

Bésar Silva / U84619

Ley Boyle

$$- PV = K$$

P \rightarrow Presión

V \rightarrow Volumen

K \Rightarrow constante proporcionalidad

$$P_1 V_1 = K$$

$$P_2 V_2 = K$$

$$P_1 V_1 = P_2 V_2$$

$$PV = kT$$

Ley Charles

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

V \rightarrow Volumen

T \rightarrow Temperatura en °K

K \Rightarrow constante proporcionalidad

$$V_1/T_1 = K$$

$$V_2/T_2 = K$$

$$V_1/T_1 = V_2/T_2$$

Ley Gay-Lussac

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

P \rightarrow presión

T \rightarrow Temperatura en °K

K \Rightarrow constante proporcionalidad

$$P_1/T_1 = K$$

$$P_2/T_2 = K$$

$$P_1/T_1 = P_2/T_2$$

Ley combinada de los gases

$$- PV = kT$$

Ley gases ideales

$$- PV = nRT$$

P \rightarrow presión

V \rightarrow volumen

n \rightarrow no. moles

R \rightarrow 0.082 atm·L/mol·K

T \rightarrow temperatura en Kelvin