

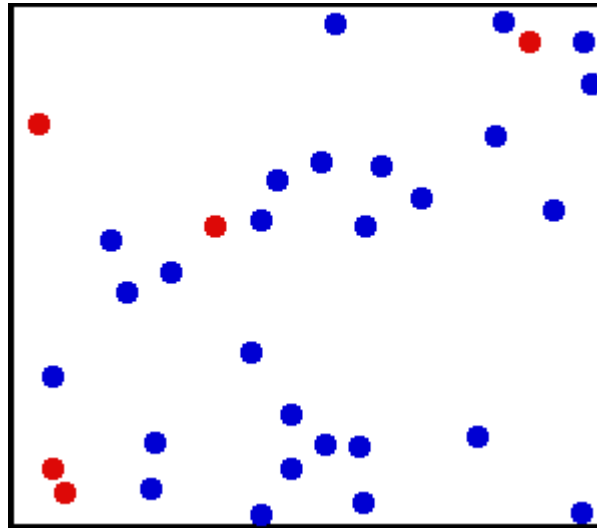


Objetivo:

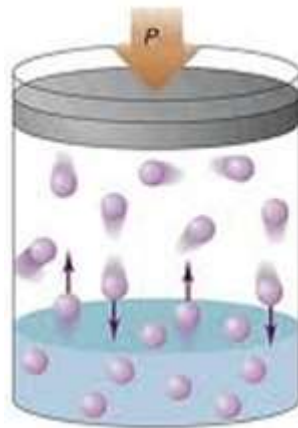
Conocer las propiedades de los gases.

CARACTERÍSTICAS DE LOS GASES IDEALES

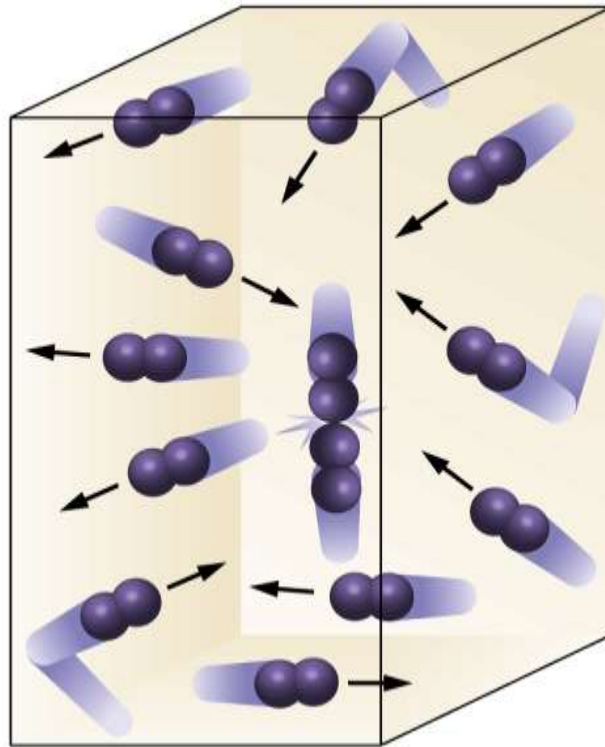
Las partículas que forman un gas se encuentran en constante movimiento.



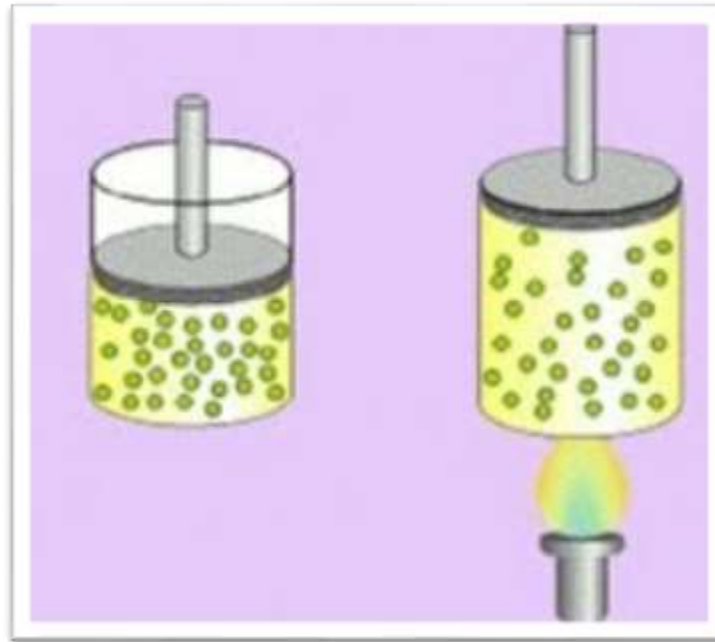
El volumen de todas las partículas de un gas es insignificante, comparado con los espacios vacíos que lo forman.



