

L'équation d'état du gaz parfait

$$P \cdot V = n \cdot R \cdot T$$

- P : Pression en **Pascals (Pa)**
- V : Volume en **mètres cubes (m³)**
- n : Quantité de matière en **moles (mol)**
- T : Température en **Kelvins (K)**

$$R = 8,314 \text{ Pa} \cdot \text{m}^3 \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$$

ATTENTION AUX CONVERSIONS :

$$T(\text{K}) = \theta(^{\circ}\text{C}) + 273,15$$

$$1 \text{ Litre} = 10^{-3} \text{ m}^3$$