



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Важные формулы в 2D

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 12 Важные формулы в 2D

Важные формулы в 2D ↗

1) Давление газа при средней скорости и плотности в 2D ↗

fx $P_{AV_D} = \frac{\rho_{gas} \cdot 2 \cdot ((C_{av})^2)}{\pi}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $0.020372 \text{ Pa} = \frac{0.00128 \text{ kg/m}^3 \cdot 2 \cdot ((5 \text{ m/s})^2)}{\pi}$

2) Давление газа с учетом наиболее вероятной скорости и объема в 2D ↗

fx $P_{CMS_V_2D} = \frac{M_{molar} \cdot (C_{mp})^2}{V_g}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $784.1425 \text{ Pa} = \frac{44.01 \text{ g/mol} \cdot (20 \text{ m/s})^2}{22.45 \text{ L}}$

3) Давление газа с учетом наиболее вероятной скорости и плотности в 2D ↗

fx $P_{CMS_D} = (\rho_{gas} \cdot ((C_{mp})^2))$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $0.512 \text{ Pa} = (0.00128 \text{ kg/m}^3 \cdot ((20 \text{ m/s})^2))$



4) Давление газа с учетом средней скорости и объема в 2D ↗

fx

$$P_{AV_V} = \frac{M_{molar} \cdot 2 \cdot ((C_{av})^2)}{\pi \cdot V_g}$$

Открыть калькулятор ↗**ex**

$$31.20004 \text{ Pa} = \frac{44.01 \text{ g/mol} \cdot 2 \cdot ((5 \text{ m/s})^2)}{\pi \cdot 22.45 \text{ L}}$$

5) Молярная масса газа при среднеквадратичной скорости и давлении в 2D ↗

fx

$$M_{S_V} = \frac{2 \cdot P_{gas} \cdot V}{(C_{RMS})^2}$$

Открыть калькулятор ↗**ex**

$$0.09632 \text{ g/mol} = \frac{2 \cdot 0.215 \text{ Pa} \cdot 22.4 \text{ L}}{(10 \text{ m/s})^2}$$

6) Молярная масса газа с учетом средней скорости, давления и объема в 2D ↗

fx

$$M_{m_2D} = \frac{\pi \cdot P_{gas} \cdot V}{2 \cdot ((C_{av})^2)}$$

Открыть калькулятор ↗**ex**

$$0.302598 \text{ g/mol} = \frac{\pi \cdot 0.215 \text{ Pa} \cdot 22.4 \text{ L}}{2 \cdot ((5 \text{ m/s})^2)}$$



7) Молярная масса при наиболее вероятной скорости и температуре в 2D

fx $M_{molar_2D} = \frac{[R] \cdot T_g}{(C_{mp})^2}$

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

ex $623.5847\text{g/mol} = \frac{[R] \cdot 30\text{K}}{(20\text{m/s})^2}$

8) Наиболее вероятная скорость газа при заданной температуре в 2D

fx $C_T = \sqrt{\frac{[R] \cdot T_g}{M_{molar}}}$

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

ex $75.28389\text{m/s} = \sqrt{\frac{[R] \cdot 30\text{K}}{44.01\text{g/mol}}}$

9) Наиболее вероятная скорость газа при заданном давлении и объеме в 2D

fx $C_{P_V} = \sqrt{\frac{P_{gas} \cdot V}{M_{molar}}}$

[Открыть калькулятор !\[\]\(fe3aebe81acea8d45108cd2768939da7_img.jpg\)](#)

ex $0.330802\text{m/s} = \sqrt{\frac{0.215\text{Pa} \cdot 22.4\text{L}}{44.01\text{g/mol}}}$



10) Наиболее вероятная скорость газа с учетом давления и плотности в 2D ↗

fx $C_{P_D} = \sqrt{\frac{P_{\text{gas}}}{\rho_{\text{gas}}}}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $12.96028 \text{ m/s} = \sqrt{\frac{0.215 \text{ Pa}}{0.00128 \text{ kg/m}^3}}$

11) Наиболее вероятная скорость газа с учетом среднеквадратичной скорости в 2D ↗

fx $C_{\text{mp_RMS}} = (0.7071 \cdot C_{\text{RMS}})$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $7.071 \text{ m/s} = (0.7071 \cdot 10 \text{ m/s})$