Las fuerzas de atracción (o cohesión) y repulsión entre las partículas de un gas son prácticamente nulas.



Su comportamiento varía en función de la presión, el volumen y la temperatura

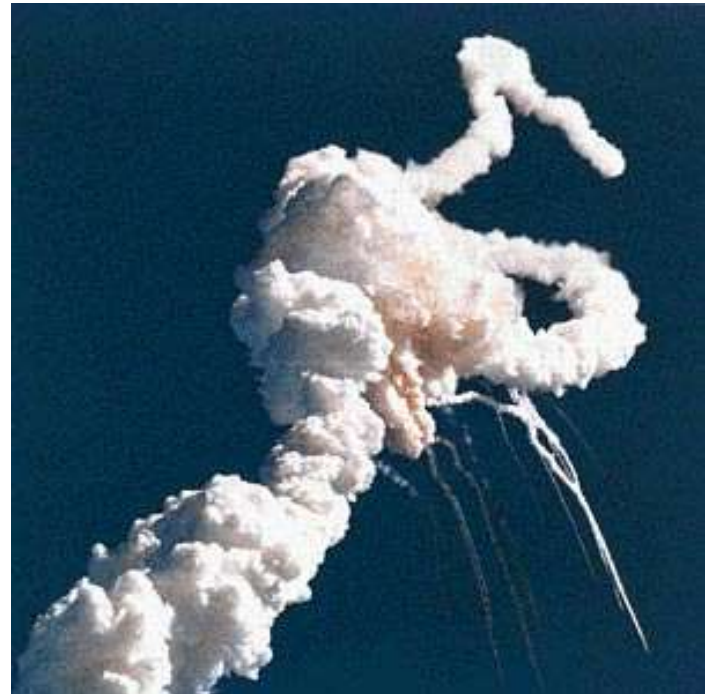
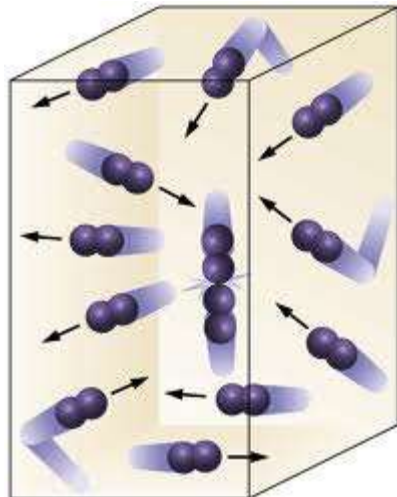


PROPIEDADES DE LOS GASES

RECORDAMOS

GAS

Estado de la materia en que las sustancias no tienen cuerpo ni volumen propio.



TEORÍA CINÉTICA MOLECULAR DE LOS GASES.

- ✓ Los gases están formados por partículas.
- ✓ Entre las partículas, la fuerza de atracción son mínimas, y se encuentran en constante movimiento.
- ✓ Ocupan todo el volumen disponible.
- ✓ El aumento de la temperatura, aumenta la velocidad de las partículas.
- ✓ La presión que ejercen los gases se debe al choque de las partículas sobre el recipiente que las contiene.

