

परिशिष्ट

परिशिष्ट A1

ग्रीक वर्णमाला

एल्फा	A	α	न्यू	N	v
बीटा	B	β	जाई	Ξ	ξ
गामा	Γ	γ	ओमीक्रॉन	O	o
डेल्टा	Δ	δ	पाई	Π	π
एप्सिलॉन	E	ϵ	रहो	P	ρ
जीटा	Z	ζ	सिग्मा	Σ	σ
ईटा	H	η	टॉअ	T	τ
थीटा	Θ	θ	अप्सिलॉन	Y	υ
आयोटा	I	ι	फाइ	Φ	φ, φ
कप्पा	K	κ	काइ	X	χ
लैम्डा	Λ	λ	साइ	Ψ	ψ
म्यू	M	μ	ओमेगा	Ω	ω

परिशिष्ट A2

सामान्य SI पूर्व-लग्न तथा अपवर्त्ये और अपवर्तकों के प्रतीक

गुणज (अपवर्त्य)			अपवर्तक		
गुणक	पूर्वलग्न	प्रतीक	गुणक	पूर्वलग्न	प्रतीक
10^{18}	एकजा	E	10^{-18}	एटो	a
10^{15}	पेटा	P	10^{-15}	फैस्टो	f
10^{12}	टेरा	T	10^{-12}	पीको	p
10^9	गीगा	G	10^{-9}	नैनो	n
10^6	मेगा	M	10^{-6}	माइक्रो	μ
10^3	किलो	k	10^{-3}	मिली	m
10^2	हेक्टो	h	10^{-2}	सेंटी	c
10^1	डेका	da	10^{-1}	डेसि	d

परिशिष्ट

परिशिष्ट A3

कुछ महत्वपूर्ण नियतांक

नाम	प्रतीक	मान
निर्वात में प्रकाश की चाल	c	$2.9979 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$
इलेक्ट्रॉन का आवेश	e	$1.602 \times 10^{-19} \text{ C}$
गुरुत्वीय नियतांक	G	$6.673 \times 10^{-11} \text{ N m}^2 \text{ kg}^{-2}$
प्लांक नियतांक	h	$6.626 \times 10^{-34} \text{ J s}$
बोल्ट्ज़मान नियतांक	k	$1.381 \times 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$
आवोगाद्रो संख्या	N_A	$6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
सार्वत्रिक गैस नियतांक	R	$8.314 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$
इलेक्ट्रॉन का द्रव्यमान	m_e	$9.110 \times 10^{-31} \text{ kg}$
न्यूट्रॉन का द्रव्यमान	m_n	$1.675 \times 10^{-27} \text{ kg}$
प्रोटॉन का द्रव्यमान	m_p	$1.673 \times 10^{-27} \text{ kg}$
इलेक्ट्रॉन-आवेश व द्रव्यमान अनुपात	e/m_e	$1.759 \times 10^{11} \text{ C/kg}$
फैराडे नियतांक	F	$9.648 \times 10^4 \text{ C/mol}$
रिड्बर्ग नियतांक	R	$1.097 \times 10^7 \text{ m}^{-1}$
बोहर त्रिज्या	a_0	$5.292 \times 10^{-11} \text{ m}$
स्टेफॉन-बोल्ट्ज़मान नियतांक	σ	$5.670 \times 10^{-8} \text{ W m}^{-2} \text{ K}^{-4}$
वीन नियतांक	b	$2.898 \times 10^{-3} \text{ m K}$
मुक्त आकाश का परावैद्युतांक	ϵ_0	$8.854 \times 10^{-12} \text{ C}^2 \text{ N}^{-1} \text{ m}^{-2}$
	$1/4\pi\epsilon_0$	$8.987 \times 10^9 \text{ N m}^2 \text{ C}^{-2}$
मुक्त आकाश की चुंबकशीलता	μ_0	$4\pi \times 10^{-7} \text{ T m A}^{-1}$ $\approx 1.257 \times 10^{-6} \text{ Wb A}^{-1} \text{ m}^{-1}$

अन्य उपयोगी नियतांक

नाम	प्रतीक	मान
ऊष्मा का यांत्रिक तुल्यांक	J	4.186 J cal^{-1}
मानक वायुमंडलीय दाब	1 atm	$1.013 \times 10^5 \text{ Pa}$
परम शून्य	0 K	-273.15°C
इलेक्ट्रॉन बोल्ट	1 eV	$1.602 \times 10^{-19} \text{ J}$
परमाण्वीय द्रव्यमान मात्रक	1 u	$1.661 \times 10^{-27} \text{ kg}$
इलेक्ट्रॉन विराम ऊर्जा	mc^2	0.511 MeV
1 u का ऊर्जा तुल्यांक	$u c^2$	931.5 MeV
आदर्श गैस का आयतन (0°C तथा 1 atm)	V	22.4 L mol^{-1}
गुरुत्वीय त्वरण (समुद्र तल, विषुवत वृत्त पर)	g	9.78049 m s^{-2}