

en el termómetro y L_0 será la longitud de la columna de mercurio a la temperatura patrón de 273.16°K .

b) Para el gas-helio:

$$T = \frac{273.16^\circ\text{K}}{P_0} P$$

siendo T , la temperatura correspondiente a la presión P total: La que registrará el tubo jota más la atmosférica. Y P_0 será la presión total correspondiente a la temperatura de 273.16°K .

1-4 ESCALAS DE TEMPERATURAS.- Comunmente se utilizan dos clases de escalas de temperatura en la construcción de los termómetros y son: La escala celsius también llamada escala centígrada y la escala fahrenheit en el sistema inglés. En la graduación de estas escalas se han utilizado diferentes puntos de referencia y son:

a) Escala celsius.- Supongamos que se va a calibrar un termómetro de vidrio-mercurio. Entonces, dicho termómetro se sumerge por su bulbo en una mezcla de agua-hielo en

equilibrio térmico, a la presión de una atmósfera. De esta manera se hará una marca sobre la carátula del termómetro, a la altura a donde llegó la columna de mercurio, registrando un 0, este cero indicará la temperatura arbitraria de cero grados centígrados que abreviado será: 0°C .

Luego, el termómetro se sumergirá por su bulbo, dentro de agua hirviendo a la presión de una atmósfera, anotando el número 100 arbitrariamente, a la altura que llegó la columna del mercurio. Dicho número equivale a una temperatura de 100 grados centígrados que se abreviarán: 100°C .

De esta manera se habrá calibrado el termómetro de vidrio-mercurio. Lo que resta es, dividir en 100 partes iguales el espacio de la carátula que existe entre el 0 y el 100 de la escala, de ahí el nombre de grado centígrado que se le dá a cada segmento resultante de la división.

La siguiente figura representa un termómetro de vidrio-mercurio, con escala centígrada:



Fig. 1-4-1

b) Escala Fahrenheit.- En este caso, también se supondrá que se usará un termómetro de vidrio-mercurio.

Este termómetro se sumergirá por su bulbo en una mezcla de agua-hielo-sal, en equilibrio térmico a la presión de una atmósfera, anotándose el cero sobre la carátula del termómetro, a la altura a que llegó la columna de mercurio. De esta manera se tendrá una temperatura de cero grados

fahrenheit la cual se abrevia: 0°F .

El otro punto de referencia fué, la temperatura del cuerpo humano: 98.6°F que se registró o anotó en la carátula del termómetro, a la altura a que llegó la columna de mercurio. De ésta forma se habrá calibrado el termómetro vidrio-mercurio, con la escala fahrenheit, restando por dividir en segmentos iguales, el espacio comprendido entre 0°F y 98.6°F .

La siguiente figura representa a un termómetro de vidrio-mercurio con escala: Fahrenheit.



Fig. 1-4-2

Si colocamos paralelamente las dos escalas anteriores encontraremos que 0°C coincide con 32°F y que 100°C coincide con 212°F , según la figura 1-4-3

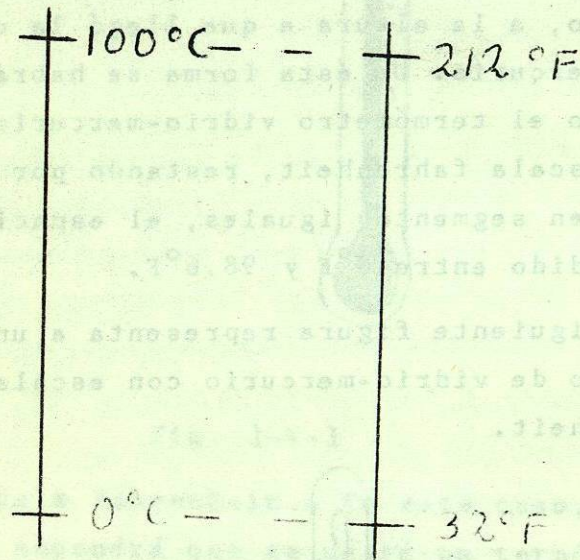


Fig. 1-4-3

Lo anterior equivale a decir que: 100 divisiones o segmentos de la escala celsius, corresponden a 180 divisiones o segmentos de la escala Fahrenheit. El 180 resultó de: $212^{\circ}\text{F} - 32^{\circ}\text{F} = 180^{\circ}\text{F}$.

