## UNIDADES FUNDAMENTALES Y DERIVADAS DEL SISTEMA INTERNACIONAL (SI)

Cantidad física	Unidad	Símbolo	Definición
Longitud	metro	m	
Masa	kilogramo	kg	
Tiempo	segundo	S	
Corriente eléctrica	ampere	A	
Temperatura	kelvin	K	
Carga eléctrica	coulomb	C	A.s
Energía	joule	J	$kg.m^2 \cdot s^{-2}$ $J.A^{-1} \cdot s^{-1}$
Dif. de potencial eléctrico	volt	V	$J.A^{-1}\cdot s^{-1}$
Fuerza	newton	N	J.m <sup>-1</sup>
Presión	pascal	Pa	$N.m^{-2}$
Potencia	watt	W	$J.s^{-1}$
Resistencia eléctrica	ohm	$\Omega$	V.A <sup>-1</sup>

## **ALGUNAS CONSTANTES FISICAS IMPORTANTES**

c velocidad de la luz (vacío) 2,99792 10 <sup>8</sup> m.s <sup>-1</sup>	
e carga del electrón 1,6021 10 <sup>-19</sup> C ; 4,8030 10 <sup>-10</sup> ues	
F constante de Faraday 96.487 C equiv <sup>-1</sup>	
h constante de Planck 6,6262 10 <sup>-34</sup> J.s; 6,6262 10 <sup>-27</sup> erg.s	
k constante de Boltzmann 1,38062 10 <sup>-23</sup> J.K <sup>-1</sup>	
m <sub>e</sub> masa del electrón (reposo) 9,109 10 <sup>-28</sup> g	
$m_p$ masa del protón 1,6726 $10^{-24}$ g	
N número de Avogadro 6,0222 10 <sup>23</sup> mol <sup>-1</sup>	
R constante de los gases 8,314 J K <sup>-1</sup> ·mol <sup>-1</sup> ; 1,9872 cal.K <sup>-1</sup> ·mol <sup>-1</sup> ; 8,2053 10 <sup>-2</sup> ·l.atm.K <sup>-</sup>	1. <sub>mol</sub> -1
R constante de Rydberg 109.677 cm <sup>-1</sup> , 3,29 10 <sup>15</sup> s <sup>-1</sup> , 2,18 10 <sup>-18</sup> J	

## FACTORES DE CONVERSION DE UNIDADES DE ENERGIA

	cal/mol	J/mol	erg/mol	cm <sup>-1</sup>	ev
1 cal/mol	1	4,184	4,184.10 <sup>7</sup>	0,34974	4,3365.10 <sup>-5</sup>
1 J/mol	0,23901	1	1,0.10 <sup>7</sup>	0,08359	1,0363.10 <sup>-5</sup>
1 erg/mol	2,3901.10 <sup>-8</sup>	1.10 <sup>-7</sup>	1	8,359.10 <sup>-8</sup>	1,0363.10 <sup>-12</sup>
1 cm <sup>-1</sup>	2,8593	11,963	1,1963.10 <sup>8</sup>	1	1,2398.10 <sup>-4</sup>
1 ev	23.060	96.487	9,6487.10 <sup>11</sup>	6.065,7	1

## ESPECTRO ELECTROMAGNÉTICO

