

Ecuaciones Termodinámica - Electroestática

Termodinámica

Conducción de calor $\rightarrow Q = \frac{(kA\Delta T)t}{L}$

Ley de la radiación de Stefan- Boltzmann $\rightarrow Q = e \sigma T^4 A t$

Número de Avogadro $\rightarrow N_A = 6.022 \times 10^{23} \text{mol}^{-1}$

Ley del gas ideal $\rightarrow PV = nRT$ ($R = 8.31 \text{ J/mol K}$)

Primera Ley de la termodinámica $\rightarrow \Delta U = Q - W$

Relación calor cambio de T sólidos $\rightarrow Q = cm \Delta T$

Relación calor cambio de T gases $\rightarrow Q = Cn \Delta T$

Capacidades caloríficas para un gas ideal monoatómico $\rightarrow C_P = \frac{5}{2}R$ $C_V = \frac{3}{2}R$

Electroestática

Ley de Coulomb $\rightarrow F_e = k_e \frac{|q_1||q_2|}{r^2}$ $k_e = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} = 8.9 \times 10^9 \text{ Nm}^2/\text{C}^2$

Campo eléctrico $\rightarrow \vec{E} = \frac{\vec{F}_e}{q_0}$

Flujo eléctrico $\rightarrow \Phi_E = EA \cos(\theta)$

Diferencia de potencial $\rightarrow \Delta V = \frac{\Delta U_e}{q_0} = -\frac{W_{AB}}{q_0}$

Potencial debido a una carga puntual $\rightarrow V = \frac{k_e q}{r}$