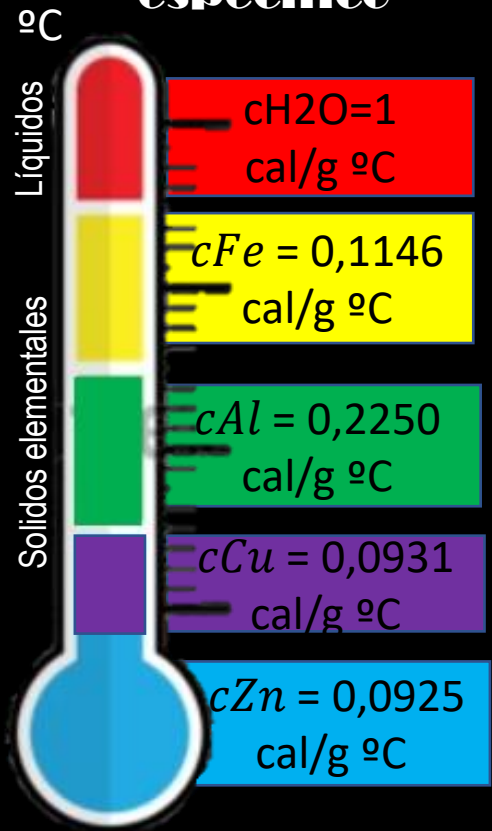


Ranking de calor específico

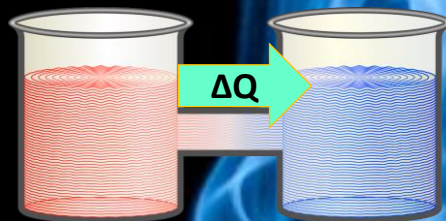


Como sobrevivir y no morir en el intento, a manos del

EQUILIBRIO TÉRMICO

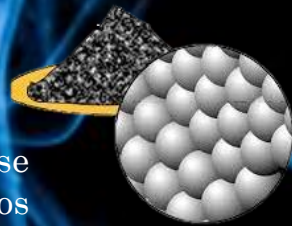
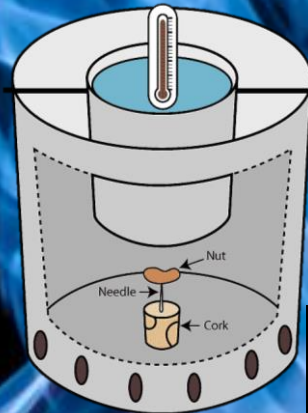
¿Que es el equilibrio térmico?

Es aquel estado donde se igualan las T° de dos cuerpos que al inicio presentaban T° diferentes. Cuando se igualan se suspende el flujo de calor, alcanzando una T° uniforme.



CALORÍMETRO

Es un instrumento que tiene como utilidad medir las cantidades de calor suministradas por los cuerpos.



Masa

La cantidad de materia que contiene un cuerpo. Se expresa en *gramos*.

ΔT

Usamos la variación de temperatura = Tfinal - Tinitial

Conceptos básicos para realizar un E.TERMICO

$$\Delta Q = m \cdot C_e \cdot (T_f - T_i)$$

Calor específico

Es la cantidad de calor necesario para que un gramo de dicha sustancia, eleve su T° en un grado C°. Expresado en *calorías*

$$C_e = \frac{(M_{agua} \cdot C_{e(agua)} + M_{cal} \cdot C_{e(cal)}) \cdot (T_{eq} - T_i)}{M \cdot (T_{eq} - T)}$$

Ley cero de la termodinámica $\sum q = 0$

“Dos sistemas en equilibrio térmico con un tercero, están en equilibrio térmico entre sí” dijo su autor Ralph H. Fowler en 1931.

$$M \cdot C_e (T_{eq} - T) + M_{agua} \cdot C_{e(agua)} \cdot (T_{eq} - T_i) + M_{cal} \cdot C_{e(cal)} \cdot (T_{eq} - T_i) = 0$$

Rubros donde se aplica

Farmacología



Mecánica



Minería



“El calor de un pedazo de hierro o de madera es para nosotros mucho más apasionante que la sonrisa o las lágrimas de una mujer.”

— Filippo Tommaso Marinetti

¿Sabias que... ?



JOSEPH BLACK: Fue el primero en establecer una distinción entre calor y temperatura, e introdujo la noción de calor específico y de calor latente de cambio de estado.