



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



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

## Ważne wzory na Model Clausiusa gazu rzeczywistego Formuły

Kalkulatory!

Przykłady!

konwersje!

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

Najszerzy zasięg kalkulatorów i rosnienie - **30 000+ kalkulatorów!**

Oblicz z inną jednostką dla każdej zmiennej - **W wbudowanej konwersji jednostek!**

Najszerzy zbiór miar i jednostek - **250+ pomiarów!**

Nie krępuj się UDOSTĘPNIJ ten dokument swoim znajomym!

[Zostaw swoją opinię tutaj...](#)



© [calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com). A [softusvista inc.](http://softusvista.com) venture!



## Lista 19 Ważne wzory na Model Clausiusa gazu rzeczywistego

### Formuły

#### Ważne wzory na Model Clausiusa gazu rzeczywistego ↗

##### 1) Ciśnienie krytyczne gazu rzeczywistego przy ciśnieniu rzeczywistym i obniżonym ↗

**fx**  $P_{CP} = \frac{P}{P_r}$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

**ex**  $1000\text{Pa} = \frac{800\text{Pa}}{0.8}$

##### 2) Clausius Parametr c podane Parametry Krytyczne ↗

**fx**  $c_{CP} = \left( \frac{3 \cdot [R] \cdot T_c}{8 \cdot P_c} \right) - V_c$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

**ex**  $9.243654 = \left( \frac{3 \cdot [R] \cdot 647\text{K}}{8 \cdot 218\text{Pa}} \right) - 10L$

##### 3) Krytyczna objętość molowa gazu rzeczywistego przy użyciu równania Clausiusa dla parametrów zredukowanych i rzeczywistych ↗

**fx**  $V_{RP} = \frac{\left( \frac{[R] \cdot T_{rg}}{P + \left( \frac{a}{T_{rg}} \right)} \right) + b'}{V'_{m,r}}$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

**ex**  $0.348254\text{m}^3/\text{mol} = \frac{\left( \frac{[R] \cdot 300\text{K}}{800\text{Pa} + \left( \frac{0.1}{300\text{K}} \right)} \right) + 2.43E^{-3}}{8.96}$

##### 4) Krytyczna objętość molowa przy użyciu równania Clausiusa dla parametrów rzeczywistych i krytycznych ↗

**fx**  $V_{RP} = \frac{\left( \frac{[R] \cdot T_{rg}}{P + \left( \frac{a}{T_{rg}} \right)} \right) + b'}{V_m}$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

**ex**  $0.139301\text{m}^3/\text{mol} = \frac{\left( \frac{[R] \cdot 300\text{K}}{800\text{Pa} + \left( \frac{0.1}{300\text{K}} \right)} \right) + 2.43E^{-3}}{22.4\text{m}^3/\text{mol}}$



5) Objętość molowa gazu rzeczywistego przy użyciu równania Clausiusa [Otwórz kalkulator !\[\]\(4729e517bc6a7cd81c8025b9646574fb\_img.jpg\)](#)

$$\text{fx } V_{m\_CE} = \left( \frac{[R] \cdot T_{rg}}{p + \left( \frac{a}{T_{rg}} \right)} \right) + b'$$

$$\text{ex } 3.120352 \text{ m}^3/\text{mol} = \left( \frac{[R] \cdot 300\text{K}}{800\text{Pa} + \left( \frac{0.1}{300\text{K}} \right)} \right) + 2.43\text{E}^{-3}$$

6) Parametr Clausiusa b podane parametry zredukowane i rzeczywiste [Otwórz kalkulator !\[\]\(e474458956c9a37fbf9586ddb60a7fa1\_img.jpg\)](#)

$$\text{fx } b_{RP} = \left( \frac{V_{real}}{V_r} \right) - \left( \frac{[R] \cdot \left( \frac{T_{rg}}{T_r} \right)}{4 \cdot \left( \frac{p}{P_r} \right)} \right)$$

$$\text{ex } 2.253431 = \left( \frac{22L}{9.5L} \right) - \left( \frac{[R] \cdot \left( \frac{300\text{K}}{10} \right)}{4 \cdot \left( \frac{800\text{Pa}}{0.8} \right)} \right)$$

