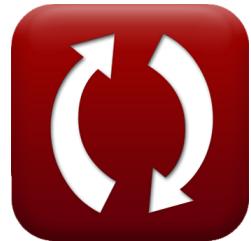




[calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com)



[unitsconverters.com](http://unitsconverters.com)

# Важные формулы изотермы адсорбции Формулы

Калькуляторы!

Примеры!

Преобразования!

Закладка [calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com), [unitsconverters.com](http://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 11 Важные формулы изотермы адсорбции Формулы

### Важные формулы изотермы адсорбции ↗

1) Константа адсорбции  $k$  с использованием константы адсорбции Фрейндлиха ↗

**fx**

$$k = \frac{x_{\text{gas}}}{m \cdot P_{\text{gas}}^{\frac{1}{n}}}$$

Открыть калькулятор ↗

**ex**

$$3.338493 = \frac{8g}{4g \cdot (0.215\text{Pa})^{\frac{1}{3}}}$$

2) Масса адсорбента для ленгмюровской адсорбции ↗

**fx**

$$m_L = \frac{x_{\text{gas}} \cdot (1 + k \cdot P_{\text{gas}})}{k \cdot P_{\text{gas}}}$$

Открыть калькулятор ↗

**ex**

$$18.94391g = \frac{8g \cdot (1 + 3.4 \cdot 0.215\text{Pa})}{3.4 \cdot 0.215\text{Pa}}$$



**3) Масса адсорбента с использованием изотермы адсорбции**

Фрейндлиха ↗

**fx**  $m = \frac{x_{\text{gas}}}{k \cdot P_{\text{gas}}^{\frac{1}{n}}}$

**Открыть калькулятор ↗**

**ex**  $3.927639g = \frac{8g}{3.4 \cdot (0.215\text{Pa})^{\frac{1}{3}}}$

**4) Масса адсорбированного газа ↗**

**fx**  $x_{\text{gas}} = m \cdot k \cdot P_{\text{gas}}^{\frac{1}{n}}$

**Открыть калькулятор ↗**

**ex**  $8.147388g = 4g \cdot 3.4 \cdot (0.215\text{Pa})^{\frac{1}{3}}$

**5) Масса адсорбированного газа в граммах для ленгмюровской адсорбции ↗**

**fx**  $x_{\text{gas}} = \frac{m_L \cdot k \cdot P_{\text{gas}}}{1 + (k \cdot P_{\text{gas}})}$

**Открыть калькулятор ↗**

**ex**  $8.023686g = \frac{19g \cdot 3.4 \cdot 0.215\text{Pa}}{1 + (3.4 \cdot 0.215\text{Pa})}$



## 6) Общий объем газа, адсорбированного при равновесии по уравнению БЭТ

**fx****Открыть калькулятор**

$$V_{\text{total}} = \frac{V_{\text{mono}} \cdot C \cdot \left( \frac{P_v}{P_0} \right)}{\left( P_v - \left( \frac{P_v}{P_0} \right) \right) \cdot \left( 1 + \left( C \cdot \left( \frac{P_v}{P_0} \right) \right) \right) - \left( \frac{P_v}{P_0} \right)}$$

**ex**  $998.5352L = \frac{15192L \cdot 2 \cdot \left( \frac{6\text{Pa}}{21\text{Pa}} \right)}{\left( 6\text{Pa} - \left( \frac{6\text{Pa}}{21\text{Pa}} \right) \right) \cdot \left( 1 + \left( 2 \cdot \left( \frac{6\text{Pa}}{21\text{Pa}} \right) \right) \right) - \left( \frac{6\text{Pa}}{21\text{Pa}} \right)}$

## 7) Объем монослоистого газа по уравнению БЭТ

**fx****Открыть калькулятор**

$$V_{\text{mono}} = \frac{\left( P_v - \left( \frac{P_v}{P_0} \right) \right) \cdot \left( 1 + \left( C \cdot \left( \frac{P_v}{P_0} \right) \right) \right) - \left( \frac{P_v}{P_0} \right) \cdot V_{\text{total}}}{C \cdot \left( \frac{P_v}{P_0} \right)}$$

