



## **CONSTANTES QUIMICAS**

**Carga del electrón:**

$$e = -1,60 \times 10^{-19} \text{ [C]}$$

**Constante de Boltzmann:**

$$k = 1,38 \times 10^{-23} \text{ [J/°K]}$$

**Constante de Planck:**

$$h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ [J-s]}$$

**Constante universal de los gases ideales:**

$$R = 0,082 \text{ [atm-ℓ/mol-°K]} = 1,98 \text{ [cal/mol-°K]} = 8,32 \text{ [J/mol-°K]}$$

**Densidad del aire seco a 0°C y 1 [atm] = 1,293 [kg/m<sup>3</sup>]**

**Densidad máxima del agua = 1 [g/ml] ( a 3,98°C y 1 [atm] )**

**Longitud de onda del electrón según Compton:  $\lambda_e = 2,43 \times 10^{-12}$  [m]**

**Masa del electrón en reposo:  $m_e = 9,11 \times 10^{-31}$  [kg]**

**Masa del neutrón en reposo:  $m_n = 1,67 \times 10^{-27}$  [kg]**

**Masa del protón en reposo:  $m_p = 1,67 \times 10^{-27}$  [kg]**

**Momento magnético del electrón =  $9,28 \times 10^{-32}$  [J-m<sup>2</sup>/Wb]**

**Número de Avogadro:  $N_A = 6,02 \times 10^{23}$  [mol<sup>-1</sup>]**

**Punto de congelación del agua = 273,15 [°K]**

**Punto de ebullición del agua = 373,15 [°K]**

**Punto triple del agua = 273,16 [°K]**

**Radio de la primera órbita de Bohr en el átomo de hidrógeno:**

$$a_0 = 5,29 \times 10^{-11} \text{ [m]}$$

**Relación masa-energía =  $8,99 \times 10^{16}$  [m<sup>2</sup>/s<sup>2</sup>]**

**Volumen patrón de los gases ideales a 0 [°C] y 1 [atm] =**

$$0,0224 \text{ [m}^3\text{]} = 22,4 \text{ [ℓ]}$$