

**Guía 3 – Termodinámica – parte 1**

**A. Calor y temperatura**

| elemento  |         | densidad                  | calor específico o latente                                    |
|-----------|---------|---------------------------|---|
| Agua      | líquida | 1 g/cm <sup>3</sup>       | $c_{\text{agua}} = 1 \text{ cal}/(\text{g}^\circ\text{C})$    |
|           | vapor   |                           | $c_{\text{vapor}} = 0.5 \text{ cal}/(\text{g}^\circ\text{C})$ |
|           | sólida  | 0.9168 g/cm <sup>3</sup>  | $c_{\text{hielo}} = 0.5 \text{ cal}/(\text{g}^\circ\text{C})$ |
|           |         |                           | $L_f = 80 \text{ cal/g}$ <b>fusión</b>                        |
|           |         |                           | $L_v = 540 \text{ cal/g}$ <b>vaporización</b>                 |
| Aire seco |         | 0.00129 g/cm <sup>3</sup> | $c_{\text{aire}} = 0.24 \text{ cal}/\text{g}^\circ\text{C}$   |
| Aluminio  |         | 2.7 g/cm <sup>3</sup>     | $c_{Al} = 921 \text{ J}/(\text{kg}^\circ\text{C})$            |
| Platino   |         | 21.4 g/cm <sup>3</sup>    | $c_{Pt} = 0.032 \text{ cal}/(\text{g}^\circ\text{C})$         |
| Plomo     |         | 11.4 g/cm <sup>3</sup>    | $c_{Pb} = 0.030 \text{ cal}/(\text{g}^\circ\text{C})$         |

Tabla 1: Datos de interés. Recuerde que 1 cal = 4.186 J

- ¿Cuánto calor se entrega para aumentar la temperatura de 3 kg de aluminio de 20°C a 50°C?  
Resp: 82.9 kJ
- El volumen de agua en un tanque abierto es de  $2 \times 10^6$  litros. ¿Qué cantidad de calor cede el agua al ambiente durante una tarde en que su temperatura desciende de 20°C a 18°C?  
Resp: -1.67 1010 J
- ¿Qué cantidad de calor entrega un radiador para elevar la temperatura de 10 °C a 20 °C en una habitación de 8 m x 4 m, con 2.5 m de altura hasta el techo?  
Resp: 1.38 106 J
- La temperatura del aire en áreas costeras se ve influida considerablemente por el gran calor específico del agua. Una razón es que el calor liberado cuando 1 m<sup>3</sup> de agua se enfría 1 °C aumentará la temperatura de un volumen enormemente más grande de aire en 1 °C. Calcule este volumen de aire.
- Se consideran los siguientes casos que involucran cambio de estado del agua:
  - Se entrega calor suficiente para que 2 kg de hielo a -20°C pasen a vapor a 120°C. Calcule la cantidad de calor entregado
  - Un trozo de 200 g de platino a 150°C se coloca en un recipiente adiabático que contiene 200 cm<sup>3</sup> agua a 50°C. La capacidad calorífica del recipiente puede despreciarse. Calcule la temperatura de equilibrio que alcanza la mezcla

## Física 1 (Paleontólogos) – Curso de Verano 2016

(c) En un recipiente adiabático se coloca un bloque de hielo de 50 g a  $-30^{\circ}\text{C}$ . Se agregan 250 g de esquiras de plomo a  $150^{\circ}\text{C}$ . Se espera a que se alcance el equilibrio térmico. ¿En qué estado estará el agua? Calcule la temperatura de equilibrio.

Resp: a) 1480 kcal; b)  $53.1^{\circ}\text{C}$ ; c) temperatura final  $0^{\circ}\text{C}$ , 4.7 g de agua y 45.3 g de hielo

6. Se ponen 10g de agua (vapor) a  $150^{\circ}\text{C}$ , 50g de agua (hielo) a  $-30^{\circ}\text{C}$ , 100g. de agua (líquida) a  $50^{\circ}\text{C}$  y 200g de aluminio a  $110^{\circ}\text{C}$  ( $C_{Al} = 0.22 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$ ), en contacto térmico dentro de un recipiente adiabático de 200g de masa y capacidad calorífica específica  $0,2 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$  que inicialmente está a una temperatura de  $20^{\circ}\text{C}$ . (a) Halle la temperatura final del sistema. (b) ¿Qué cantidad de calor ha absorbido cada uno de los cuerpos? ¿Y el sistema como un todo?