7) Rzeczywista objętość gazu rzeczywistego przy użyciu parametru Clausiusa b, parametrów zredukowanych i krytycznych [Otwórz kalkulator !\[\]\(4fe57c3593bf1b21d272ae7ac8dfaf77\_img.jpg\)](#)

$$\text{fx } V_{real\_CP} = \left( b' + \left( \frac{[R] \cdot T'_c}{4 \cdot P'_c} \right) \right) \cdot V_r$$

$$\text{ex } 0.023748L = \left( 2.43\text{E}^{-3} + \left( \frac{[R] \cdot 154.4\text{K}}{4 \cdot 4.6\text{E}^6\text{Pa}} \right) \right) \cdot 9.5L$$

8) Rzeczywista objętość gazu rzeczywistego przy użyciu parametru Clausiusa c, parametrów zredukowanych i krytycznych [Otwórz kalkulator !\[\]\(2bae76de5ebbd5c4d7d47162f1673734\_img.jpg\)](#)

$$\text{fx } V_{real\_CP} = \left( \left( \frac{3 \cdot [R] \cdot T_c}{8 \cdot P'_c} \right) - c \right) \cdot V'_{m,r}$$

$$\text{ex } 2.137343L = \left( \left( \frac{3 \cdot [R] \cdot 647\text{K}}{8 \cdot 4.6\text{E}^6\text{Pa}} \right) - 0.0002 \right) \cdot 8.96$$



**9) Rzeczywista temperatura gazu rzeczywistego przy parametrze Clausiusa a, parametrach zredukowanych i rzeczywistych** ↗

[Otwórz kalkulator](#) ↗

$$\text{fx } T_{RP} = \left( \left( \frac{a \cdot 64 \cdot \left( \frac{p}{P_r} \right)}{27 \cdot ([R]^2)} \right)^{\frac{1}{3}} \right) \cdot T_r$$

$$\text{ex } 15.07935\text{K} = \left( \left( \frac{0.1 \cdot 64 \cdot \left( \frac{800\text{Pa}}{0.8} \right)}{27 \cdot ([R]^2)} \right)^{\frac{1}{3}} \right) \cdot 10$$

**10) Rzeczywista temperatura gazu rzeczywistego przy użyciu temperatury krytycznej i obniżonej** ↗

$$\text{fx } T_{RT} = T_r \cdot T'_c$$

[Otwórz kalkulator](#) ↗

$$\text{ex } 1544\text{K} = 10 \cdot 154.4\text{K}$$

**11) Rzeczywiste ciśnienie gazu rzeczywistego przy parametrze Clausiusa a, parametrach zredukowanych i krytycznych** ↗

[Otwórz kalkulator](#) ↗

$$\text{fx } P_a = \left( \frac{27 \cdot ([R]^2) \cdot (T_c'^3)}{64 \cdot a} \right) \cdot P_r$$

$$\text{ex } 8.6\text{E}^8\text{Pa} = \left( \frac{27 \cdot ([R]^2) \cdot ((154.4\text{K})^3)}{64 \cdot 0.1} \right) \cdot 0.8$$

**12) Rzeczywiste ciśnienie gazu rzeczywistego przy parametrze Clausiusa b, parametrach zredukowanych i rzeczywistych** ↗

[Otwórz kalkulator](#) ↗

$$\text{fx } P_b = \left( \frac{[R] \cdot \left( \frac{T_{rg}}{T_r} \right)}{4 \cdot \left( \left( \frac{V_{real}}{V_r} \right) - b' \right)} \right) \cdot P_r$$

$$\text{ex } 21.56464\text{Pa} = \left( \frac{[R] \cdot \left( \frac{300\text{K}}{10} \right)}{4 \cdot \left( \left( \frac{22L}{9.5L} \right) - 2.43\text{E}^{-3} \right)} \right) \cdot 0.8$$



**13) Rzeczywiste ciśnienie gazu rzeczywistego przy parametrze Clausiusa c, parametrach zredukowanych i rzeczywistych**

[Otwórz kalkulator](#)

$$\text{fx } P_c = \left( \frac{3 \cdot [R] \cdot \left( \frac{T_{rg}}{T_r} \right)}{8 \cdot \left( c + \left( \frac{V_{real}}{V_r} \right) \right)} \right) \cdot P_r$$

$$\text{ex } 32.31023 \text{Pa} = \left( \frac{3 \cdot [R] \cdot \left( \frac{300\text{K}}{10} \right)}{8 \cdot \left( 0.0002 + \left( \frac{22\text{L}}{9.5\text{L}} \right) \right)} \right) \cdot 0.8$$