PROPIEDADES DE LOS GASES

Fluidez



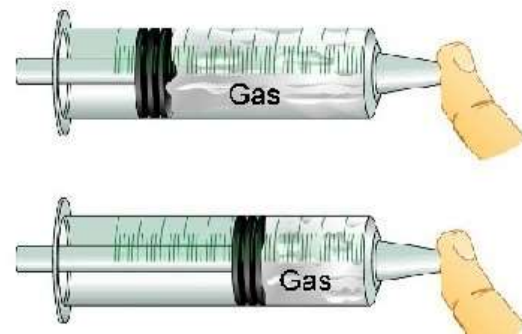
Difusión



Resistencia

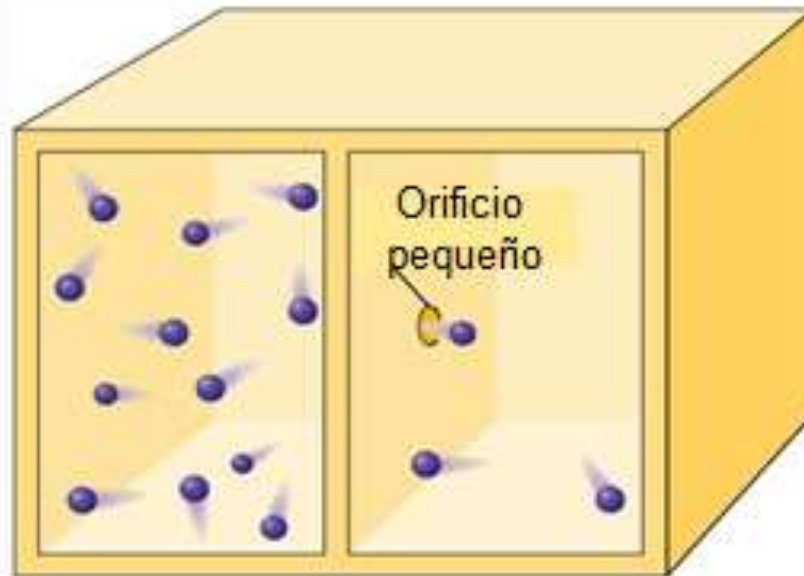


Compresión