Resp: a)  $51.4^{\circ}\text{C}$ ; b)  $Q(\text{hielo})=7320 \text{ cal}$ ,  $Q(\text{vapor})=-6136 \text{ cal}$ ,  $Q(\text{agua líquida})=140 \text{ cal}$ ,  $Q(\text{aluminio})=-2579 \text{ cal}$ ,  $Q(\text{recipiente})=1256 \text{ cal}$

### B. Gases Ideales

7. Un gas ideal se mantiene en un recipiente a volumen constante. Al principio, su temperatura es de  $10^{\circ}\text{C}$  y su presión de 2.5 atm. ¿Cuál es la presión cuando la temperatura es de  $80^{\circ}\text{C}$  ?

Resp: 3.3 atm

8. Un globo lleno de helio tiene un volumen de  $1 \text{ m}^3$ . A medida que asciende por la atmósfera de la Tierra su volumen se expande. ¿Cuál es su nuevo volumen si su temperatura y presión originales son  $20^{\circ}\text{C}$  y 1 atm y su temperatura y presión finales son  $-40^{\circ}\text{C}$  y 0.1 atm.?

Resp: 7.95 m<sup>3</sup>

9. Un auditorio tiene dimensiones de  $10 \text{ m} \times 20 \text{ m} \times 30 \text{ m}$ . ¿Cuántas moléculas de aire se necesitan para llenar el auditorio a  $20^{\circ}\text{C}$  y 101 kPa de presión? Si el aire seco es 80%  $\text{N}_2$  y 20%  $\text{O}_2$  ¿Cuál es su masa?

Resp:  $1.5 \cdot 10^{29}$  moléculas y 718.4 kg

10. Un cuarto de volumen  $V$  contiene aire cuya masa molar promedio es  $M$ . Si la temperatura del cuarto se eleva de  $T_1$  a  $T_2$ , ¿Qué masa de aire, saldrá del cuarto? Suponga que la presión del aire en el cuarto se mantiene en  $P_0$ .

11. La rueda de un automóvil se infla usando aire originalmente a  $10^{\circ}\text{C}$  y presión atmosférica normal. Durante el proceso el aire se comprime hasta 28% de su volumen original y la temperatura aumenta a  $40^{\circ}\text{C}$ . ¿Cuál es la presión en la llanta? Luego de manejar a alta velocidad, la temperatura del aire dentro de la llanta se eleva a  $85^{\circ}\text{C}$  y su volumen interior aumenta 2%. ¿Cuál es la nueva presión en la llanta?

12. En sistemas de vacío con la tecnología más avanzada se logran presiones tan bajas como  $10^{-6}$  Pa. Calcule el número de moléculas en un recipiente de  $1 \text{ m}^3$  a esta presión si la temperatura es de  $27^{\circ}\text{C}$ .

**C. 1er Principio de la Termodinámica**

13. Un mol de gas ideal monoatómico se dilata a temperatura constante 300 K desde un volumen de 2 litros hasta duplicarlo. Luego se comprime a presión constante hasta volver al volumen inicial, y por último se lo calienta a volumen constante hasta que alcanza nuevamente el estado inicial. Suponiendo que todo el proceso fue reversible, calcule para cada una de las evoluciones: (a) el trabajo realizado por el gas, (b) el calor que intercambia con el medio exterior, (c) la variación de energía interna.
14. Un gas ideal realiza un ciclo reversible que consta de dos etapas isobáricas y dos etapas isotérmicas, como se muestra en la Figura 1. Demuestre que el trabajo neto realizado en el ciclo es:

