

Presión (P)

Volumen (V)

Cantidad de sustancia (n)

Temperatura (T)

absoluta

atmosférica

manométrica

escala

absoluta

empírica

(+)  
 $P_{abs} > P_{atm}$

(0)  
 $P_{abs} = P_{atm}$

(-)  
 $P_{abs} < P_{atm}$

Boyle

Charles

Gay-Lussac

Avogadro

$$PV = K$$

T y n constantes

$$V/T = K'$$

P y n constantes

$$P/T = K''$$

V y n constantes

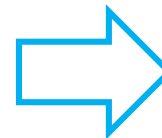
$$V/n = V_m$$

P y T constantes

$$PV/T = K K' K''$$

a n constante

$$\frac{PV}{nT} = K \cdot K' \cdot K'' \cdot V_m$$



$$\frac{PV}{nT} = R$$

