



[calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com)



[unitsconverters.com](http://unitsconverters.com)

# Velocidad media del gas y factor acéntrico. Fórmulas

[¡Calculadoras!](#)

[¡Ejemplos!](#)

[¡Conversiones!](#)

Marcador [calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com), [unitsconverters.com](http://unitsconverters.com)

Cobertura más amplia de calculadoras y creciente - **¡30.000+ calculadoras!**

Calcular con una unidad diferente para cada variable - **¡Conversión de unidades integrada!**

La colección más amplia de medidas y unidades - **¡250+ Medidas!**

¡Siéntete libre de COMPARTIR este documento con tus amigos!

[Por favor, deje sus comentarios aquí...](#)



# Lista de 11 Velocidad media del gas y factor acéntrico. Fórmulas

## Velocidad media del gas y factor acéntrico. ↗

### 1) Factor acéntrico ↗

**fx**  $\omega_{vp} = -\log 10(P_r^{\text{saturated}}) - 1$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $-1.70757 = -\log 10(5.1 \text{ Pa}) - 1$

### 2) Factor acéntrico dada la presión de vapor de saturación crítica y real ↗

**fx**  $\omega_{vp} = -\log 10\left(\frac{P_r^{\text{saturated}}}{P_c^{\text{saturation}}}\right) - 1$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $-1.455932 = -\log 10\left(\frac{6 \text{ Pa}}{2.1 \text{ Pa}}\right) - 1$

### 3) Velocidad promedio de gas dada la presión y el volumen ↗

**fx**  $v_{avg\_P\_V} = \sqrt{\frac{8 \cdot P_{\text{gas}} \cdot V}{\pi \cdot M_{\text{molar}}}}$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $0.527883 \text{ m/s} = \sqrt{\frac{8 \cdot 0.215 \text{ Pa} \cdot 22.4 \text{ L}}{\pi \cdot 44.01 \text{ g/mol}}}$



**4) Velocidad promedio de gas dada la presión y el volumen en 2D** **Calculadora abierta** 

$$v_{\text{avg\_P\_V}} = \sqrt{\frac{\pi \cdot P_{\text{gas}} \cdot V}{2 \cdot M_{\text{molar}}}}$$



$$0.414598 \text{ m/s} = \sqrt{\frac{\pi \cdot 0.215 \text{ Pa} \cdot 22.4 \text{ L}}{2 \cdot 44.01 \text{ g/mol}}}$$

**5) Velocidad promedio del gas dada la presión y la densidad** **Calculadora abierta** 

$$v_{\text{avg\_P\_D}} = \sqrt{\frac{8 \cdot P_{\text{gas}}}{\pi \cdot \rho_{\text{gas}}}}$$



$$20.68161 \text{ m/s} = \sqrt{\frac{8 \cdot 0.215 \text{ Pa}}{\pi \cdot 0.00128 \text{ kg/m}^3}}$$

**6) Velocidad promedio del gas dada la presión y la densidad en 2D** **Calculadora abierta** 

$$v_{\text{avg\_P\_D}} = \sqrt{\frac{\pi \cdot P_{\text{gas}}}{2 \cdot \rho_{\text{gas}}}}$$



$$16.2433 \text{ m/s} = \sqrt{\frac{\pi \cdot 0.215 \text{ Pa}}{2 \cdot 0.00128 \text{ kg/m}^3}}$$



**7) Velocidad promedio del gas dada la temperatura** ↗

$$C_{\text{av}} = \sqrt{\frac{8 \cdot [R] \cdot T_g}{\pi \cdot M_{\text{molar}}}}$$

Calculadora abierta ↗



$$120.1357 \text{ m/s} = \sqrt{\frac{8 \cdot [R] \cdot 30 \text{ K}}{\pi \cdot 44.01 \text{ g/mol}}}$$

**8) Velocidad promedio del gas dada la temperatura en 2D** ↗

$$v_{\text{avg\_T}} = \sqrt{\frac{\pi \cdot [R] \cdot T_g}{2 \cdot M_{\text{molar}}}}$$

Calculadora abierta ↗



$$94.35436 \text{ m/s} = \sqrt{\frac{\pi \cdot [R] \cdot 30 \text{ K}}{2 \cdot 44.01 \text{ g/mol}}}$$

**9) Velocidad promedio del gas dada la velocidad cuadrática media raíz** ↗

$$v_{\text{avg\_RMS}} = (0.9213 \cdot C_{\text{RMS\_speed}})$$

Calculadora abierta ↗



$$9.67365 \text{ m/s} = (0.9213 \cdot 10.5 \text{ m/s})$$

**10) Velocidad promedio del gas dada la velocidad cuadrática media raíz en 2D** ↗

$$v_{\text{avg\_RMS}} = (0.8862 \cdot C_{\text{RMS\_speed}})$$

Calculadora abierta ↗



$$9.3051 \text{ m/s} = (0.8862 \cdot 10.5 \text{ m/s})$$



**11) Velocidad terminal dada la velocidad angular** 

$$v_{ter} = \frac{m \cdot r_m \cdot (\omega)^2}{6 \cdot \pi \cdot \mu \cdot r_0}$$

