

## FÍSICA 4 B

### Segundo Cuatrimestre de 2022

#### GUÍA 2: SEGUNDO PRINCIPIO, MÁQUINAS TÉRMICAS

1. Demostrar que:
  - (a) Los postulados del segundo principio de Clausius y de Kelvin son equivalentes
  - (b) Ninguna máquina cíclica que funciona entre dos fuentes de temperatura puede tener mayor rendimiento que una máquina reversible que funciona entre las mismas temperaturas.
  - (c) Todas las máquinas reversibles que funcionan entre dos fuentes de temperatura tienen el mismo rendimiento.
2. Usando la convención gráfica según la cual una máquina simple que entrega trabajo positivo se representa como en la figura:

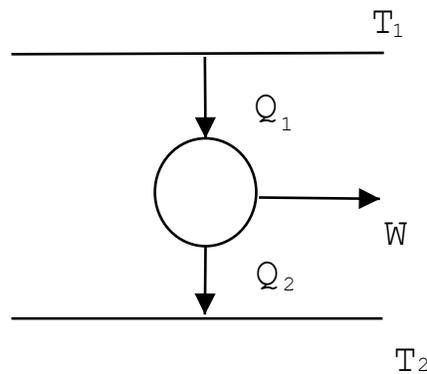


Figure 1: Convención gráfica

- (a) Haga el esquema de una estufa eléctrica
- (b) Haga el esquema para una heladera. ¿Cuál es en la práctica la fuente fría y cuál la caliente?
- (c) ¿Es posible una máquina como la indicada en la fig. a)? ¿Puede ser reversible? ¿Y una como la que se indica en la fig. b)?

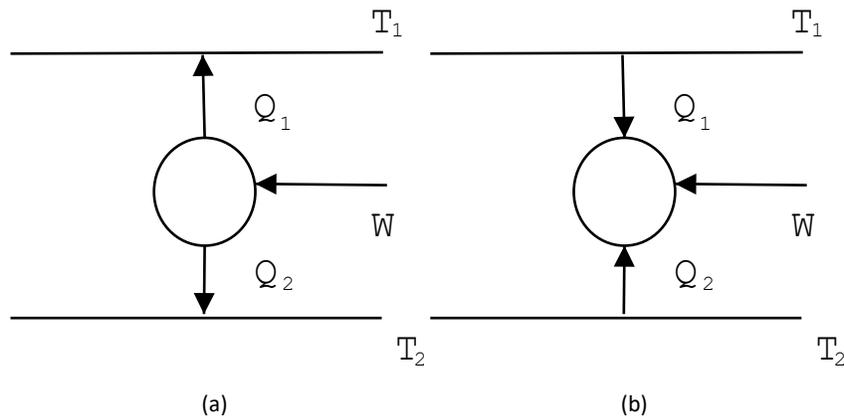


Figure 2: ¿Es posible?

