

César Silva / 1184519

Ley Boyle

- $PV = K$

$P \rightarrow$ Presión

$V \rightarrow$ Volumen

$K \rightarrow$ constante de proporcionalidad

$$P_1 V_1 = K$$

$$P_2 V_2 = K$$

$$P_1 V_1 = P_2 V_2$$

$$PV = nRT$$

Ley Charles

- $V = nT \rightarrow V/T = K$

$V \rightarrow$ Volumen

$T \rightarrow$ Temperatura en $^{\circ}K$

$K \rightarrow$ constante de proporcionalidad

$$V_1/T_1 = K$$

$$V_2/T_2 = K$$

$$V_1/T_1 = V_2/T_2$$

Ley Gay-Lussac

- $P = nT \rightarrow P/T = K$

$P \rightarrow$ Presión

$T \rightarrow$ Temperatura en $^{\circ}K$

$K \rightarrow$ constante de proporcionalidad

$$P_1/T_1 = K$$

$$P_2/T_2 = K$$

$$P_1/T_1 = P_2/T_2$$

Ley combinada de los Gases

- $PV = nRT$

Ley Gases ideales

- $PV = nRT$

$P \rightarrow$ Presión

$V \rightarrow$ Volumen

$n \rightarrow$ no. moles

$R \rightarrow 0.082 \text{ atm} \cdot \text{L/mol} \cdot \text{K}$

$T \rightarrow$ temperatura en Kelvin