

UNIDADES DE PRESIÓN

$$1 \text{ atm} = 760 \text{ mmHg} = 760 \text{ torr} = 1,033 \text{ kg/cm}^2$$

S. I. (m, kg, s)

* Unidad de presión: **Pascal** (Pa) = 1 N/m^2

* Equivalencias: $1 \text{ atm} = 101300 \text{ Pa} = 101,3 \text{ kPa}$

C.G.S. (cm, g, s)

* Unidad de presión: **Baria** = 1 dina/cm^2

* Equivalencias:

$$\left. \begin{array}{l} 1000 \text{ barias} = 1 \text{ mbar} \\ 1000 \text{ mbar} = 1 \text{ bar} \end{array} \right\} 1 \text{ bar} = 1.000.000 \text{ barias}$$

$$1 \text{ atm} = 1013 \text{ mbar}$$

$$1 \text{ mbar} = 100 \text{ Pa} = 1 \text{ hPa}$$