**Calculadora abierta** 

$$0.000642 \text{ m/s} = \frac{1.1 \text{ kg} \cdot 2.2 \text{ m} \cdot (2 \text{ rad/s})^2}{6 \cdot \pi \cdot 80 \text{ N*s/m}^2 \cdot 10 \text{ m}}$$



## Variables utilizadas

- $C_{av}$  Velocidad promedio de gas (*Metro por Segundo*)
- $C_{RMS\_speed}$  Raíz cuadrática media de la velocidad (*Metro por Segundo*)
- $m$  Masa de partícula (*Kilogramo*)
- $M_{molar}$  Masa molar (*Gramo por Mole*)
- $P_{gas}$  Presión de gas (*Pascal*)
- $p_{saturated}$  Presión de vapor de saturación (*Pascal*)
- $P_c^{saturation}$  Presión crítica de vapor de saturación (*Pascal*)
- $P_r^{saturated}$  Presión de vapor de saturación reducida (*Pascal*)
- $r_0$  Radio de partícula esférica (*Metro*)
- $r_m$  Radio de la molécula (*Metro*)
- $T_g$  Temperatura del gas (*Kelvin*)
- $V$  Volumen de gas (*Litro*)
- $v_{avg\_P\_D}$  Velocidad promedio dadas P y D (*Metro por Segundo*)
- $v_{avg\_P\_V}$  Velocidad promedio dadas P y V (*Metro por Segundo*)
- $v_{avg\_RMS}$  Velocidad promedio dada RMS (*Metro por Segundo*)
- $v_{avg\_T}$  Velocidad promedio dada la temperatura (*Metro por Segundo*)
- $v_{ter}$  Velocidad terminal dada la velocidad angular (*Metro por Segundo*)
- $\mu$  Viscosidad dinámica (*Newton segundo por metro cuadrado*)
- $\rho_{gas}$  densidad del gas (*Kilogramo por metro cúbico*)
- $\omega$  Velocidad angular (*radianes por segundo*)
- $\omega_{vp}$  Vicepresidente del factor acéntrico



# Constantes, funciones, medidas utilizadas

- **Constante:** pi, 3.14159265358979323846264338327950288  
*Archimedes' constant*
- **Constante:** [R], 8.31446261815324 Joule / Kelvin \* Mole  
*Universal gas constant*
- **Función:** log10, log10(Number)  
*Common logarithm function (base 10)*
- **Función:** sqrt, sqrt(Number)  
*Square root function*
- **Medición:** Longitud in Metro (m)  
*Longitud Conversión de unidades* ↗
- **Medición:** Peso in Kilogramo (kg)  
*Peso Conversión de unidades* ↗
- **Medición:** La temperatura in Kelvin (K)  
*La temperatura Conversión de unidades* ↗
- **Medición:** Volumen in Litro (L)  
*Volumen Conversión de unidades* ↗
- **Medición:** Presión in Pascal (Pa)  
*Presión Conversión de unidades* ↗
- **Medición:** Velocidad in Metro por Segundo (m/s)  
*Velocidad Conversión de unidades* ↗
- **Medición:** Viscosidad dinámica in Newton segundo por metro cuadrado (N\*s/m<sup>2</sup>)  
*Viscosidad dinámica Conversión de unidades* ↗
- **Medición:** Velocidad angular in radianes por segundo (rad/s)  
*Velocidad angular Conversión de unidades* ↗



- **Medición: Densidad** in Kilogramo por metro cúbico ( $\text{kg/m}^3$ )

*Densidad Conversión de unidades* 

- **Medición: Masa molar** in Gramo por Mole ( $\text{g/mol}$ )

*Masa molar Conversión de unidades* 



# Consulte otras listas de fórmulas

- **Velocidad promedio de gas** Fórmulas
- **Velocidad media del gas y factor acéntrico.** Fórmulas
- **Compresibilidad** Fórmulas
- **densidad del gas** Fórmulas
- **Principio de equipartición y capacidad calorífica** Fórmulas
- **Fórmulas importantes en 1D** Fórmulas
- **Fórmulas importantes en 2D** Fórmulas
- **Fórmulas importantes sobre el principio de equiparición y la capacidad calorífica** Fórmulas
- **Masa molar of Gas** Fórmulas
- **Velocidad más probable del gas** Fórmulas
- **PIB** Fórmulas
- **Presión de gas** Fórmulas
- **Velocidad RMS** Fórmulas
- **Temperatura del gas** Fórmulas
- **Constante de Van der Waals** Fórmulas
- **Volumen de gas** Fórmulas

¡Siéntete libre de COMPARTIR este documento con tus amigos!

## PDF Disponible en

[English](#) [Spanish](#) [French](#) [German](#) [Russian](#) [Italian](#) [Portuguese](#) [Polish](#) [Dutch](#)

2/7/2024 | 6:21:37 AM UTC

[Por favor, deje sus comentarios aquí...](#)

