

1) Una bala de 35 g viaja horizontalmente a una velocidad de 190 m/s cuando choca contra una pared. Suponiendo que la bala es de plomo, con calor específico $C_e = 129 \text{ J/kg}\cdot\text{K}$, y que toda la energía cinética de la bala se transforma en energía térmica en el choque, a) ¿cuánto se calienta? b) ¿Y si sólo se convirtiera el 60 % de la energía cinética en térmica? Expresa el resultado en K. $0 \text{ K} = -273 \text{ }^\circ\text{C}$.

$$1) \quad Q = m \cdot c \cdot \Delta T \Rightarrow \Delta T = \frac{Q}{m \cdot c} = \frac{631.75}{35 \cdot 10^{-3} \cdot 129} = 139.92 \text{ K}$$

2) Determinar la variación de energía interna que experimenta un gas que inicialmente cuenta con un volumen de 10 L a 1 atm de presión, cuya temperatura pasa de $34 \text{ }^\circ\text{C}$ a $60 \text{ }^\circ\text{C}$ en un proceso a volumen constante, sabiendo que su calor específico viene dado por $C_{ev} = 2.5 \cdot R$, con $R = 8.31 \text{ J/mol}\cdot\text{K} = 0,082 \text{ L}\cdot\text{atm/K}\cdot\text{mol}$.

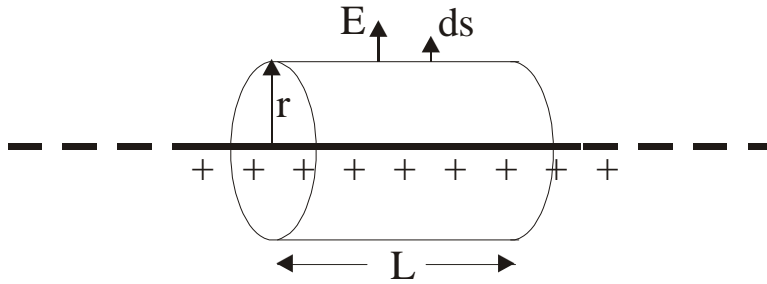
La variación de energía interna en un proceso a volumen constante viene determinada por $\Delta U = m \cdot C_{ev} \cdot \Delta T$

Observar que nos dan el **calor específico** molar a volumen constante, es decir, las unidades de medida ($\text{J/mol}\cdot\text{K}$) están referidas al mol en lugar de a gramos o kilogramos. Por tanto en la expresión anterior debemos usar moles en lugar de gramos o kilogramos.

$$p \cdot V = n \cdot R \cdot T \Rightarrow n = p \cdot V / R \cdot T = 1 \cdot 10 / 0.083 \cdot 307 = 0.39 \text{ mol}$$

$$\Delta U = m \cdot C_{ev} \cdot \Delta T = 0.39 \cdot 2.5 \cdot 8.31 \cdot 26 = 210 \text{ J}$$

3) a) Calcular el campo **E** y b) el potencial en un punto situado a una distancia **r** de una línea larga (infinita) con densidad lineal uniforme λ .



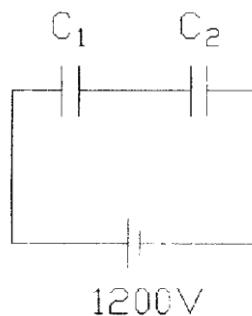
$$\oiint_{S.L.} \vec{E} \cdot d\vec{s} = \frac{q}{\epsilon_0} = \frac{\lambda \cdot L}{\epsilon_0} \quad \text{Siendo la sup. lateral del cilindro gaussiano} = 2\pi rL$$

$$E 2\pi r L = \frac{\lambda L}{\epsilon_0} \quad \therefore \quad \boxed{\vec{E} = \frac{\lambda}{2\pi\epsilon_0} \frac{1}{r} \vec{r}}$$

$$V = \int \vec{E} \cdot d\vec{r} \quad \therefore \quad \boxed{V = \frac{\lambda}{2\pi\epsilon_0} \ln r + C}$$

4) Dos capacitores $C_1 = 1\mu\text{F}$ y $C_2 = 2\mu\text{F}$, inicialmente descargados, se conectan en serie a una fuente de 1.200V.

Hallar a) la carga en cada uno de ellos y b) La diferencia de potencial entre placas en cada capacitor.



a) Por estar conectados en serie resulta:

$$q_1 = q_2 = q \text{ y entonces } \frac{1}{C_5} = \frac{1}{C_1} + \frac{1}{C_2} \Rightarrow C_5 = \frac{C_1 \cdot C_2}{C_1 + C_2} \Rightarrow C_5 = \frac{2}{3} \mu\text{F}$$

Pero $q = C_5 V \Rightarrow q = 800 \mu\text{C}$, ésta es la carga que recibe cada capacitor.

Los potenciales V_1 y V_2 son:

$$\text{b) } V_1 = \frac{q}{C_1} = \frac{800 \mu\text{C}}{1 \mu\text{F}} \Rightarrow V_1 = 800\text{V}$$

$$V_2 = \frac{q}{C_2} = \frac{800 \mu\text{C}}{2 \mu\text{F}} \Rightarrow V_2 = 400\text{V}$$

Una máquina hace un trabajo de 25 J en cada ciclo, absorbiendo 85 cal. **a)** ¿Cuál es el rendimiento de la máquina y **b)** el calor liberado en cada ciclo? $1 \text{ cal} = 4,184 \text{ J}$

El **rendimiento** de la máquina

$$\eta = \frac{W}{Q_1} = \frac{25}{355.64} = 0.0702 \Rightarrow 7\%$$

El trabajo realizado por la máquina es la diferencia entre el calor absorbido por la máquina y el calor que va al sumidero es decir, liberado,

$$Q_1 - Q_2 \Rightarrow Q_2 = Q_1 - W = 355.64 - 25 = 330.64 \text{ J} = 79.02 \text{ cal}$$