

Tabela do Novo SI - Inmetro

Grandeza	Unidade de base (símbolo)	Como é definida	Constante definidora	Símbolo	Valor
Tempo	segundo (s)	Usando-se o valor numérico fixado da frequência do césio $\Delta\nu_{\text{Cs}}$, que é a frequência da transição hiperfina do estado fundamental não perturbado do átomo de césio 133, igual a 9 192 631 770 quando expresso na unidade Hz, a qual é igual a s^{-1} .	Frequência da transição hiperfina do estado fundamental não perturbado do átomo de césio 133	$\Delta\nu_{\text{Cs}}$	9 192 631 770 Hz
Comprimento	metro (m)	Usando-se o valor numérico fixado da velocidade da luz no vácuo c , igual a 299 792 458 quando expresso na unidade m s^{-1} , onde o segundo é definido em termos da frequência do césio $\Delta\nu_{\text{Cs}}$.	Velocidade da luz no vácuo	c	299 792 458 m/s
Massa	kilograma ou quilograma (kg)	Usando-se o valor numérico fixado da constante de Planck h , igual a $6,626\,070\,15 \times 10^{-34}$ quando expresso na unidade J s, a qual é igual a $\text{kg m}^2 \text{s}^{-1}$, onde o metro e o segundo são definidos em termos de c e $\Delta\nu_{\text{Cs}}$.	Constante de Planck	h	$6,626\,070\,15 \times 10^{-34}$ J s
Corrente elétrica	ampere (A)	Usando-se o valor numérico fixado da carga elementar e , igual a $1,602\,176\,634 \times 10^{-19}$ quando expresso na unidade C, a qual é igual a A s, onde o segundo é definido em termos de $\Delta\nu_{\text{Cs}}$.	Carga elementar	e	$1,602\,176\,634 \times 10^{-19}$ C
Temperatura termodinâmica	kelvin (K)	Usando-se o valor numérico fixado da constante de Boltzmann k , igual a $1,380\,649 \times 10^{-23}$, quando expresso na unidade J K^{-1} , a qual é igual a $\text{kg m}^2 \text{s}^{-2} \text{K}^{-1}$, onde o quilograma, o metro e o segundo são definidos em termos de h , c e $\Delta\nu_{\text{Cs}}$.	Constante de Boltzmann	k	$1,380\,649 \times 10^{-23}$ J/K
Quantidade de substância	mol (mol)	Um mol contém exatamente $6,022\,140\,76 \times 10^{23}$ entidades elementares. Este número é o valor numérico fixado da constante de Avogadro, N_{A} , quando expresso na unidade mol^{-1} e é chamado de número de Avogadro. A quantidade de substância, símbolo n , de um sistema, é uma medida do número de entidades elementares específicas. Uma entidade elementar pode ser um átomo, uma molécula, um íon, um elétron, ou qualquer outra partícula ou grupo específico de partículas.	Constante de Avogadro	N_{A}	$6,022\,140\,76 \times 10^{23}$ mol^{-1}
Intensidade luminosa	candela (cd)	Usando-se o valor numérico fixado da eficácia luminosa da radiação monocromática de frequência 540×10^{12} Hz, K_{cd} , igual a 683, quando expresso na unidade lm W^{-1} , a qual é igual a cd sr W^{-1} ou $\text{cd sr kg}^{-1} \text{m}^{-2} \text{s}^3$, onde o quilograma, o metro e o segundo são definidos em termos de h , c e $\Delta\nu_{\text{Cs}}$.	Eficácia luminosa da radiação monocromática de frequência 540×10^{12} Hz	K_{cd}	683 lm/W