

**Costanti fisiche fondamentali**

Costante	Valore
Numero di Avogadro	$N_A = 6,0221367 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
Carica elettrica elementare	$e = 1,6021773 \cdot 10^{-19} \text{ C}$
Costante di Faraday	$F = 9,6485309 \cdot 10^4 \text{ C mol}^{-1}$
Unità di massa atomica	$u = 1,6605402 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$
Electron Volt	$1 \text{ eV} = 1.602 \ 176 \times 10^{-19} \text{ J}$
Costante di Plank	$h = 6.626 \ 06 \times 10^{-34} \text{ J s}$
Velocità della luce nel vuoto	$c = 2,99792458 \cdot 10^8 \text{ m s}^{-1}$
Raggio di Bohr	$a_0 = 0.529 \ 177 \ 21 \times 10^{-10} \text{ m}$
Costante di Boltzmann	$k = 1.380 \ 65 \times 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$
Carica del protone	$e = 1.602 \ 176 \times 10^{-19} \text{ C}$
Massa del protone	$m_p = 1.007 \ 276 \ 466 \text{ u}$
Massa del neutrone	$m_n = 1.008 \ 664 \ 915 \text{ u}$
Massa dell'elettrone	$m_e = 9.109 \ 38 \times 10^{-31} \text{ kg}$
Costante universale dei gas	$R = 0,0821 \text{ atm}\cdot\text{l}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$
	$R = 8,3145 \text{ J}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$

**Costanti fisiche fondamentali**

Costante	Valore
Numero di Avogadro	$N_A = 6,0221367 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
Carica elettrica elementare	$e = 1,6021773 \cdot 10^{-19} \text{ C}$
Costante di Faraday	$F = 9,6485309 \cdot 10^4 \text{ C mol}^{-1}$
Unità di massa atomica	$u = 1,6605402 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$
Electron Volt	$1 \text{ eV} = 1.602 \ 176 \times 10^{-19} \text{ J}$
Costante di Plank	$h = 6.626 \ 06 \times 10^{-34} \text{ J s}$
Velocità della luce nel vuoto	$c = 2,99792458 \cdot 10^8 \text{ m s}^{-1}$
Raggio di Bohr	$a_0 = 0.529 \ 177 \ 21 \times 10^{-10} \text{ m}$
Costante di Boltzmann	$k = 1.380 \ 65 \times 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$
Carica del protone	$e = 1.602 \ 176 \times 10^{-19} \text{ C}$
Massa del protone	$m_p = 1.007 \ 276 \ 466 \text{ u}$
Massa del neutrone	$m_n = 1.008 \ 664 \ 915 \text{ u}$
Massa dell'elettrone	$m_e = 9.109 \ 38 \times 10^{-31} \text{ kg}$
Costante universale dei gas	$R = 0,0821 \text{ atm}\cdot\text{l}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$
	$R = 8,3145 \text{ J}\cdot\text{mol}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$