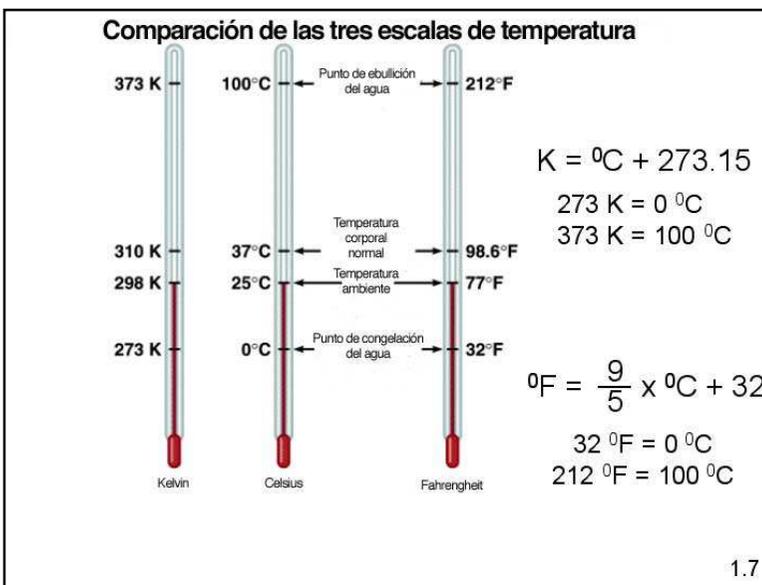


Quantity	Unit	Symbol
Length	meter	m
Mass	kilogram	kg
Time	second	s
Temperature	kelvin	K
Amount of substance	mole	mol
Electric current	ampere	A
Luminous intensity	candela	cd

Prefix	Multiple	Symbol
mega	10^6	M
kilo	10^3	k
deci	10^{-1}	d
centi	10^{-2}	c
milli	10^{-3}	m
micro	10^{-6}	μ^*
nano	10^{-9}	n
pico	10^{-12}	p

*Greek letter mu, pronounced "mew."



Notación Científica

El número de átomos en 12 g de carbono:
 602,200,000,000,000,000,000,000
 6.022×10^{23}

La masa de un solo átomo de carbono en gramos:
 0.000000000000000000000000199
 1.99×10^{-24}

N es un número mayor o igual a 1 y menor a 10 $N \times 10^n$ n es un entero positivo o negativo

El método del factor unitario para la resolución de problemas

1. Determine qué factor(es) unitario de conversión se necesita.
2. Lleve las unidades a través del cálculo
3. Si todas las unidades se cancelan excepto para la unidad(es) deseada, entonces el problema se resolvió correctamente.

1 L = 1000 mL ¿Cuántos mL hay en 1.63 L?

$$1.63 \cancel{\text{L}} \times \frac{1000 \text{ mL}}{1 \cancel{\text{L}}} = 1630 \text{ mL}$$

$$1.63 \text{ L} \times \frac{1 \cancel{\text{L}}}{1000 \text{ mL}} = 0.001630 \frac{\text{L}^2}{\text{mL}}$$

1.9

Factores de Conversión entre Sistemas y otros factores importantes

- 1 in = 2.54 cm
- 1 ft = 12 in
- 1 mi = 1.609 km = 1,609 m
- 1 hr = 60 min
- 1 min = 60 s
- 1 kg = 2.2 lb
- 1 lb = 454 g
- 1 cm³ = 1 mL