

Gases

Un gas es:

“Leyes de los gases”

Unir con flechas:



$$\frac{V_1}{n_1} = \frac{V_2}{n_2}$$

El volumen de una cantidad fija de gas a temperatura constante varía de manera inversa con su presión.

LEY DE BOYLE

LEY DE CHARLES

LEY DE AVOGADRO



Ecuación General de los Gases

$$P \cdot V = n \cdot R \cdot T$$

Donde:

- $P =$
- $V =$
- $n =$
- $R =$
- $T =$

Temperatura

Volatilidad

Moles de gas

Presión absoluta

Radio

Volumen

Tensión

Constante universal

Teoría cinética molecular

Seleccione las opciones correctas:

Un gas consiste en partículas diminutas que se mueven al azar.

El volumen de las partículas del gas es despreciable en comparación con el volumen total.

Hay fuerzas entre las partículas.

Un gas consiste en partículas que se encuentran fuertemente unidas.

No hay fuerzas entre las partículas.

La energía cinética promedio de las partículas del gas es proporcional a su temperatura absoluta.

Las colisiones de las partículas del gas son elásticas.

Las partículas del gas no poseen movimiento, se encuentran rígidas.

Completar el siguiente gráfico:

