

GASES IDEALES

Relaciona la columna de la izquierda con la respuesta de la columna del lado derecho.

A presión constante, el volumen de una masa dada de gas varía directamente proporcional con la temperatura

Ley de Boyle

A volumen constante, la presión de una masa de gas varía directamente proporcional con la temperatura

Ley de Charles

A temperatura constante, el volumen de una masa dada de gas es inversamente proporcional con la presión

Ley de Gay-Lussac

$$P_1 V_1 = P_2 V_2$$

$$V_1 / T_1 = V_2 / T_2$$

$$P_1 / V_1 = P_2 / V_2$$