

calculatoratoz.comunitsconverters.com

Факторы 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...](#)



Список 13 Факторы термодинамики Формулы

Факторы термодинамики ↗

1) абсолютная влажность ↗

fx $AH = \frac{W}{V}$

Открыть калькулятор ↗

ex $2200 = \frac{55\text{kg}}{25\text{L}}$

2) Входная мощность на турбину или мощность, подаваемая на турбину ↗

fx $P = \rho \cdot g \cdot Q \cdot H_w$

Открыть калькулятор ↗

ex $37372.54\text{W} = 997\text{kg/m}^3 \cdot 9.8\text{m/s}^2 \cdot 1.5\text{m}^3/\text{s} \cdot 2.55\text{m}$

3) Закон охлаждения Ньютона ↗

fx $q = h_t \cdot (T_w - T_f)$

Открыть калькулятор ↗

ex $77.7\text{W/m}^2 = 13.2\text{W/m}^2\text{K} \cdot (305\text{K} - 299.113636\text{K})$

4) Изменение импульса ↗

fx $\Delta U = M \cdot (u_{02} - u_{01})$

Открыть калькулятор ↗

ex $1260\text{kg*m/s} = 12.6\text{kg} \cdot (250\text{m/s} - 150\text{m/s})$



5) Молярная масса газа при наиболее вероятной скорости газа ↗

fx $M_{molar} = \frac{2 \cdot [R] \cdot T_{ga}}{V_p^2}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $44.01001\text{g/mol} = \frac{2 \cdot [R] \cdot 45\text{K}}{(130.3955\text{m/s})^2}$

6) Молярная масса газа при средней скорости газа ↗

fx $M_{molar} = \frac{8 \cdot [R] \cdot T_{ga}}{\pi \cdot V_{avg}^2}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $44.00999\text{g/mol} = \frac{8 \cdot [R] \cdot 45\text{K}}{\pi \cdot (147.1356\text{m/s})^2}$

7) Молярная масса газа при среднеквадратичной скорости газа ↗

fx $M_{molar} = \frac{3 \cdot [R] \cdot T_{ga}}{V_{rms}^2}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $43.91241\text{g/mol} = \frac{3 \cdot [R] \cdot 45\text{K}}{(159.8786\text{m/s})^2}$



8) Наиболее вероятная скорость ↗

fx

$$V_p = \sqrt{\frac{2 \cdot [R] \cdot T_{ga}}{M_{molar}}}$$

Открыть калькулятор ↗**ex**

$$130.3955 \text{ m/s} = \sqrt{\frac{2 \cdot [R] \cdot 45 \text{ K}}{44.01 \text{ g/mol}}}$$

9) Среднеквадратичная скорость ↗

fx

$$V_{rms} = \sqrt{\frac{3 \cdot [R] \cdot T_g}{M_{molar}}}$$

Открыть калькулятор ↗

$$159.8786 \text{ m/s} = \sqrt{\frac{3 \cdot [R] \cdot 45.1 \text{ K}}{44.01 \text{ g/mol}}}$$

10) Средняя скорость газов ↗

fx

$$V_{avg} = \sqrt{\frac{8 \cdot [R] \cdot T_{ga}}{\pi \cdot M_{molar}}}$$

Открыть калькулятор ↗**ex**

$$147.1356 \text{ m/s} = \sqrt{\frac{8 \cdot [R] \cdot 45 \text{ K}}{\pi \cdot 44.01 \text{ g/mol}}}$$



11) Степень свободы при заданной равнораспределенной энергии

fx $F = 2 \cdot \frac{K}{[BoltZ] \cdot T_{gb}}$

[Открыть калькулятор !\[\]\(d3fb9f94af8b26d1c844efa9a98805b0_img.jpg\)](#)

ex $1.7E^{23} = 2 \cdot \frac{107J}{[BoltZ] \cdot 90K}$

12) Удельная газовая постоянная

fx $R = \frac{[R]}{M_{molar}}$

[Открыть калькулятор !\[\]\(e1d6102fe77919492c04879c8450f1f5_img.jpg\)](#)

ex $188.9221J/(kg*K) = \frac{[R]}{44.01g/mol}$

13) Уравнение Ван-дер-Ваальса

fx $p = [R] \cdot \frac{T}{V_m - b} - \frac{R_a}{V_m^2}$

[Открыть калькулятор !\[\]\(ab4e2b3fc7e7887b7a72f548aa6f5e60_img.jpg\)](#)

ex

$$22.08478Pa = [R] \cdot \frac{85K}{32m^3/mol - 30.52e-6m^3/mol} - \frac{5.47e-1J/kg*K}{(32m^3/mol)^2}$$



Используемые переменные

- **AH** Абсолютная влажность
- **b** Газовая постоянная b (Кубический метр / Моль)
- **F** Степень свободы
- **g** Ускорение под действием силы тяжести (метр / Квадрат Второй)
- **h_t** Коэффициент теплопередачи (Ватт на квадратный метр на кельвин)
- **H_w** Голова (Метр)
- **K** Равнораспределение энергии (Джоуль)
- **M** Масса тела (Килограмм)
- **M_{molar}** Молярная масса (Грамм на моль)
- **p** Уравнение Ван-дер-Ваальса (паскаль)
- **P** Власть (Ватт)
- **q** Тепловой поток (Ватт на квадратный метр)
- **Q** Увольнять (Кубический метр в секунду)
- **R** Удельная газовая постоянная (Джоуль на килограмм на K)
- **R_a** Газовая постоянная a (Джоуль на килограмм K)
- **T** Температура (Кельвин)
- **T_f** Температура характерной жидкости (Кельвин)
- **T_g** Температура газа (Кельвин)
- **T_{ga}** Температура газа A (Кельвин)
- **T_{gb}** Температура газа B (Кельвин)
- **T_w** Температура поверхности (Кельвин)



- u_{01} Начальная скорость в точке 1 (метр в секунду)
- u_{02} Начальная скорость в точке 2 (метр в секунду)
- V Объем газа (Литр)
- V_{avg} Средняя скорость газа (метр в секунду)
- V_m Молярный объем (Кубический метр / Моль)
- V_p Наиболее вероятная скорость (метр в секунду)
- V_{rms} Среднеквадратическая скорость (метр в секунду)
- W Масса (Килограмм)
- ΔU Изменение импульса (Килограмм-метр в секунду)
- ρ Плотность (Килограмм на кубический метр)



Константы, функции, используемые измерения

- **постоянная:** **pi**, 3.14159265358979323846264338327950288
постоянная Архимеда

- **постоянная:** **[BoltZ]**, 1.38064852E-23
постоянная Больцмана

- **постоянная:** **[R]**, 8.31446261815324
Универсальная газовая постоянная

- **Функция:** **sqrt**, `sqrt(Number)`

Функция квадратного корня — это функция, которая принимает в качестве входных данных неотрицательное число и возвращает квадратный корень заданного входного числа.

- **Измерение:** **Длина** in Метр (m)

Длина Преобразование единиц измерения

- **Измерение:** **Масса** in Килограмм (kg)

Масса Преобразование единиц измерения

- **Измерение:** **Температура** in Кельвин (K)

Температура Преобразование единиц измерения

- **Измерение:** **Объем** in Литр (L)

Объем Преобразование единиц измерения

- **Измерение:** **Давление** in паскаль (Pa)

Давление Преобразование единиц измерения

- **Измерение:** **Скорость** in метр в секунду (m/s)

Скорость Преобразование единиц измерения

- **Измерение:** **Ускорение** in метр / Квадрат Второй (m/s²)

Ускорение Преобразование единиц измерения



- Измерение: Энергия in Джоуль (J)
Энергия Преобразование единиц измерения ↗
- Измерение: Сила in Ватт (W)
Сила Преобразование единиц измерения ↗
- Измерение: Объемный расход in Кубический метр в секунду (m^3/s)
Объемный расход Преобразование единиц измерения ↗
- Измерение: Удельная теплоемкость in Джоуль на килограмм на К ($J/(kg*K)$)
Удельная теплоемкость Преобразование единиц измерения ↗
- Измерение: Плотность теплового потока in Ватт на квадратный метр (W/m^2)
Плотность теплового потока Преобразование единиц измерения ↗
- Измерение: Коэффициент теплопередачи in Ватт на квадратный метр на кельвин (W/m^2*K)
Коэффициент теплопередачи Преобразование единиц измерения ↗
- Измерение: Плотность in Килограмм на кубический метр (kg/m^3)
Плотность Преобразование единиц измерения ↗
- Измерение: Удельная энтропия in Джоуль на килограмм К ($J/kg*K$)
Удельная энтропия Преобразование единиц измерения ↗
- Измерение: Молярная масса in Грамм на моль (g/mol)
Молярная масса Преобразование единиц измерения ↗
- Измерение: Молярная магнитная восприимчивость in Кубический метр / Моль (m^3/mol)
Молярная магнитная восприимчивость Преобразование единиц измерения ↗
- Измерение: Импульс in Килограмм-метр в секунду ($kg*m/s$)
Импульс Преобразование единиц измерения ↗



Проверьте другие списки формул

- Генерация энтропии
[Формулы](#) ↗
- Факторы термодинамики
[Формулы](#) ↗
- Тепловой двигатель и тепловой насос
[Формулы](#) ↗
- Идеальный газ
[Формулы](#) ↗
- Изэнтропический процесс
[Формулы](#) ↗
- Отношения давления
[Формулы](#) ↗
- Параметры охлаждения
[Формулы](#) ↗
- Тепловая эффективность
[Формулы](#) ↗

Не стесняйтесь ПОДЕЛИТЬСЯ этим документом с друзьями!

PDF Доступен в

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

11/25/2024 | 4:28:45 PM UTC

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