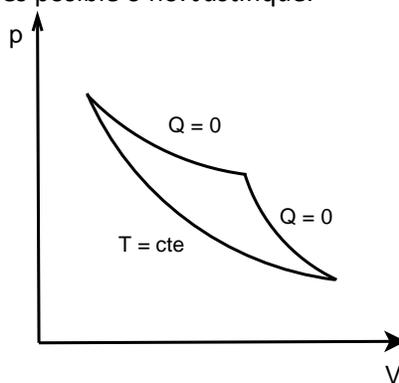
3. Para enfriar un ambiente se abre la puerta de la heladera y se la hace funcionar. ¿Qué habría pasado con la temperatura del cuarto después de algún tiempo?
4. En una cocina hay una heladera y un equipo de aire acondicionado que da al exterior. Se pretende mantenerla cocina a una temperatura constante de  $17^{\circ}\text{C}$  y al congelador de la heladera a una temperatura constante de  $-3^{\circ}\text{C}$ . Por mala aislación, el congelador absorbe de la cocina  $200\text{ cal}/\text{min}$ . La temperatura externa es de  $27^{\circ}\text{C}$ . Sabiendo que el refrigerador tiene una eficiencia del 60% de uno ideal y que el equipo de aire acondicionado tiene una eficiencia del 50% del ideal, calcular la potencia eléctrica consumida entre ambos artefactos.
5. La máquina térmica de una heladera a gas intercambia calor con las siguientes fuentes de calor:
  - Una llama de gas, que se puede considerar una fuente de calor a  $700^{\circ}\text{K}$ , y de la que absorbe  $Q_1$ ;
  - Una cámara frigorífica, de la que absorbe el calor  $Q_2$ , y a la que se puede considerar como una fuente de calor a  $-10^{\circ}\text{C}$  (esta temperatura se mantiene constante, porque la máquina debe absorber la misma cantidad de calor por ciclo que el que entra a la cámara en el mismo tiempo debido a la aislación imperfecta);
  - El aire de la habitación en que se halla la heladera, que constituye una fuente de calor a  $20^{\circ}\text{C}$  y al que entrega calor  $Q_3$ . La máquina térmica no recibe ni entrega trabajo.
  - (a) Si la pérdida a la cámara por mala aislación vale  $30\text{ cal}/\text{min}$ , y la máquina térmica realiza  $100\text{ ciclos}/\text{min}$ , hallar cuanto debe valer  $Q_2/\text{ciclo}$ .
  - (b) Hallar el mínimo valor de  $Q_1/\text{ciclo}$  que debe absorber.
6. Calcular la variación de la eficiencia de una máquina reversible cuando:
  - (a) se aumente la temperatura de la fuente superior en  $\Delta T$
  - (b) se disminuye la temperatura de la fuente inferior en  $\Delta T$

¿Qué cambio produce un mayor aumento de la eficiencia?

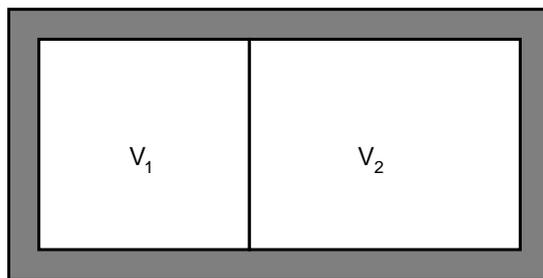
7. En un calorímetro adiabático se mezclan 100 g de mercurio a 100 °C con 50 g de hielo a 0 °C. Determinar la variación de entropía del agua, el mercurio y el universo sabiendo que ambos líquidos son perfectamente inmiscibles.

Datos:  $C_{Hg} = 0.033 \frac{\text{cal}}{\text{g} \cdot \text{K}}$ ;  $C_{H_2O} = 1 \frac{\text{cal}}{\text{g} \cdot \text{K}}$ ;  $L_{fus}^{H_2O} = 80 \frac{\text{cal}}{\text{g}}$

8. Una maquina térmica funciona reversiblemente entre dos focos térmicos, uno de ellos formado por  $10^3$  Kg de vapor de agua a 100 °C y el otro formado por  $10^3$  Kg de Hielo a 0 °C a la presión atmosférica
- ¿Cuál es el rendimiento total de la maquina?
  - ¿Qué trabajo podrá producir hasta que se funda todo el hielo?
  - ¿Cuál es el incremento de entropía del universo y de los focos?
9. (a) Explique si el siguiente ciclo es posible o no. Justifique.



- (b) Sean dos gases puestos en contacto térmico a través de una pared diatérmica. Ambos están encerrados en un recipiente de paredes adiabáticas.