Por lo tanto, un segmento centígrado es más grande que un segmento Fahrenheit, o

del estado gaseoso: PV = nRT, se ha hecho sea: $1^{\circ}\text{C} = 1.8^{\circ}\text{F}$ 1-4-1

$$1^{\circ}\text{C} = 1.8^{\circ}\text{F} \quad \dots\dots 1-4-1$$

Cuidado, esta igualdad representa un factor de conversión, más no quiere decir que un grado centígrado como valor de una temperatura, sea igual a 1.8°F . Este factor lo usaremos más adelante.

Las ecuaciones usadas para efectuar cambios de escalas o transformaciones de temperatura son:

$$^{\circ}\text{C} = \frac{5}{9} (^{\circ}\text{F} - 32) \quad \dots\dots 1-4-2$$

$$^{\circ}\text{F} = \frac{9}{5} ^{\circ}\text{C} + 32 \quad \dots\dots 1-4-3$$

Tanto la escala centígrada como la Fahrenheit, registrarán temperaturas negativas, las cuales se localizan abajo del cero de cada escala. Debido a esto, y a que su cero de temperatura las invalida para ser usadas en problemas que requieren de ecuaciones que incluyen a la temperatura como una variable, como la ecuación general --

del estado gaseoso: $PV = nRT$, se ha hecho necesario del uso de escalas absolutas de temperatura, que no tienen temperaturas negativas y que su cero de temperatura es inalcanzable.

1-5 ESCALAS ABSOLUTAS DE TEMPERATURA.- Hay dos escalas absolutas de temperatura: La Kelvin y la Rankine. La Kelvin es aplicada en el sistema métrico internacional (SI), mientras que la Rankine es aplicada en el sistema inglés. Por estas razones, los segmentos de la escala celsius y Kelvin coinciden:

$$1^{\circ}\text{C} = 1^{\circ}\text{K} \quad \dots\dots 1-5-1$$

y en segmentos de la escala Fahrenheit y Rankine también coinciden entre sí:

$$1^{\circ}\text{F} = 1^{\circ}\text{R} \quad \dots\dots 1-5-2$$

Recuerda, las expresiones 1-5-1 y la 1-5-2, son factores de conversión, que usaremos más adelante, más no son ecuaciones de transformación.

A continuación aparecen las cuatro escalas -

de temperatura con sus valores característicos:

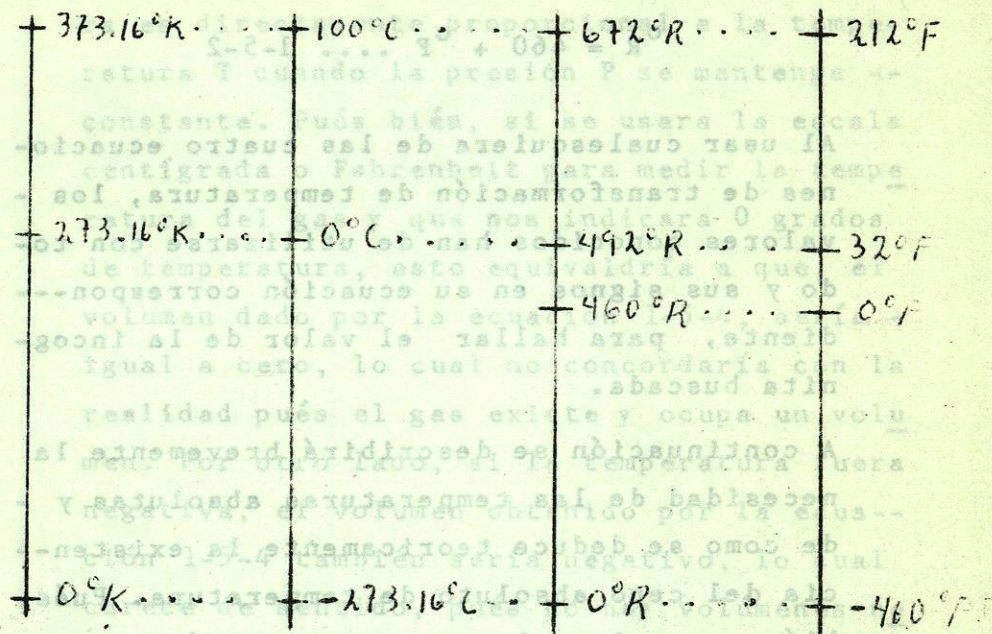


Fig. 1-5-1

La ecuación de transformación que relaciona a la escala Celsius y a la Kelvin, en base a las escalas correspondientes de la figura 1-5-1 es:

$$^{\circ}\text{K} = 273.16 + ^{\circ}\text{C} \quad \dots 1-5-1$$

y la ecuación de transformación que relaciona a la escala Fahrenheit y a la Rankine, en

base a las escalas correspondientes de la figura 1-5-1 es:

$$^{\circ}\text{R} = 460 + ^{\circ}\text{F} \dots 1-5-2$$

Al usar cualesquiera de las cuatro ecuaciones de transformación de temperatura, los valores conocidos han de utilizarse con todo y sus signos en su ecuación correspondiente, para hallar el valor de la incógnita buscada.

A continuación se describirá brevemente la necesidad de las temperaturas absolutas y de como se deduce teóricamente la existencia del cero absoluto de temperatura. Pues bien, en primer lugar se escribirá la ecuación general del estado gaseoso: $PV = nRT$, de la cual despejaremos V :

$$V = \frac{nR}{P} T \dots 1-5-3$$

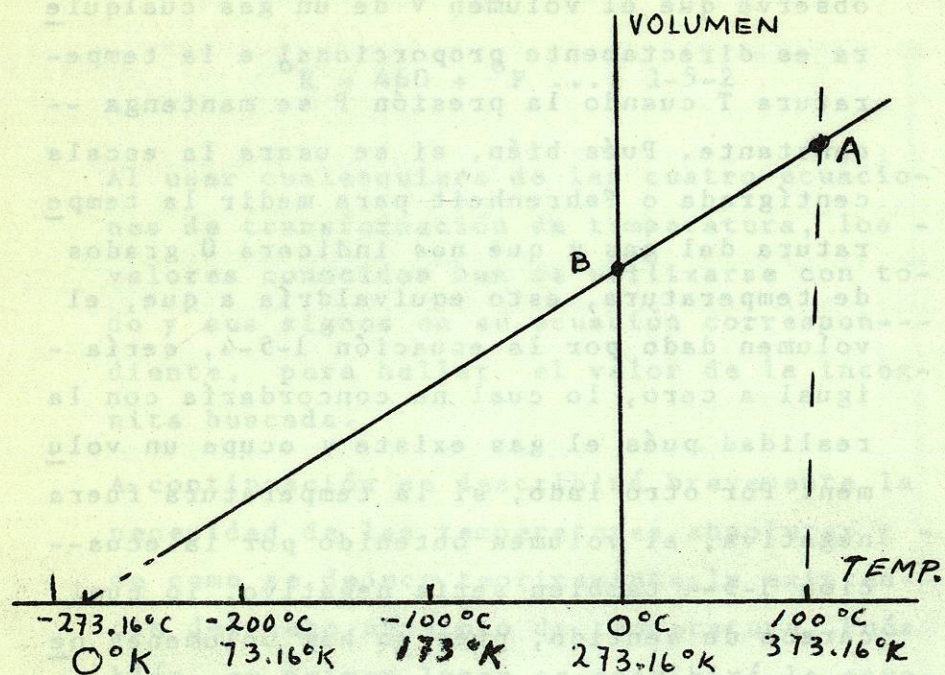
$$\text{o bien: } V = kT \dots 1-5-4$$

La relación $\frac{nR}{P}$ de la ecuación 1-5-3, se ha sustituido por una constante de proporcional

lidad representada por la letra k , para dar lugar a la ecuación 1-5-4. En esta ecuación, observa que el volumen V de un gas cualquiera es directamente proporcional a la temperatura T cuando la presión P se mantenga constante. Pues bien, si se usara la escala centígrada o Fahrenheit para medir la temperatura del gas y que nos indicara 0 grados de temperatura, esto equivaldría a que, el volumen dado por la ecuación 1-5-4, sería igual a cero, lo cual no concordaría con la realidad pues el gas existe y ocupa un volumen. Por otro lado, si la temperatura fuera negativa, el volumen obtenido por la ecuación 1-5-4 también sería negativo, lo cual carece de sentido, pues no hay volúmenes negativos. Entonces, podemos decir, que estas son dos razones por las que hay necesidad de las temperaturas absolutas.

Ahora, si graficáramos la variación del volumen de un gas con respecto a la temperatura, llegaríamos realmente al cero de temperatura para el cual, el volumen de un gas se reduce a cero, de acuerdo con la ecuación 1-5-4.

