

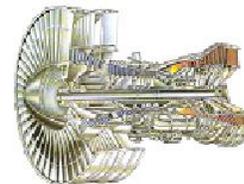


Profesor: Nelson Zamorano

Profesores Auxiliares:

Claudio Jarufe

Francisco Parra



## TERMODINÁMICA FI-2004-03

### Guía # 1

#### Problema 1

1. Calcular el número de partículas, contenidas en un recipiente de volumen  $V$ , que chocan con un área  $A$  en un tiempo  $\Delta t$  con velocidades comprendidas entre  $v$  y  $v + dv$  y direcciones que forman un ángulo con la normal entre  $\theta$  y  $\theta + d\theta$ .
2. Demostrar la ley de los gases ideales,  $PV = NkT$  utilizando la distribución de Maxwell. Para esto considere la presión como choques elásticos de las partículas sobre las paredes del recipiente.

#### Problema 2

A partir de la distribución de Maxwell demostrar que

$$\langle v \rangle \left\langle \frac{1}{v} \right\rangle = \frac{4}{\pi} \quad (1)$$

nota:  $\langle v \rangle = \bar{v}$

#### Problema 3

Modelamos la efusión de un gas ideal monoatómico con densidad  $n(t)$  contenido en un recipiente de volumen  $V$  debido al escape de partículas a través de una pequeña apertura de área  $A$  en una de las paredes. Suponemos que la pérdida de partículas es lo suficientemente lenta para que el gas esté esencialmente en equilibrio durante todo tiempo  $t$ . Además nos preocupamos de mantener el recipiente a una temperatura constante  $T$ .

1. La efusión del gas ocurre en el vacío, o en un medio cuya densidad externa cumple  $n_{\text{ext}} \ll n$ . ¿Cuántas partículas se escapan en un tiempo  $dt$ ?
2. Escriba una expresión para  $dn/dt$ .
3. Se abre la apertura en  $t_0$ , grafique  $n(t)$  para todo  $t$ .
4. Consideramos ahora un recipiente conteniendo helio y un medio externo compuesto por aire, ambos a la misma presión y temperatura en  $t = t_0$ . Una partícula de helio saliente no vuelve a entrar.
  - a) Como cambian los resultados anteriores para  $n(t)$ , la densidad de helio en el recipiente
  - b) La presión del medio es constante. Calcule y grafique la presión total  $P(t)$  dentro del recipiente.

## Problema 4

Considere un gas de  $N$  moléculas de masa  $m$  a temperatura  $T$ . Utilizando la distribución de velocidades calcule:

1.  $\overline{v_x}$
2.  $\overline{v_x^2}$
3.  $\overline{v^2 v_x}$
4.  $\overline{v_x^2 v_y}$
5.  $\overline{(v_x + b v_y)^2}$

Donde  $v$  es el vector velocidad cuyas componentes son  $v_x, v_y, v_z$ .

## Problema 5

Considere el caso de un astronauta que se encuentra realizando una caminata espacial. El casco del astronauta se puede considerar como una esfera de volumen  $V$  que se mantiene a temperatura  $T_0$ . La presión dentro de la máscara se debe mantener a  $P_0$ . Por simplicidad suponga que al interior de la máscara solo hay presencia de oxígeno. Por accidente se produce una perforación de área  $A$ . El astronauta puede soportar una pérdida de presión máxima del 50 por ciento de  $P_0$ . Deduzca una expresión para la variación de la temperatura y de la presión en el casco y determine el tiempo máximo que se puede demorar en volver a la nave para no sufrir daños neurológicos.

## Problema 6

Un gas de átomos de masa  $m$  se mantiene a la temperatura absoluta  $T$  dentro de un recipiente. Los átomos emiten luz que pasan (en dirección  $x$ ) a través de una ventana del recipiente y puede observarse, por tanto, una línea espectral en un espectroscopio. Un átomo estacionario emitiría luz a la frecuencia bien definida  $\nu_0$ . Sin embargo, debido al efecto Doppler, la frecuencia observada de la luz emitida por un átomo que tiene una componente  $x$  de la velocidad  $v_x$  no es igual simplemente a la frecuencia  $\nu_0$ , sino que viene dada aproximadamente por:

$$\nu = \nu_0 \left( 1 + \frac{v_x}{c} \right) \quad (2)$$

siendo  $c$  la velocidad de la luz. Como resultado, no toda la luz que llega al espectroscopio tiene la frecuencia  $\nu_0$ ; en lugar de ello, esta está caracterizada por cierta distribución de intensidad  $I(\nu)d\nu$  que da la fracción de la intensidad luminosa comprendida en el intervalo entre  $\nu$  y  $\nu + d\nu$ .

1. Calcular la frecuencia media  $\bar{\nu}$  de la luz observada en el espectroscopio
2. Calcular la dispersión  $\overline{(\Delta\nu)^2} = \overline{(\nu - \bar{\nu})^2}$  de la frecuencia de la luz observada en el espectroscopio.
3. Demostrar cómo puede determinarse la temperatura de una estrella a partir de las medidas de la anchura  $\overline{(\Delta\nu)^2}^{\frac{1}{2}}$  de una línea espectral observada en la luz que viene de dicha estrella.