

Ley de los gases

Ley general de los gases

$$\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$$

P = Presión

T = Temperatura

V = Volumen

Ley de Charles

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$

T = Temperatura

V = Volumen

Ley de Gay Lussac

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$$

P = Presión

T = Temperatura

Ley de Boyle

$$P_1 V_1 = P_2 V_2$$

P = Presión

V = Volumen

Casos especiales

$$\frac{P_1 V_1}{T_1 n_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2 n_2}$$

P = Presión

T = Temperatura

V = Volumen

n = Numero de moles