- ¿Se conserva la energía del sistema?
  - ¿Cómo evolucionará la entropía del sistema? Escriba  $dS$  para cada gas considerando a  $S = S(E, V)$ .
10. Qué se puede decir de la magnitud  $\int_A^B \delta Q/T$  para
- Un proceso reversible
  - Un proceso irreversible
  - Un proceso adiabático

11. Un mol de gas ideal diatómico realiza el siguiente ciclo reversible:

$$(T, V) = S(300^\circ K, 2l) + R \ln\left(\frac{V}{2l}\right) + C_V \ln\left(\frac{T}{300^\circ K}\right)$$

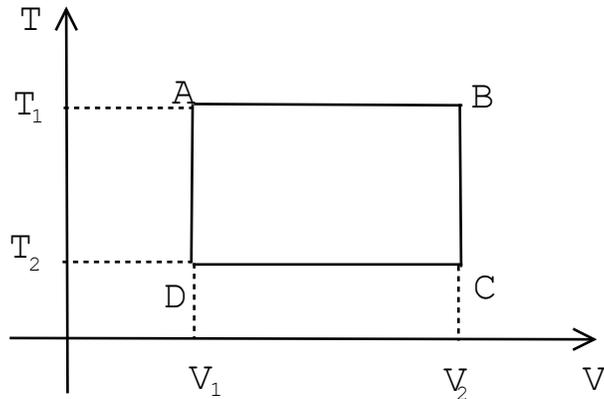


Figure 3: Ciclo reversible

(a) Calcular  $\int \frac{\delta Q_R}{T}$  para los procesos  $AB, BC, DA$  y compruebe que la suma es nula

(b) ¿Cuánto vale  $S(C) - S(A)$ ?

(c) ¿Se puede pasar en forma adiabática de  $A$  a  $C$  si  $T_1 = 500 K, V_1 = 5l$  y  $T_2 = 300 K, V_2 = 30l$ ?

12. Un mol de gas ideal diatómico se halla en un recipiente adiabático provisto de un pistón en el estado  $A(V_A = 2l, T_A = 300^\circ K)$ . Se saca la traba que retiene el pistón y el gas se expande contra la presión exterior constante de  $1 atm$ , hasta el volumen  $V_B$ , donde se encuentra una segunda traba para el pistón. La entropía del gas vale:  $S(T, V) = S(300 K, 2l) + R \ln \frac{V}{2l} + C_V \ln \frac{T}{300^\circ K}$

Calcular:

(a)  $W_{AB}$

(b)  $\Delta U_{AB}$

(c)  $T_B = f(V_B)$

(d)  $S_B - S_A$

(e) Hallar el valor  $V_B = V_B^m$  que hace máxima la entropía total.

(f) Hallar la presión termodinámica del gas cuando  $V_B = V_B^m$ .

(g) ¿Qué puede deducir respecto al volumen final que alcanzaría el gas en el equilibrio si, cuando el gas se hallaba en  $A$  se sacan ambas trabas?

13. (a) ¿Qué se obtiene calculando el área bajo la curva, en un diagrama  $T-S$ ?

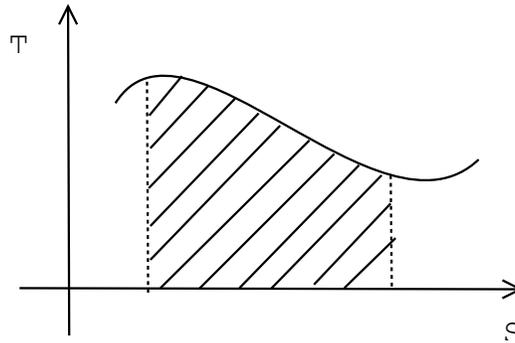


Figura 4: Área bajo la curva

(b) Si se realiza el siguiente ciclo: ¿Cuánto vale la variación de energía interna?

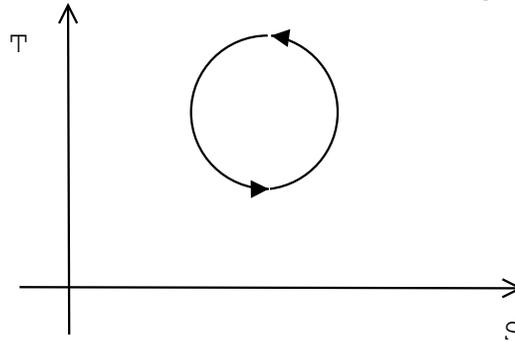


Figura 5: ¿ $\Delta U$ ?

