

calculatoratoz.comunitsconverters.com

Podstawowe zależności termodynamiki Formuły

[Kalkulatory!](#)[Przykłady!](#)[konwersje!](#)

Zakładka calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Najszerzy zasięg kalkulatorów i rosniecie - **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...](#)



Lista 22 Podstawowe zależności termodynamiki Formuły

Podstawowe zależności termodynamiki

1) Całkowita energia w płynach ściśliwych

fx $E_{(\text{Total})} = KE + PE + E_p + E_m$

[Otwórz kalkulator !\[\]\(a870788d6ed9b8fd294b7654a8c8526b_img.jpg\)](#)

ex $279\text{J} = 75\text{J} + 4\text{J} + 50\text{J} + 150\text{J}$

2) Całkowite ciepło dostarczone do gazu

fx $H = \Delta U + w$

[Otwórz kalkulator !\[\]\(c50c8b7b2cc2cf9ff925edec0ee94c0d_img.jpg\)](#)

ex $39.4\text{KJ} = 9400\text{J} + 30\text{KJ}$

3) Ciśnienie bezwzględne przy danej temperaturze bezwzględnej

fx $P_{\text{abs}} = \rho_{\text{gas}} \cdot R_{\text{specific}} \cdot T_{\text{Abs}}$

[Otwórz kalkulator !\[\]\(f60b7a900783ac3fd531bfd9c111be6d_img.jpg\)](#)

ex $53688.52\text{Pa} = 1.02\text{kg/m}^3 \cdot 287\text{J/kg*K} \cdot 183.4\text{K}$

4) Ciśnienie podane Stała

fx $p_c = \frac{R_a}{v}$

[Otwórz kalkulator !\[\]\(83bbbd261710c59db0214aa27b2edc0d_img.jpg\)](#)

ex $0.049727\text{Pa} = \frac{5.47\text{e-1J/kg*K}}{11\text{m}^3/\text{kg}}$



5) Ciśnienie pracy zewnętrznej wykonanej przez gaz w procesie adiabatycznym Wprowadzenie ciśnienia ↗

fx $P_2 = -\frac{(w \cdot (C - 1)) - (P_1 \cdot v_1)}{v_2}$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $5.208333\text{Bar} = -\frac{(30\text{KJ} \cdot (0.5 - 1)) - (2.5\text{Bar} \cdot 1.64\text{m}^3/\text{kg})}{0.816\text{m}^3/\text{kg}}$

6) Energia ciśnienia podana Całkowita energia w płynach ścisliwych ↗

fx $E_p = E_{(\text{Total})} - (\text{KE} + \text{PE} + E_m)$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $50\text{J} = 279\text{J} - (75\text{J} + 4\text{J} + 150\text{J})$

7) Energia cząsteczkowa podana Całkowita energia w płynach ścisliwych ↗

fx $E_m = E_{(\text{Total})} - (\text{KE} + \text{PE} + E_p)$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $150\text{J} = 279\text{J} - (75\text{J} + 4\text{J} + 50\text{J})$

8) Energia kinetyczna podana Całkowita energia w płynach ścisliwych ↗

fx $\text{KE} = E_{(\text{Total})} - (\text{PE} + E_p + E_m)$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $75\text{J} = 279\text{J} - (4\text{J} + 50\text{J} + 150\text{J})$

9) Energia potencjalna podana Całkowita energia w płynach ścisliwych ↗

fx $\text{PE} = E_{(\text{Total})} - (\text{KE} + E_p + E_m)$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $4\text{J} = 279\text{J} - (75\text{J} + 50\text{J} + 150\text{J})$



10) Gęstość masy przy ciśnieniu bezwzględnym ↗

fx $\rho_{\text{gas}} = \frac{P_{\text{abs}}}{R_{\text{specific}} \cdot T_{\text{Abs}}}$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $1.02 \text{kg/m}^3 = \frac{53688.5 \text{Pa}}{287 \text{J/kg} \cdot \text{K} \cdot 183.4 \text{K}}$

11) Objętość właściwa dla pracy zewnętrznej wykonanej w procesie adiabatycznym wprowadzającym ciśnienie ↗

fx $v_1 = \frac{(w \cdot (C - 1)) + (P_2 \cdot v_2)}{P_1}$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $1.63728 \text{m}^3/\text{kg} = \frac{(30 \text{KJ} \cdot (0.5 - 1)) + (5.2 \text{Bar} \cdot 0.816 \text{m}^3/\text{kg})}{2.5 \text{Bar}}$

12) Praca zewnętrzna wykonana przez gaz przy danym całkowitym dostarczonym ciepле ↗

fx $w = H - \Delta U$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $30 \text{KJ} = 39.4 \text{KJ} - 9400 \text{J}$

13) Praca zewnętrzna wykonana przez gaz w procesie adiabatycznym z wprowadzeniem ciśnienia ↗

fx $w = \left(\frac{1}{C - 1} \right) \cdot (P_1 \cdot v_1 - P_2 \cdot v_2)$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $28.64 \text{KJ} = \left(\frac{1}{0.5 - 1} \right) \cdot (2.5 \text{Bar} \cdot 1.64 \text{m}^3/\text{kg} - 5.2 \text{Bar} \cdot 0.816 \text{m}^3/\text{kg})$



14) Równanie ciągłości dla płynów ścisliwych ↗

fx $A = \rho_f \cdot A_{cs} \cdot V_{Avg}$

Otwórz kalkulator ↗

ex $991516.5 = 997\text{kg/m}^3 \cdot 13\text{m}^2 \cdot 76.5\text{m/s}$

15) Stała dla pracy zewnętrznej wykonanej w procesie adiabatycznym wprowadzającym ciśnienie ↗

fx $C = \left(\left(\frac{1}{w} \right) \cdot (P_1 \cdot v_1 - P_2 \cdot v_2) \right) + 1$