**14) Temperatura gazu rzeczywistego przy użyciu równania Clausiusa**

[Otwórz kalkulator](#)

$$\text{fx } T_{CE} = \left( p + \left( \frac{a}{((V_m + c)^2)} \right) \right) \cdot \left( \frac{V_m - b'}{[R]} \right)$$

$$\text{ex } 2155.047 \text{K} = \left( 800 \text{Pa} + \left( \frac{0.1}{((22.4 \text{m}^3/\text{mol} + 0.0002)^2)} \right) \right) \cdot \left( \frac{22.4 \text{m}^3/\text{mol} - 2.43 \text{E}^{-3}}{[R]} \right)$$

**15) Temperatura gazu rzeczywistego przy użyciu równania Clausiusa dla parametrów zredukowanych i krytycznych**

[Otwórz kalkulator](#)

$$T_{CE} = \left( (P_r \cdot P'_c) + \left( \frac{a}{((V'_{m,r} \cdot V_{m,c}) + c)^2)} \right) \right) \cdot \left( \frac{(V'_{m,r} \cdot V_{m,c}) - b'}{[R]} \right)$$

**ex**

$$4.6 \text{E}^7 \text{K} = \left( (0.8 \cdot 4.6 \text{E}^6 \text{Pa}) + \left( \frac{0.1}{((8.96 \cdot 11.5 \text{m}^3/\text{mol}) + 0.0002)^2)} \right) \right) \cdot \left( \frac{(8.96 \cdot 11.5 \text{m}^3/\text{mol}) - 2.43 \text{E}^{-3}}{[R]} \right)$$

**16) Temperatura krytyczna przy parametrze Clausiusa c, parametrach zredukowanych i rzeczywistych**

[Otwórz kalkulator](#)

$$\text{fx } T_{c\_RP} = \frac{\left( c + \left( \frac{V_{real}}{V_r} \right) \right) \cdot 8 \cdot \left( \frac{p}{P_r} \right)}{3 \cdot [R]}$$

$$\text{ex } 742.7987 \text{K} = \frac{\left( 0.0002 + \left( \frac{22\text{L}}{9.5\text{L}} \right) \right) \cdot 8 \cdot \left( \frac{800\text{Pa}}{0.8} \right)}{3 \cdot [R]}$$



**17) Zmniejszona objętość gazu rzeczywistego przy parametrze Clausius c, parametrach zredukowanych i rzeczywistych** ↗

[Otwórz kalkulator](#)

$$\text{fx } V_{r\_RP\_AP} = \frac{V_{\text{real}}}{\left( \frac{3 \cdot [R] \cdot \left( \frac{T_{\text{real}}}{T_r} \right)}{8 \cdot \left( \frac{P_{\text{real}}}{P_r} \right)} \right) - c}$$

$$\text{ex } 0.029702 = \frac{22L}{\left( \frac{3 \cdot [R] \cdot \left( \frac{300K}{10} \right)}{8 \cdot \left( \frac{101Pa}{0.8} \right)} \right) - 0.0002}$$

**18) Zmniejszone ciśnienie gazu rzeczywistego przy użyciu rzeczywistego i krytycznego ciśnienia** ↗

[Otwórz kalkulator](#)

$$\text{fx } P_{r\_AP\_RP} = \frac{P_{rg}}{P'_{c}}$$

$$\text{ex } 0.002203 = \frac{10132\text{Pa}}{4.6E^6\text{Pa}}$$

**19) Zredukowana temperatura gazu rzeczywistego przy użyciu równania Clausiusa przy danych zredukowanych i rzeczywistych parametrach** ↗

[Otwórz kalkulator](#)

$$\text{fx } T_{r\_RP\_AP} = \frac{\left( p + \left( \frac{a}{((V_m+c)^2)} \right) \right) \cdot \left( \frac{V_m-b'}{[R]} \right)}{T_{rg}}$$

$$\text{ex } 7.183491 = \frac{\left( 800\text{Pa} + \left( \frac{0.1}{((22.4\text{m}^3/\text{mol}+0.0002)^2)} \right) \right) \cdot \left( \frac{22.4\text{m}^3/\text{mol}-2.43E^{-3}}{[R]} \right)}{300\text{K}}$$



