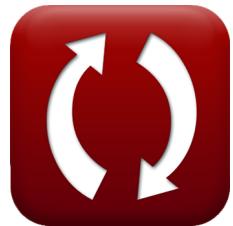


calculatoratoz.comunitsconverters.com

Generowanie entropii 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 16 Generowanie entropii Formuły

Generowanie entropii ↗

1) Energia swobodna Helmholtza ↗

$$fx \quad A = U - T \cdot S$$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

$$ex \quad -19.948\text{KJ} = 1.21\text{KJ} - 298\text{K} \cdot 71\text{J/K}$$

2) Energia wewnętrzna przy użyciu swobodnej energii Helmholtza ↗

$$fx \quad U = A + T \cdot S$$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

$$ex \quad 22.258\text{KJ} = 1.1\text{KJ} + 298\text{K} \cdot 71\text{J/K}$$

3) Entropia przy użyciu swobodnej energii Helmholtza ↗

$$fx \quad S = \frac{U - A}{T}$$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

$$ex \quad 0.369128\text{J/K} = \frac{1.21\text{KJ} - 1.1\text{KJ}}{298\text{K}}$$

4) Gibbs Free Energy ↗

$$fx \quad G = H - T \cdot S$$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

$$ex \quad -19.648\text{KJ} = 1.51\text{KJ} - 298\text{K} \cdot 71\text{J/K}$$



5) Nieodwracalność**Otwórz kalkulator**

fx $I_{12} = \left(T \cdot (S_2 - S_1) - \frac{Q_{in}}{T_{in}} + \frac{Q_{out}}{T_{out}} \right)$

ex

$$28311.55 \text{ J/kg} = \left(298 \text{ K} \cdot (145 \text{ J/kg*K} - 50 \text{ J/kg*K}) - \frac{200 \text{ J/kg}}{210 \text{ K}} + \frac{300 \text{ J/kg}}{120 \text{ K}} \right)$$

6) Równanie równowagi entropii**Otwórz kalkulator**

fx $\delta S = G_{sys} - G_{surr} + TEG$

ex $105 \text{ J/kg*K} = 85 \text{ J/kg*K} - 130.0 \text{ J/kg*K} + 150 \text{ J/kg*K}$

7) Specyficzna entropia**Otwórz kalkulator**

fx $G_s = \frac{S}{m}$

ex $2.151515 = \frac{71 \text{ J/K}}{33 \text{ kg}}$

8) Temperatura przy użyciu energii swobodnej Helmholtza**Otwórz kalkulator**

fx $T = \frac{U - A}{S}$

ex $1.549296 \text{ K} = \frac{1.21 \text{ KJ} - 1.1 \text{ KJ}}{71 \text{ J/K}}$



9) Zmiana entropii dla procesu izochorycznego przy danym ciśnieniu ↗

fx $\delta S_{vol} = m_{gas} \cdot C_{vs} \cdot \ln\left(\frac{P_f}{P_i}\right)$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $130.1023 \text{ J/kg*K} = 2 \text{ kg} \cdot 530 \text{ J/K*mol} \cdot \ln\left(\frac{96100 \text{ Pa}}{85000 \text{ Pa}}\right)$

10) Zmiana entropii dla procesu izochorycznego w danej temperaturze ↗

fx $\delta S_{vol} = m_{gas} \cdot C_{vs} \cdot \ln\left(\frac{T_f}{T_i}\right)$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $130.6266 \text{ J/kg*K} = 2 \text{ kg} \cdot 530 \text{ J/K*mol} \cdot \ln\left(\frac{345 \text{ K}}{305 \text{ K}}\right)$

11) Zmiana entropii dla procesu izotermicznego przy danych objętościach ↗

fx $\Delta S = m_{gas} \cdot [R] \cdot \ln\left(\frac{V_f}{V_i}\right)$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $2.77793 \text{ J/kg*K} = 2 \text{ kg} \cdot [R] \cdot \ln\left(\frac{13 \text{ m}^3}{11.0 \text{ m}^3}\right)$