$$W_{neto} = P_1 (V_2 - V_1) \ln \frac{P_2}{P_1}$$

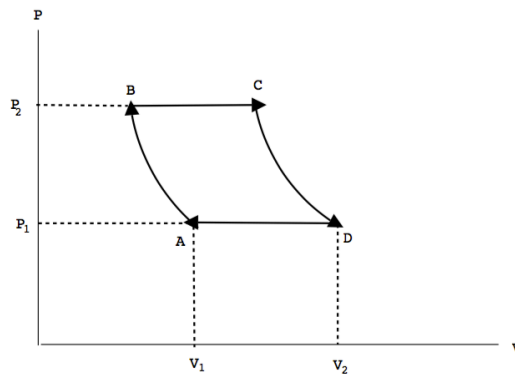


Figura 1: Problema 14

15. Un gas ideal se somete al proceso cíclico mostrado en la Figura 2.
- (a) Dibuje un diagrama PV para este ciclo e identifique las etapas durante las cuales se absorbe calor y aquellas durante las cuales se emite calor.
- (b) ¿Cuál el calor entregado, el trabajo realizado y la variación de energía interna en el ciclo completo?

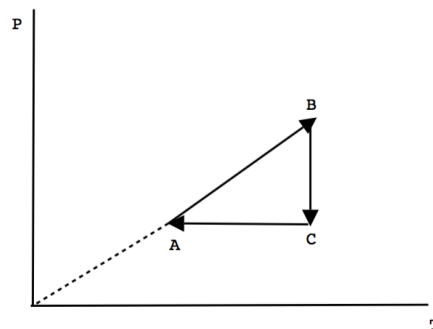


Figura 2: Problema 15

## Física 1 (Paleontólogos) – Curso de Verano 2016

16. Un mol de un gas ideal se calienta a presión constante de modo que su temperatura se triplica. Luego se calienta el gas a temperatura constante de manera que su volumen se triplica. Encuentre la razón entre el trabajo efectuado durante el proceso isotérmico y el realizado durante el proceso isobárico.
17. Un mol de un gas ideal monoatómico ( $c_p = 5R/2$ ) ocupa un volumen de  $120 \text{ dm}^3$  a una presión de  $12,8 \text{ kPa}$ . Se le entrega calor de manera que el gas se expande isobárica y reversiblemente hasta ocupar un volumen de  $300 \text{ dm}^3$ . Calcule: (a) el trabajo realizado por el gas, (b) la variación de energía interna del gas.
- Resp:  $W = 2,3 \text{ kJ}$ ;  $\Delta U = 3,45 \text{ kJ}$
18. Un cilindro con tapa contiene 3 moles de  $\text{O}_2$  a presión  $1 \text{ atm}$  y temperatura  $20^\circ\text{C}$ . La presión exterior también es  $1 \text{ atm}$ . Calcular el calor requerido para elevar la temperatura del  $\text{O}_2$  hasta  $26^\circ\text{C}$ : (a) si la tapa está trabada (b) si la tapa puede desplazarse sin rozamiento contra la presión externa constante
- Resp: a)  $Q = 90 \text{ cal}$ ; b)  $Q = 126 \text{ cal}$
19. Un recipiente rígido y adiabático de volumen  $2 \text{ m}^3$  está dividido por una pared interna en dos partes iguales. Un gas ideal monoatómico ocupa la mitad del mismo. La presión del gas es  $100 \text{ kPa}$  y su temperatura,  $300 \text{ K}$ . La otra mitad del recipiente se ha efectuado vacío. Se quita la pared que separa ambas mitades dejando que el gas se expanda libremente.
- (a) Calcule el trabajo realizado por el gas y la variación de su energía interna.  
(b) ¿Cuál es la temperatura final del gas? (c) ¿Cuáles de las respuestas anteriores no cambian si el gas no es ideal?
- Resp: a)  $W=Q=\Delta U=0$ ; b)  $T_f=300\text{K}$ ; c) si no es ideal  $W=Q=\Delta U=0$  pero  $T_f$  cambia.
20. Se suministran calor de  $30 \text{ kcal}$  a  $10$  moles de un gas ideal monoatómico, que se expande contra una presión exterior constante de  $1254 \text{ hPa}$  hasta ocupar 5 veces su volumen inicial. ¿Cuál era el volumen inicial ocupado por el gas?
- Resp:  $100 \text{ litros}$
21. Un gas ideal se expande isotérmicamente (reversible) desde el estado A ( $V=1 \text{ l}$ ;  $P=3 \text{ atm}$  y  $U=456 \text{ J}$ ) hasta el estado B ( $V=3 \text{ l}$  y  $P=1 \text{ atm}$ ). Luego se calienta a volumen constante hasta el estado C ( $P=2 \text{ atm}$  y  $U=912 \text{ J}$ ). (a) Represente el proceso en un diagrama de  $P$  en función de  $V$ . (b) Calcule el trabajo realizado por el gas en cada etapa. (c) Determine el calor absorbido o cedido durante el proceso.
22. Un gas ideal se comprime a la mitad de su volumen original mientras su temperatura se mantiene constante.
- (a) ¿Cuál es el cambio en la energía interna del gas durante su compresión?  
(b) Si el gas entrega calor de  $1000 \text{ J}$  durante la compresión, ¿cuánto trabajo se realiza sobre el gas?
- Resp:  $\Delta U = 0$ ;  $W=1000 \text{ J}$ .
23. Se tiene un cilindro con un pistón sin rozamiento que contiene  $1 \text{ m}^3$  de un gas ideal monoatómico ( $\gamma = 5/3$ ) a presión atmosférica ( $1.01 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ ). Se comprime el gas hasta que

