

FICHA 2.2 – GASES Y LEYES DE LOS GASES

ACTIVIDAD: Relaciona cada concepto uniéndolos

Ley de Boyle - Mariotte	$V = \text{cte}$	Volumen y presión son inversamente proporcionales
Ley de Gay - Lussac	$T = \text{cte}$	Presión y temperatura son directamente proporcionales
Ley de Charles	$p = \text{cte}$	Presión y temperatura son directamente proporcionales

ACTIVIDAD: Completa con las palabras adecuadas con relación a la explicación de las leyes de los gases de acuerdo a la teoría cinética.

General

En un gas, interpretamos la temperatura como una medida de la _____ de las partículas, el _____ como el espacio disponible y la presión como la cantidad de _____ de las partículas entre ellas y las paredes.

Ley de Boyle – Mariotte

Al mantener fija la _____ de las partículas, si _____ el espacio disponible, disminuirá el número de _____ y viceversa.

Ley de Gay – Lussac

Al mantener fijo el _____ disponible, si _____ la velocidad de las partículas, aumentará el número de _____ y viceversa.

Ley de Charles.

Si se mantiene constante el número de choques y el espacio disponible _____, la _____ de las partículas debe disminuir.

OBSERVACIÓN. No realizaremos cálculos numéricos de las leyes de los gases.

OBSERVACIÓN. Utiliza la ficha resuelta para estudiar