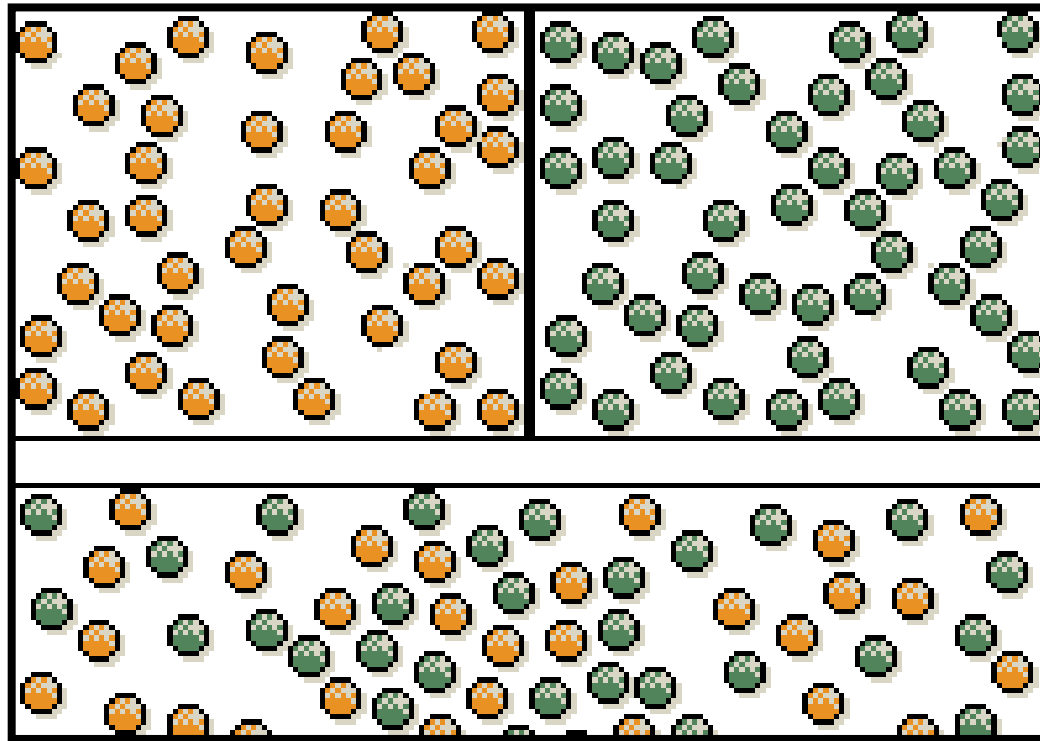


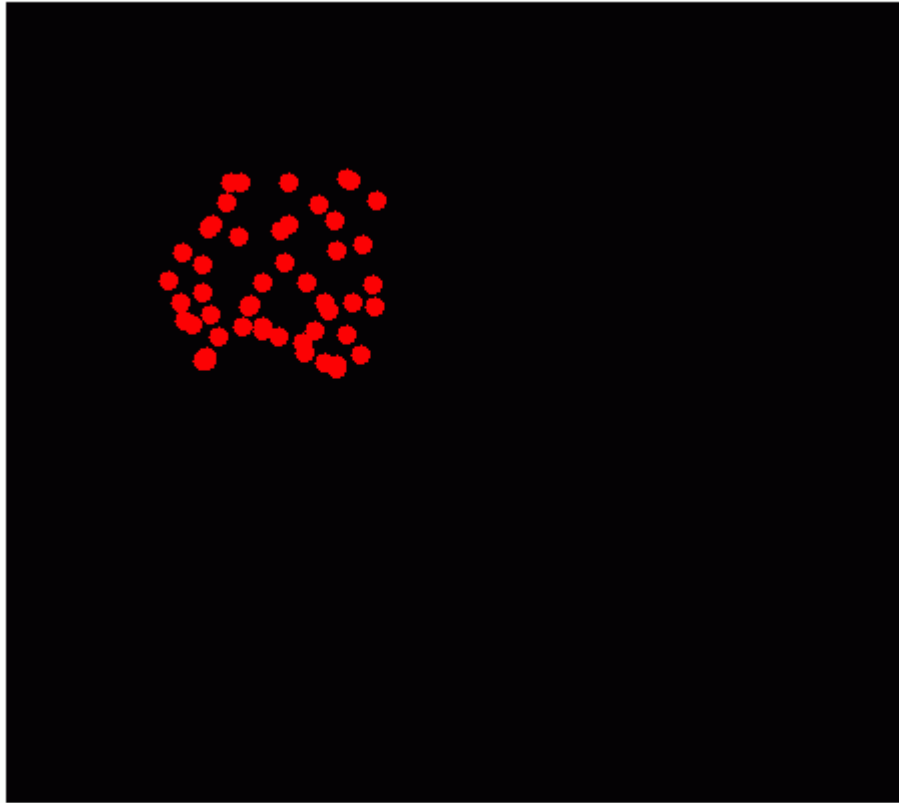
1.- Fluidéz: Los gases ocupan todo el espacio disponible... ¿por qué?

