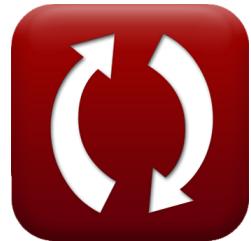




calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Fórmulas importantes de isoterma de adsorção Fórmulas

Calculadoras!

Exemplos!

Conversões!

marca páginas calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Maior cobertura de calculadoras e crescente - **30.000+ calculadoras!**

Calcular com uma unidade diferente para cada variável - **Conversão de unidade embutida!**

Coleção mais ampla de medidas e unidades - **250+ medições!**



Sinta-se à vontade para COMPARTILHAR este documento com seus amigos!

[Por favor, deixe seu feedback aqui...](#)



Lista de 11 Fórmulas importantes de isoterma de adsorção Fórmulas

Fórmulas importantes de isoterma de adsorção ↗

1) Área de Superfície do Adsorvente Coberta ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

2) Concentração de Equilíbrio de Adsorbato Aquoso usando a Equação de Freundlich ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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



3) Constante de adsorção k usando Constante de Adsorção de Freundlich

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

Abrir Calculadora

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

4) Energia de interação de Van Der Waals

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

Abrir Calculadora

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

5) Massa de adsorvente para adsorção de Langmuir

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

Abrir Calculadora

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



6) Massa de Adsorvente usando Isoterma de Adsorção de Freundlich ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

7) Massa de Gás Adsorvida ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

8) Massa de gás adsorvida em gramas para adsorção de Langmuir ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

9) Pressão de Equilíbrio do Adsorbato Gasoso usando a Equação de Freundlich ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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



10) Volume de Gás Monocamada por Equação BET ↗

fx

Abrir Calculadora ↗

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

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

11) Volume Total de Gás Adsorvido no Equilíbrio pela Equação BET ↗

fx

Abrir Calculadora ↗

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

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



Variáveis Usadas

- **A** Coeficiente de Hamaker (*Joule*)
- **c** Concentração de Equilíbrio de Adsorbato Aquoso
- **C** Constante Adsorvente
- **h** Separação de Superfície (*Metro*)
- **k** Constante de Adsorção
- **m** Massa do Adsorvente (*Gram*)
- **M** Massa de Adsorbato (*Gram*)
- **m_L** Massa de Adsorvente para Adsorção Langmuir (*Gram*)
- **n** Constante de Adsorção de Freundlich
- **p** Pressão de Equilíbrio do Adsorbato Gasoso
- **P_0** Pressão de Vapor Saturado de Gás (*Pascal*)
- **P_{gas}** Pressão do Gás (*Pascal*)
- **P_v** Pressão de vapor (*Pascal*)
- **$U_{V\text{Waals}}$** Energia de interação Van der Waals (*Joule*)
- **V_{mono}** Volume Monocamada de Gás (*Litro*)
- **V_{total}** Volume de equilíbrio total de gás (*Litro*)
- **x_{gas}** Massa de Gás Adsorvida (*Gram*)
- **θ** Área de superfície do adsorvente coberta



Constantes, Funções, Medidas usadas

- **Constante:** pi, 3.14159265358979323846264338327950288
Archimedes' constant
- **Medição:** Comprimento in Metro (m)
Comprimento Conversão de unidades ↗
- **Medição:** Peso in Gram (g)
Peso Conversão de unidades ↗
- **Medição:** Volume in Litro (L)
Volume Conversão de unidades ↗
- **Medição:** Pressão in Pascal (Pa)
Pressão Conversão de unidades ↗
- **Medição:** Energia in Joule (J)
Energia Conversão de unidades ↗



Verifique outras listas de fórmulas

- BET Isotérmica de Adsorção Fórmulas ↗
- Isoterma de adsorção de Freundlich Fórmulas ↗
- Fórmulas importantes de isoterma de adsorção Fórmulas ↗
- Fórmulas importantes de colóides Fórmulas ↗
- Fórmulas importantes sobre tensão superficial Fórmulas ↗
- Isoterma de Adsorção Langmuir Fórmulas ↗

Sinta-se à vontade para COMPARTILHAR este documento com seus amigos!

PDF Disponível em

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

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

[Por favor, deixe seu feedback aqui...](#)

