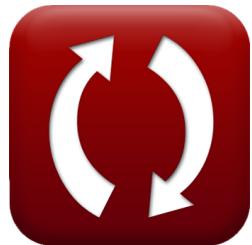


calculatoratoz.comunitsconverters.com

Densité de gaz Formules

[calculatrices !](#)[Exemples!](#)[conversions !](#)

Signet calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Couverture la plus large des calculatrices et croissantes - **30 000+ calculatrices !**

Calculer avec une unité différente pour chaque variable - **Dans la conversion d'unité intégrée !**

La plus large collection de mesures et d'unités - **250+ Mesures !**

N'hésitez pas à PARTAGER ce document avec vos amis !

[Veuillez laisser vos commentaires ici...](#)



Liste de 13 Densité de gaz Formules

Densité de gaz ↗

1) Densité de gaz donnée Vitesse quadratique moyenne et pression ↗

fx $\rho_{\text{RMS_P}} = \frac{3 \cdot P_{\text{gas}}}{(C_{\text{RMS}})^2}$

Ouvrir la calculatrice ↗

ex $0.00645 \text{ kg/m}^3 = \frac{3 \cdot 0.215 \text{ Pa}}{(10 \text{ m/s})^2}$

2) Densité de gaz en fonction de la pression de vitesse la plus probable en 2D ↗

fx $\rho_{\text{MPS}} = \frac{P_{\text{gas}}}{(C_{\text{mp}})^2}$

Ouvrir la calculatrice ↗

ex $0.000538 \text{ kg/m}^3 = \frac{0.215 \text{ Pa}}{(20 \text{ m/s})^2}$



3) Densité de gaz en fonction de la vitesse moyenne et de la pression en 2D

fx

$$\rho_{AV_P} = \frac{\pi \cdot P_{gas}}{2 \cdot ((C_{av})^2)}$$

Ouvrir la calculatrice **ex**

$$0.013509 \text{ kg/m}^3 = \frac{\pi \cdot 0.215 \text{ Pa}}{2 \cdot ((5 \text{ m/s})^2)}$$

4) Densité de gaz en fonction de la vitesse quadratique moyenne et de la pression en 1D

fx

$$\rho_{RMS_P} = \frac{P_{gas}}{(C_{RMS})^2}$$

Ouvrir la calculatrice **ex**

$$0.00215 \text{ kg/m}^3 = \frac{0.215 \text{ Pa}}{(10 \text{ m/s})^2}$$

5) Densité de gaz en fonction de la vitesse quadratique moyenne et de la pression en 2D

fx

$$\rho_{RMS_P} = \frac{2 \cdot P_{gas}}{(C_{RMS})^2}$$

Ouvrir la calculatrice **ex**

$$0.0043 \text{ kg/m}^3 = \frac{2 \cdot 0.215 \text{ Pa}}{(10 \text{ m/s})^2}$$



6) Densité donnée Coefficient de pression thermique, facteurs de compressibilité et Cp ↗

fx

$$\rho_{TPC} = \frac{(\Lambda^2) \cdot T}{\left(\left(\frac{1}{K_S} \right) - \left(\frac{1}{K_T} \right) \right) \cdot (C_p - [R])}$$

Ouvrir la calculatrice ↗**ex**

$$0.078506 \text{ kg/m}^3 = \frac{\left((0.01 \text{ Pa/K})^2 \right) \cdot 85 \text{ K}}{\left(\left(\frac{1}{70 \text{ m}^2/\text{N}} \right) - \left(\frac{1}{75 \text{ m}^2/\text{N}} \right) \right) \cdot (122 \text{ J/K*mol} - [R])}$$

7) Densité donnée Coefficient de pression thermique, facteurs de compressibilité et Cv ↗

fx

$$\rho_{TPC} = \frac{(\Lambda^2) \cdot T}{\left(\left(\frac{1}{K_S} \right) - \left(\frac{1}{K_T} \right) \right) \cdot C_v}$$

