## Conversión de unidades de medida

La **conversión de unidades** es la transformación del valor numérico de una magnitud física, expresado en una cierta **unidad de medida**, en otro valor numérico equivalente y expresado en otra **unidad de medida** de la misma naturaleza.

## Notación científica

La notación científica, también denominada notación exponencial, es una forma de escribir los números basada en potencias de 10,[1] lo que resulta especialmente útil para la representación de valores muy grandes o pequeños, así como para el cálculo con ellos. Esto es particularmente cierto en física y química en que estos valores son frecuentes, por lo que esta notación resulta adecuada para mostrar claramente las cifras significativas y permitir inmediatas comparaciones de magnitud.[2][3][4] Por ejemplo, en valores aproximados:

masa del electrón

0.000 000 000 000 000 000 000 000 000 911 = 9.11 × 10-31 kg

constante de Avogadro (cantidad de materia: mol[5])
602 000 000 000 000 000 000 = 6.02 × 1023 entidades elementales

mayor distancia observable del universo:

740 000 000 000 000 000 000 000 m = 7.4 × 1026 m[6]

masa del protón:

0.000 000 000 000 000 000 000 001 67 kg = 1.67 × 10-27 kg[7] El exponente indica los lugares que debe desplazarse la coma para pasar de notación científica a notación decimal: a la derecha si es positivo y hacia la izquierda si es negativo. Cuando se trata de convertir un número a notación científica el proceso es a la inversa

## Prefijos en unidades de medida

Los **prefijos del Sistema Internacional** se utilizan para nombrar a los múltiplos y submúltiplos de cualquier unidad del SI (Sistema Internacional de Unidades), ya sean unidades básicas o derivadas.

Estos prefijos se anteponen al nombre de la unidad para indicar el múltiplo o submúltiplo decimal de la misma; del mismo modo, los símbolos de los prefijos se anteponen a los símbolos de las unidades