

calculatoratoz.comunitsconverters.com

Generazione di entropia Formule

[Calcolatrici!](#)[Esempi!](#)[Conversioni!](#)

Segnalibro calculatoratoz.com, unitsconverters.com

La più ampia copertura di calcolatrici e in crescita - **30.000+ calcolatrici!**
Calcola con un'unità diversa per ogni variabile - **Nella conversione di unità costruita!**
La più ampia raccolta di misure e unità - **250+ misurazioni!**

Sentiti libero di CONDIVIDERE questo documento con i tuoi amici!

[Si prega di lasciare il tuo feedback qui...](#)



Lista di 16 Generazione di entropia Formule

Generazione di entropia ↗

1) Energia interna utilizzando l'energia libera di Helmholtz ↗

fx $U = A + T \cdot S$

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

2) Energia libera di Helmholtz ↗

fx $A = U - T \cdot S$

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

3) Entropia specifica ↗

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

4) Entropia usando l'energia libera di Helmholtz ↗

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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



5) Equazione dell'equilibrio dell'entropia ↗

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

Apri Calcolatrice ↗

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

6) Gibbs Free Energy ↗

fx $G = H - T \cdot S$

Apri Calcolatrice ↗

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

7) Irreversibilità ↗

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

Apri Calcolatrice ↗**ex**

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

8) Temperatura usando l'energia libera di Helmholtz ↗

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

Apri Calcolatrice ↗

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



9) Variazione di entropia a pressione costante ↗

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

10) Variazione di entropia a volume costante ↗

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

11) Variazione di entropia Calore specifico variabile ↗

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

12) Variazione di entropia nel processo isobarico data la temperatura ↗

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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



13) Variazione di entropia nella processazione isobarica in termini di volume

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

[Apri Calcolatrice !\[\]\(e2376d476d06eb31946dc01a69a4403a_img.jpg\)](#)

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

14) Variazione di entropia per il processo isocoro data la temperatura

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

[Apri Calcolatrice !\[\]\(0b5e7e25e8775f7e7e80906ada4f0021_img.jpg\)](#)

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

15) Variazione di entropia per il processo isocoro date le pressioni

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

[Apri Calcolatrice !\[\]\(bd3b31712ad9bab5a241210fa6925cdd_img.jpg\)](#)

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

16) Variazione di entropia per processi isotermici dati i volumi

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

[Apri Calcolatrice !\[\]\(7bc43b319a082987e20f7bf78f4bab80_img.jpg\)](#)

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



Variabili utilizzate

- **A** Energia libera di Helmholtz (*Kilojoule*)
- **C_p** Capacità termica Pressione costante (*Joule per Chilogrammo per K*)
- **C_{pm}** Capacità termica specifica molare a pressione costante (*Joule Per Kelvin Per Mole*)
- **C_v** Capacità termica Volume costante (*Joule per Chilogrammo per K*)
- **C_{vs}** Capacità termica molare specifica a volume costante (*Joule Per Kelvin Per Mole*)
- **G** Energia libera di Gibbs (*Kilojoule*)
- **G_s** Entropia specifica
- **G_{surr}** Entropia dell'ambiente circostante (*Joule per chilogrammo K*)
- **G_{sys}** Entropia del sistema (*Joule per chilogrammo K*)
- **H** Entalpia (*Kilojoule*)
- **I₁₂** Irreversibilità (*Joule per chilogrammo*)
- **m** Massa (*Chilogrammo*)
- **m_{gas}** Massa del gas (*Chilogrammo*)
- **P₁** Pressione 1 (*Sbarra*)
- **P₂** Pressione 2 (*Sbarra*)
- **P_f** Pressione finale del sistema (*Pascal*)
- **P_i** Pressione iniziale del sistema (*Pascal*)
- **Q_{in}** Apporto di calore (*Joule per chilogrammo*)
- **Q_{out}** Potenza termica (*Joule per chilogrammo*)
- **S** Entropia (*Joule per Kelvin*)
- **S₁** Entropia nel punto 1 (*Joule per chilogrammo K*)
- **S₂** Entropia nel punto 2 (*Joule per chilogrammo K*)



