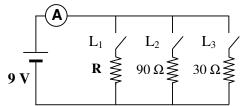
UBA-CBC	UBA-CBC BIOFÍSICA 53 2º PARC			CIAL 1er.Cuat julio-2017							тема <b>F1</b>			
APELLIDO:			Reservado para corrección											
NOMBRES:			P1a	P1b	P2a	P2b	E3	E4	E5	E6	E7	E8	Nota	Situación
D.N.I.:														
Email(optativo):														
SI-Pa-Mr	Lu-Ju <b>14–17 h</b>	AULA:	COM	IISIÓN	:				CORR	ECTOF	₹:			Hoja 1 de:

Lea por favor, todo antes de comenzar. Resuelva los 2 problemas en otras hojas <u>que debe entregar</u>. Los 6 ejercicios TIENEN SOLO UNA RESPUESTA CORRECTA, indicar la opción elegida con sólo una CRUZ en tinta azul o negra en los casilleros de la grilla adjunta a cada ejercicio. NO SE ACEPTAN DESAROLLOS O RESPUESTAS EN LAPIZ. Si encuentra algún tipo de ambigüedad en los enunciados aclare en las hojas cuál fue su interpretación. Adopte  $|g|=10 \text{m/s}^2$ ,  $R=8,3145 \text{ J/mol K y } p_{\text{atm}}=1 \text{ atm}=101,3 \text{ kPa}=760 \text{ mm}$  de Hg. Algunos resultados pueden estar aproximados. Dispone de 2 horas.

Autores: Sergio Aricó – Adrián Silva – Marcelo Ballestero

## Problemas a desarrollar

**Problema 1.** La figura representa un circuito eléctrico que es alimentado por una fuente de tensión ideal de 9V. L<sub>1</sub>, L<sub>2</sub> y L<sub>3</sub> representan llaves. Sabiendo que una llave abierta no permite el paso de corriente:



- a) ¿Qué valor indicará el amperímetro ideal si la única llave abierta es  $L_1$ ?
- b) ¿Qué valor tendrá la resistencia R si el amperímetro ideal indica 450 mA cuando la única llave abierta es L<sub>2</sub>?

**Problema 2.** Un bloque de hielo de 1 kg se encuentra inicialmente a una temperatura T = -20 °C en un ambiente (considere fuente isotérmica) cuya temperatura es  $T_{amb} = 25$  °C. El sistema evoluciona hasta que se alcanza el equilibrio térmico.

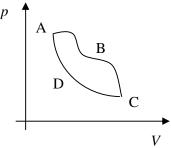
- a) ¿Cuál es el calor intercambiado (en kilocalorías) durante la evolución? Explique claramente quién absorbe y quién entrega calor.
- b) ¿Cuál es la variación de la entropía del sistema hielo - agua y del ambiente durante la evolución? Exprese los resultados en kcal/K.

## Datos:

 $L_{f(hielo)} = 80 \text{ cal/g}$   $c_{p \text{ (hielo)}} = 0.5 \text{ cal/g} ^{\circ}C$  $c_{p \text{ (agua, liquida)}} = 1 \text{ cal/g} ^{\circ}C$ 

## Ejercicios de elección múltiple

**Ejercicio 3.** Un gas puede pasar de un estado A a un estado C según dos evoluciones reversibles representadas en el gráfico presión en función de volumen: la evolución ABC o la evolución ADC. Si  $\Delta U$  representa las variaciones de energía interna y Q el calor intercambiado por el gas con el medio exterior. Se cumple que:



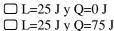
 $\begin{array}{|c|c|c|c|c|}\hline \Delta U_{ADC} > \Delta U_{ABC} & y & Q_{ADC} > Q_{ABC} \\\hline \Delta U_{ADC} > \Delta U_{ABC} & y & Q_{ADC} < Q_{ABC} \\\hline \Delta U_{ADC} = \Delta U_{ABC} & y & Q_{ADC} > Q_{ABC} \\\hline \Delta U_{ADC} = \Delta U_{ABC} & y & Q_{ADC} < Q_{ABC} \\\hline \Delta U_{ADC} < \Delta U_{ABC} & y & Q_{ADC} = Q_{ABC} \\\hline \Delta U_{ADC} < \Delta U_{ABC} & y & Q_{ADC} < Q_{ABC} \\\hline \Delta U_{ADC} < \Delta U_{ABC} & y & Q_{ADC} < Q_{ABC} \\\hline \end{array}$ 

