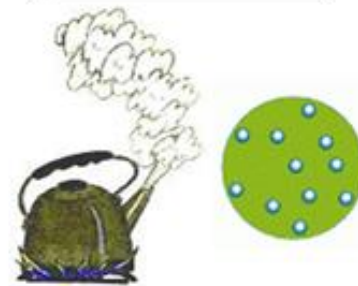
Ejemplo: agua



Gaseosa

Está compuesto por moléculas no unidas, expandidas y con poca fuerza de atracción haciendo que no tenga forma definida. Este estado se alcanza cuando se incrementa la temperatura de un líquido hasta que evapora.

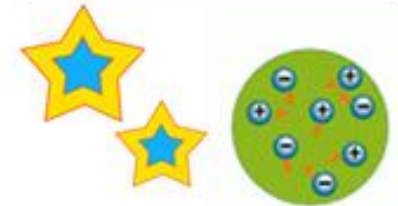
Ejemplo: gas



Plasma

Gas constituido por partículas cargadas (iones) libres y cuya dinámica presenta efectos colectivos dominados por las interacciones electromagnéticas.

Ejemplo: estrellas



Sublimación

Fusión

Vaporización

Ionización

Sólido

Líquido

Gas

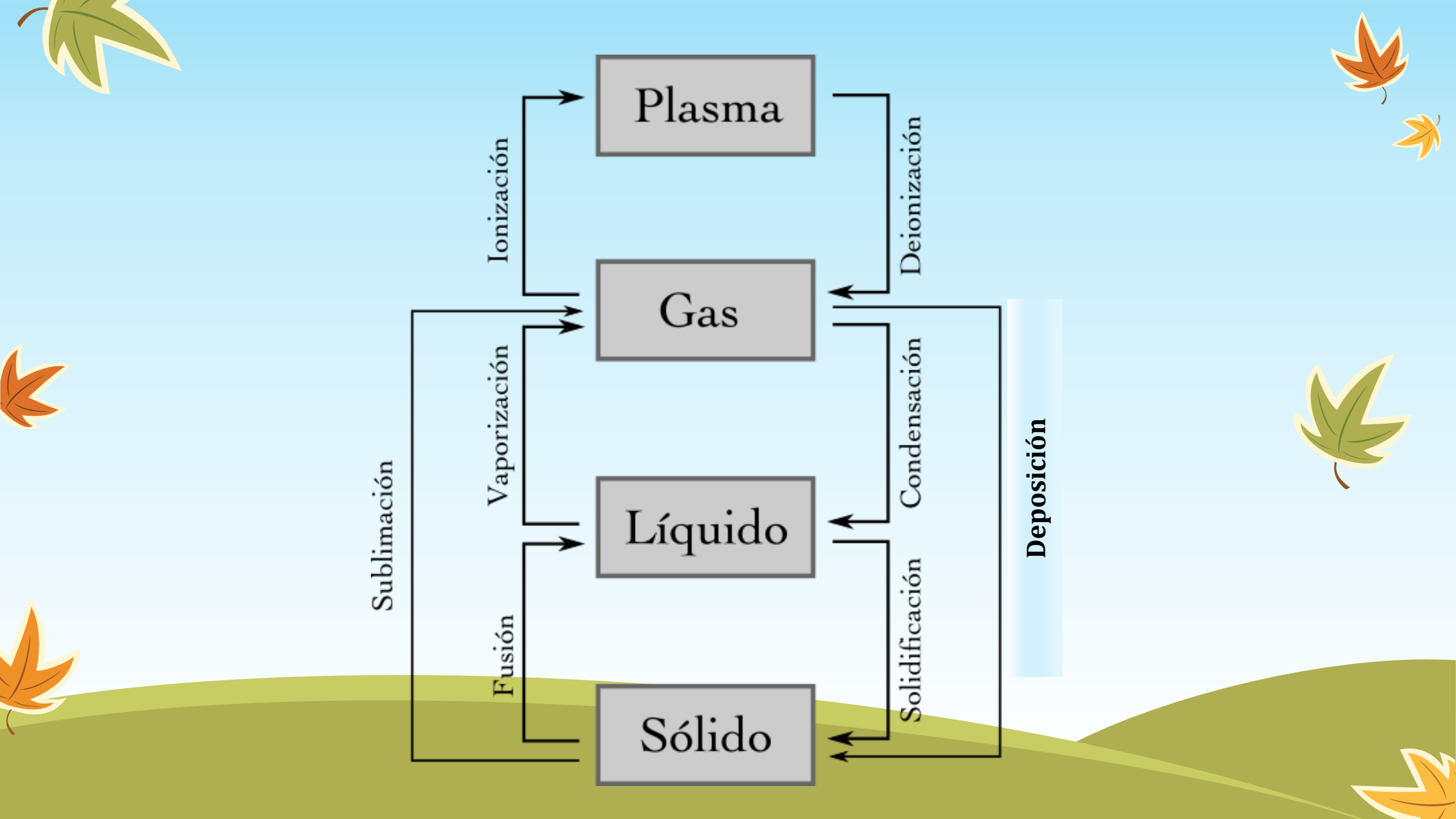
Plasma

Solidificación




Condensación

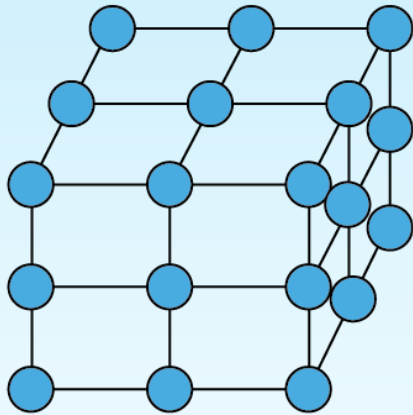
Deionización

Deposición

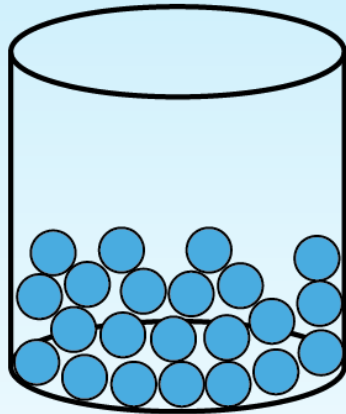


States of Matter

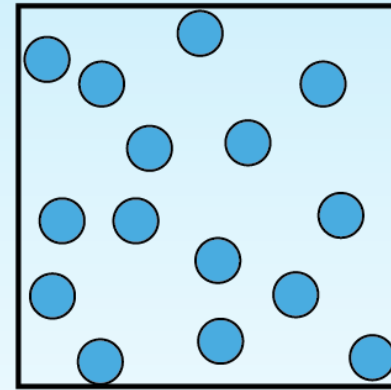
-  = atom
-  = nucleus
-  = electron



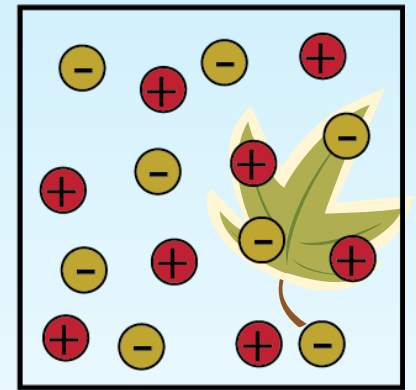
Solid



Liquid



Gas



Plasma



Add **Heat**