## Używane zmienne

- $a$  Parametr Clausiusa a
- $b'$  Parametr Clausiusa b dla gazu rzeczywistego
- $b_{RP}$  Parametr Clausiusa b przy danym RP
- $c$  Parametr Clausiusa c
- $c_{CP}$  Parametr Clausiusa c przy danym CP
- $p$  Nacisk (*Pascal*)
- $P_c$  Ciśnienie krytyczne (*Pascal*)
- $P'_c$  Krytyczne ciśnienie gazu rzeczywistego (*Pascal*)
- $P_{CP}$  Ciśnienie krytyczne przy danym RP (*Pascal*)
- $P_r$  Zmniejszone ciśnienie
- $P_{r\_AP\_RP}$  Obniżone ciśnienie, biorąc pod uwagę RP AP
- $P_{real}$  Rzeczywiste ciśnienie gazu (*Pascal*)
- $P_{rg}$  Ciśnienie gazu (*Pascal*)
- $P_a$  Ciśnienie podane a (*Pascal*)
- $P_b$  Podane ciśnienie b (*Pascal*)
- $P_c$  Zadane ciśnienie c (*Pascal*)
- $T_c$  Krytyczna temperatura (*kelwin*)
- $T'_c$  Temperatura krytyczna dla modelu Clausiusa (*kelwin*)
- $T_{c\_RP}$  Temperatura krytyczna przy danym RP (*kelwin*)
- $T_{CE}$  Temperatura podana CE (*kelwin*)
- $T_r$  Obniżona temperatura
- $T_{r\_RP\_AP}$  Obniżona temperatura przy danym RP AP
- $T_{real}$  Rzeczywista temperatura gazu (*kelwin*)
- $T_{rg}$  Temperatura gazu rzeczywistego (*kelwin*)
- $T_{RP}$  Temperatura podana RP (*kelwin*)
- $T_{RT}$  Temperatura podana RT (*kelwin*)
- $V_c$  Objętość krytyczna (*Litr*)
- $V_m$  Objętość molowa (*Metr sześcienny / Mole*)
- $V_{m,c}$  Krytyczna objętość molowa (*Metr sześcienny / Mole*)
- $V'_{m,r}$  Zmniejszona objętość molowa gazu rzeczywistego
- $V_{m\_CE}$  Objętość molowa podana CE (*Metr sześcienny / Mole*)
- $V_r$  Zmniejszona głośność (*Litr*)
- $V_{r\_RP\_AP}$  Zmniejszona głośność za RP AP



- $V_{\text{real}}$  Objętość gazu rzeczywistego (Litr)
- $V_{\text{real\_CP}}$  Objętość gazu rzeczywistego przy danym CP (Litr)
- $V_{\text{RP}}$  Krytyczna objętość molowa przy danym RP (Metr sześcienny / Mole)



## Stałe, funkcje, stosowane pomiary

- **Stała:** [R], 8.31446261815324 Joule / Kelvin \* Mole  
*Universal gas constant*
- **Pomiar:** Temperatura in kelwin (K)  
*Temperatura Konwersja jednostek* ↗
- **Pomiar:** Tom in Litr (L)  
*Tom Konwersja jednostek* ↗
- **Pomiar:** Nacisk in Pascal (Pa)  
*Nacisk Konwersja jednostek* ↗
- **Pomiar:** Molarna podatność magnetyczna in Metr szescienny / Mole (m<sup>3</sup>/mol)  
*Molarna podatność magnetyczna Konwersja jednostek* ↗



## Sprawdź inne listy formuł

- Rzeczywiste ciśnienie gazu rzeczywistego  
[Formuły ↗](#)
- Rzeczywista temperatura gazu rzeczywistego  
[Formuły ↗](#)
- Rzeczywista objętość gazu rzeczywistego  
[Formuły ↗](#)
- Parametr Clausiusa [Formuły ↗](#)
- Ciśnienie krytyczne [Formuły ↗](#)
- Krytyczna temperatura Formuły [↗](#)
- Ważne wzory na Model Clausiusa gazu rzeczywistego [Formuły ↗](#)
- Zmniejszone ciśnienie gazu rzeczywistego  
[Formuły ↗](#)
- Obniżona temperatura gazu rzeczywistego  
[Formuły ↗](#)
- Zmniejszona głośność [Formuły ↗](#)

Nie krępuj się UDOSTĘPNIJ ten dokument swoim znajomym!

## PDF Dostępne w

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

1/1/2024 | 5:01:53 AM UTC

[Zostaw swoją opinię tutaj...](#)