12) Zmiana entropii przy stałej objętości ↗

fx $\delta S_{vol} = C_v \cdot \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right) + [R] \cdot \ln\left(\frac{v_2}{v_1}\right)$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $344.494 \text{ J/kg*K} = 718 \text{ J/(kg*K)} \cdot \ln\left(\frac{151 \text{ K}}{101 \text{ K}}\right) + [R] \cdot \ln\left(\frac{0.816 \text{ m}^3/\text{kg}}{0.001 \text{ m}^3/\text{kg}}\right)$



13) Zmiana entropii przy stałym ciśnieniu ↗

fx $\delta S_{\text{pres}} = C_p \cdot \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right) - [R] \cdot \ln\left(\frac{P_2}{P_1}\right)$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $396.4722 \text{ J/kg}^{\circ}\text{K} = 1001 \text{ J}/(\text{kg}^{\circ}\text{K}) \cdot \ln\left(\frac{151 \text{ K}}{101 \text{ K}}\right) - [R] \cdot \ln\left(\frac{5.2 \text{ Bar}}{2.5 \text{ Bar}}\right)$

14) Zmiana entropii w procesach izobarycznych pod względem objętości ↗

fx $\delta S_{\text{pres}} = m_{\text{gas}} \cdot C_{\text{pm}} \cdot \ln\left(\frac{V_f}{V_i}\right)$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $40.7612 \text{ J/kg}^{\circ}\text{K} = 2 \text{ kg} \cdot 122 \text{ J/K}^{\circ}\text{mol} \cdot \ln\left(\frac{13 \text{ m}^3}{11.0 \text{ m}^3}\right)$

15) Zmiana entropii w procesie izobarycznym w danej temperaturze ↗

fx $\delta S_{\text{pres}} = m_{\text{gas}} \cdot C_{\text{pm}} \cdot \ln\left(\frac{T_f}{T_i}\right)$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $30.06876 \text{ J/kg}^{\circ}\text{K} = 2 \text{ kg} \cdot 122 \text{ J/K}^{\circ}\text{mol} \cdot \ln\left(\frac{345 \text{ K}}{305 \text{ K}}\right)$

16) Zmiana entropii Zmienne ciepło właściwe ↗

fx $\delta S = s_2^{\circ} - s_1^{\circ} - [R] \cdot \ln\left(\frac{P_2}{P_1}\right)$

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $157.5108 \text{ J/kg}^{\circ}\text{K} = 188.8 \text{ J/kg}^{\circ}\text{K} - 25.2 \text{ J/kg}^{\circ}\text{K} - [R] \cdot \ln\left(\frac{5.2 \text{ Bar}}{2.5 \text{ Bar}}\right)$



Używane zmienne

- **A** Energia swobodna Helmholtza (*Kilodżuli*)
- **C_p** Pojemność cieplna przy stałym ciśnieniu (*Dżul na kilogram na K*)
- **C_{pm}** Molowa pojemność cieplna przy stałym ciśnieniu (*Dżul na kelwin na mole*)
- **C_v** Pojemność cieplna stała objętość (*Dżul na kilogram na K*)
- **C_{vs}** Ciepło właściwe molowe przy stałej objętości (*Dżul na kelwin na mole*)
- **G** Darmowa energia Gibbsa (*Kilodżuli*)
- **G_s** Specyficzna entropia
- **G_{surr}** Entropia otoczenia (*Dżul na kilogram K*)
- **G_{sys}** Entropia układu (*Dżul na kilogram K*)
- **H** Entalpia (*Kilodżuli*)
- **I₁₂** Nieodwracalność (*Dżul na kilogram*)
- **m** Masa (*Kilogram*)
- **m_{gas}** Masa gazu (*Kilogram*)
- **P₁** Ciśnienie 1 (*Bar*)
- **P₂** Ciśnienie 2 (*Bar*)
- **P_f** Końcowe ciśnienie układu (*Pascal*)
- **P_i** Początkowe ciśnienie układu (*Pascal*)
- **Q_{in}** Dopływ ciepła (*Dżul na kilogram*)
- **Q_{out}** Moc cieplna (*Dżul na kilogram*)
- **S** Entropia (*Dżul na Kelvin*)
- **S₁** Entropia w punkcie 1 (*Dżul na kilogram K*)
- **S₂** Entropia w punkcie 2 (*Dżul na kilogram K*)
- **s₁°** Standardowa entropia molowa w punkcie 1 (*Dżul na kilogram K*)



