



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Основные соотношения термодинамики Формулы

Калькуляторы!

Примеры!

Преобразования!

Закладка calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Самый широкий охват калькуляторов и рост - **30 000+ калькуляторов!**
Расчет с разными единицами измерения для каждой переменной - **Встроенное преобразование единиц измерения!**

Самая широкая коллекция измерений и единиц измерения - **250+ измерений!**

Не стесняйтесь ПОДЕЛИТЬСЯ этим документом с друзьями!

[Пожалуйста, оставьте свой отзыв здесь...](#)



© calculatoratoz.com. A [softusvista inc.](#) venture!



Список 22 Основные соотношения термодинамики Формулы

Основные соотношения термодинамики ↗

1) Абсолютная температура при заданном абсолютном давлении ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

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

2) Абсолютное давление при заданной абсолютной температуре ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

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

3) Внешняя работа, совершаемая газом в адиабатическом процессе под давлением ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

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



4) Внешняя работа, совершаемая газом при подведенной общей теплоте

fx $w = H - \Delta U$

Открыть калькулятор

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

5) Газовая постоянная при заданном абсолютном давлении

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

Открыть калькулятор

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

6) Давление для внешней работы, совершаемой газом в адиабатическом процессе с введением давления

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

Открыть калькулятор

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

7) Изменение внутренней энергии с учетом общего количества тепла, подведенного к газу

fx $\Delta U = H - w$

Открыть калькулятор

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



8) Кинетическая энергия при полной энергии сжимаемых жидкостей 

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

[Открыть калькулятор !\[\]\(e78f798d4ea5c530c9db49e7d26e6b95_img.jpg\)](#)

ex $75J = 279J - (4J + 50J + 150J)$

9) Константа внешней работы, совершающейся в адиабатическом процессе. 

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

[Открыть калькулятор !\[\]\(05be7c7a8995decd503647c99211f7c2_img.jpg\)](#)**ex**

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

10) Массовая плотность с учетом абсолютного давления 

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

[Открыть калькулятор !\[\]\(626ce8ac21792b9405bfddfea8e0c96a_img.jpg\)](#)

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

11) Молекулярная энергия с учетом общей энергии в сжимаемых жидкостях 

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

[Открыть калькулятор !\[\]\(c1168d6a8b365d11e842ece304635fa7_img.jpg\)](#)

ex $150J = 279J - (75J + 4J + 50J)$



12) Полная энергия в сжимаемых жидкостях ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

$$ex \quad 279J = 75J + 4J + 50J + 150J$$

13) Потенциальная энергия с учетом общей энергии в сжимаемых жидкостях ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

$$ex \quad 4J = 279J - (75J + 50J + 150J)$$

14) Приведенное давление Постоянное ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

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

15) Суммарная теплота, подведенная к газу ↗

$$fx \quad H = \Delta U + w$$

[Открыть калькулятор ↗](#)

$$ex \quad 39.4KJ = 9400J + 30KJ$$



16) Удельный объем внешней работы, совершаемой в адиабатическом процессе с введением давления ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

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

17) Уравнение неразрывности для сжимаемых жидкостей ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

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

18) Энергия давления с учетом общей энергии в сжимаемых жидкостях ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

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

Закон Бойля ↗

19) Закон Бойля для плотности веса в адиабатическом процессе ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

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



20) Закон Бойля с учетом плотности массы 

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

Открыть калькулятор 

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

21) Закон Бойля согласно адиабатическому процессу 

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

Открыть калькулятор 

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

22) Закон Бойля согласно изотермическому процессу. 

fx $R_a = p_c \cdot v$

Открыть калькулятор 

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



Используемые переменные

- **A** Константа A1
- **A_{cs}** Площадь поперечного сечения канала потока (*Квадратный метр*)
- **C** Коэффициент теплоемкости
- **E_(Total)** Полная энергия в сжимаемых жидкостях (*Джоуль*)
- **E_m** Молекулярная энергия (*Джоуль*)
- **E_p** Энергия давления (*Джоуль*)
- **H** Общее количество тепла (*килоджоуль*)
- **KE** Кинетическая энергия (*Джоуль*)
- **P₁** Давление 1 (*Бар*)
- **P₂** Давление 2 (*Бар*)
- **P_{abs}** Абсолютное давление по плотности жидкости (*паскаль*)
- **p_c** Давление сжимаемого потока (*паскаль*)
- **PE** Потенциальная энергия (*Джоуль*)
- **R_a** Газовая постоянная a (*Джоуль на килограмм K*)
- **R_{specific}** Идеальная газовая постоянная (*Джоуль на килограмм K*)
- **T_{Abs}** Абсолютная температура сжимаемой жидкости (*Кельвин*)
- **V** Удельный объем (*Кубический метр на килограмм*)
- **V₁** Удельный объем для точки 1 (*Кубический метр на килограмм*)
- **V₂** Удельный объем для точки 2 (*Кубический метр на килограмм*)
- **V_{Avg}** Средняя скорость (*метр в секунду*)
- **W** Работа выполнена (*килоджоуль*)
- **ΔU** Изменение внутренней энергии (*Джоуль*)
- **ρ_f** Массовая плотность жидкости (*Килограмм на кубический метр*)



- ρ_{gas} Массовая плотность газа (Килограмм на кубический метр)
- ω Плотность веса (Грамм на кубический миллиметр)



Константы, функции, используемые измерения

- **Измерение:** Температура in Кельвин (K)
Температура Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** Область in Квадратный метр (m^2)
Область Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** Давление in паскаль (Pa), Бар (Bar)
Давление Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** Скорость in метр в секунду (m/s)
Скорость Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** Энергия in килоджоуль (kJ), Джоуль (J)
Энергия Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** Массовая концентрация in Килограмм на кубический метр (kg/m^3)
Массовая концентрация Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** Плотность in Грамм на кубический миллиметр (g/mm^3)
Плотность Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** Удельный объем in Кубический метр на килограмм (m^3/kg)
Удельный объем Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** Удельная энтропия in Джоуль на килограмм К ($J/kg*K$)
Удельная энтропия Преобразование единиц измерения ↗



Проверьте другие списки формул

- Основные соотношения
термодинамики Формулы 

Не стесняйтесь ПОДЕЛИТЬСЯ этим документом с друзьями!

PDF Доступен в

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

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

[Пожалуйста, оставьте свой отзыв здесь...](#)

