

# **Ley de Carnot**

$$C_p - C_v = R \quad \Delta U = C_V \Delta T \quad \Delta H = C_P \Delta T$$

$C_p$  = Calor específico a presión constante

$C_v$  = Calor específico a volumen constante

$R$  = Constante universal de los gases

$\Delta U$  = Variación en la energía interna

$\Delta H$  = Variación en la entalpía

$\Delta T$  = Variación en la temperatura

$C_v$  = Capacidad calorífica molar a volumen constante

$C_p$  = Capacidad calorífica molar a presión constante