- **s₂**° Standardowa entropia molowa w punkcie 2 (*Dżul na kilogram K*)
- **T** Temperatura (*kelwin*)
- **T₁** Temperatura powierzchni 1 (*kelwin*)
- **T₂** Temperatura powierzchni 2 (*kelwin*)
- **T_f** Temperatura końcowa (*kelwin*)
- **T_i** Temperatura początkowa (*kelwin*)
- **T_{in}** Temperatura wejściowa (*kelwin*)
- **T_{out}** Temperatura wyjściowa (*kelwin*)
- **TEG** Całkowita generacja entropii (*Dżul na kilogram K*)
- **U** Energia wewnętrzna (*Kilodżuli*)
- **V_f** Końcowa objętość systemu (*Sześcienny Metr*)
- **V_i** Początkowa objętość systemu (*Sześcienny Metr*)
- **Δs** Zmiana entropii Zmienna ciepło właściwe (*Dżul na kilogram K*)
- **ΔS** Zmiana entropii (*Dżul na kilogram K*)
- **Δs_{pres}** Zmiana entropii Stałe ciśnienie (*Dżul na kilogram K*)
- **Δs_{vol}** Zmiana entropii Stała objętość (*Dżul na kilogram K*)
- **v₁** Objętość właściwa w punkcie 1 (*Metr sześcienny na kilogram*)
- **v₂** Objętość właściwa w punkcie 2 (*Metr sześcienny na kilogram*)



Stałe, funkcje, stosowane pomiary

- **Stały:** [R], 8.31446261815324
Uniwersalna stała gazowa
- **Funkcjonować:** ln, ln(Number)
Logarytm naturalny, znany również jako logarytm o podstawie e, jest funkcją odwrotną do naturalnej funkcji wykładniczej.
- **Pomiar:** Waga in Kilogram (kg)
Waga Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Temperatura in kelwin (K)
Temperatura Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Tom in Sześcienny Metr (m³)
Tom Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Nacisk in Pascal (Pa), Bar (Bar)
Nacisk Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Energia in Kilodżuli (KJ)
Energia Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Ciepło spalania (na masę) in Dżul na kilogram (J/kg)
Ciepło spalania (na masę) Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Specyficzna pojemność cieplna in Dżul na kilogram na K (J/(kg*K))
Specyficzna pojemność cieplna Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Specyficzna objętość in Metr sześcienny na kilogram (m³/kg)
Specyficzna objętość Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Specyficzna entropia in Dżul na kilogram K (J/kg*K)
Specyficzna entropia Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Entropia in Dżul na Kelvin (J/K)
Entropia Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar:** Molowe ciepło właściwe przy stałym ciśnieniu in Dżul na kelwin na mole (J/K*mol)
Molowe ciepło właściwe przy stałym ciśnieniu Konwersja jednostek ↗



- **Pomiar:** Molowe ciepło właściwe przy stałej objętości in Dżul na kelwin na mole (J/K*mol)
Molowe ciepło właściwe przy stałej objętości Konwersja jednostek 



Sprawdź inne listy formuł

- Generowanie entropii Formuły 
- Czynniki termodynamiki Formuły 
- Silnik ciepła i pompa ciepła Formuły 
- Gaz doskonały Formuły 
- Proces izentropowy Formuły 
- Relacje ciśnienia Formuły 
- Parametry chłodnicze Formuły 
- Wydajność termiczna Formuły 

Nie krępuj się UDOSTĘPNIJ ten dokument swoim znajomym!

PDF Dostępne w

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

11/19/2024 | 4:43:40 PM UTC

[Zostaw swoją opinię tutaj...](#)