**ex**  $15215.29L = \frac{\left( 6\text{Pa} - \left( \frac{6\text{Pa}}{21\text{Pa}} \right) \right) \cdot \left( 1 + \left( 2 \cdot \left( \frac{6\text{Pa}}{21\text{Pa}} \right) \right) \right) - \left( \frac{6\text{Pa}}{21\text{Pa}} \right) \cdot 998L}{2 \cdot \left( \frac{6\text{Pa}}{21\text{Pa}} \right)}$

## 8) Площадь покрытия адсорбента

**fx****Открыть калькулятор**

$$\theta = \frac{k \cdot P_{\text{gas}}}{1 + (k \cdot P_{\text{gas}})}$$

**ex**  $0.422299 = \frac{3.4 \cdot 0.215\text{Pa}}{1 + (3.4 \cdot 0.215\text{Pa})}$



## 9) Равновесная концентрация водного адсорбата с использованием уравнения Фрейндлиха ↗

**fx**  $c = \left( \frac{M}{(m \cdot k)^n} \right)$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $4770.507 = \left( \frac{12g}{(4g \cdot 3.4)^3} \right)$

## 10) Равновесное давление газообразного адсорбата с использованием уравнения Фрейндлиха ↗

**fx**  $p = \left( \left( \frac{M}{m \cdot k} \right)^n \right)$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $0.686953 = \left( \left( \frac{12g}{4g \cdot 3.4} \right)^3 \right)$

## 11) Энергия Ван-дер-Ваальсова взаимодействия ↗

**fx**  $U_{VWaals} = -\frac{A}{12 \cdot \pi \cdot (h)^2}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $-8.3E^{-27}J = -\frac{3.2E^{-21}J}{12 \cdot \pi \cdot (101m)^2}$



## Используемые переменные

- **A** Коэффициент Хамакера (*Джоуль*)
- **c** Равновесная концентрация водного адсорбата
- **C** Адсорбент Константа
- **h** Разделение поверхностей (*метр*)
- **k** Константа адсорбции
- **m** Масса адсорбента (*грамм*)
- **M** Масса адсорбата (*грамм*)
- **$m_L$**  Масса адсорбента для Ленгмюровской адсорбции (*грамм*)
- **n** Адсорбционная константа Фрейндлиха
- **p** Равновесное давление газообразного адсорбата
- **P<sub>0</sub>** Давление насыщенного пара газа (*паскаль*)
- **P<sub>gas</sub>** Давление газа (*паскаль*)
- **P<sub>v</sub>** Давление газа (*паскаль*)
- **U<sub>VWaals</sub>** Энергия взаимодействия Ван-дер-Ваальса (*Джоуль*)
- **V<sub>mono</sub>** Монослойный объем газа (*Литр*)
- **V<sub>total</sub>** Общий равновесный объем газа (*Литр*)
- **x<sub>gas</sub>** Масса адсорбированного газа (*грамм*)
- **θ** Покрытая площадь поверхности адсорбента



# Константы, функции, используемые измерения

- **постоянная:** pi, 3.14159265358979323846264338327950288  
*Archimedes' constant*
- **Измерение:** **Длина** in метр (m)  
Длина Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** **Масса** in грамм (g)  
Масса Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** **Объем** in Литр (L)  
Объем Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** **Давление** in паскаль (Pa)  
Давление Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** **Энергия** in Джоуль (J)  
Энергия Преобразование единиц измерения ↗



## Проверьте другие списки формул

- Изотерма адсорбции по БЭТ  
[Формулы](#) ↗
- Изотерма адсорбции  
Фрейндлиха [Формулы](#) ↗
- Важные формулы изотермы  
адсорбции [Формулы](#) ↗
- Важные формулы коллоидов  
[Формулы](#) ↗
- Важные формулы  
поверхностного натяжения  
[Формулы](#) ↗
- Изотерма адсорбции Ленгмюра  
[Формулы](#) ↗

Не стесняйтесь ПОДЕЛИТЬСЯ этим документом с друзьями!

### PDF Доступен в

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

11/29/2023 | 5:51:16 AM UTC

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

