

Quantity	Numerical value
Gravity constant	$6.67 \times 10^{-11} \text{ m}^3/\text{kg}\cdot\text{s}^2$
Number of molecul ed in 1 kmole (Avogadro's number) N_A	$6.025 \times 10^{26} \text{ kmole}^{-1}$
Volume of 1 kmole of an ideal gas under standard conditions' V_0 .	22.4 m^3
Universal gas constant R	$8.31 \times 10^3 \text{ J/kmole}\cdot\text{deg}$
Boltzmann's constant k	$1.38 \times 10^{-23} \text{ J/deg}$
Faraday's number F	$9.65 \times 10^7 \text{ C/kg-eq}$
Stefan-Boltzmann's constant σ	$5.67 \times 10^{-8} \text{ W/m}^2\cdot\text{deg}^4$
Planck's constant h	$6.625 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$
Electron charge e	$1.602 \times 10^{-19} \text{ C}$
Rest mass of an electron m_e	$9.11 \times 10^{-31} \text{ kg} = 5.49 \times 10^{-4} \text{ ar}$
Rest mass of a proton m_p	$1.672 \times 10^{-27} \text{ kg} = 1.00759 \text{ amu}$
Rest mass of a neutron m_n	$1.675 \times 10^{-27} \text{ kg} = 1.00899 \text{ amu}$
Velocity of light propagation in a vacuum	$3.00 \times 10^8 \text{ m/s}$



พิมพ์ที่ พ.จ.ก. วิศลอรี่ การพิมพ์ 440/17-19 ซอยชัยสมรภูมิ ถนนราชวิถี กรุงเทพฯ

โทร. 245-4427, 245-2076, 245-3777, 245-3883 นายวิรัช รัตนชาติกุล ผู้พิมพ์ผู้โฆษณา พ.ศ. 2524