La siguiente gráfica nos demuestra lo anterior:



Gráfica 1-5-1

Observa como en ésta gráfica, al aumentar la temperatura, el aumento del volumen del gas no tiene límite.

A la temperatura de 0°C el gas tiene un volumen B menor que el volumen A, a 100°C .

Al ir disminuyendo la temperatura, el volu-

men irá también disminuyendo. Como el gas, antes de llegar a temperaturas más bajas, se convierte en líquido, entonces la recta AB de la gráfica ha de continuarse por medio de una recta segmentada, hasta que el volumen se haga cero, cuando la temperatura es de -273.16°C , correspondiendo esta temperatura a 0°K , que es, el cero absoluto, según la gráfica.

Experimentalmente, ésta temperatura nunca se ha alcanzado.

1-6 SECCION DE PROBLEMAS RESUELTOS.-

- 1.- La longitud de la columna de un termómetro de vidrio-mercurio, es de 10 cm --- cuando su bulbo se encuentra sumergido en una mezcla de agua-hielo en equilibrio térmico. ¿Qué temperatura reportará dicho termómetro cuando la longitud de la columna es de 15 cm?. ¿Qué longitud tendrá la columna cuando la temperatura sea de -100°C ?

Soluciones.- Para la primer pregunta -- los datos a usar son: $T_0 = 273.16^{\circ}\text{K}$, --

$L_0 = 10$ cm y $L = 15$ cm, y sustituyendo estos valores en la ecuación de los termómetros de vidrio-mercurio:

$$T = \frac{273.16^\circ\text{K}}{L_0} L = \frac{273.16^\circ\text{K}}{10 \text{ cm}} 15 \text{ cm}$$

$$T = 409.74^\circ\text{K}$$

Para contestar la segunda pregunta, ha de despejarse la longitud L de la columna, de la ecuación anterior:

$$L = \frac{T}{273.16^\circ\text{K}} L_0, \text{ los datos --}$$

proporcionados para contestar dicha pregunta son: $T = -100^\circ\text{C}$ y $L_0 = 10$ cm. Antes de usar la ecuación, hemos de convertir 100°C a $^\circ\text{K}$, porque así lo exige la ecuación.

Por lo tanto, usando la ecuación 1-5-1 y sustituyendo $^\circ\text{C}$ por su valor: -100 , en tal ecuación, tenemos:

$$^\circ\text{K} = 273.16 + ^\circ\text{C} = 273.16 + (-100) = 273.16 - 100$$

$$^\circ\text{K} = 173.16, \text{ es decir que; } -100^\circ\text{C} = 173.16^\circ\text{K}$$

Ahora sí, volviendo a la ecuación:

$$L = \frac{T}{273.16^\circ\text{K}} L_0$$

y sustituyendo T y L_0 por sus valores correspondientes, tenemos:

$$L = \frac{173.16^\circ\text{K}}{273.16^\circ\text{K}} 10 \text{ cm} = 6.34 \text{ cm}$$

o sea que la longitud de la columna de mercurio en el termómetro a -100°C , es de 6.34 cm.

2.- Un termómetro de gas hidrógeno a volumen constante, registra una presión total de 30 cm-Hg en el punto triple del agua.

a) ¿Qué temperatura se leerá en este termómetro cuando la presión del hidrógeno es de 20 cm-Hg? (b) ¿Qué presión corresponderá cuando la temperatura en el termómetro es de 150°C ?

Soluciones.- (a) Los datos para la solución de este inciso son:

$$P_0 = 30 \text{ cm-Hg}, T_0 = 273.16^\circ\text{K}$$

$P = 20 \text{ cm-Hg}$ y sustituyendo estos valores en la ecuación:

$$T = \frac{273.16^\circ\text{K}}{P_0} P = \frac{273.16^\circ\text{K}}{30 \text{ cm-Hg}} 20 \text{ cm-Hg}$$

$$T = 182.10^\circ\text{K}$$

(b) Primero, despejaremos la presión P de la ecuación anterior, obteniéndose:

$$P = \frac{T}{273.16^\circ\text{K}} P_0$$

Como T debe estar expresada en $^\circ\text{K}$ y -- se nos dá en $^\circ\text{C}$, convertiremos primero los 150°C a $^\circ\text{K}$, mediante la ecuación:

$^\circ\text{K} = 273.16 + ^\circ\text{C}$, y sustituyendo $^\circ\text{C}$ por su valor, tendremos;

$$^\circ\text{K} = 273.16 + 150 = 423.16$$

o sea, que $150^\circ\text{C} = 423.16^\circ\text{K}$, por lo -- tanto:

$$P = \frac{423.16^\circ\text{K}}{273.16^\circ\text{K}} 30 \text{ cm-Hg} = 46.47 \text{ cm-Hg}$$

o sea, que la presión total del hidrógeno se--rá de 46.47 cm-Hg , cuando registre una

temperatura de 150°C .