## Física 1 (Paleontólogos) – Curso de Verano 2016

el volumen sea  $0.4 \text{ m}^3$ . ¿Cuánto trabajo se realizó para comprimir este gas? (a) Si el proceso es isotérmico reversible. (b) Si el proceso es a  $P=P_{\text{ext}}=\text{cte}$ . (c) Si el proceso es adiabático reversible.

Resp: a)  $W = -92.5 \text{ kJ}$ ; b)  $W = -60.6 \text{ kJ}$ ; c)  $W = -128 \text{ kJ}$

24. Calcule el trabajo realizado y el calor absorbido (o entregado) por  $1 \text{ m}^3$  de gas ideal a presión atmosférica cuando se lo somete a los siguientes procesos:

(a) Desde las condiciones iniciales se comprime el gas isotérmica y reversiblemente hasta 20 veces la presión inicial.

(b) Desde las condiciones iniciales se calienta el gas a volumen constante hasta 20 veces la presión inicial. Luego se lo lleva reversiblemente, a presión constante hasta el volumen final del caso anterior.

(c) Dibuje el diagrama P-V.

Resp: a)  $Q=W = -303.5 \text{ kJ}$ ; b)  $Q=W = -1925 \text{ kJ}$

25. La temperatura de  $5 \text{ kg}$  de  $\text{N}_2$  gaseoso se eleva desde  $10^\circ\text{C}$  a  $130^\circ\text{C}$ . Los calores específicos del gas  $\text{N}_2$  son:  $C_p = 0.248 \text{ kcal}/(\text{kg K})$ ;  $C_v = 0.177 \text{ kcal}/(\text{kg K})$

(a) Halle la cantidad de calor necesaria para ello, el incremento de energía interna y el trabajo exterior realizado sobre el gas si se realiza el proceso a presión constante.

(b) Calcule la cantidad de calor necesaria si el proceso se lleva a cabo a volumen constante.

Resp: a)  $\Delta U = 106.2 \text{ kcal}$ ;  $Q = 148.8 \text{ kcal}$ ;  $W_{\text{ext}} = -42.6 \text{ kcal}$ ; b)  $\Delta U = 106.2 \text{ kcal} = Q$

26. En un cilindro de un motor de automóvil, justo después de la combustión, el gas se confina en un volumen de  $40 \text{ cm}^3$  y tiene una presión inicial de  $3 \times 10^6 \text{ Pa}$ . El émbolo se mueve hacia afuera a un volumen final de  $300 \text{ cm}^3$  y el gas se expande sin perder calor en un proceso reversible. Si  $\gamma = 1.4$  para el gas: (a) ¿Cuál es la presión final? (b) ¿Cuánto trabajo hace el gas al expandirse de  $V_1 = 40 \text{ cm}^3$  a  $V_2 = 300 \text{ cm}^3$ ?

Resp: a)  $1.8 \cdot 10^5 \text{ kPa}$ ; b)  $166 \text{ J}$