

Practica de clase

EJERCICIO #1:

¿Cuál de las siguientes, es la temperatura de congelación del agua?

- a) $-273\text{ }^{\circ}\text{C}$
- b) $0\text{ }^{\circ}\text{F}$
- c) $32\text{ }^{\circ}\text{C}$
- d) $32\text{ }^{\circ}\text{F}$
- e) $100\text{ }^{\circ}\text{C}$

EJERCICIO #2:

El calor se transfiere más fácilmente por conducción a través de:

- a) Metales.
- b) Líquidos.
- c) Gases.
- d) Espacio.
- e) Madera.

EJERCICIO #3:

El calor se transfiere en un cuarto debido principalmente a:

- a) La convección.
- b) El intercambio de calor.
- c) La conducción.
- d) La absorción.
- e) La radiación.

EJERCICIO #4:

El calor produce corriente de convección en:

- a) Sólidos y líquidos.
- b) Líquido y gases.
- c) Varios y gases.
- d) Líquidos y varios.
- e) Sólo sólidos.

EJERCICIO #5:

¿Cuál de los siguientes, es el peor conductor de calor?

- a) Cobre.
- b) Hierro.
- c) Agua.
- d) Plata.
- e) Oro.

EJERCICIO #6:

¿A qué temperatura la lectura Fahrenheit es 40 unidades mayor a la correspondiente en grados centígrados?

EJERCICIO #7:

¿En qué lectura, el valor que marca la escala en °C y en °F son numéricamente iguales, pero con signos diferentes?

EJERCICIO #8:

¿A qué temperatura, las escalas Fahrenheit y Kelvin dan la misma lectura?

EJERCICIO #9:

Si al construir un termómetro graduado en °F, se cometiese el error de considerar el punto de ebullición del agua como 200° y el de congelación como 0°; cuando dicho termómetro marque Q°. ¿Cuál será la verdadera temperatura en °F?

212	200
x	Q
32	0

El calor específico del aluminio es 0,21cal/g K. La cantidad de calor, en kJ, que se necesita para elevar la temperatura de 2,6kg de aluminio de 24,5°C hasta 78,5°C, es:

Si 75 g de una sustancia metálica elimina 650 J para disminuir su temperatura desde los 18,5°C hasta 2,5°C, entonces su calor específico, en cal/g°C, es: