



$$K \rightarrow ^\circ F \quad T(^{\circ}F) = T(^{\circ}C) \cdot \frac{9}{5} + 32$$

$$K \rightarrow ^\circ C \quad T(^{\circ}C) = T(K) - 273.15$$



$$^\circ F \rightarrow ^\circ C \quad T(^{\circ}C) = (T(^{\circ}F) - 32) \cdot \frac{5}{9}$$

$$^\circ C \rightarrow ^\circ F \quad T(^{\circ}F) = T(^{\circ}C) \cdot \frac{9}{5} + 32$$

$$T_{mista} = \frac{T_1 \cdot V_1 + T_2 \cdot V_2}{V_1 + V_2}$$

Es la velocidad de los partículas. La velocidad depèn de l'estat en què es troben.

Energia que guanya o perd un material per canviar d'estat.

Energia per augmentar/disminuir 1°C 1K

↑ del volum d'un cos causat per ↑ de temperatura (o E.cinètica)

Quan dos cosos de diferent T_f es posen en contacte transferixen energia tèrmica. S'arriba a una temperatura d'equilibri, es pot calcular segons:

↓ del volum d'un cos causat per ↓ de temperatura (o E.cinètica)

Transferència d'energia a través d'un sòlid

Es la suma de l'energia cinètica, la seva mitjana és la temperatura d'un cos.

Transferència d'energia a través d'un líquid o gas

Transferència d'energia a través d'ones

Es el procés de transferència d'energia tèrmica d'un cos cap a altres cosos de diferent temperatura. Es mesura en Joules (J).

Es una magnitud física, que indica el moviment de les partícules que componen un sistema

conducció
radiació
convecció

LA CALOR I ELS SEUS EFECTES

PROPAGACIÓ DE LA CALOR

Tema 7: Temperatura i calor

Temperatura

és



Hi ha tres escales:

Celsius

Fahrenheit

Kelvin

Calor

és



L'energia pot ser:

Energia cinètica

Energia tèrmica

Equilibri tèrmic

Dilatació

Contracció



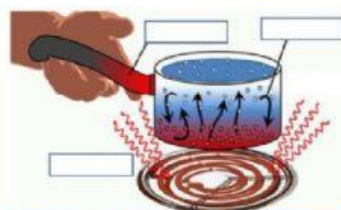
Calor específica

Calor latent

Conducció

Convecció

Radiació



LIVEWORKSHEETS