- s_1° Entropia molare standard al punto 1 (*Joule per chilogrammo K*)
- s_2° Entropia molare standard al punto 2 (*Joule per chilogrammo K*)
- T Temperatura (*Kelvin*)
- T_1 Temperatura della superficie 1 (*Kelvin*)
- T_2 Temperatura della superficie 2 (*Kelvin*)
- T_f Temperatura finale (*Kelvin*)
- T_i Temperatura iniziale (*Kelvin*)
- T_{in} Temperatura di ingresso (*Kelvin*)
- T_{out} Temperatura di uscita (*Kelvin*)
- **TEG** Generazione di entropia totale (*Joule per chilogrammo K*)
- **U** Energia interna (*Kilojoule*)
- V_f Volume finale del sistema (*Metro cubo*)
- V_i Volume iniziale del sistema (*Metro cubo*)
- δs Variazione di entropia Calore specifico variabile (*Joule per chilogrammo K*)
- ΔS Cambiamento di entropia (*Joule per chilogrammo K*)
- δs_{pres} Variazione di entropia Pressione costante (*Joule per chilogrammo K*)
- δs_{vol} Variazione di entropia Volume costante (*Joule per chilogrammo K*)
- v_1 Volume specifico al punto 1 (*Metro cubo per chilogrammo*)
- v_2 Volume specifico al punto 2 (*Metro cubo per chilogrammo*)



Costanti, Funzioni, Misure utilizzate

- **Costante:** [R], 8.31446261815324

Costante universale dei gas

- **Funzione:** ln, ln(Number)

Il logaritmo naturale, noto anche come logaritmo in base e, è la funzione inversa della funzione esponenziale naturale.

- **Misurazione:** Peso in Chilogrammo (kg)

Peso Conversione unità ↗

- **Misurazione:** Temperatura in Kelvin (K)

Temperatura Conversione unità ↗

- **Misurazione:** Volume in Metro cubo (m^3)

Volume Conversione unità ↗

- **Misurazione:** Pressione in Sbarra (Bar), Pascal (Pa)

Pressione Conversione unità ↗

- **Misurazione:** Energia in Kilojoule (kJ)

Energia Conversione unità ↗

- **Misurazione:** Calore di combustione (per massa) in Joule per chilogrammo (J/kg)

Calore di combustione (per massa) Conversione unità ↗

- **Misurazione:** Capacità termica specifica in Joule per Chilogrammo per K

(J/(kg*K))

Capacità termica specifica Conversione unità ↗

- **Misurazione:** Volume specifico in Metro cubo per chilogrammo (m^3/kg)

Volume specifico Conversione unità ↗

- **Misurazione:** Entropia specifica in Joule per chilogrammo K (J/kg*K)

Entropia specifica Conversione unità ↗

- **Misurazione:** Entropia in Joule per Kelvin (J/K)

Entropia Conversione unità ↗

- **Misurazione:** Calore specifico molare a pressione costante in Joule Per Kelvin

Per Mole (J/K*mol)

Calore specifico molare a pressione costante Conversione unità ↗



- **Misurazione:** **Calore specifico molare a volume costante** in Joule Per Kelvin Per Mole (J/K*mol)

Calore specifico molare a volume costante Conversione unità 



Controlla altri elenchi di formule

- Generazione di entropia Formule ↗
- Fattori della Termodinamica Formule ↗
- Motore di calore e pompa di calore Formule ↗
- Gas ideale Formule ↗
- Processo isoentropico Formule ↗
- Relazioni di pressione Formule ↗
- Parametri di refrigerazione Formule ↗
- Efficienza termica Formule ↗

Sentiti libero di CONDIVIDERE questo documento con i tuoi amici!

PDF Disponibile in

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

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

[Si prega di lasciare il tuo feedback qui...](#)