(c) ¿Cómo es el gráfico en el diagrama  $T-S$  de un proceso adiabático? ¿y uno isotérmico?

(d) Dado el siguiente diagrama, con la rama  $CD$  irreversible, ¿Cuál es la variación de entropía  $\Delta S_{CD}$  conociendo  $\Delta S_{AB}$ ? ¿Cómo se comparan con  $\Delta S_{AB}$ , las variaciones de entropía de las fuentes para las partes  $AB$  y  $CD$  del ciclo?

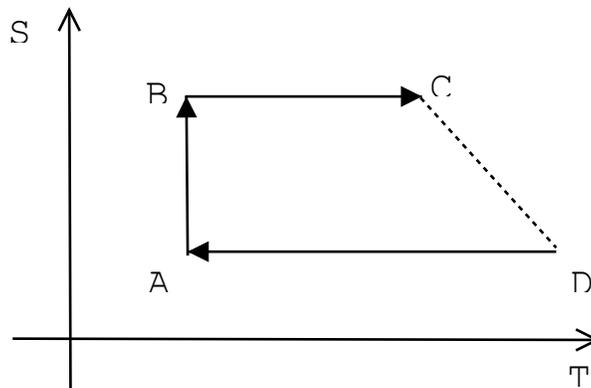


Figure 6: ¿ $\Delta S_{CD}$ ?

14. Considere un mol de un gas de Van der Waals.
- Encuentre la expresión de la energía interna del gas,  $E(T,V)$  suponiendo que el calor específico a volumen constante es constante.
  - Encuentre la expresión de la entropía del gas,  $S(T,V)$ .
  - Considere un recipiente rígido y adiabático dividido en dos compartimientos separados por una válvula, inicialmente cerrada. Uno de los compartimientos de volumen  $V_1$ , contiene un gas de Van der Waals a temperatura  $T_1$ . El otro compartimiento de volumen  $V_2$ , se encuentra vacío. En un momento dado, se abre la válvula, pudiendo entonces expandirse el gas. Suponga que la capacidad calorífica del gas a volumen constante,  $c_v$ , y la del recipiente,  $c$  son constantes para temperaturas en un entorno considerable de  $T_1$ .
    - ¿Qué función de estado se conserva? Justifique.
    - Encuentre la temperatura final  $T$  del gas (tenga en cuenta al recipiente en el proceso).
15. Un mol de gas de Van der Waals se expande reversible e isobáricamente desde  $V_A$  hasta  $V_B$ .
- Datos:  $P_A, V_A, T_A, V_B$ ;
- Hallar:
- La temperatura final.
  - La variación de energía interna en el proceso.
  - El calor absorbido.
  - La variación de entropía.
16. Se tiene 1 kg de agua a 350 °K, se lo pone en contacto térmico con una fuente a 300 °K y se deja hasta que alcance el equilibrio ( $c_p = 1 \text{ cal/g } ^\circ\text{K}$ , suponga que el líquido está sometido a una presión exterior constante):
- Calcule la variación de entropía del sistema (del agua).
  - Calcule la variación de entropía de la fuente.
  - Discuta el signo de la variación de entropía total (sistema + fuente)
  - Repita los cálculos anteriores suponiendo que al sistema se lo pone primero en contacto con una fuente a 325 °K que y una vez alcanzado el equilibrio se lo pone en contacto con otra a 300 °K hasta alcanzar nuevamente el equilibrio.
17. Dos cuerpos idénticos, con capacidad calorífica a presión constante  $C_p$  independiente de la temperatura, se utilizan como fuentes de calor para una máquina térmica. Los cuerpos se mantienen a presión constante e inicialmente sus temperaturas son  $T_1 > T_2$ . Finalmente, como resultado del funcionamiento de la máquina térmica, los cuerpos llegan a una temperatura final  $T_f$ .
- Calcule la cantidad total de trabajo  $W$  realizado por la máquina en función de  $c_p, T_1, T_2$  y  $T_f$ .
  - Deduzca cuál es la temperatura  $T_f$  mínima a la que pueden llegar ambos cuerpos. Justifique.