12) Среднеквадратичная скорость молекулы газа при заданном давлении и объеме газа в 2D ↗

fx $C_{\text{RMS_2D}} = \frac{2 \cdot P_{\text{gas}} \cdot V}{N_{\text{molecules}} \cdot m}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $0.9632 \text{ m/s} = \frac{2 \cdot 0.215 \text{ Pa} \cdot 22.4 \text{ L}}{100 \cdot 0.1 \text{ g}}$



Используемые переменные

- C_{av} Средняя скорость газа (*метр в секунду*)
- C_{mp} Наиболее вероятная скорость (*метр в секунду*)
- C_{mp_RMS} Наиболее вероятная скорость с учетом среднеквадратического значения (*метр в секунду*)
- C_{P_D} Наиболее вероятная скорость при данных P и D (*метр в секунду*)
- C_{P_V} Наиболее вероятная скорость при данных P и V (*метр в секунду*)
- C_{RMS} Среднеквадратичная скорость (*метр в секунду*)
- C_{RMS_2D} Среднеквадратическая скорость 2D (*метр в секунду*)
- C_T Наиболее вероятная скорость при заданном T (*метр в секунду*)
- m Масса каждой молекулы (*грамм*)
- M_{m_2D} Молярная масса 2D (*Грамм на моль*)
- M_{molar} Молярная масса (*Грамм на моль*)
- M_{molar_2D} Молярная масса в 2D (*Грамм на моль*)
- M_{S_V} Молярная масса с учетом S и V (*Грамм на моль*)
- $N_{molecules}$ Количество молекул
- P_{AV_D} Давление газа с учетом AV и D (*паскаль*)
- P_{AV_V} Давление газа с учетом AV и V (*паскаль*)
- P_{CMS_D} Давление газа с учетом CMS и D (*паскаль*)
- $P_{CMS_V_2D}$ Давление газа с учетом CMS и V в 2D (*паскаль*)



- P_{gas} Давление газа (паскаль)
- T_g Температура газа (Кельвин)
- V Объем газа (Литр)
- V_g Объем газа для 1D и 2D (Литр)
- ρ_{gas} Плотность газа (Килограмм на кубический метр)



Константы, функции, используемые измерения

- **постоянная:** pi, 3.14159265358979323846264338327950288
Archimedes' constant

- **постоянная:** [R], 8.31446261815324 Joule / Kelvin * Mole
Universal gas constant

- **Функция:** sqrt, sqrt(Number)
Square root function

- **Измерение:** **Масса** in грамм (g)

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:** **Плотность** in Килограмм на кубический метр (kg/m³)

Плотность Преобразование единиц измерения 

- **Измерение:** **Молярная масса** in Грамм на моль (g/mol)

Молярная масса Преобразование единиц измерения 



Проверьте другие списки формул

- Ацентрический фактор
[Формулы](#) ↗
- Средняя скорость газа
[Формулы](#) ↗
- Средняя скорость газа и ацентрический фактор
[Формулы](#) ↗
- Сжимаемость [Формулы](#) ↗
- Плотность газа [Формулы](#) ↗
- Принцип равнораспределения и теплоемкость [Формулы](#) ↗
- Важные формулы в 1D [Формулы](#) ↗
- Важные формулы в 2D [Формулы](#) ↗
- Важные формулы о принципе равнораспределения и теплоемкости. [Формулы](#) ↗
- Температура инверсии
[Формулы](#) ↗
- Кинетическая энергия газа
[Формулы](#) ↗
- Средняя квадратичная скорость газа [Формулы](#) ↗
- Молярная масса газа
[Формулы](#) ↗
- Наиболее вероятная скорость газа [Формулы](#) ↗
- ПИБ [Формулы](#) ↗
- Давление газа [Формулы](#) ↗
- Среднеквадратичная скорость [Формулы](#) ↗
- Температура газа [Формулы](#) ↗
- Постоянная Ван-дер-Ваальса [Формулы](#) ↗
- Объем газа [Формулы](#) ↗

Не стесняйтесь ПОДЕЛИТЬСЯ этим документом с друзьями!

PDF Доступен в

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



9/24/2023 | 10:41:36 AM UTC

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

