

Entropía

$$\Delta S = \frac{Q}{T}$$

ΔS = Cambio en la Entropía

T = Temperatura

Q = Calor

Teoría de los gases

$$E = \frac{1}{2}mv^2$$

$$E = \frac{3}{2}RT$$

E = Energía Cinética

m = Masa

V = Velocidad

R = Constante de los gases ideales R = 8.314 Jmol⁻¹ K⁻¹ R = 0.08206 L atm/mol °K

T = Temperatura absoluta