Ouvrir la calculatrice ↗**ex**

$$0.08665 \text{ kg/m}^3 = \frac{\left((0.01 \text{ Pa/K})^2 \right) \cdot 85 \text{ K}}{\left(\left(\frac{1}{70 \text{ m}^2/\text{N}} \right) - \left(\frac{1}{75 \text{ m}^2/\text{N}} \right) \right) \cdot 103 \text{ J/K*mol}}$$



8) Densité donnée Coefficient volumétrique de dilatation thermique, facteurs de compressibilité et Cp ↗

fx

$$\rho_{vC} = \frac{(\alpha^2) \cdot T}{(K_T - K_S) \cdot C_p}$$

Ouvrir la calculatrice ↗**ex**

$$87.09016 \text{ kg/m}^3 = \frac{((25 \text{ K}^{-1})^2) \cdot 85 \text{ K}}{(75 \text{ m}^2/\text{N} - 70 \text{ m}^2/\text{N}) \cdot 122 \text{ J/K}^*\text{mol}}$$

9) Densité donnée Coefficient volumétrique de dilatation thermique, facteurs de compressibilité et Cv ↗

fx

$$\rho_{vC} = \frac{(\alpha^2) \cdot T}{(K_T - K_S) \cdot (C_v + [R])}$$

Ouvrir la calculatrice ↗**ex**

$$95.45031 \text{ kg/m}^3 = \frac{((25 \text{ K}^{-1})^2) \cdot 85 \text{ K}}{(75 \text{ m}^2/\text{N} - 70 \text{ m}^2/\text{N}) \cdot (103 \text{ J/K}^*\text{mol} + [R])}$$

10) Densité donnée Taille relative des fluctuations de la densité des particules ↗

fx

$$\rho_{\text{fluctuation}} = \sqrt{\frac{\left(\frac{\Delta N^2}{V_T}\right)}{[\text{BoltZ}] \cdot K_T \cdot T}}$$

Ouvrir la calculatrice ↗**ex**

$$1.6E^{10} \text{ kg/m}^3 = \sqrt{\frac{\left(\frac{15}{0.63 \text{ m}^3}\right)}{[\text{BoltZ}] \cdot 75 \text{ m}^2/\text{N} \cdot 85 \text{ K}}}$$



11) Densité du gaz en fonction de la pression de vitesse la plus probable**fx**

$$\rho_{MPS} = \frac{2 \cdot P_{gas}}{(C_{mp})^2}$$

Ouvrir la calculatrice **ex**

$$0.001075 \text{ kg/m}^3 = \frac{2 \cdot 0.215 \text{ Pa}}{(20 \text{ m/s})^2}$$

12) Densité du gaz en fonction de la vitesse et de la pression moyennes**fx**

$$\rho_{AV_P} = \frac{8 \cdot P_{gas}}{\pi \cdot ((C_{av})^2)}$$

Ouvrir la calculatrice **ex**

$$0.0219 \text{ kg/m}^3 = \frac{8 \cdot 0.215 \text{ Pa}}{\pi \cdot ((5 \text{ m/s})^2)}$$

13) Densité du matériau compte tenu de la compressibilité isentropique **fx**

$$\rho_{IC} = \frac{1}{K_S \cdot (c^2)}$$

Ouvrir la calculatrice **ex**

$$1.2E^{-7} \text{ kg/m}^3 = \frac{1}{70 \text{ m}^2/\text{N} \cdot ((343 \text{ m/s})^2)}$$



