A quick guide to \LaTeX

Formulari de Química General

Constants

Constant	Valor
Número d'Avogadro	$6.022 \times 10^{23} \text{mol}^{-1}$
Càrrega d'un electró	$1.602 \times 10^{-19} \mathrm{C}$
Massa d'un electró	$9.109 \times 10^{-31} \mathrm{kg}$
Massa d'un protó	$1.673 \times 10^{-27} \mathrm{kg}$
Massa d'un neutró	$1.675 \times 10^{-27} \mathrm{kg}$
Constant de Planck	$6.626 \times 10^{-34} \mathrm{Js}$
Constant de Boltzmann	$1.381 \times 10^{-23} \mathrm{JK^{-1}}$
Constant dels gasos	$8.314\mathrm{JK^{-1}mol^{-1}}$
Constant de Faraday	$96485{\rm Cmol^{-1}}$
Constant de gravitació universal	$6.674 \times 10^{-11} \mathrm{N}\mathrm{m}^2\mathrm{kg}^{-2}$

Fórmules

Fórmula	Descripció
p = mv	Relació entre el moment lineal, la massa i la velocitat
$KE = \frac{1}{2}mv^2$	Energia cinètica d'un cos en moviment
$P = \frac{F}{A}^2$	Definició de pressió
PV = nRT	Llei dels gasos ideals
$Q = mc\Delta T$	Calor transferit en un procés de canvi de temperatura
$Q = n\Delta H$	Calor transferit en un procés de canvi d'entalpia

Unitats de mesura

Magnitud	Unitat a SI	Símbol SI	Dimensió
Longitud	metre	m	L
Volum	litre	L	L^3
Massa	kilogram	kg	M
Temperatura	kelvin	K	Θ
mol	mol	mol	N
temps	segon	S	T
Freqüència	hertz	$_{ m Hz}$	T^{-1}
Energia	joule	J	ML^2T^{-2}
Força	newton	N	MLT^{-2}
Pressió	pascal	Pa	$ML^{-1}T^{-2}$
Potencial elèctric	volt	V	$ML^2T^{-3}I^{-1}$
Potència	watt	W	ML^2T^{-3}

Magnitud	Unitat (EUA)	Equivalència en SI
Volum	$1 \mathrm{in}^3$	$16.387{\rm cm}^3$
Volum	$1\mathrm{ft}^3$	$28.317\mathrm{L}$
Volum	1 gal (US)	$3.785\mathrm{L}$
Pressió	1 psi	6.895 kPa
Pressió	$1\mathrm{atm}$	$101.325\mathrm{kPa}$
Pressió	$1 \mathrm{inHg}$	$3.386\mathrm{kPa}$
Temperatura	1 F	$T_C = (T_F - 32) \times \frac{5}{9}$
Massa	1 oz	$28.35{ m g}$
Massa	1 lb	$0.4536\mathrm{kg}$
Massa	1 t (US)	907.184 kg

Unitat de Pressió	Pressió (en relació a 1 atm)	alor de la constant dels gasos R	Unitats
Atmosfera (atm)	1 atm	0.082	$atm L mol^{-1} K^{-1}$
Pascal (Pa)	$101325\mathrm{Pa}$	8.3145	${ m m}^3{ m Pa}{ m K}^{-1}{ m mol}^{-1}$
Kilopascal (kPa)	$101.325\mathrm{kPa}$	8.3145	$ m JK^{-1}mol^{-1}$
Bar	$1.01325{\rm bar}$	62.363	$L \operatorname{Torr} K^{-1} \operatorname{mol}^{-1}$
Mil·límetre de mercuri (mmHg)	$760\mathrm{mmHg}$	1.9872×10^{-3}	$kcal K^{-1} mol^{-1}$
Torra (Torr)	$760\mathrm{Torr}$	8.205×10^{-5}	$m^3 atm K^{-1} mol^{-1}$
Pounds per square inch (psi)	14.696 psi —		

Jordi Villà i Freixa, FCTE, UVic-UCC, CBBL