

Principales constantes de física y química

Constante	Símbolo	Valor
Carga del electrón	e	$-1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$
Constante de Coulomb	K	$9 \cdot 10^9 \text{ N} \cdot \text{m}^2/\text{C}^2$
Constante de Faraday	F	96487 C/mol
Constante de los gases	R	0,08206 atm·l/(K·mol)
Constante de Planck	h	$6,626 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$
Constante gravitatoria	G	$6,672 \cdot 10^{-11} \text{ N} \cdot \text{m}^2/\text{Kg}^2$
Electrón-voltio	eV	$1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$
Masa del electrón	m_e	$9,1096 \cdot 10^{-31} \text{ Kg}$
Masa del protón	m_p	$1,6726 \cdot 10^{-27} \text{ Kg}$
Masa del neutrón	m_n	$1,6749 \cdot 10^{-27} \text{ Kg}$
Número de Avogadro	N_a	$6,023 \cdot 10^{23} \text{ moléculas/mol}$
Punto de congelación del agua	T_0	273,15 K
Unidad de masa atómica	uma	$1,661 \cdot 10^{-27} \text{ Kg}$
Velocidad de la luz	c	$2,9979 \cdot 10^8 \text{ m/s} \rightarrow 3 \cdot 10^8 \text{ m/s}$
Volumen molar normal	V_m	22,415 l

Nota: lo normal es que estas constantes se usen con una aproximación de dos decimales (por ejemplo, tomar el número de Avogadro como $6,02 \cdot 10^{23}$), pero eso es algo que dependerá del profesor, del libro de texto o del curso.