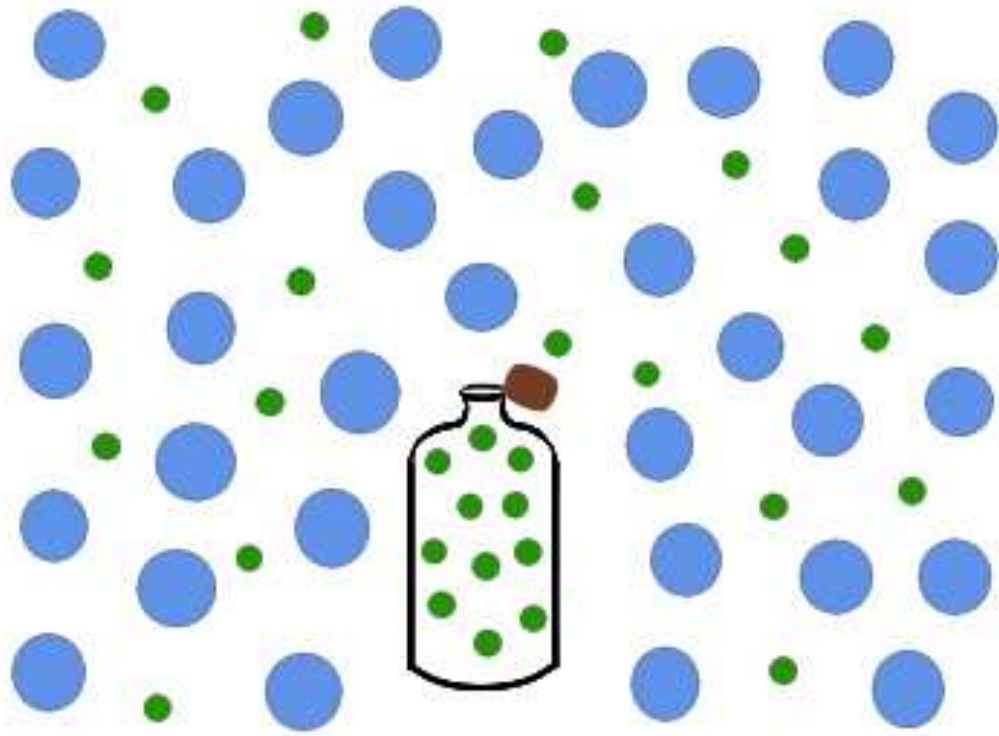
Porque prácticamente no poseen fuerzas de unión entre sus moléculas.



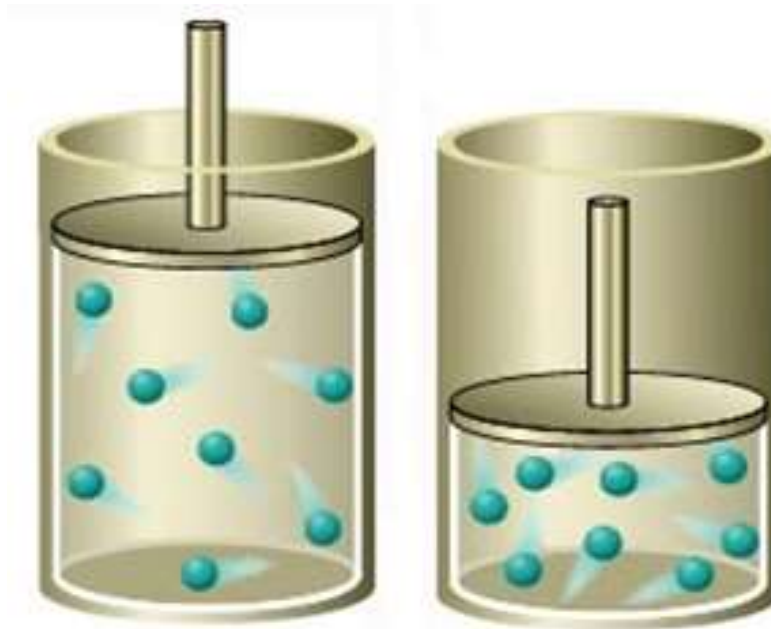
2.- Difusión: un gas se mezcla con otro debido al movimiento de las moléculas.





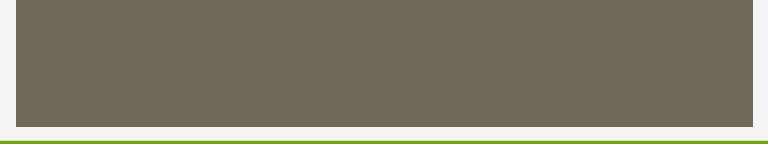


3.- Compresión: Disminución del volumen de un gas por el acercamiento de moléculas entre sí, debido a la presión aplicada.



4.- Resistencia: los gases se oponen al movimiento de los cuerpos, debido a la fuerza de roce.





Ahora a trabajar en tu guía aprendizaje.