Otwórz kalkulator ↗

ex

$$0.522667 = \left(\left(\frac{1}{30\text{KJ}} \right) \cdot (2.5\text{Bar} \cdot 1.64\text{m}^3/\text{kg} - 5.2\text{Bar} \cdot 0.816\text{m}^3/\text{kg}) \right) + 1$$

16) Stała gazowa przy ciśnieniu bezwzględnym ↗

fx $R_{specific} = \frac{P_{abs}}{\rho_{gas} \cdot T_{Abs}}$

Otwórz kalkulator ↗

ex $286.9999\text{J/kg*K} = \frac{53688.5\text{Pa}}{1.02\text{kg/m}^3 \cdot 183.4\text{K}}$

17) Temperatura bezwzględna przy ciśnieniu bezwzględnym ↗

fx $T_{Abs} = \frac{P_{abs}}{\rho_{gas} \cdot R_{specific}}$

Otwórz kalkulator ↗

ex $183.3999\text{K} = \frac{53688.5\text{Pa}}{1.02\text{kg/m}^3 \cdot 287\text{J/kg*K}}$



18) Zmiana energii wewnętrznej przy danym całkowitym ciepłie dostarczonym do gazu

fx $\Delta U = H - w$

Otwórz kalkulator 

ex $9400\text{J} = 39.4\text{KJ} - 30\text{KJ}$

prawo Boyle'a

19) Prawo Boyle'a biorąc pod uwagę gęstość masy w procesie adiabatycznym



fx $R_a = \frac{p_c}{\omega^C}$

Otwórz kalkulator 

ex $0.268328\text{J/kg*K} = \frac{60\text{Pa}}{(0.05\text{g/mm}^3)^{0.5}}$

20) Prawo Boyle'a w procesie adiabatycznym

fx $R_a = p_c \cdot (v^C)$

Otwórz kalkulator 

ex $198.9975\text{J/kg*K} = 60\text{Pa} \cdot ((11\text{m}^3/\text{kg})^{0.5})$

21) Prawo Boyle'a według procesu izotermicznego

fx $R_a = p_c \cdot v$

Otwórz kalkulator 

ex $660\text{J/kg*K} = 60\text{Pa} \cdot 11\text{m}^3/\text{kg}$



22) Prawo Boyle'a ze względu na gęstość masy 


$$R_a = \frac{p_c}{\rho_f}$$

Otwórz kalkulator 


$$1.900219 \text{ J/kg*K} = \frac{60 \text{ Pa}}{(997 \text{ kg/m}^3)^{0.5}}$$



Używane zmienne

- **A** Stała A1
- **A_{cs}** Pole przekroju poprzecznego kanału przepływowego (*Metr Kwadratowy*)
- **C** Stosunek pojemności cieplnej
- **E_(Total)** Całkowita energia w płynach ściśliwych (*Dżul*)
- **E_m** Energia Molekularna (*Dżul*)
- **E_p** Energia ciśnienia (*Dżul*)
- **H** Całkowite ciepło (*Kilodżuli*)
- **KE** Energia kinetyczna (*Dżul*)
- **P₁** Ciśnienie 1 (*Bar*)
- **P₂** Ciśnienie 2 (*Bar*)
- **P_{abs}** Ciśnienie bezwzględne według gęstości płynu (*Pascal*)
- **p_c** Ciśnienie przepływu ściśliwego (*Pascal*)
- **PE** Energia potencjalna (*Dżul*)
- **R_a** Stała gazowa a (*Dżul na kilogram K*)
- **R_{specific}** Idealna stała gazowa (*Dżul na kilogram K*)
- **T_{Abs}** Temperatura bezwzględna cieczy ściśliwej (*kelwin*)
- **v** Specyficzna objętość (*Metr sześcienny na kilogram*)
- **v₁** Specyficzna objętość dla punktu 1 (*Metr sześcienny na kilogram*)
- **v₂** Specyficzna objętość dla punktu 2 (*Metr sześcienny na kilogram*)
- **V_{Avg}** Średnia prędkość (*Metr na sekundę*)
- **w** Robota skończona (*Kilodżuli*)
- **ΔU** Zmiana energii wewnętrznej (*Dżul*)
- **ρ_f** Gęstość masowa płynu (*Kilogram na metr sześcienny*)



- ρ_{gas} Gęstość masowa gazu (Kilogram na metr sześcienny)
- ω Gęstość masy (Gram na milimetr sześcienny)



Stałe, funkcje, stosowane pomiary

- **Pomiar:** Temperatura in kelwin (K)
Temperatura Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Obszar in Metr Kwadratowy (m^2)
Obszar Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Nacisk in Pascal (Pa), Bar (Bar)
Nacisk Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Prędkość in Metr na sekundę (m/s)
Prędkość Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Energia in Dżul (J), Kilodżuli (kJ)
Energia Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Koncentracja masy in Kilogram na metr sześcienny (kg/m^3)
Koncentracja masy Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Gęstość in Gram na milimetr sześcienny (g/mm^3)
Gęstość Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Specyficzna objętość in Metr sześcienny na kilogram (m^3/kg)
Specyficzna objętość Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Specyficzna entropia in Dżul na kilogram K ($J/kg \cdot K$)
Specyficzna entropia Konwersja jednostek ↗



Sprawdź inne listy formuł

- Podstawowe zależności
termodynamiki Formuły 

Nie krępuj się UDOSTĘPNIJ ten dokument swoim
znajomym!

PDF Dostępne w

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

11/21/2023 | 5:11:37 AM UTC

[Zostaw swoją opinię tutaj...](#)

