

Tabla de constantes

<i>Nombre</i>	<i>Símb.</i>	<i>Valor</i>	<i>Unidad</i>
masa del electrón	$m_e$	$9,109 \times 10^{-31}$	kg
masa del protón	$m_p$	$1,673 \times 10^{-27}$	kg
masa del neutrón	$m_n$	$1,675 \times 10^{-27}$	kg
carga del electrón	e	$1,602 \times 10^{-19}$	C
constante de Planck	h	$6,626 \times 10^{-34}$	J·s
número de Avogadro	N	$6,022 \times 10^{23}$	mol <sup>-1</sup>
constante de los gases	R	8,315	J·K <sup>-1</sup> ·mol <sup>-1</sup>
constante de Boltzmann	k	$1,381 \times 10^{-23}$	J·K <sup>-1</sup>
constante de Faraday	F	$9,647 \times 10^4$	C·mol <sup>-1</sup>

Relación entre constantes:  $k = R/N$ ;  $e=F/N$