



## Formule Esempi con unità

### Lista di 16 Importante Generazione di entropia Formule

#### 1) Energia interna utilizzando l'energia libera di Helmholtz Formula

Formula

Esempio con Unità

Valutare la formula

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

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

#### 2) Energia libera di Helmholtz Formula

Formula

Esempio con Unità

Valutare la formula

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

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

#### 3) Entropia specifica Formula

Formula

Esempio con Unità

Valutare la formula

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

$$2.1515 = \frac{71 \text{ J/K}}{33 \text{ kg}}$$

#### 4) Entropia usando l'energia libera di Helmholtz Formula

Formula

Esempio con Unità

Valutare la formula

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

$$0.3691 \text{ J/K} = \frac{1.21 \text{ kJ} - 1.1 \text{ kJ}}{298 \text{ K}}$$

#### 5) Equazione dell'equilibrio dell'entropia Formula

Formula

Esempio con Unità

Valutare la formula

$$\delta s = G_{sys} - G_{surr} + T E_G$$

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

#### 6) Gibbs Free Energy Formula

Formula

Esempio con Unità

Valutare la formula

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

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

## 7) Irreversibilità Formula

Formula

Valutare la formula 

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

Esempio con Unità

$$28311.5476 \text{ J/kg} = \left( 298 \text{ K} \cdot (145 \text{ J/kg*K} - 50 \text{ J/kg*K}) - \frac{200 \text{ J/kg}}{210 \text{ K}} + \frac{300 \text{ J/kg}}{120 \text{ K}} \right)$$

## 8) Temperatura usando l'energia libera di Helmholtz Formula

Formula

Esempio con Unità

Valutare la formula 

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

$$1.5493 \text{ K} = \frac{1.21 \text{ kJ} - 1.1 \text{ kJ}}{71 \text{ J/K}}$$

## 9) Variazione di entropia a pressione costante Formula

Formula

Valutare la formula 

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

Esempio con Unità

$$396.4722 \text{ J/kg*K} = 1001 \text{ J/(kg*K)} \cdot \ln\left(\frac{151 \text{ K}}{101 \text{ K}}\right) - 8.3145 \cdot \ln\left(\frac{520000 \text{ Pa}}{250000 \text{ Pa}}\right)$$

## 10) Variazione di entropia a volume costante Formula

Formula

Valutare la formula 

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

Esempio con Unità

$$344.494 \text{ J/kg*K} = 718 \text{ J/(kg*K)} \cdot \ln\left(\frac{151 \text{ K}}{101 \text{ K}}\right) + 8.3145 \cdot \ln\left(\frac{0.816 \text{ m}^3/\text{kg}}{0.001 \text{ m}^3/\text{kg}}\right)$$



## 11) Variazione di entropia Calore specifico variabile Formula

Formula

Valutare la formula 

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

Esempio con Unità

$$157.5108 \text{ J/kg*K} = 188.8 \text{ J/kg*K} - 25.2 \text{ J/kg*K} - 8.3145 \cdot \ln\left(\frac{520000 \text{ Pa}}{250000 \text{ Pa}}\right)$$

## 12) Variazione di entropia nel processo isobarico data la temperatura Formula

Formula

Esempio con Unità

Valutare la formula 

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

$$30.0688 \text{ J/kg*K} = 2 \text{ kg} \cdot 122 \text{ J/K*mol} \cdot \ln\left(\frac{345 \text{ K}}{305 \text{ K}}\right)$$

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

Formula

Esempio con Unità

Valutare la formula 

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

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

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

Formula

Esempio con Unità

Valutare la formula 

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

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

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

Formula

Esempio con Unità

Valutare la formula 

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

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

## 16) Variazione di entropia per processi isotermici dati i volumi Formula

Formula

Esempio con Unità

Valutare la formula 

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

$$2.7779 \text{ J/kg*K} = 2 \text{ kg} \cdot 8.3145 \cdot \ln\left(\frac{13 \text{ m}^3}{11.0 \text{ m}^3}\right)$$