3.- Cierta termómetro de resistencia de plátino tiene una resistencia de 90.35 ohms cuando su bulbo se coloca en una celda de punto triple. ¿Qué temperatura reportará éste termómetro si su bulbo se coloca en un medio ambiente tal que su -- resistencia sea de 90 ohms ? ¿Qué resistencia ofrecerá éste mismo termómetro -- cuando registre una temperatura de ---- 50°C ?

Soluciones.- En este problema, se tiene un termómetro, cuya sustancia termomé--trica es el platino y su propiedad termométrica es su resistencia eléctrica R ., por lo tanto, su ecuación será:

$$T = \frac{T_0}{R_0} R$$

Sustituyendo; T_0 por su valor: 273.16°K

R_0 por su valor: 90.35 ohms

y R por su valor: 90 ohms , tenemos:

$$T = \frac{273.16^\circ\text{K}}{90.35 \text{ ohms}} 90 \text{ ohms} = 272.10^\circ\text{K}$$

Ahora, si despejamos la resistencia R:

$$R = \frac{T}{T_0} R_0, \text{ pero como } T = -50^{\circ}\text{C},$$

hemos de convertir -50°C a $^{\circ}\text{K}$,

$$^{\circ}\text{K} = 273.16 + ^{\circ}\text{C} = 273.16 + (-50)$$

$$^{\circ}\text{K} = 273.16 - 50 = 223.16$$

o sea, que $-50^{\circ}\text{C} = 223.16^{\circ}\text{K}$, por lo tanto:

$$R = \frac{223.16^{\circ}\text{K}}{273.16^{\circ}\text{K}} 90.35 \text{ ohms} = 73.81 \text{ ohms.}$$

4.- ¿75 $^{\circ}\text{K}$ a cuantos $^{\circ}\text{C}$ equivalen?

Solución.- Como la ecuación de transformación es: $^{\circ}\text{K} = 273.16 + ^{\circ}\text{C}$ y despejando $^{\circ}\text{C}$, tenemos:

$$^{\circ}\text{C} = ^{\circ}\text{K} - 273.16 = 75 - 273.16 = -198.16$$

o sea: 75 $^{\circ}\text{K}$ equivalen a -198.16°C

5.- ¿-80 $^{\circ}\text{F}$ a cuantos grados Rankine equivalen?

Solución.- Empleando la ecuación de transformación: $^{\circ}\text{R} = 460 + ^{\circ}\text{F}$ y sustituyendo $^{\circ}\text{F}$ por su valor dado:

$$^{\circ}\text{R} = 460 + (-80) = 460 - 80 = 380$$

$$\text{o sea: } -80^{\circ}\text{F} = 380^{\circ}\text{R}$$

6.- ¿520 $^{\circ}\text{R}$ a cuantos grados Fahrenheit --- equivalen?

Solución.- Partiendo de: $^{\circ}\text{R} = 460 + ^{\circ}\text{F}$ y despejando $^{\circ}\text{F}$, tenemos:

$$^{\circ}\text{F} = ^{\circ}\text{R} - 460$$

y sustituyendo $^{\circ}\text{R}$ por su igual:

$$^{\circ}\text{F} = 520 - 460 = 60$$

o sea: 520 $^{\circ}\text{R}$ equivalen a 60 $^{\circ}\text{F}$

7.- ¿-10 $^{\circ}\text{F}$ a cuantos $^{\circ}\text{C}$ equivalen?

Solución.- Usando la ecuación:

$^{\circ}\text{C} = \frac{5}{9} (^{\circ}\text{F} - 32)$, y sustituyendo $^{\circ}\text{F}$ por el dato conocido:

$$^{\circ}\text{C} = \frac{5}{9} [(-10) - 32]$$

$$^{\circ}\text{C} = \frac{5}{9} (-10 - 32) = \frac{5}{9} (-42)$$

$$^{\circ}\text{C} = \frac{-210}{9} = -23.33$$