**Ejercicio 4.** Dos barras (A y B) de igual sección y longitud se unen por uno de sus extremos, siendo la relación entre sus coeficientes de conductividad térmica  $\mathbf{k_A} = \mathbf{4} \ \mathbf{k_B}$ . Al extremo libre de la barra A se lo pone en contacto con una fuente térmica a T=100°C, al extremo libre de la barra B se lo coloca a T=0°C. Ambas barras poseen laterales térmicamente aislados. Entonces, cuando se alcance el régimen estacionario:

- ☐ Toda la barra B se mantendrá a T= 0°C.
- ☐ Toda la barra A se mantendrá a T= 100°C.
- ☐ La potencia térmica que se transmite por la barra A es 4 veces mayor que por la barra B
- Por ambas barras se transmite la misma potencia térmica.
- ☐ Las dos barras estarán a T=50°C.
- ☐ La unión entre las barras estará a T=50°C

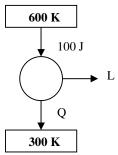
**Ejercicio 5.** En el esquema se representa una máquina térmica que recibe por cada ciclo 100 J de calor de una fuente a 600 K y entrega un trabajo L liberando al ambiente (T=300 K) un calor Q. ¿Cuáles deben ser los

valores de L y Q para que la máquina térmica tenga un rendimiento igual a la mitad del rendimiento ideal?

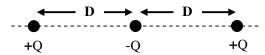


$$\square$$
 L=50 J y Q=0 J

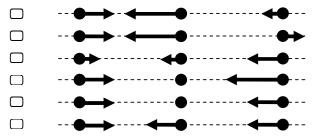
$$\square$$
 L=100 J y Q=0 J



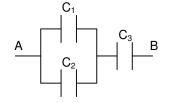
**Ejercicio 6.** Tres cargas eléctricas de módulo Q (representadas por círculos negros) están fijas en el espacio formando una línea recta (D = distancia entre cargas). Dos cargas son de igual signo y la tercera no.



¿Cuál de los siguientes gráficos puede representar aproximadamente la fuerza resultante sobre cada carga?



**Ejercicio 7.** Una pila conectada entre los puntos A y B se utilizó para cargar tres capacitores idénticos asociados como en la figura. Las cargas resultantes se denominan  $Q_1$ ,  $Q_2$  y  $Q_3$ , respectivamente. Entonces, se cumple:



## <u>DE LOS SIGUIENTES EJERCICIOS RESPONDA</u> SÓLO EL DE SU FACULTAD

**Ejercicio 8 (Agronomía y Veterinaria).** Dos resistores idénticos se conectan en paralelo con una pila que desarrolla una potencia de 40 W. Si esos mismos resistores se conectan en serie entre sí y con dicha pila, la potencia total desarrollado por ésta es:

la potencia
$\square$ 5 W
□ 10 W
□ 20 W
□ 40 W
$\Box$ 80 W

□ 160 W

**Ejercicio 8** (**Medicina**). ¿Cómo sería representada la disposición de la faringe, laringe y tráquea, considerándolas en un esquema análogo eléctrico?

Resistencias en paralelo
Resistencias en serie
Conductores
Capacitores en paralelo
Capacitores en serie
Capacitores en serie y en paralelo

Ejercicio 8 (Odontología). Indique cuál de las siguientes afirmaciones es correcta:

Las células son sistemas abiertos y entrópicos.
☐ Las células son sistemas cerrados y altamente
ordenados.
☐ El transporte pasivo de iones a través de la
membrana plasmática es impulsado por gradientes

- electroquímicos.

  El flujo de Na+ y K+ por canales a través de la membrana plasmática es endergónico.
- Durante un potencial de acción se mantiene invariable la cantidad de canales abiertos para el Na+ en la membrana plasmática.
- ☐ Los canales de Na+ permanecen inactivos durante el potencial de acción neuronal.

**Ejercicio 8** (**Farmacia y Bioquímica**). La determinación de la producción de CO<sub>2</sub> es un parámetro indicativo de:

marcanyo de.
☐ las oxidaciones biológicas.
☐ las reacciones enzimáticas.
☐ la producción de entalpía.
☐ las reacciones fotosintéticas.
☐ la producción de energía interna
☐ las reacciones anaeróbicas.