

DIVISIÓN DE CIENCIAS BÁSICAS COORDINACIÓN DE FÍSICA Y QUÍMICA EXAMEN COLEGIADO DE PRINCIPIOS DE TERMODINÁMICA Y ELECTROMAGNETISMO (1314) SEGUNDO EXAMEN FINAL SEMESTRE 2015 – 1



Viernes 5 de diciembre de 2014, 10:30 horas

Tipo Marie Curie (1867 – 1934)

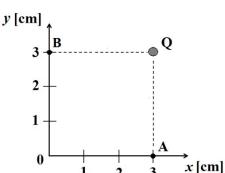
INSTRUCCIONES: No se permite la consulta de documento alguno.

El tiempo máximo de resolución es 2 horas.

Cada problema tiene un valor de 20 puntos.

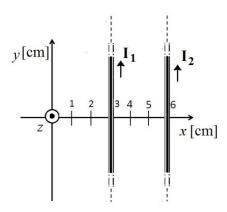
Al final del examen se encuentran algunas constantes físicas que le pueden ser útiles.

- 1. Se tiene un tanque de 0.05 [m³] que contiene un gas en dos compartimientos A y B, separados por una membrana. Cuando la membrana se rompe, el gas se mezcla produciendo un fluido cuyo volumen específico es 1.25 [m³/kg]. Determine la masa original del gas en el compartimiento A si las densidades originales en A y B eran 1.1 [kg/m³] y 0.28 [kg/m³] respectivamente.
- 2. Un recipiente con paredes adiabáticas contiene 80 [g] de agua a 45 [°C] y se le introducen 12 [g] de vapor de agua a 100 [°C]; el experimento se realiza a nivel del mar. Considerando c_{agua líq.} = 4 186 [J/(kg·°C)] y h_{eb agua} = 2 257 [kJ/kg], determine:
- a) El cociente de la masa de vapor entre la masa de líquido (al cual se le conoce como calidad del vapor en el estado de equilibrio).
- b) El cambio de entropía del vapor de agua que originalmente estaba a 100 [°C].
- 3. Una máquina de Carnot trabaja con una eficiencia del 40% desechando energía en forma de calor al medio ambiente, que se encuentra a temperatura constante de 22 [°C] y produciendo 350 [J] de trabajo en cada ciclo. Determine, para cada ciclo:
- a) La cantidad de energía en forma de calor que recibe la máquina y la que desecha al medio ambiente.
- b) La temperatura del depósito térmico que suministra energía en forma de calor a la máquina.
- c) El número de grados centígrados que sería necesario elevar la temperatura (ΔT) del depósito de alta temperatura para tener una eficiencia de 60%.
- d) El cambio de entropía del depósito de temperatura baja.
- 4. En la figura se muestra una carga puntual Q de valor y signo desconocidos; dicha carga está ubicada en el punto C (3,3) [cm]. Si el potencial eléctrico en el punto B (0,3) [cm] es 300 [V], determine:
- a) El valor y signo de la carga puntual Q.
- b) El vector campo eléctrico en el punto B.
- c) La fuerza eléctrica que actuaría en una carga q = 12 [nC] colocada en el punto A (3,0) [cm].
- d) La energía potencial eléctrica que tendría la carga q del inciso anterior.



- 5. En la figura se muestra un par de conductores rectos, muy largos, colocados en el plano *xy* en los cuales circulan las corrientes eléctricas indicadas. Si cada conductor mide 5 [m], determine:
- a) Las coordenadas del punto P, cercano a los conductores y sobre el eje x, en el que el vector campo magnético es nulo.
- b) La fuerza magnética que experimenta el conductor con la corriente I₁ debido a la presencia del segundo.

$$I_1 = 90 [A]$$
 $I_2 = 60 [A]$



$$\begin{split} &\rho_{agua~lfq.} = 10^3~[kg/m^3] \\ &c_{agua~lfq.} = 4~186~[J/(kg\cdot ^{\circ}C)] \end{split}$$

aire: $\begin{cases} R = 286.7 \ [J/(kg \cdot K)] \\ c_v = 717 \ [J/(kg \cdot K)] \\ c_p = 1 \ 003.7 \ [J/(kg \cdot K)] \\ k = 1.4 \\ M = 29 \ [g/mol] \end{cases}$

$$R_u = 8.314 [J/(mol \cdot K)]$$



$$\begin{split} \epsilon_0 &= 8.85 \times 10^{-12} \, [C^2/(N \cdot m^2)] \\ q_e &= -1.6 \times 10^{-19} \, [C] \\ \mu_0 &= 4\pi \times 10^{-7} \, [Wb\,/(A \cdot m)] \end{split}$$

Marie Curie (1867 - 1934)

Maria Salomea Skłodowska-Curie, conocida habitualmente como Marie Curie, fue una física, matemática y química polaca, nacionalizada francesa. Pionera en el campo de la radiactividad, fue, entre otros méritos, la primera persona en recibir dos premios Nobel en distintas especialidades, Física y Química, y la primera mujer en ser profesora en la Universidad de París.

Estuvo casada con el físico Pierre Curie con quien estudió las hojas radiactivas, en particular el uranio en forma de pechblenda, que tenía la curiosa propiedad de ser más radiactiva que el uranio que se extraía de ella. Tras varios años de trabajo constante, a través de la concentración de varias clases de pechblenda, aislaron dos nuevos elementos químicos: el polonio y el radio.