Variables utilisées

- **C** Vitesse du son (*Mètre par seconde*)
- **C_{av}** Vitesse moyenne du gaz (*Mètre par seconde*)
- **C_{mp}** Vitesse la plus probable (*Mètre par seconde*)
- **C_p** Capacité thermique spécifique molaire à pression constante (*Joule par Kelvin par mole*)
- **C_{RMS}** Vitesse quadratique moyenne (*Mètre par seconde*)
- **C_v** Capacité thermique spécifique molaire à volume constant (*Joule par Kelvin par mole*)
- **K_S** Compressibilité isentropique (*Mètre carré / Newton*)
- **K_T** Compressibilité isotherme (*Mètre carré / Newton*)
- **P_{gas}** Pression de gaz (*Pascal*)
- **T** Température (*Kelvin*)
- **V_T** Volume (*Mètre cube*)
- **α** Coefficient volumétrique de dilatation thermique (*1 par Kelvin*)
- **ΔN²** Taille relative des fluctuations
- **Λ** Coefficient de pression thermique (*Pascal par Kelvin*)
- **ρ_{AV_P}** Densité de gaz étant donné AV et P (*Kilogramme par mètre cube*)
- **ρ_{fluctuation}** Densité compte tenu des fluctuations (*Kilogramme par mètre cube*)
- **ρ_{IC}** Densité étant donné IC (*Kilogramme par mètre cube*)
- **ρ_{MPS}** Densité de gaz étant donné MPS (*Kilogramme par mètre cube*)



- $\rho_{\text{RMS_P}}$ Densité de gaz étant donné RMS et P (*Kilogramme par mètre cube*)
- ρ_{TPC} Densité donnée TPC (*Kilogramme par mètre cube*)
- ρ_{vC} Densité donnée VC (*Kilogramme par mètre cube*)



Constantes, Fonctions, Mesures utilisées

- **Constante:** pi, 3.14159265358979323846264338327950288
Archimedes' constant
- **Constante:** [BoltZ], 1.38064852E-23 Joule/Kelvin
Boltzmann constant
- **Constante:** [R], 8.31446261815324 Joule / Kelvin * Mole
Universal gas constant
- **Fonction:** **sqrt**, sqrt(Number)
Square root function
- **La mesure:** **Température** in Kelvin (K)
Température Conversion d'unité ↗
- **La mesure:** **Volume** in Mètre cube (m^3)
Volume Conversion d'unité ↗
- **La mesure:** **Pression** in Pascal (Pa)
Pression Conversion d'unité ↗
- **La mesure:** **La rapidité** in Mètre par seconde (m/s)
La rapidité Conversion d'unité ↗
- **La mesure:** **Densité** in Kilogramme par mètre cube (kg/m^3)
Densité Conversion d'unité ↗
- **La mesure:** **Compressibilité** in Mètre carré / Newton (m^2/N)
Compressibilité Conversion d'unité ↗
- **La mesure:** **Pente de la courbe de coexistence** in Pascal par Kelvin (Pa/K)
Pente de la courbe de coexistence Conversion d'unité ↗
- **La mesure:** **Dilatation thermique** in 1 par Kelvin (K^{-1})
Dilatation thermique Conversion d'unité ↗



- **La mesure:** Capacité thermique spécifique molaire à pression constante in Joule par Kelvin par mole (J/K*mol)
Capacité thermique spécifique molaire à pression constante Conversion d'unité 
- **La mesure:** Capacité thermique spécifique molaire à volume constant in Joule par Kelvin par mole (J/K*mol)
Capacité thermique spécifique molaire à volume constant Conversion d'unité 



Vérifier d'autres listes de formules

- Facteur acentrique Formules 
- Vitesse moyenne du gaz Formules 
- Vitesse moyenne du gaz et facteur acentrique Formules 
- Compressibilité Formules 
- Densité de gaz Formules 
- Principe d'équipartition et capacité thermique Formules 
- Température d'inversion Formules 
- Énergie cinétique du gaz Formules 
- Vitesse quadratique moyenne du gaz Formules 
- Masse molaire du gaz Formules 
- Vitesse de gaz la plus probable Formules 
- BIP Formules 
- Pression de gaz Formules 
- Vitesse RMS Formules 
- Température du gaz Formules 
- Constante de Van der Waals Formules 
- Volume de gaz Formules 

N'hésitez pas à PARTAGER ce document avec vos amis !

PDF Disponible en

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

9/17/2023 | 2:11:15 AM UTC

[Veuillez laisser vos commentaires ici...](#)

