PROPÓSITO:

APLICACIÓN Y CONVERSÓN DE LAS ESCALAS DE TEMPERATURA

MOTIVACIÓN:

EXPLICACIÓN:

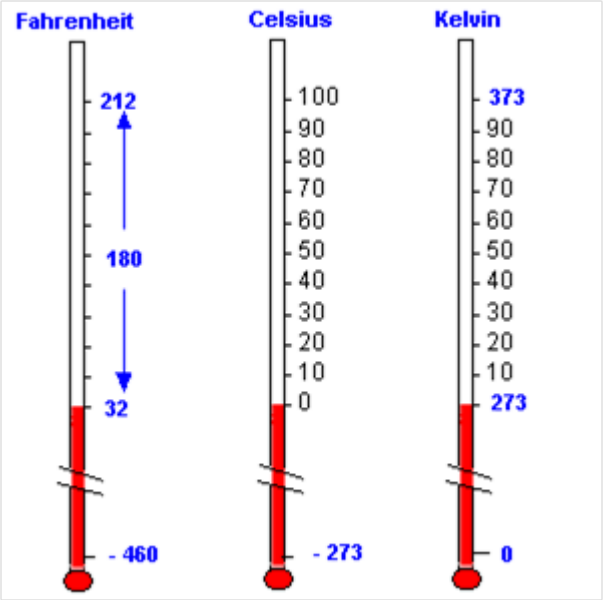
El **calor** se puede asimilar a la energía total del movimiento molecular en una sustancia, mientras **temperatura** es una medida de la energía molecular media. El **calor** depende de la velocidad de las partículas, su número, su tamaño y su tipo. La **temperatura** no depende del tamaño, ni del número o del tipo.

¿Cuál es la diferencia entre calor y temperatura ?

El **calor** es energía, mientras que la **temperatura** es una medida de ella. Vamos a un **ejemplo**: La **temperatura** del café en una taza puede ser igual que la **temperatura** del café en una jarra de 5 litros; sin embargo, en la jarra habrá más **calor**, porque al tener más líquido, habrá más energía térmica total.

EL CALOR SE MIDE CON LAS ESCALAS DE TEMPERATURA. Las tres **escalas de temperatura** más comunes son: **Celsius, Fahrenheit y Kelvin**.

Una **escala de temperatura** puede ser creada identificando dos **temperaturas** fácilmente reproducibles.



De Kelvin a Celsius $C = K - 273.15$	**De Kelvin a Fahrenheit** $F = \frac{9(K - 273.15)}{5} + 32$
De Fahrenheit a Celsius $C = \frac{5(F - 32)}{9}$	**De Fahrenheit a Kelvin** $K = \frac{5(F - 32)}{9} + 273.15$
De Celsius a Kelvin $K = C + 273.15$	**De Celsius a Fahrenheit** $F = \frac{9C}{5} + 32$ AulaFacil.com

https://www.aulafacil.com/cursos/quimica/problemas...

EJERCICIOS:

https://es.scribd.com/document/368930291/342632076...

TALLER LA TEMPERATURA

EVALUACIÓN:

BIBLIOGRAFÍA: