



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Temperatur- und Druckeffekte Formeln

Rechner!

Beispiele!

Konvertierungen!

Lesezeichen calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Größte Abdeckung von Rechnern und wächst - **30.000+ Rechner!**

Rechnen Sie mit einer anderen Einheit für jede Variable - **Eingebaute Einheitenumrechnung!**

Größte Sammlung von Maßen und Einheiten - **250+ Messungen!**

Fühlen Sie sich frei, dieses Dokument mit Ihren Freunden zu TEILEN!

[Bitte hinterlassen Sie hier Ihr Rückkoppelung...](#)



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



Liste von 9 Temperatur- und Druckeffekte Formeln

Temperatur- und Druckeffekte ↗

1) Adiabatische Gleichgewichtswärmeumwandlung ↗

$$fx \Delta H_{r1} = \left(-\frac{\left(C' \cdot \Delta T \right) + \left(\left(C'' - C' \right) \cdot \Delta T \right) \cdot X_A}{X_A} \right)$$

[Rechner öffnen ↗](#)
ex

$$-886.666667 \text{ J/mol} = \left(-\frac{(7.98 \text{ J/(kg*K)} \cdot 50 \text{ K}) + ((14.63 \text{ J/(kg*K)} - 7.98 \text{ J/(kg*K)}) \cdot 50 \text{ K}) \cdot 0.72}{0.72} \right)$$

2) Anfangstemperatur für die Gleichgewichtsumwandlung ↗

$$fx T_1 = \frac{-(\Delta H_r) \cdot T_2}{-(\Delta H_r) - \left(\ln \left(\frac{K_2}{K_1} \right) \cdot [R] \cdot T_2 \right)}$$

[Rechner öffnen ↗](#)

$$ex 436.1837 \text{ K} = \frac{-(-955 \text{ J/mol}) \cdot 368 \text{ K}}{(-955 \text{ J/mol}) - \left(\ln \left(\frac{0.63}{0.6} \right) \cdot [R] \cdot 368 \text{ K} \right)}$$

3) Endtemperatur für die Gleichgewichtsumwandlung ↗

$$fx T_2 = \frac{-(\Delta H_r) \cdot T_1}{\left(T_1 \cdot \ln \left(\frac{K_2}{K_1} \right) \cdot [R] \right) + (-(\Delta H_r))}$$

[Rechner öffnen ↗](#)

$$ex 367.8693 \text{ K} = \frac{-(-955 \text{ J/mol}) \cdot 436 \text{ K}}{(436 \text{ K} \cdot \ln \left(\frac{0.63}{0.6} \right) \cdot [R]) + (-(-955 \text{ J/mol}))}$$

4) Gleichgewichtsumwandlung der Reaktion bei Anfangstemperatur ↗

$$fx K_1 = \frac{K_2}{\exp \left(- \left(\frac{\Delta H_r}{[R]} \right) \cdot \left(\frac{1}{T_2} - \frac{1}{T_1} \right) \right)}$$

[Rechner öffnen ↗](#)

$$ex 0.600067 = \frac{0.63}{\exp \left(- \left(\frac{-955 \text{ J/mol}}{[R]} \right) \cdot \left(\frac{1}{368 \text{ K}} - \frac{1}{436 \text{ K}} \right) \right)}$$



5) Gleichgewichtsumwandlung der Reaktion bei Endtemperatur ↗

[Rechner öffnen ↗](#)

fx $K_2 = K_1 \cdot \exp\left(-\left(\frac{\Delta H_r}{[R]}\right) \cdot \left(\frac{1}{T_2} - \frac{1}{T_1}\right)\right)$

ex $0.62993 = 0.6 \cdot \exp\left(-\left(\frac{-955 \text{J/mol}}{[R]}\right) \cdot \left(\frac{1}{368 \text{K}} - \frac{1}{436 \text{K}}\right)\right)$

6) Nichtadiabatische Gleichgewichtswärmeumwandlung ↗

[Rechner öffnen ↗](#)

fx $Q = (X_A \cdot \Delta H_{r2}) + (C' \cdot \Delta T)$

ex $1908.12 \text{J/mol} = (0.72 \cdot 2096 \text{J/mol}) + (7.98 \text{J/(kg*K)} \cdot 50 \text{K})$

7) Reaktantenumwandlung unter adiabatischen Bedingungen ↗

[Rechner öffnen ↗](#)

fx $X_A = \frac{C' \cdot \Delta T}{-\Delta H_{r1} - (C'' - C') \cdot \Delta T}$

ex $0.722172 = \frac{7.98 \text{J/(kg*K)} \cdot 50 \text{K}}{-885 \text{J/mol} - (14.63 \text{J/(kg*K)} - 7.98 \text{J/(kg*K)}) \cdot 50 \text{K}}$

8) Reaktantenumwandlung unter nichtadiabatischen Bedingungen ↗

[Rechner öffnen ↗](#)

fx $X_A = \frac{(C' \cdot \Delta T) - Q}{-\Delta H_{r2}}$

ex $0.718511 = \frac{(7.98 \text{J/(kg*K)} \cdot 50 \text{K}) - 1905 \text{J/mol}}{-2096 \text{J/mol}}$

9) Reaktionswärme bei Gleichgewichtsumwandlung ↗

[Rechner öffnen ↗](#)

fx $\Delta H_r = \left(-\frac{\ln\left(\frac{K_2}{K_1}\right) \cdot [R]}{\frac{1}{T_2} - \frac{1}{T_1}} \right)$

ex $-957.17613 \text{J/mol} = \left(-\frac{\ln\left(\frac{0.63}{0.6}\right) \cdot [R]}{\frac{1}{368 \text{K}} - \frac{1}{436 \text{K}}} \right)$



Verwendete Variablen

- ΔT Temperaturänderung (Kelvin)
- C' Mittlere spezifische Wärme des nicht umgesetzten Stroms (Joule pro Kilogramm pro K)
- C'' Mittlere spezifische Wärme des Produktstroms (Joule pro Kilogramm pro K)
- K_1 Thermodynamische Konstante bei Anfangstemperatur
- K_2 Thermodynamische Konstante bei Endtemperatur
- Q Totale Hitze (Joule pro Maulwurf)
- T_1 Anfangstemperatur für die Gleichgewichtsumwandlung (Kelvin)
- T_2 Endtemperatur für die Gleichgewichtsumwandlung (Kelvin)
- X_A Reaktantenumwandlung
- ΔH_r Reaktionswärme pro Mol (Joule pro Maulwurf)
- ΔH_{r1} Reaktionswärme bei Anfangstemperatur (Joule pro Maulwurf)
- ΔH_{r2} Reaktionswärme pro Mol bei Temperatur T2 (Joule pro Maulwurf)



Konstanten, Funktionen, verwendete Messungen

- **Konstante:** [R], 8.31446261815324 Joule / Kelvin * Mole
Universal gas constant
- **Funktion:** exp, exp(Number)
Exponential function
- **Funktion:** ln, ln(Number)
Natural logarithm function (base e)
- **Messung:** Temperatur in Kelvin (K)
Temperatur Einheitenumrechnung ↗
- **Messung:** Temperaturunterschied in Kelvin (K)
Temperaturunterschied Einheitenumrechnung ↗
- **Messung:** Spezifische Wärmekapazität in Joule pro Kilogramm pro K (J/(kg*K))
Spezifische Wärmekapazität Einheitenumrechnung ↗
- **Messung:** Energie pro Mol in Joule pro Maulwurf (J/mol)
Energie pro Mol Einheitenumrechnung ↗



Überprüfen Sie andere Formellisten

- Design für Einzelreaktionen Formeln 
- Ideale Reaktoren für eine einzelne Reaktion Formeln 
- Interpretation der Chargenreaktordaten Formeln 
- Einführung in das Reaktordesign Formeln 
- Kinetik homogener Reaktionen Formeln 
- Temperatur- und Druckeffekte Formeln 

Fühlen Sie sich frei, dieses Dokument mit Ihren Freunden zu TEILEN!

PDF Verfügbar in

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

1/16/2024 | 7:39:24 AM UTC

Bitte hinterlassen Sie hier Ihr Rückkoppelung...

