

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

# Dichtheid van gas Formules

[Rekenmachines!](#)[Voorbeelden!](#)[Conversies!](#)

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

Breedste dekking van rekenmachines en groeiend - **30.000\_ rekenmachines!**

Bereken met een andere eenheid voor elke variabele - **In ingebouwde eenheidsconversie!**

Grootste verzameling maten en eenheden - **250+ metingen!**

DEEL dit document gerust met je vrienden!

[Laat hier uw feedback achter...](#)



## Lijst van 13 Dichtheid van gas Formules

### Dichtheid van gas ↗

#### 1) Dichtheid gegeven relatieve grootte van fluctuaties in deeltjesdichtheid


[Rekenmachine openen ↗](#)
**fx**

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

**ex**

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

#### 2) Dichtheid gegeven thermische drukcoëfficiënt, samendrukbaarheidsfactoren en Cp ↗

**fx**
[Rekenmachine openen ↗](#)

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

**ex**

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



### 3) Dichtheid gegeven thermische drukcoëfficiënt, samendrukbaarheidsfactoren en Cv ↗

**fx**

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

**Rekenmachine openen ↗****ex**

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

### 4) Dichtheid van gas gegeven gemiddelde snelheid en druk ↗

**fx**

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

**Rekenmachine openen ↗****ex**

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

### 5) Dichtheid van gas gegeven Root Mean Square snelheid en druk ↗

**fx**

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

**Rekenmachine openen ↗****ex**

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



**6) Dichtheid van gas gegeven Root Mean Square snelheid en druk in 1D****fx**

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

**Rekenmachine openen** **ex**

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

**7) Dichtheid van materiaal gegeven Isentropische samendrukbaarheid****fx**

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

**Rekenmachine openen** **ex**

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

**8) Gasdichtheid gegeven gemiddelde snelheid en druk in 2D****fx**

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

**Rekenmachine openen** **ex**

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



## 9) Gasdichtheid gegeven Meest waarschijnlijke snelheid Druk ↗

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

[Rekenmachine openen ↗](#)

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

## 10) Gasdichtheid gegeven Meest waarschijnlijke snelheid Druk in 2D ↗

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

[Rekenmachine openen ↗](#)

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

## 11) Gasdichtheid gegeven Root Mean Square Snelheid en Druk in 2D ↗

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

[Rekenmachine openen ↗](#)

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



## 12) Gegeven dichtheid Volumetrische coëfficiënt van thermische uitzetting, samendrukbaarheidsfactoren en Cp ↗

**fx**

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

[Rekenmachine openen ↗](#)
**ex**

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

## 13) Gegeven dichtheid Volumetrische coëfficiënt van thermische uitzetting, samendrukbaarheidsfactoren en Cv ↗

**fx**

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

[Rekenmachine openen ↗](#)
**ex**

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



# Variabelen gebruikt

- **c** Snelheid van geluid (*Meter per seconde*)
- **C<sub>av</sub>** Gemiddelde gassnelheid (*Meter per seconde*)
- **C<sub>mp</sub>** Meest waarschijnlijke snelheid (*Meter per seconde*)
- **C<sub>p</sub>** Molaire specifieke warmtecapaciteit bij constante druk (*Joule per Kelvin per mol*)
- **C<sub>RMS</sub>** Wortel gemiddelde kwadratische snelheid (*Meter per seconde*)
- **C<sub>v</sub>** Molaire specifieke warmtecapaciteit bij constant volume (*Joule per Kelvin per mol*)
- **K<sub>S</sub>** Isentropische samendrukbaarheid (*Vierkante meter / Newton*)
- **K<sub>T</sub>** Isotherme samendrukbaarheid (*Vierkante meter / Newton*)
- **P<sub>gas</sub>** Druk van Gas (*Pascal*)
- **T** Temperatuur (*Kelvin*)
- **V<sub>T</sub>** Volume (*Kubieke meter*)
- **$\alpha$**  Volumetrische thermische uitzettingscoëfficiënt (*1 per Kelvin*)
- **$\Delta N^2$**  Relatieve grootte van fluctuaties
- **$\Lambda$**  Thermische drukcoëfficiënt (*Pascal per Kelvin*)
- **$\rho_{AV\_P}$**  Gasdichtheid gegeven AV en P (*Kilogram per kubieke meter*)
- **$\rho_{fluctuation}$**  Dichtheid gegeven fluctuaties (*Kilogram per kubieke meter*)
- **$\rho_{IC}$**  Dichtheid gegeven IC (*Kilogram per kubieke meter*)
- **$\rho_{MPS}$**  Dichtheid van gas gegeven MPS (*Kilogram per kubieke meter*)
- **$\rho_{RMS\_P}$**  Dichtheid van gas gegeven RMS en P (*Kilogram per kubieke meter*)



- $\rho_{TPC}$  Dichtheid gegeven TPC (*Kilogram per kubieke meter*)
- $\rho_{vC}$  Dichtheid gegeven VC (*Kilogram per kubieke meter*)



# Constanten, functies, gebruikte metingen

- 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*
- Functie: sqrt, sqrt(Number)  
*Square root function*
- Meting: Temperatuur in Kelvin (K)  
*Temperatuur Eenheidsconversie* ↗
- Meting: Volume in Kubieke meter ( $m^3$ )  
*Volume Eenheidsconversie* ↗
- Meting: Druk in Pascal (Pa)  
*Druk Eenheidsconversie* ↗
- Meting: Snelheid in Meter per seconde (m/s)  
*Snelheid Eenheidsconversie* ↗
- Meting: Dikte in Kilogram per kubieke meter ( $kg/m^3$ )  
*Dikte Eenheidsconversie* ↗
- Meting: Samendrukbaarheid in Vierkante meter / Newton ( $m^2/N$ )  
*Samendrukbaarheid Eenheidsconversie* ↗
- Meting: Helling van coëxistentiecurve in Pascal per Kelvin (Pa/K)  
*Helling van coëxistentiecurve Eenheidsconversie* ↗
- Meting: Thermische expansie in 1 per Kelvin ( $K^{-1}$ )  
*Thermische expansie Eenheidsconversie* ↗
- Meting: Molaire specifieke warmtecapaciteit bij constante druk in Joule per Kelvin per mol ( $J/K \cdot mol$ )



Molaire specifieke warmtecapaciteit bij constante druk Eenheidsconversie



- **Meting:** Molaire specifieke warmtecapaciteit bij constant volume in Joule per Kelvin per mol (J/K\*mol)

Molaire specifieke warmtecapaciteit bij constant volume Eenheidsconversie



# Controleer andere formulelijsten

- Acentrische factor Formules ↗
- Gemiddelde gassnelheid Formules ↗
- Gemiddelde gassnelheid en acentrische factor Formules ↗
- Samendrukbaarheid Formules ↗
- Dichtheid van gas Formules ↗
- Equipartitieprincipe en warmtecapaciteit Formules ↗
- Inversietemperatuur Formules ↗
- Kinetische energie van gas Formules ↗
- Gemiddelde kwadratische snelheid van gas Formules ↗
- Molaire massa van gas Formules ↗
- Meest waarschijnlijke gassnelheid Formules ↗
- PIB Formules ↗
- druk van gas Formules ↗
- RMS-snelheid Formules ↗
- Temperatuur van gas Formules ↗
- Van der Waals Constant Formules ↗
- Volume van gas Formules ↗

DEEL dit document gerust met je vrienden!

## PDF Beschikbaar in

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

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

[Laat hier uw feedback achter...](#)