## Variabili utilizzate nell'elenco di Generazione di entropia Formule sopra

- **A** Energia libera di Helmholtz (*Kilojoule*)
- **C<sub>p</sub>** Capacità termica Pressione costante (*Joule per Chilogrammo per K*)
- **C<sub>pm</sub>** Capacità termica specifica molare a pressione costante (*Joule Per Kelvin Per Mole*)
- **C<sub>v</sub>** Capacità termica Volume costante (*Joule per Chilogrammo per K*)
- **C<sub>vs</sub>** Capacità termica molare specifica a volume costante (*Joule Per Kelvin Per Mole*)
- **G** Energia libera di Gibbs (*Kilojoule*)
- **G<sub>s</sub>** Entropia specifica
- **G<sub>sur</sub>** Entropia dell'ambiente circostante (*Joule per chilogrammo K*)
- **G<sub>sys</sub>** Entropia del sistema (*Joule per chilogrammo K*)
- **H** Entalpia (*Kilojoule*)
- **I<sub>12</sub>** Irreversibilità (*Joule per chilogrammo*)
- **m** Massa (*Chilogrammo*)
- **m<sub>gas</sub>** Massa del gas (*Chilogrammo*)
- **P<sub>1</sub>** Pressione 1 (*Pascal*)
- **P<sub>2</sub>** Pressione 2 (*Pascal*)
- **P<sub>f</sub>** Pressione finale del sistema (*Pascal*)
- **P<sub>i</sub>** Pressione iniziale del sistema (*Pascal*)
- **Q<sub>in</sub>** Apporto di calore (*Joule per chilogrammo*)
- **Q<sub>out</sub>** Potenza termica (*Joule per chilogrammo*)
- **S** Entropia (*Joule per Kelvin*)
- **S<sub>1</sub>** Entropia nel punto 1 (*Joule per chilogrammo K*)
- **S<sub>2</sub>** Entropia nel punto 2 (*Joule per chilogrammo K*)
- **s<sub>1</sub>°** Entropia molare standard nel punto 1 (*Joule per chilogrammo K*)
- **s<sub>2</sub>°** Entropia molare standard nel punto 2 (*Joule per chilogrammo K*)

## Costanti, funzioni, misure utilizzate nell'elenco di Generazione di entropia Formule sopra

- **costante(i): [R]**, 8.31446261815324  
Costante universale dei gas
- **Funzioni:** **In**, **In(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 di unità
- **Misurazione:** **Temperatura** in Kelvin (K)  
Temperatura Conversione di unità
- **Misurazione:** **Volume** in Metro cubo (m<sup>3</sup>)  
Volume Conversione di unità
- **Misurazione:** **Pressione** in Pascal (Pa)  
Pressione Conversione di unità
- **Misurazione:** **Energia** in Kilojoule (kJ)  
Energia Conversione di unità
- **Misurazione:** **Calore di combustione (per massa)** in Joule per chilogrammo (J/kg)  
Calore di combustione (per massa) Conversione di unità
- **Misurazione:** **Capacità termica specifica** in Joule per Chilogrammo per K (J/(kg\*K))  
Capacità termica specifica Conversione di unità
- **Misurazione:** **Volume specifico** in Metro cubo per chilogrammo (m<sup>3</sup>/kg)  
Volume specifico Conversione di unità
- **Misurazione:** **Entropia specifica** in Joule per chilogrammo K (J/kg\*K)  
Entropia specifica Conversione di unità
- **Misurazione:** **Entropia** in Joule per Kelvin (J/K)  
Entropia Conversione di unità
- **Misurazione:** **Calore specifico molare a pressione costante** in Joule Per Kelvin Per Mole (J/K\*mol)  
Calore specifico molare a pressione costante Conversione di unità
- **Misurazione:** **Calore specifico molare a volume costante** in Joule Per Kelvin Per Mole (J/K\*mol)



- **T** Temperatura (*Kelvin*)
- **T<sub>1</sub>** Temperatura della superficie 1 (*Kelvin*)
- **T<sub>2</sub>** Temperatura della superficie 2 (*Kelvin*)
- **T<sub>f</sub>** Temperatura finale (*Kelvin*)
- **T<sub>i</sub>** Temperatura iniziale (*Kelvin*)
- **T<sub>in</sub>** Temperatura di ingresso (*Kelvin*)
- **T<sub>out</sub>** Temperatura di uscita (*Kelvin*)
- **TEG** Generazione di entropia totale (*Joule per chilogrammo K*)
- **U** Energia interna (*Kilojoule*)
- **V<sub>f</sub>** Volume finale del sistema (*Metro cubo*)
- **V<sub>i</sub>** 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<sub>pres</sub>** Variazione di entropia Pressione costante (*Joule per chilogrammo K*)
- **ΔS<sub>vol</sub>** Variazione di entropia Volume costante (*Joule per chilogrammo K*)
- **v<sub>1</sub>** Volume specifico al punto 1 (*Metro cubo per chilogrammo*)
- **v<sub>2</sub>** Volume specifico al punto 2 (*Metro cubo per chilogrammo*)

Calore specifico molare a volume costante  
Conversione di unità 



- **Importante Generazione di entropia** [Formule ↗](#)
- **Importante Fattori della Termodinamica** [Formule ↗](#)
- **Importante Motore di calore e pompa di calore** [Formule ↗](#)
- **Importante Gas ideale** [Formule ↗](#)
- **Importante Processo isoentropico** [Formule ↗](#)
- **Importante Relazioni di pressione** [Formule ↗](#)
- **Importante Parametri di refrigerazione** [Formule ↗](#)
- **Importante Efficienza termica** [Formule ↗](#)

### Prova i nostri calcolatori visivi unici

-  **Percentuale rovescio** [↗](#)
-  **Frazione semplice** [↗](#)
-  **Calcolatore mcd** [↗](#)

Per favore CONDIVIDI questo PDF con qualcuno che ne ha bisogno!

### Questo PDF può essere scaricato in queste lingue

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

12/5/2024 | 4:29:02 AM UTC