

Anexo 1.3.

1.3. Ley cero de la termodinámica

Si se coloca una taza de café que está caliente y una lata con bebida fría sobre una mesa, con el tiempo, la taza con café caliente se enfriará y la bebida fría estará menos fría (o tibia). Esto ocurre debido a la transferencia de energía (calor) entre cada recipiente con el aire del ambiente. En el caso de la taza de café caliente, se transfiere calor al entorno (ambiente) hasta que sus temperaturas se igualen. Mientras que en el caso de la bebida fría, recibirá calor del ambiente, hasta que se igualen sus temperaturas. Esto constituye un ejemplo de la Ley Cero de la termodinámica.

Vea cómo ocurre el flujo de calor entre dos cuerpos o sistemas con diferente temperatura.

Dos sistemas que se encuentran a diferente temperatura, al ponerse en contacto, experimentan transferencia de calor, que ocurre desde el cuerpo caliente hacia el frío, hasta que se igualen las temperaturas de ambos. Cuando se igualan las temperaturas, se dice que los cuerpos se encuentran en estado de equilibrio térmico.