



# Los gases

*Prof. Marcela Jara Montecinos*

## Instrucciones Generales

- ✓ **NO IMPRIMAS** este material
- ✓ Si estás en un computador, presiona F5 en el teclado para ver las animaciones.
- ✓ Si estas en un celular, ponlo de manera horizontal.

# Objetivo

Explicar el comportamiento de los gases ideales en situaciones cotidianas considerando factores como presión, volumen y temperatura.

# Propiedades y características de los gases

Los gases presentan una serie de características y propiedades que los diferencian de los sólidos y líquidos. Algunas de estas características pueden ser evidenciadas en algo cotidiano, como inflar un globo.

Los gases se caracterizan por no tener forma definida ni volumen definido, ya que adoptan la forma del recipiente que los contiene, ocupando todo el espacio disponible.



# Propiedades de los gases

A través de la teoría cinético molecular, es posible explicar las propiedades de los gases. A continuación, revisaremos algunas de ellas:

- Fluidez
- Compresión
- Difusión

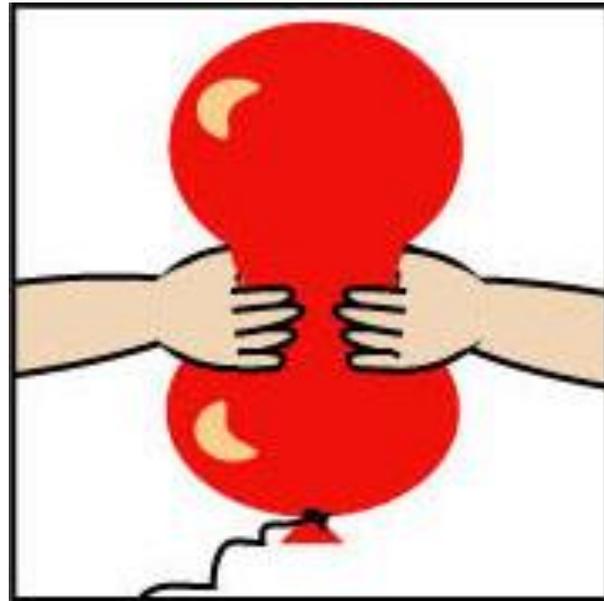
# Fluidez de un gas

Corresponde a la capacidad de completar de manera uniforme e indefinida, todo el espacio en el que se encuentren.



# Compresión

Los gases, al ser sometidos a una mayor presión, pueden disminuir considerablemente su volumen, como consecuencia de la distancia que existe entre sus partículas. Cuando un gas se comprime, sus partículas ejercen una mayor presión mayor a la inicial del recipiente que la contiene



# Difusión

Los gases, tiene la capacidad de mezclarse con otros gases, debido a la gran distancia que existe entre sus partículas y al continuo movimiento de estas.