- (c) Para temperaturas iniciales  $T_1$  y  $T_2$ , ¿cuál es el máximo trabajo que puede dar la máquina, trabajando entre esos dos cuerpos?
18. (a) Dada la ecuación de estado:  $F = -kx + b\mu T$  del resorte del problema 7 de la Guía 1, verifique que la energía  $U$  es la dada en el enunciado del problema, ¿es necesario hacer alguna hipótesis?  
 (b) calcule la entropía del resorte.
19. Considere un gas a temperatura  $T$  para el cual vale la relación  $P = u/3$ , siendo  $u$  la energía interna por unidad de volumen y  $P$  la presión del gas. Considere que  $u$  depende solamente de la temperatura. Un gas con esta características se llama “gas de fotones”.  
 (a) Usando que la entropía es una función de estado, demuestre que  $u = \sigma T^4$ , con  $\sigma$  una constante.  
 (b) Calcule la entropía. ¿Cuál es la ecuación de las adiabáticas?  
 (c) ¿Qué imagina que sucede con este gas en una expansión isotérmica?
20. El ciclo de Stirling se realiza mediante dos procesos isotérmicos y dos isocoros. Para un gas ideal, según el gráfico

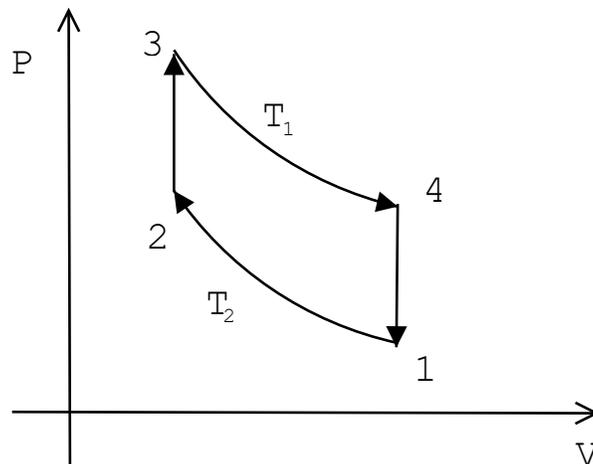


Figure 7: Ciclo de Stirling

- (a) Dibujar el ciclo en el plano  $T-S$ , suponiendo que la sustancia es un gas ideal.  
 (b) Demostrar que  $Q_{23} = -Q_{41}$   
 (c) Hallar la eficiencia.
21. Se tienen  $n$  moles de gas ideal. El gas realiza el siguiente ciclo:  
 A-B: Desde un estado inicial  $(P_A, T_A)$ , se expande en contacto térmico con una fuente  $T_A$  contra una presión externa  $P_A/4$  hasta alcanzar el equilibrio.  
 B-C: Se comprime en forma adiabática y reversible hasta alcanzar una presión  $P_A$ .  
 C-A: Se comprime en forma isobárica y reversible hasta alcanzar el estado inicial.
- (a) Grafique los diagramas P-V indicando que tramos son reversibles y cuales irreversibles. ¿se trata de una máquina térmica o frigorífica?

- (b) Calcule  $Q$ ,  $W$  y  $\Delta U$  de cada tramo y para el ciclo. Calcule la eficiencia.
- (c) Calcule la variación de entropía en cada tramo y en el ciclo. Calcule la variación de entropía de las fuentes con las que se pone en contacto el sistema.
22. Se tienen dos gases ideales diferentes en un recipiente aislado a la misma  $P$  y  $T$  pero separados por una pared diatérmica; ambos están en equilibrio termodinámico. Se quita la pared. Si  $n_1, n_2$  es el número de moles de cada gas, calcule la variación total de entropía como función de los  $n_i$  y de  $R$ . ¿Es éste un proceso reversible? ¿Qué pasa si el mismo gas se encuentra a ambos lados del tabique?